АКАДЕМИЯ НАУК СССР

РЕДКИЕ ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ

(ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ)

БИБЛИОГРАФИЯ

ИЗДАТЕЛЬСТВО АКАДЕМИИ НАУК СССР

АКАДЕМИЯ НАУК СССР

ИНСТИТУТ МИНЕРАЛОГИИ, ГЕОХИМИИ И КРИСТАЛЛОХИМИИ
РЕДКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

РЕДКИЕ ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ

(ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ)

БИБЛИОГРАФИЯ
ПО ГЕОХИМИИ, МИНЕРАЛОГИИ, КРИСТАЛЛОХИМИИ, ГЕОЛОГИИ, АНАЛИТИЧЕСКИМ МЕТОДАМ ОПРЕДЕЛЕНИЯ И ЭКОНОМИКЕ

1680

Составители
Б. И. КОГАН, Е. Г. КАЛЬЖАНОВА, Л. В. САЛЬТИНА,
Н. А. СОЛОДОВ, О. П. ДМИТРИЕВА

016+55G

ИЗДАТЕЛЬСТВО АКАДЕМИИ НАУК СССР
МОСКВА 1962

Институт Геологических Наук АН Арм.ССР
Библиотека

ГЛАВНЫЙ РЕДАКТОР
чл.-корр. АН СССР К. А. ВЛАСОВ

ОТВЕТСТВЕННЫЕ РЕДАКТОРЫ
Б. И. КОГАН, Н. В. ЛИЗУНОВ, Ю. А. ПЯТЕНКО,
В. С. САЛТЫКОВА, Ю. С. СЛЕПНЕВ,
Н. А. СОЛОДОВ, Е. А. ФАБРИКОВА

ПРЕДИСЛОВИЕ

За последнее время особенно возросло научное и практическое значение редких элементов и соответственно с этим резко увеличилось количество и объемы печатных работ по данной тематике. Она освещается в различных аспектах многочисленными статьями разного профиля, специальными монографиями и самостоятельными изданиями. Публикация по редким элементам определяется сейчас десятками тысяч, и каждому в отдельности заинтересованному лицу крайне трудно ориентироваться в этом потоке литературы.

Данное издание предпринято с целью информировать геологов, минералогов, геохимиков и аналитиков о вышедших в СССР и зарубежных странах печатных материалах по редким элементам. Вместе с тем оно несомненно должно принести пользу экономистам, химикам, технологам и специалистам других отраслей знания.

Издание намечается осуществить в виде нескольких выпусков по отдельным элементам или родственным им группам. Помимо настоящего выпуска, посвященного редким щелочным металлам — литию, рубидию и цезию, имеется в виду подготовить следующие издания — по бериллию, стронцию, бору, редким землям, скандию и иттрию, цирконию и гафнию, ванадию, ниобию и танталу, селену и теллуру, кадмию, висмуту, галлию, индию, таллию, германию и рению.

Предполагается также подготовить библиографические обзоры тематического характера: редкие элементы в пегматитах, редкие элементы в водах, редкие элементы в каустобиолитах и др.

Настоящий выпуск охватывает литературу за 25-летний период — с 1935 по 1959 г. Однако основное внимание в нем уделено литературе последнего пятнадцатилетия (1945—1959 гг.), поскольку именно за это время издания по редким элементам стали наиболее обильными. За предыдущий же период, до 1935 г., литературные источники просмотрены выборочно.

Материал справочника для удобства пользования разделен на девять глав с подразделами, но, поскольку названия их не всегда подробно раскрывают содержание, считаем необходимым привести дополнительно следующие пояснения.

В главе I («Справочники, монографии, учебные пособия»), наряду со справочниками и монографиями по геологии, геохимии, минералогии, аналитическим методам определения и экономике, помещены также отдельные статьи справочного характера. Учебные пособия включены выборочно.

Глава II («Конференции, отчеты, общие вопросы») посвящена сообщениям о конференциях, съездах, итогах и задачах работ в области редких элементов; частично в нее включены и статьи общего характера.

В раздел I («Общие вопросы») главы III («Геохимия») отнесена литература по теоретической геохимии. В последующих семи разделах данной главы содержатся работы по распространению лития, рубидия и цезия в различных природных образованиях. При этом в раздел 3 («Литий, рубидий и цезий в породах») отнесены также статьи по распространению этих элементов в земной коре и различных нелитиевых (нерубидиевых и нецезиевых) месторождениях, а в раздел 5 («Литий, рубидий и цезий в минералах») — работы, посвященные распространению их в нелитиевых и нецезиевых минералах.

Раздел I («Общие вопросы») главы IV («Минералогия») включает различные теоретические работы по минералогии лития, рубидия и цезия, по описанию вторичных минералов и различных продуктов изменения, развивающихся по минералам лития и цезия. Два других раздела этой главы относятся соответственно к природным и синтетическим минералам.

В главе V («Кристаллохимия») даны материалы по кристаллохимии природных минералов лития и цезия и синтетическим минералам рубидия. Если описание минералов и их кристаллохимии содержалось в статьях, посвященных характеристике месторождений редких щелочей, то такие работы включались в главу VI — «Геология».

В главе VI, наряду с работами по месторождениям лития, рубидия и цезия, приведены статьи по генезису, классификации и другим общетеоретическим вопросам геологии. Сюда также включены некоторые статьи по сырьевым ресурсам различных стран, районов или элементов, если они содержат достаточно подробное геологическое описание. Остальные статьи по ресурсам отнесены в главу IX — «Экономика».

Глава VII («Методы поисков и разведок») посвящена геохимическим, гидрохимическим, биогеохимическим и другим методам поисков редких щелочных металлов. Сюда же отнесены и отдельные работы методического характера по поискам и разведкам месторождений редких элементов вообще.

В главе VIII («Аналитические методы определения...») приведены работы по различным методам анализа лития, рубидия и цезия. Она детально разбита на разделы и не требует особых пояснений.

Вопросам экономики в настоящем справочнике придано подсобное значение. Поэтому в главе IX литература по данной тематике приведена только частично (предполагается, что дополнительно будут изданы самостоятельные библиографические справочники по экономике редких элементов).

Раздел I («Общие сведения») этой главы отведен обзорам, сводным и общим работам, а также материалам по обогащению руд лития, рубидия и цезия и технологии непосредственной их переработки в соли и металлы. Последующие стадии передела первичных солей, в том числе с целью получения металлов, здесь не освещаются. В раздел 2 («Сырье

и промышленность») отнесены материалы, характеризующие сырьевые ресурсы, добычу и производство лития, рубидия и цезия, в раздел 3 («Применение») — области их применения, но, как правило, без патентной литературы.

Глава X включает библиографические указатели, специально посвященные литию, рубидию и цезию или частично содержащие сведения по этим металлам. Сюда же отнесены и реферативные журналы.

Необходимо отметить, что абсолютно четко разграничить литературу по главам и разделам оказалось практически невозможным, поскольку отдельные книги и статьи освещают комплекс вопросов и могут быть отнесены с одинаковым или почти равным правом к двум или нескольким главам, к двум или нескольким разделам. Поэтому в ряде случаев при размещении материала допущены некоторые условности.

Так, например, статьи с описанием месторождений, минералогии и кристаллохимии лития, рубидия и цезия, зачастую содержащие важные геохимические сведения, в главу III не включены,— они отнесены соответственно в главы IV, V или VI. Некоторые статьи аналитического характера помещены в главы III и IV, поскольку в них приведены важные геохимические и минералогические данные. Исключительно трудным было разграничение материалов между главой VI («Геология») и разделом по сырью в главе IX («Экономика»).

Учитывая эти обстоятельства, остается только рекомендовать читателям пользоваться отсылками, которые помещены в конце отдельных глав и разделов, и, интересуясь одним из разделов справочника, обратить также внимание и на другие сходные с ним разделы.

Справочник не претендует на абсолютную полноту охвата материалов. Вместе с тем в него включены и некоторые работы, не относящиеся непосредственно к редким щелочным металлам, но содержащие общетеоретические положения, важные для понимания геохимии и генезиса месторождений лития, рубидия и цезия. В справочник вошли и работы, содержащие лишь отдельные цифровые сведения по литию, рубидию и цезию или краткие заметки по ним, поскольку иногда и отрывочные или косвенные данные также могут оказаться полезными.

При составлении настоящего справочника все отечественные издания и большинство зарубежных просмотрены в подлинниках. Кроме того, использованы: библиография по минералам О. М. Шубниковой, реферативные журналы ВИНИТИ АН СССР, библиографические указатели Государственной научной библиотеки Министерства высшего образования СССР, Государственной публичной научно-технической библиотеки Сибирского отделения АН СССР, Государственной политехнической библиотеки, Центральной научно-технической библиотеки цветной металлургии, Всесоюзной торговой палаты и зарубежные библиографические реферативные журналы, в частности «Chemical Abstracts».

Для удобства читателей названия иностранных книг и статей переведены на русский язык, а где это было возможно, даны ссылки на указанные выше реферативные журналы: имелось в виду, что рефератами можно будет воспользоваться, когда по тем или иным причинам окажутся недоступными подлинные издания.

В заключение отметим некоторые технические моменты.

В тех случаях, когда название работы не раскрывает ее отношения к литию, рубидию и цезию, дается краткая аннотация. Текст этой аннотации заключен в квадратные скобки.

Литература каждого раздела размещена только по алфавитному принципу. При этом вначале даются русские издания, затем зарубежные. Издания на труднодоступных языках — китайском, японском и корейском — даны в русской транскрипции, сразу после русской литературы, и также в алфавитном порядке.

Как уже отмечалось ранее, справочник заканчивается литературой 1959 г. Только в виде исключения в него включены более поздние издания, специально посвященные литию, рубидию и цезию.

В справочнике главным образом приняты сокращения названий, предусмотренные «Указателем сокращенных и полных названий научной и технической литературы ВИНИТИ АН СССР за 1957 г.». Список таких сокращений дается в приложениях 1 и 2.

Авторский указатель дан в приложении 3. Он расположен в алфавитном порядке.

В целях единообразия научные звания и научные степени авторов и редакторов везде опущены.

Как правило, для отдельных книг дается описание только последнего издания. Лишь в виде исключения отдельные труды академика В. И. Вернадского, академика А. Е. Ферсмана и некоторые другие особенно важные работы показаны в различных изданиях.

Авторы выражают большую благодарность И. Ю. Багровой — заведующей Отделом справочно-библиографической и информационной работы Государственной библиотеки СССР имени В. И. Ленина и главному библиографу этой библиотеки Е. И. Колтун, доценту Красноярского Института цветных металлов и золота О. А. Осетрову и заведующему редбюро ИМГРЭ В. А. Шиллеру за их очень ценные и важные замечания и советы, которые с большой пользой были учтены в процессе работы над справочником.

В составлении справочника оказали помощь Н. И. Уханова, А. Е. Первухина, В. Г. Казанцева и В. Д. Улановская.

В разделе 9 («Изотопы лития, рубидия и цезия») главы III («Геохимия») и в разделе 8 («Изотопный анализ») главы VIII («Аналитические методы определения лития, рубидия и цезия») использованы материалы В. С. Лебедева.

I. СПРАВОЧНИКИ, МОНОГРАФИИ, УЧЕБНЫЕ ПОСОБИЯ

Алекин О. А. Общая гидрохимия. (Химия природных вод.) Л., Гидрометеоиздат, 1948. 208 стр., гидрохим. карта. Библиогр. с. 202—207.

Алексеев В. Н. Качественный анализ. М., Госхимиздат, 1960. 594 стр.

Алимарин И. П., Петрикова М. Н. Неорганический ультрамикроанализ. [Отв. ред. А. П. Виноградов]. М., Изд. АН СССР, 1960. 152 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. 116 назв.

Алимарин И. П., Ушакова Н. Н. Справочные таблицы по аналитической химии. М., Изд. Моск. ун-та, 1960. 55 стр.

Анализ минерального сырья. Под общ. ред. Ю. Н. Книпович и Ю. В. Морачевского. Изд. 3, стереотип., испр. Л., Ленгосхимиздат, 1959. 1055 стр., илл., табл.

Аншелес О. М., Буракова Т. Н. Микрохимический анализ на основе кристаллооптики. Л., Изд. Ленингр. ун-та, 1948. 133 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Барон Н. М., Квят Э. И., Подгорная Е. А., Пономарева А. М., Равдель А. А., Тимофеева З. Н. Краткий справочник физико-химических величин. Изд. 3, доп. Л., Госхимиздат, 1959. 123 стр.

Бахман В. И., Крапивина С. С. Анализ минеральных вод. М., Медгиз, 1956, 168 стр. Библиогр. с. 163—165.

Башилов И. Я. Введение в технологию редких элементов. М.— Л., Госхимтехиздат, 1932. 275 стр., илл. Библиогр. с. 274—275.

Башилов И. Я. Редкие элементы и их использование. Тверь, 1930. 152 стр. (Ин-т прикл. минералогии). Библиогр. с. 151.

Белов Н. В. Структура ионных кристаллов и металлических фаз. М., Изд. АН СССР, 1947. 237 стр. (АН СССР. Ин-т кристаллографии). Библиогр. в конце глав.

Белянкин Д. С., Низковский П. Л., Преображенский И. А. Сборник таблиц для определения минералов. Л., 1926. 151 стр.

Берг Г. Геохимия месторождений полезных ископаемых. **Изд. 2. Перев. с нем.** Н. А. Навашиной. Под ред. В. А. Зильберминца. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. горнотоплив. и геол.-развед. лит., 1937. 427 стр., илл.

Берч Ф., Шерер Д., Спайсер Г. Справочник для геологов по физическим константам. Перев. с англ. С. В. Ренц под ред. А. П. Виноградова. М., ИЛ, 1949. 303 стр. Библиогр. в конце глав.

Бетехтин А. Г. Курс минералогии. Изд. 2. М., Госгеолтехиздат, 1956. 558 стр. Библиогр. с. 533—535.

Бетехтин А. Г. Минералогия. М., Госгеолиздат, 1950. 957 стр., илл. Библиогр. с. 929—931.

Бетехтин А. Г., Болдырев А. К., Годлевский М. Н., Григорьев Д. П., Киселев А. И., Левицкий О. Д., Разумовский Н. К., Смирнов А. А., Смирнов С. С., Соболев В. С., Соловьев С. П., Успенский Н. М., Черных В. В., Шаталов Е. Т., Шафрановский И. И. Курс минералогии. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1936. 1052 стр., илл.

Блохин М. А. Методы рентгено-спектральных исследований. М., Гос. изд. физ.-мат. лит., 1959. 386 стр. Библиогр. с. 371—382.

Бокий Г. Б. Введение в кристаллохимию. М., Изд. Моск. ун-та, 1954. 491 стр., илл.

Бокий Г. Б. Кристаллохимия. [Учеб. пособие для вузов]. Изд. 2. М., Изд. Моск. ун-та, 1960. 357 стр., илл. Библиогр. 19 назв.

Бокий Г. Б. Система атомных радиусов металлов.— ДАН СССР, 1953, т. 89, № 3, с. 459—462. Библиогр. 9 назв. РЖХим., 1954, № 6, реф. 19516.

Бродский А. И. Химия изотопов. Изд. 2, переработ. и доп. М., Изд. АН СССР, 1957. 595 стр., илл. (АН СССР. Отд. хим. наук). Библиогр. 1556 назв.

Брэгг В. Л. Структура силикатов. Перев. А. В. Пэка и И. Б. Боровского.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 3. Работы по структуре силикатов Ф. Махачки, В. Л. Брэгга, Э. Шибольда и В. Тейлора. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1937, с. 47—131. Библиогр. с. 120—121, 131.

Бэтман А. М. Промышленные минеральные месторождения. Перев. с англ. Н. А. Титовой. Под ред. В. М. Крейтера. М., ИЛ, 1949. 648 стр., илл. Библиогр. в конце разделов.

Вайнштейн Б. К. Структурная электронография. М., Изд. АН СССР, 1956. 314 стр., илл. (АН СССР. Ин-т кристаллографии). Библиогр. в конце глав.

Вайнштейн Э. Е. Методы количественного рентгеноспектрального анализа. М., Изд. АН СССР, 1956. 222 стр. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. 123 назв.

Вайнштейн Э. Е., Кахана М. М. Справочные таблицы по рентгеновской спектроскопии. М., Изд. АН СССР, 1953. 272 стр. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии).

Вернадский В. И. Избранные сочинения. [В 6 т. Отв. ред. А. П. Виноградов]. Т. 1—6. М., Изд. АН СССР, 1954—1960.

Вернадский В. И. Лекции описательной минералогии. М., 1899. 288 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. Опыт описательной минералогии. Т. 1. Самородные элементы. Вып. 1—5. СПб., 1908—1914. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. Очерки геохимии. Изд. 4. М.— Л. и др., ОНТИ, Гос. науч.-техн. горно-геол.-нефт. изд., 1934, 380 стр. Библиогр. с. 287—354.

Вернадский В. И. Очерки геохимии.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 7—392. Библиогр. с. 296—360.

Вернадский В. И., Курбатов С. М. Земные силикаты, алюмосиликаты и их аналоги. Изд. 4. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937. 378 стр.

Виноградов А. П. Геохимия редких и рассеянных химических элементов в почвах. М., Изд. АН СССР, 1950. 279 стр. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. с. 258—276.

Виноградов А. П. Геохимия редких и рассеянных химических элементов в почвах. Изд. 2, доп. М., Изд. АН СССР, 1957. 238 стр. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. с. 219—235.

Виноградов А. П. Закономерности распределения химических элементов в земной коре.— Геохимия, 1956, № 1, с. 6—52. Библиогр. с. 47—52. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11941.

Винчелл А. Н. Оптическая минералогия. Перев. с англ. М. К. Бельштерли и В. П. Петрова. Под ред. Д. С. Белянкина. М., ИЛ, 1949. 659 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Винчелл А. Н., Винчелл Г. Оптическая минералогия. Перев. с англ. М. К. Бельштерли и В. П. Петрова. Под ред. и с предисл. Д. С. Белянкина. Изд. 2. М., ИЛ, 1953. 562 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Власов К. А., Кузьменко М. В., Еськова Е. М. Ловозерский щелочной массив. (Породы, пегматиты, минералогия, геохимия и генезис). М., Изд. АН СССР, 1959. 623 стр., илл. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов). Библиогр. с. 611—618.

Гаррисон Дж., Лорд Р., Луфбуров Дж. Практическая спектроскопия. Перев. с англ. Под ред. Э. В. Шпольского. М., ИЛ, 1950. 650 стр. Библиогр. в конце глав.

Гассель О. Кристаллохимия. Перев. и доп. Н. В. Белова под ред. и с прил. статьи А. В. Шубникова. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1936. 200 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Геологический словарь. Т. 1—2. М., Госгеолтехиздат, 1955. Рец.: Чернов А. А.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1956, т. 31, вып. 3, с. 95—97.

Гольдшмидт В. М. Геохимия.— В кн.: Гольдшмидт В. М. Сборник статей по геохимии редких элементов. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1938, с. 7—38. Библиогр. с. 36—38.

Гюрих Г. Ю. Э. Минеральное царство. Перев. с нем. с доп. С. И. Созонова. Вып. 1—4. СПб., Брокгауз — Ефрон, 1902—1904.

Дана Э. С. Описательная минералогия. Справочник. Перев. с англ. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана и О. М. Шубниковой. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937. 423 стр.

Даркен Л. С., Гурри Р. В. Физическая химия металлов. Перев. с англ. под ред. Н. Н. Сироты. М., Металлургиздат, 1960. 582 стр., илл.

Дэна Дж. Д., Дэна Э. С., Пэлач Ч., Берман Г., Фрондель К. Система минералогии. Т. 1—2. М., ИЛ, 1951—1954.

Зайдель А. Н., Прокофьев В. К., Райский С. М. Таблицы спектральных линий. М.— Л., Гостехиздат, 1952. 560 стр.

Зульфугарлы Д. И. Распространение микроэлементов в каустобиолитах, организмах, осадочных породах и пластовых водах. Баку, Изд. Азерб. ун-та, 1960. 230 стр. (АН СССР. Ин-т геологии и разработки горючих ископаемых. Азерб. ун-т). Библиогр. 704+ +26 назв.

Калинин С. К., Наймарк Л. Э., Марзуванов В. Л., Исмагулова К. И. Атлас спектральных линий для стеклянного спектрографа. Пояснит. текст и планшеты. Под ред. А. К. Русанова. М., Госгеолтехиздат, 1956. 47 стр., илл. (АН КазССР. Физ.-техн. ин-т). Библиогр. 107 назв.

Калинин С. К., Явнель А. А., Алексеева А. И., Марзуванов В. Л., Наймарк Л. Э. Атлас спектральных линий для кварцевого спектрографа. Изд. 2, доп. Пояснит. текст и 23 планшета. М., Госгеолтехиздат, 1959. 46 стр. (АН КазССР. Физ.-техн. ин-т). Библиогр. 25 назв.

Камерон Е. Н., Джанс Р. Г., Мак-Найр А. Г., Пейдж Л. Р. Внутреннее строение гранитных пегматитов. М., ИЛ, 1951. 147 стр. Библиогр. 121 назв.

Карбивничий И. Н. Редкие и рассеянные элементы. Справочник молодого геолога. Магадан, Кн. изд., 1960. 150 стр., табл. Библиогр. 24 назв.

Катченков С. М. Спектральный анализ.— В кн.: Методы изучения осадочных пород. Т. 2. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 105—115, илл. (Геол. ин-т АН СССР. Всес. н.-и. геол. ин-т МГ и ОН СССР). Библиогр. с. 115.

Катченков С. М. Спектральный анализ горных пород. Л., Гостоптехиздат, 1957. 215 стр., илл. Библиогр. 174 назв.

Кисляков И. П. Металлургия редких металлов. Учеб. пособие для горно-геол.-развед. и металлург. вузов. М., Металлургиздат, 1957. 232 стр. Библиогр. 159 назв.

Ключкин В. Я., Шейнина Г. А., Гельман Е. М. Опыт химического и спектрального анализа руд редких металлов. М., Госгеолтехиздат, 1958. 111 стр. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья. Сев.-Зап. геол. упр.). Библиогр. 19 назв.

Клячко Ю. А., Шапиро С. А. Курс химического анализа. М., Госхимиздат, 1960. 702 стр., илл.

Коган Б. И. Литий. Области освоенного и возможного применения. Под ред. Е. М. Савицкого. М., 1960. 111 стр. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. АН СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации). Библиогр. 534 назв.

Комовский Г. Ф., Ложникова О. Н. Люминесцентный анализ при изучении руд и минералов. М., Госгеолтехиздат, 1954. 92 стр., илл. Библиогр. 62 назв.

Копченова Е. В. Минералогический анализ шлихов. М., Госгеолиздат, 1951. 208 стр., илл. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья). Библиогр. 78 назв.

Краткий справочник по применению редких металлов и платиноидов. Под общ. ред. И. С. Степанова. М., 1959. 91 стр. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Крестовников А. Н., Шахов А. С. Физико-химические и термодинамические свойства редких элементов. Т. 2. Бериллий, литий, уран, ванадий, селен, теллур. М., Металлургиздат, 1943. 288 стр., илл. Библиогр. с. 250—276.

Крюкова Т. А., Синякова С. И., Арефьева Т. В. Полярографический анализ. М., Госхимиздат, 1959. 772 стр. Библиогр. в конце глав.

Курс месторождений полезных ископаемых. Изд. 2. Под ред. П. М. Татаринова и А. Г. Бетехтина. [Учебник для горн. и геол.-развед. вузов и фак.]. М.— Л., Гостоптехиздат, 1946. 592 стр., илл. Библиогр. в конце глав.

Лазаренко Е. К. Курс минералогии. [Учебник для высш. учеб. заведений УССР]. Киев, Гостехиздат Украины, 1951. 688 стр., илл. Библиогр. 23 назв.

Ламсден Дж. Термодинамика сплавов. Перев. с англ. В. Н. Вигдоровича и В. М. Глазова. Под ред. Н. Н. Сироты. М., Металлургиздат, 1959. 440 стр., илл. Библиогр. с. 432—440.

Лебедев В. И. Основы энергетического анализа геохимических процессов. Л., Изд. Ленингр. ун-та, 1957. 342 стр. Библиогр. с. 332—339.

Лившиц Б. Г. Физические свойства металлов и сплавов. [Учебник для втузов]. М., Машгиз, 1959. 368 стр. Библиогр. 392 назв.

Линдгрен В. Минеральные месторождения. Перев. с англ. А. Н. Лепешкина. Под ред. Б. П. Некрасова. Вып. 1—3. М.— Грозный и др., Гос. науч.-техн. горно-геол. нефт. изд., 1934—1935.

Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959. 331 стр., илл. (Редкие металлы). Библиогр. в конце статей.

Литий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. О. С. Сергеевой. М., ИЛ, 1954. 106 стр., илл. (Редкие металлы). Библиогр. в конце статей.

Лодочников В. Н. Основы кристаллооптики. Изд. 3. М.— Л., Госгеолиздат, 1946. 268 стр., илл. Библиогр. с. 8—9.

Ломоносова Л. С., Фалькова О. Б. Спектральный анализ. Учеб. пособие для техникума. Под ред. А. Р. Стриганова. М., Металлургиздат, 1958. 420 стр., илл. Библиогр. с. 414—417. Рец.: Липис Л. В.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 5, с. 639.

Лонцих С. В., Недлер В. В., Райхбаум Я. Д. Спектральный анализ металлометрических проб. Под общ. ред. А. К. Русанова. М., Госгеолтехиздат, 1959. 119 стр. Библиогр. 41 назв.

Лукашев К. И. Геохимические процессы миграции и концентрации элементов в биосфере. Минск, Изд. Белорусск. ун-та, 1957. 220 стр. Библиогр. с. 216—219.

Лукашев К. И. Основы литологии и геохимии коры выветривания. Минск, Изд. АН БССР, 1958. 470 стр. Библиогр. с. 451—468.

Лукашев К. И. Редкие металлы и их использование в промышленности. Минск, Изд. АН БССР, 1956. 179 стр. Библиогр. с. 171—178.

Лукашев К. И. Ресурсы минерального сырья в капиталистических странах. (Топливно-энергетическое сырье и металлические полезные ископаемые). М., Внешторгиздат, 1953. 224 стр. Библиогр. с. 221—223.

Лучицкий В. И. Петрография. Учебник для высш. учеб. заведений. Изд. 6, переработ. Т. 1—2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947—1949.

Магнитные, проводниковые, полупроводниковые и другие материалы. Под ред. Н. П. Богородицкого и В. В. Пасынкова. М.— Л., Госэнергоиздат, 1960, 511 стр., илл. Библиогр. в конце частей.

Михеев В. И. Рентгенометрический определитель минералов. М., Госгеолтехиздат, 1957. 868 стр. Библиогр. с. 821—832. Рец.: Сидоренко Г. А.— Разведка и охрана недр, 1959, № 1, с. 57—58. Рец.: Франк-Каменецкий В. А.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 2, с. 214—221.

Морозова О. Н. Химия редких элементов. Под ред. И. Я. Башилова. М., Госхимиздат, 1938. 199 стр. с табл. Библиогр. с. 194—196.

Назаренко В. А., Полуэктов Н. С. Краткое руководство по качественному и количественному анализу руд и минералов в полевых условиях. Под ред. А. С. Комаровского. Томск, 1943. 120 стр., илл.

Назаренко В. А., Полуэктов Н. С. Полумикрохимический анализ минералов и руд. М.— Л., Госхимиздат, 1950. 191 стр., илл. Библиогр. 119 назв.

Ниггли П. Генетическая классификация магматических рудных месторождений. Перев. Я. Яковлева. Под ред. Е. М. Янишевского. М.— Л., Геолразведиздат, 1933. 92 стр., илл. (Новые идеи в учении о рудных месторождениях. Сер. 3. Вып. 3). Библиогр. в подстроч. примеч.

Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 4. Кристаллические структуры. Ред. Г. Б. Бокий. М., ИЛ, 1951. 311 стр., илл. Библиогр. с. 291—297.

Обручев В. А. Рудные месторождения. Часть описательная. Изд. 2, испр. и значительно доп. Утв. ГУУЗом НКТП СССР в качестве учебника для втузов и Наркомпросом РСФСР в качестве учеб. пособия для ун-тов. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935. 596 стр., илл.

Овчинников А. М. Общая гидрогеология. Изд. 2, испр. и доп. М., Госгеолтехиздат, 1954, 1955. 384 стр., илл. Библиогр. с. 372—380.

Орлова З. В. Сборник химических анализов руд и минералов месторождений полезных ископаемых Северо-Востока СССР. Магадан, 1956. 160 стр. (М-во цветн. металлургии СССР. Всес. Магаданск. н.-и. ин-т ВНИИ-1. Тр. Раздел 2. Т. 2). Библиогр. 312 назв.

Остроушко Ю. И., Бучихин П. И., Алексеева В. В., Набойщикова Т. Ф., Ковда Г. А., Шелкова С. А., Алексеева Р. Н., Маковецкая М. А. Литий, его химия и технология. М., Атомиздат, 1960. 199 стр., илл. Библиогр. в конце глав.

Перельман Ф. М. Рубидий и цезий. М.—Л., Изд. АН СССР, 1941. 73 стр. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 115 назв.

Перельман Ф. М. Рубидий и цезий. Изд. 2, доп., переработ. М., Изд. АН СССР, 1960. 139 стр., илл. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 346 назв.

Полуэктов Н. С. Методы анализа по фотометрии пламени. М., Госхимиздат, 1959. 231 стр., илл. Библиогр. 369 назв.

Полуэктов Н. С. Экспрессные методы анализа при помощи фотометрии пламени в цветной металлургии. М., Металлургиздат, 1958. 7 стр., илл. (Госплан СССР. Главниипроект. Центр. ин-т информации цветн. металлургии). Библиогр. 26 назв.

Полькин С. И. Флотация руд редких металлов и олова. М., Госгортехиздат, 1960. 637 стр. Библиогр. 308 назв.

Пономарев А. И. Методы химического анализа минералов и горных пород. Т. 1. Силикаты и карбонаты. М., Изд. АН СССР, 1951. 335 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. в подстроч. примеч.

Приближенный количественный спектральный анализ минерального сырья, основанный на ослаблении интенсивности спектральных линий на три порядка. Краткое руководство. Под общ. ред. М. М. Клера. М., Госгеолтехиздат, 1959. 58 стр., илл. (Всес. н.-и. геол. ин-т МГ и ОН СССР). Библиогр. 17 назв.

Пршибил Р. Комплексоны в химическом анализе. Изд. 2, полностью переработ. и расширенное. Перев. с чешск. Ю. И. Вайнштейн. Под ред. Ю. Ю. Лурье. М., ИЛ, 1960. 580 стр., илл. Библиогр. 106 назв.

Пузанова К. П. Руководство по спектральному анализу руд и минералов. Свердловск, 1957. 56 стр. (Свердл. горн. ин-т). Библиогр. 7 назв.

Ранкама К. Изотопы в геологии. Перев. с англ. Под ред. И. Е. Старика. М., ИЛ, 1956. 464 стр., илл. Библиогр. с. 404—438.

Редкие металлы капиталистических стран. Статистический справочник. М., 1958. 113 стр. (Госплан СССР. Главниипроект. Центр. ин-т информ. цветн. металлургии). Рец.: Степанов И.— Цветные металлы, 1958, № 8, с. 77—79. РЖГеогр., 1959, № 3, реф. 7837К, Рец.

Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельмана. М., ИЛ, 1959. 390 стр., илл. (Редкие металлы). Библиогр. в конце статей.

Руководство по препаративной неорганической химии. Под ред. Г. Брауера. Перев. с нем. М., ИЛ, 1956. 896 стр. Библиогр. в подстроч. примеч. Рец.: Щелоков Р. Н. и Эллерт Г. В.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 7, с. 1709—1710.

Русанов А. К. Спектральный анализ руд и минералов. М.— Л., Госгеолиздат, 1948. 259 стр., илл. (М-во геологии СССР). Библиогр. 237 назв. Рец.: Зайдель А.— Заводск. лаборатория, 1950, т. 16, № 1, с. 128.

Русанов А. К., Алексеева В. М., Хитров В. Г. Количественное спектральное определение редких и рассеянных элементов в рудах и минералах. М., Госгеолтехиздат, 1960. 196 стр., илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья). Библиогр. 159 назв.

Русанов А. К., Ильясова Н. В. Атлас пламенных, дуговых и искровых спектров элементов. (Для областей спектров: пламенных 2800—9000 Å, дуговых и искровых 2100—6700 Å). М., Госгеолтехиздат, 1958. 119 л., илл. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР).

Самсонов Г. В., Марковский Л. Я., Жигач А. Ф., Валяшко М. Г. Бор, его соединения и сплавы. Под общ. ред. Г. В. Самсонова. Киев, Изд. АН УССР, 1960. 590 стр., илл. (АН УССР. Ин-т металлокерамики и спец. сплавов). Библиогр. в конце глав.

Самуэльсон О. Применение ионного обмена в аналитической химии. Перев. с англ. А. П. Кубанцева. Под ред. К. В. Чмутова. М., ИЛ, 1955. 285 стр. Библиогр. в конце глав.

Сауков А. А. Геохимия. Изд. 2. М., Госгеолиздат, 1951. 383 стр. Библиогр. с. 378—380. Рец.: Лебедев В. И.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1952, ч. 81, вып. 1, с. 67—75. Библиогр. с. 74—75.

Свойства металлов и сплавов. (Справочник). Перев. с англ. М. К. Рыбальченко и А. А. Ростарчука. М., Металлургиздат, 1949. 893 стр., илл. Библиогр. 724 назв.

Селвуд П. Магнетохимия. Перев. с англ. А. Б. Нейдинга. М., ИЛ, 1958. 457 стр. Библиогр. в конце глав.

Сендэл Е. Б. Колориметрическое определение следов металлов. Перев. с англ. В. А. Назаренко и Н. С. Полуэктова. Под ред. А. С. Комаровского. М.— Л., Госхимиздат, 1949. 560 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Славинский М. П. Физико-химические свойства элементов. Переработ., доп. и подгот. к печати А. Е. Вол. М., Металлургиздат, 1952. 764 стр., илл. Библиогр. 592 назв.

Смирнов В. И. Геологические основы поисков и разведок рудных месторождений. Изд. 2, доп. и уточн. М., Изд. Моск. ун-та, 1957. 587 стр., илл. Библиогр. с. 570—583.

Смирнов В. И. Подсчет запасов минерального сырья. М., Госгеолиздат, 1950. 342 стр. Библиогр. с. 336—339.

Смит М. К. Основы физики металлов. Перев. с англ. Б. Я. Любова. М., Металлургиздат, 1959. 456 стр., илл. Библиогр. 60 назв.

Смольянинов Н. А. Определитель минералов. Справочник по минералогии для геоло-

гов-разведчиков. М.— Л., Изд. АН СССР, 1938. 168 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. в предисловии.

Смольянинов Н. А. Практическое руководство по минералогии. Определитель минералов. М.— Л., Госгеолиздат, 1948. 428 стр., илл. Библиогр. с. 4.

Смольянинов Н. А. Практическое руководство по минералогии. М., Госгеолтехиздат, 1955. 432 стр., илл. Библиогр. с. 3.

Соболев В. Введение в минералогию силикатов. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1949. 331 стр., илл. Библиогр. 171 назв.

Соболевский В. И. Краткий курс описательной минералогии. М., 1957. 162 стр. (Моск. горн. ин-т. Кафедра геологии). Библиогр. с. 153.

Сонгина О. А. Редкие металлы. М., Металлургиздат, 1955. 384 стр., илл. Библиогр. с. 365—379.

Справочник химика. Т. 1—3. Л.— М., Госхимиздат, 1951—1952.

Справочное руководство гидрогеолога. Под общ. ред. В. М. Максимова. Л., Гостоптехиздат, Ленингр. отд., 1959. 836 стр., илл. Библиогр. с. 815—831.

Спутник геохимика и минералога. Под ред. А. Е. Ферсмана и О. М. Шубниковой. М., Изд. АН СССР, 1937. 415 стр., илл. (АН СССР. Ломоносовск. ин-т). Библиогр. с. 395—405.

Струве Э. А. Сборник анализов изверженных и метаморфических горных пород СССР (с 1927 по 1937 г.). Под ред. Ф. Ю. Левинсон-Лессинга. М.— Л., Изд. АН СССР, 1940. 590 стр. (АН СССР. Ин-т геол. наук. Петрография СССР. Сер. 2, монографии, вып. 5). Библиогр. 366 назв.

Техническая энциклопедия. Справочник физических, химических и технологических величин. Т. 1—10. М., 1927—1936.

Трегер В. Е. Таблицы для оптического определения породообразующих минералов. Перев. с нем. Р. Н. Соболева. Под ред. Н. Д. Соболева. М., Госгеолтехиздат, 1958. 185 стр., илл.

Федоров Е. С. Введение к таблицам для кристаллохимического анализа «Царство кристаллов».— В кн.: Кристаллография. Вып. 3. Сборник статей, посвященных 100-летию со дня рождения акад. Е. С. Федорова. Под ред. Н. Н. Шафрановского и В. И. Михеева. Л., Изд. Ленингр. ун-та, 1955, с. 5—80. Библиогр. в подстроч. примеч.

Фельдман Г. М. Сырьевые ресурсы редких металлов за границей и их использование. М.— Л., Металлургиздат, 1940. 196 стр., илл. Библиогр. с. 193—194.

Феофилов П. П. Поляризованная люминесценция атомов, молекул и кристаллов. М., Физматгиз, 1959. 288 стр., илл. Библиогр. 257 назв.

Ферсман А. Е. Геохимия. Т. 1—4. Л., Госхимтехиздат, Ленингр. отд., 1933—1939.

Ферсман А. Е. Геохимия России. Вып. 1. Пгр., Химтехиздат, 1922. 214 стр. (РСФСР. Науч.-техн. отд. ВСНХ).

Ферсман А. Е. Избранные труды. Т. 1—5. М., Изд. АН СССР, 1952—1959.

Ферсман А. Е. Очерки по минералогии и геохимии. М., Изд. АН СССР, 1959. 200 стр., илл. (АН СССР. Науч.-попул. сер.).

Ферсман А. Е. Пегматиты, их научное и практическое значение. Т. 1. Гранитные пегматиты. Л., Изд. АН СССР, 1931. 646 стр., илл. (АН СССР. Тр. Совета по изучению производит. сил. Сер. Полезные ископаемые. Вып. 1). Библиогр. с. 479—490.

Ферсман А. Е. Пегматиты, их научное и практическое значение. Т. 1. Гранитные пегматиты. Изд. 2. Л., Изд. АН СССР, 1932. 665 стр. Библиогр. с. 492—503.

Ферсман А. Е. Пегматиты. Т. 1. Гранитные пегматиты. Изд. 3. М.— Л., Изд. АН СССР, 1940. 712 стр. Библиогр. с. 641—666.

Ферсман А. Е., Коган Б. И. Минеральное сырье зарубежных стран. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947. 567 стр., илл. Библиогр. с. 522—548.

Филиппов А. Н. Спектральный анализ и его применение. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. общетехн. лит., 1937. 472 стр., илл. Библиогр. с. 363—384 и в подстроч. примеч.

Филянд М. А., Семенова Е. И. Свойства редких элементов (справочник). М., Металлургиздат, 1953. 414 стр., илл. Библиогр. с. 396—404.

Фрост А. В. Методы рентгеноспектрального анализа.— В кн.: Современные физико-химические методы химического анализа. Вып. 1. Л., Госхимтехиздат, 1932, с. 123—191. Библиогр. с. 191.

Харвей Х. В. Биохимия и физика моря. Перев. под ред. и с доб. Е. М. Крепса и Н. И. Чигирина. Л., Изд. АН СССР, 1933. 168 стр., илл. Библиогр. в конце глав.

Харвей Х. В. Современные успехи химии и биологии моря. Перев. с англ. А. П. Щербакова под ред. и с предисл. Л. Л. Россолимо. М., ИЛ, 1948. 224 стр., илл. Библиогр. в конце глав.

Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956. 135 стр., илл. (Редкие металлы). Библиогр. в конце статей.

Чердынцев В. В. Распространенность химических элементов. М., Гостехиздат, 1956. 360 стр. Библиогр. 252 назв.

Четвериков С. Д. Руководство к петрохимическим пересчетам анализов горных пород и определению их химических типов. [Учеб. пособие для геол.-развед. вузов и фак.]. М., Госгеолтехиздат, 1956. 246 стр., илл. Библиогр. 11 назв.

Чирвинский П. Н. Количественный минералогический и химический состав гранитов и грейзенов. М., Изд. Донск. политехн. ин-та, 1911. 677 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Чиркин В. С. Теплофизические свойства материалов. (Справочное руководство). М., Физматиздат, 1959. 356 стр. Библиогр. 150 назв.

Шавло С. Г. Пегматиты и гидротермалиты Калбинского хребта. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1958. 327 стр., илл. (АН КазССР. Алтайск. горнометаллург. н.-и. ин-т). Библиогр. 93 назв.

Шамрай Ф. И. Литий и его сплавы. М., Изд. АН СССР, 1952. 284 стр., илл. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. в конце глав.

Шафрановский И. И. Кристаллы минералов. Ч. 1. Плоскогранные формы. Л., Изд. Ленингр. ун-та, 1957. 222 стр., илл. (Ленингр. горн. ин-т). Библиогр. в подстроч. примеч.

Шибольд Э. Структура силикатов. Перев. Н. В. Белова.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 3. Работы по структуре силикатов Ф. Махачки, В. Л. Брэгга, Э. Шибольда и В. Тейлора. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1937, с. 132—306. Библиогр. 232 назв.

Шнейдерхён Г. Рудные месторождения. Перев. с нем. Т. В. Усовой. Под ред. и с предисл. В. И. Смирнова. М., ИЛ, 1958. 501 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шубникова О. М. Минералы редких элементов и их диагностика. Ч. 1. М., Изд. АН СССР, 1952. 283 стр. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 273—281.

Шубникова О. М., Юферов Д. В. Справочник по новым минералам. 1922—1932 гг. Под ред. и с предисл. А. Е. Ферсмана. Л.— М.— Новосибирск, ОНТИ, Горно-геол.-нефт. изд., 1934. 167 стр. (Ломоносовск. ин-т АН СССР). Библиогр. в подстроч. примеч.

Щербина В. В. Геохимия. Отв. ред. А. Е. Ферсман. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939. 336 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. в подстроч. примеч. Рец.: Сауков А.— Сов. геология, 1941, № 4, с. 137—139.

Щербина В. В. Геохимия редких элементов. Ч. 1. Под ред. И. Ф. Григорьева, Ю. Н. Копытко и В. И. Герасимовского. М.— Л., Госгеолиздат, 1946. 88 стр. (М-во геологии СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья). Библиогр. 82 назв.

Эванс Р. Введение в кристаллохимию. Перев. с англ. с доп. Е. С. Макарова. М.— Л., Госхимиздат, 1948. 367 стр., илл. Библиогр. с. 345—355.

Юм-Розери В., Рейнор Г. С. Структура металлов и сплавов. Перев. с англ. Под ред. Я. П. Селисского. М., Металлургиздат, 1959. 391 стр., илл. Библиогр. 196 назв.

Abegg's Handbuch der anorganischen Chemie. Bd 2, Abt. 1. Die Elemente der ersten Gruppe des periodischen Systems. Leipzig, 1908. 867 S. Справочник Абега по неорганической химии. Т. 2, отд. 1. Элементы первой группы периодической системы.

Abelson Ph. H. Researches in geochemistry. N. Y.— London, 1958. 511 p. Исследования в геохимии.

Ahrens L. H. Quantitative spectrochemical analysis of silicates. London, 1954. 122 p. Рец.: Bennett H.— Trans. Brit. Ceram. Soc., 1955, v. 54, № 5, p. 230A—231A. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4394 РЕЦ. Количественный спектрохимический анализ силикатов.

Arthur P., Smith O. M. Semimicro qualitative analysis. N. Y.— London, 1952, 285 p. Полуколичественный микроанализ.

Bailar J. C., Jr. The chemistry of the coordination compounds. N. Y., 1956. 834 p. Химия координационных соединений.

Barnes D. F. Infrared luminescence of minerals. A study of the abundance and causes of infrared luminescence of minerals.— Geol. Surv. Bull., 1958, № 1053-C, p. 156—157. Инфракрасная люминесценция минералов. Исследование интенсивности и причин инфракрасной люминесценции минералов.

Barrett Ch. S. Struktura kovů. Krystallografické metody, principy a údaje. Praha, 1959. 658 s. (Nakladatelstvi Československ. Akad. Ved.). Структура металлов. Кристаллографические методы, принципы и данные.

Basolo F., Pearson R. G. Mechanisms of inorganic reactions. A study of metal complexes in solution. N. Y.— London, 1958. 426 p., ill. Механизм неорганических реакций. Изучение комплексов металлов в растворе.

Belcher R. Quantitative inorganic analysis. (A laboratory manual for students and practising chemist). New rev. and enlarg. 2-nd ed. London, 1960. 390 p. Количественный неорганический анализ. (Лабораторный справочник для студентов и химиков).

Belcher R., Wilson C. L. New methods in analytical chemistry. London — N. Y., 1956. 287 p. Новые методы в аналитической химии.

Biltz W., Fischer W. Ausführung qualitativer Analysen anorganischer Stoffe. 2. Aufl. Leipzig, 1952. 189 S. Реф.: Z. analyt. Chem., 1952, Bd 136, H. 4, S. 350—351. Проведение качественного неорганического анализа.

Blaedel W. J., Meloche V. W. Elementary quantitative analysis: theory and practice. N. Y., 1957. 826 p. Элементарный количественный химический анализ: теория и практика.

Brauns R. Allgemeine Mineralogie. 9. Aufl. Berlin, 1955. 104 S. Общая минералогия.

Brode W. R. Chemical spectroscopy. 2-nd ed. N. Y., 1956. 677 p. Химическая спектроскопия.

Brown J. X-ray fluorescence analysis.— Analyst, 1959, v. 84, № 999, p. 344—355. Библиогр. 77 назв. Рентгенофлуоресцентный анализ.

Bubnoff S., von. Einführung in die Erdgeschichte. 3., rev. Aufl. Berlin, 1956. 808 S. Введение в историю Земли.

Buckley H. E. Crystal growth. London, 1949. 365 p. (Disc. Faraday Soc., № 5). Рост кристаллов.

Cahen E. The mineralogy of the rarer metals; a handbook for prospectors. 2-nd ed. rev. by E. Cahen. London, 1920. 246 p. Минералогия редких металлов; справочник для разведчиков.

Charpentier H. Géologie et minéralogie appliquées. Les minéraux utiles et leurs gisements. Paris, 1927. 762 p. Прикладная геология и минералогия.

Chemical engineering practice. Under the general editorship of H. W. Cremer. Managing ed. T. Davies. Vol. 2. Solid state. London, 1958. 632 p. Химическая технология. Т. 2. Твердое состояние.

Chemical engineering practice. Under the general editorship of H. W. Cremer. Managing ed. T. Davies. Vol. 6. Fluid systems. London, 1958. 600 p. Химическая технология. Т. 6. Жидкие системы. [Системы жидкость — газ. Кипящий слой и его применение. Многокомпонентные газовые системы. Методы экстракции из раствора].

Chromatographic reviews. Progress in chromatography, electrophoresis and related me-

thods. Ed. M. Lederer. Vol. 1. Amsterdam — Princeton, 1959. 276 p., ill. Обзоры по хроматографии. Достижения в области хроматографии, электрофореза и смежных методов исследования.

Clays and clay minerals. (Fifth National Conference on clays and clay minerals, Oct. 8—10, 1956). Ed. A. Swineford. Washington, 1958. 360 p. (National Acad. Sci.— National Research Council). Глины и глинистые минералы.

Clements R. Modern chemical discoveries. 2-nd ed. London, 1956. 290 p. Современные химические открытия.

Colloquium spectroscopicum internationale 6. Amsterdam, 1956. Proceedings ed. by W. van Tongeren and Freese with the cooperation of E. H. S. van Someren. London, 1957. 663 p. Международный спектрохимический коллоквиум.

Comprehensive inorganic chemistry. Vol. 1—7. Ed. M. C. Sneed, J. L. Maynard, R. C. Brasted. N. Y.— London, 1956—1958. (Vol. 6. The alkali metals. Ed. J. Suttle, 1957). Общая неорганическая химия.

Dana E. S. Minerals and how to study them. 3-rd ed. N. Y.— London, 1949. 323 p. Реф.: Acta crystallogr., 1950, v. 3, № 1, p. 78. Минералы и как их изучать.

Dana E. S. System of mineralogy. 6-th ed. N. Y., 1892. 407 p. Система минералогии. Изд. 6.

Dana E. S. A textbook of mineralogy with an extended treatese on crystallography and physical mineralogy. 4-th ed. N. Y., 1955. 851 p. Учебник по минералогии с подробными сведениями по кристаллографии и физической минералогии. Изд. 4.

Dana's manual of mineralogy. 17-th ed. Rev. by C. S. Hurlbut, Jr. Vol. 1. N. Y.— London, 1959. 609 p. 634 fig. Рец.: Lévy C.— Bull. Soc. franç. minéral. et crystallogr., 1960, t. 83, № 1-3, p. 82—83. Справочник по минералогии Дана. Т. 1.

De Ment J., Dake H. C., Roberts E. R., Williams R. C. Rarer metals. London, 1949. 345 p. Редкие металлы. [Экономические обзоры. Литий, рубидий и цезий на с. 270—274].

Dennen W. H. Principles of mineralogy. Vol. 1. N. Y., 1959. 429 p., 154 fig. Рец.: Pierrot R.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1960, t. 83, № 1-3, p. 79. Принципы минералогии. Т. 1.

Dingle H. Practical applications of spectrum analysis. London, 1950. 245 p. Практическое применение спектрального анализа.

Dodd E., Robinson P. L. Experimental inorganic chemistry. A guide to laboratory practice. Amsterdam, 1954. 424 p. Экспериментальная неорганическая химия. Лабораторный практикум.

Doelter C., Leitmeier H. Handbuch der Mineralchemie. Bd 3, 2. Hälfte. Dresden — Leipzig, 1926. 1244 S. Справочник по химии минералов.

Donnay J. D. H., Nowacki W., Donnay G. Crystal data. Classification of substances by space groups and their identification from cell dimensions. N. Y., 1954. 719 p. (Geol. Soc. America. Memoir 60). Кристаллографические данные. Классификация веществ по пространственным группам и их определение по размерам ячеек.

Dull Ch. E., Brooks W. O., Metcalfe H. C. Modern chemistry. N. Y., 1954. 587 p. Современная химия.

Einführung in das anorganisch-chemische Praktikum. (Einschließlich der quantitativen Analyse). 4. und 5., bearb. Aufl. Hrsg. von G. Jander, H. Wendt. Leipzig, 1958. 465 S. Введение в практикум по неорганической химии. (Включая количественный анализ).

Electromagnetically enriched isotopes and mass spectrometry. Ed. M. L. Smith. London, 1956. 272 p. Электромагнитное обогащение изотопов и масс-спектроскопия.

Emeleus J., Anderson J. S. Modern aspects of inorganic chemistry. London, 1958. 557 p. Проблемы неорганической химии.

Encyclopedia of chemical reactions. Ed. C. A. Jacobson. Vol. 1—7. N. Y., 1946—1958. Энциклопедия химических реакций.

The encyclopedia of chemistry. Ed. G. L. Clark, G. G. Hawley, W. A. Hamor. N. Y., 1957. 1037 p. Химическая энциклопедия.

The encyclopedia of chemistry. (Supplement). Ed.-in-chief G. L. Clark. N. Y.— London, 1958. 330 p. Химическая энциклопедия.

Gaylord N. G. Reduction with complex metal hydrides. London, 1956. 1046 p. Восстановление комплексными металлогидридами.

Glasstone S. Textbook of physical chemistry. 2-nd ed. N. Y.— London, 1946. 1320 p. Учебник физической химии.

Gmelins Handbuch der anorganischen Chemie. System-nummer 20. Lithium. Berlin, 1927. 254 S. Справочник Гмелина по неорганической химии. Литий.

Gmelins Handbuch der anorganischen Chemie. System-nummer 24. Rubidium. 8. Aufl. Berlin, 1937. 250 S. Справочник Гмелина по неорганической химии. Рубидий.

Gmelins Handbuch der anorganischen Chemie. System-nummer 25. Caesium. Berlin, 1938. 268 S. Справочник Гмелина по неорганической химии. Цезий.

Goldschmidt V. M. Geochemistry. Ed. A. Muir. Oxford, 1954. 731 p. (The International ser. of monographs on physics). Геохимия.

Gould E. S. Inorganic reactions and structure. N. Y., 1955. 480 p. Неорганические реакции и структура.

Green J. Geochemical table of the elements for 1953.— Bull. Geol. Soc. America, 1953, v. 64, № 9, p. 1001—1012. РЖГеол., 1955, № 11, реф. 179. Геохимическая таблица элементов на 1953 г.

Green J. Geochemical table of the elements for 1959.— Bull. Geol. Soc. America, 1959, v. 70, № 9, p. 1127—1184. Геохимическая таблица элементов на 1959 г.

Grim R. E. Clay mineralogy. N. Y.— Toronto — London, 1953. 384 p. Минералогия глин.

Groupment pour l'avancement des méthods d'analyse spectrographique des produits métallurgiques. 7-ème Congrès. Paris, 1954. 477 p. Комиссия по внедрению методов спектрографического анализа металлургических продуктов.

Halla F. Kristallchemie und Kristallphysik metallischer Werkstoffe. 3., umgearb. Aufl.

Leipzig, 1957. 737 S. Кристаллохимия и кристаллофизика металлических материалов.

Handbook of chemistry and physics. A ready-reference book of chemical and physical data. 37-th ed. Ed.-in-chief Ch. D. Hodgman. Cleveland, 1956. 3206 p. Справочник по химии и физике. Сборник химических и физических данных.

Handbook of nonferrous metallurgy. 2-nd ed. Ed.-in-chief D. M. Liddell. Vol. 1—2. N. Y.— London, 1945. Справочник по цветной металлургии.

Handbuch der anorganischen Chemie. Hrsg. von R. Fresenius, G. Jander. Teil 3. Quantitative Bestimmungs- und Trennungsmethoden. Berlin, 1957. 520 S. Справочник по неорганической химии. Ч. 3. Методы количественного определения и разделения.

Handbuch der mikrochemischen Methoden. Hrsg. von F. Hecht, M. K. Zacherl. Bd 1—2, Teil 1—2. Wien, 1954—1959. Справочник по микрохимическим методам.

Handbuch der Physik. Hrsg. S. Flügge. Bd 1. Berlin, 1956. 477 S. Справочник по физике.

Harrison G. R. Wavelength tables with intensities in arc, spark, or discharge tube of more than 100 000 spectrum lines. N. Y.— London, 1939. 429 p. (A publication of the Technology press Massachusetts Institute of Technology). Таблица длины волн в зависимости от интенсивности световой дуги, искры или разрядной трубки со спектральными линиями более чем 100 000.

Hausner H. H., Roboff S. B. Materials for nuclear power reactors. London, 1955. 224 p. Материалы для атомных реакторов.

Havelka B., Keprt E., Hansa M. Spekrálni analysa. 1. sv. Praha, ČSAV, 1957. 666 s., il. Спектральный анализ. Т. 1.

Henrich F. Chemie und chemische Technologie radioaktiver Stoffe. Berlin, 1958. 351 S. Химия и химическая технология радиоактивных материалов.

Hey M. H. An index of mineral species and varieties arranged chemically. With an alphabetical index of accepted mineral names and synonyms. 2-nd rev. ed. London, 1955. 728 p. Указатель видов минералов и химически родственных разновидностей с алфавитным указателем принятых названий минералов и синонимов.

Hillebrand W. F., Lundell G. E. F. Applied inorganic analysis. (With special reference to the analysis of metals, minerals and rocks). 2-nd ed. N. Y.— London, 1955. 1034 p. Прикладной неорганический анализ. (Анализ металлов, минералов и пород).

Hintze C. Handbuch der Mineralogie. Erg.— Bd 2. Neue Mineralien und neue Mineralnamen. Lfg. 1—11. Berlin, 1955—1959. Справочник по минералогии. Т. 2. Вып. 1—11. Новые минералы и новые названия минералов.

Hopkins D. W. Physical chemistry and metal extraction. London, 1954. 232 p. Физическая химия и извлечение металлов.

Hougen O. A., Watson K. M., Ragatz R. A. Chemical process principles. Pt 1. Material and energy balances. 2-nd ed. N. Y.— London, 1956. 504 p. Принципы химических процессов. Ч. 1. Баланс материала и энергии.

International critical tables of numerical data. Physics, chemistry and technology. 1-st ed. Vol. 1—7. Ed.-in-chief E. W. Washburn. N. Y.— London, 1926—1933. Международные таблицы цифровых данных. Физика, химия и технология.

International tables for x-ray crystallography. Vol. 1—2. Birmingham, 1952—1959. Международные таблицы по рентгеновской кристаллографии.

Jander G., Wendt H. Lehrbuch der analytischen und präparativen anorganischen Chemie. (Mit Ausnahme der quantitativen Analyse). Leipzig, 1952. 344 S. Реф.: Z. analyt. Chem., 1952, Bd 136, H. 4, S. 350. Учебник по неорганической и препаративной химии. (За исключением качественного анализа).

Jastrzebski Z. D. Nature and properties of engineering materials. N. Y.— London, 1959. 571 p. Природа и свойства технических материалов.

Jedwab J. Caractérisation spectrochimique des granites. Bruxelles, 1956. (Extr. du Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1956, t. 65, fasc. 1). Спектрохимическая характеристика гранитов.

Johnstone S. J. Minerals for the chemical and allied industries. London, 1954. 692 p. Рец.: Б. И. Коган.— Новые книги за рубежом, 1955, № 2, с. 54—56. Минералы в химической промышленности и смежных с ней отраслях.

Jones A. G. Analytical chemistry. Some new techniques. London — Butterworth, 1959. 268 p. Аналитическая химия. Некоторые новые методы. [Пламенная фотометрия, дифференциальная спектрофотометрия, газовая хроматография, применение ионного обмена в аналитической химии, титрование на основе кислот в неводной среде, кулометрическое титрование, дифференциальная рефрактометрия, определение содержания кислорода и водорода в металлах].

Ketelaar J. A. A. Chemical constitution. An introduction to the theory of the chemical bond. 2-nd ed. Transl. from the Dutch. Amsterdam — Princeton, 1958. 448 p. Химическое строение. Введение в теорию химической связи.

Kingzett's chemical encyclopedia. New 8-th ed. Ed. R. K. Strong. London, 1952. 1186 p. Химическая энциклопедия Кингзета.

Kirk R. E., Othmer D. F. Alkali metals.— В кн.: Encyclopedia of chemical technology. Vol. 1. N. Y., 1947, p. 430—458. Библиогр. 137 назв. Щелочные металлы. В кн.: Энциклопедия химической технологии.

Kirk R. E., Othmer D. F. Cesium compounds.— В кн.: Encyclopedia of chemical technology. Vol. 3. N. Y., 1949, p. 648—651. Библиогр. 7 назв. Соединения цезия. В кн.: Энциклопедия химической технологии.

Kirk R. E., Othmer D. F. Lithium compounds.— В кн.: Encyclopedia of chemical technology. Vol. 8. N. Y., 1952, p. 467—477. Библиогр. 20 назв. Соединения лития. В кн.: Энциклопедия химической технологии.

Kirk R. E., Othmer D. F. Rubidium compounds.— В кн.: Encyclopedia of chemical technology. Vol. 11. N. Y., 1953, p. 946—949. Библиогр. 7 назв. Соединения рубидия. В кн.: Энциклопедия химической технологии.

Klug H. P., Alexander L. E. X-ray diffraction procedures. (For polycrystalline and amorphous materials). N. Y.— London, 1954. 716 p. Рентгенографические методы для поликристаллических и аморфных материалов.

Kolthoff I. M., Lingane J. J. Polarography. 2-nd compl. rev. and augm. ed. Vol. 1—2. N. Y.— London, 1952. Полярография.

Kubaschewski O., Catteral J. A. Thermochemical data of alloys. London — N. Y., 1956. 200 p., ill. (Pergamon science series. Metal physics and physical metallurgy. Vol. 3). Термохимические свойства сплавов. Справочник.

Landolt H., Börnstein R. Landolt — Börnstein Physikalisch-chemische Tabellen. 6. Aufl. Berlin — Heidelberg, 1950—1955. Физико-химические таблицы Ландольта — Бернштейна.

Landolt H., Börnstein R. Zahlenwerte und Funktionen aus Physik, Chemie, Astronomie, Geophysik und Technik. 6. Aufl., Bd 1—4. Berlin, 1950—1955. Функции расчета в физике, химии, астрономии, геофизике и технике.

Lange W. A. Handbook of chemistry. 9-th ed. Sandusky (Ohio), 1956. 1985 p. Справочник по химии. Изд. 9.

Lederer E., Lederer M. Chromatography. A review of principles and applications. 2-nd compl. rev. and enlarg. ed., 2-nd print. Amsterdam — Princeton, 1958. 711 p., ill. Хроматография. Обзор принципов и применения.

Levin E., McMurdie H. F., Hall F. P. Phase diagrams for ceramists. Ohio, 1956. 286 p. (Amer. Ceram. Soc.). Фазовые диаграммы для исследователей в области керамики.

Lieber W. Die Fluoreszenz von Mineralen. Heidelberg, 1957. 62 S. Флуоресценция минералов.

Lingane J. J. Electroanalytical Chemistry. 2-nd ed. N. Y., 1958. 669 p. Электроаналитическая химия.

Machatschki F. Spezielle Mineralogie auf geochemischer Grundlage. Wien, 1953, 378 S. Специальная минералогия с геохимической основой.

Mason B. Principles of geochemistry. 2-nd ed. N. Y.—London, 1958. 310 p., ill. Основы геохимии.

Les matières premières nucléaires. Etat des connaissances après la Conférence de Genève (septembre 1958). Vol. 1. Saclay, Service de Documentation du C. E. A., 1959. 165 p. (Commissariat à l'Energie Atomique, note № 261). Реф.: Bull. Soc. franç. mineral. et cristallogr., 1960, t. 83, № 1/3, p. 78. Сырье для атомной промышленности. Состояние знаний после Женевской Конференции (сентябрь 1958). [Литий, бериллий, цирконий].

Mellor G. W. A comprehensive treatise on inorganic and theoretical chemistry. Vol. 2. London — N. Y.— Toronto, 1927. 894 p. Общая неорганическая и теоретическая химия.

Mellor's comprehensive treatise on inorganic and theoretical chemistry. Suppl. 2. Pt 1. London, 1956. 1193 p. Научные труды Меллора по неорганической и теоретической химии. Ч. 1.

Metal industry. Handbook and directory... London, 1941—... Металлургическая промышленность. Справочник. [Ежегодник].

Methods for emission spectrochemical analysis. Philadelphia, 1953. 309 p. (Amer. Soc. Testing Mater.) C. A., 1954, v. 48, № 12, p. 6903e, f. Методы эмиссионного спектрохимического анализа.

Methods of quantitative micro-analysis. 2-nd ed. Coll. and ed. R. F. Milton, W. A. Waters. London, 1955. 742 p. Методы количественного микроанализа.

Metzner A. Die chemische Industrie der Welt. Bd 1—2. Düsseldorf, 1955. Мировая химическая промышленность.

The mineral industry, its statistics, technology and trade... Founded by R. P. Rothwell. Ed. G. A. Roush. Vol. 33—50. N. Y.— London, 1925—1942. Справочник по статистике, технологии и торговле [мировой] горной промышленности.

The mineral industry of the British Empire and foreign countries. Statistical summary (production, imports and exports. London, 1938—1948. (Imperial Institute). Горнодобывающая промышленность Британской империи и других стран. Статистический справочник (добыча, импорт и экспорт).

Minerals yearbook... Comp. under the supervision of O. E. Kiessling. Washington, 1939—... (U. S. Dep. Intern. Bur. Mines). Ежегодник по минералам.

Modern electroanalytical methods. Ed. G. Charlot. Amsterdam — Princeton, 1958. 186 p. (Proc. Intern. Sympos. Paris, 1957). Современные электроаналитические методы.

Moeller Th. Inorganic chemistry. N. Y.— London, 1956. 966 p. Неорганическая химия.

Moore W. Physical chemistry. 2-nd ed. N. Y., 1956, 633 p. Физическая химия. Изд. 2.

Müller G. O. Praktikum der quantitativen chemischen Analyse. 5., verb. Aufl. Leipzig, 1959. 415 S. Практикум количественного химического анализа. [Анализ: гравиметрический, объемный, электрохимический и колориметрический. Анализ цветных и редких металлов].

Náray-Szabó I. Anorganische Chemie. Bd 1. Berlin, 1959. 664 p. Неорганическая химия.

Neuhaus A. Methoden und Ergebnisse der modernen Einkristall-Züchtung. Teil 1. Theoretische Grundlagen.— Chemie-Ingenieur-Technik, 1956, Jg. 28, H. 3, S. 155—161. Библиогр. 40 назв. Методы получения монокристаллов. Часть 1. Теоретические основы.

Niggli P. Lehrbuch der Mineralogie. 1. Allgemeine Mineralogie. 2. Aufl. Berlin, 1924. 712 S. Учебник по минералогии. 1. Общая минералогия.

Nininger R. D. Exploration for nuclear raw materials. Princeton — New Jersey — London — N. Y.— Toronto, 1956. 293 p. Исследование по атомному сырью.

Nininger R. D. Minerals for atomic energy. 2-nd. ed. Princeton — New Jersey — N. Y., 1956. 399 p. Минералы для атомной промышленности.

Nordmann J. Qualitative and inorganic chemistry. N. Y.— London, 1957. 488 p., ill. Качественный анализ и неорганическая химия.

Nouveau traité de chimie minérale. Publ. sous la dir. de Paul Pascal. T. 1. Généralités.

Paris, 1956. 1101 p. Новый справочник по химии минералов. Т. 1. Общая часть.

Nouveau traité de chimie minérale. Publ. sous la dir. de Paul Pascal. T. 3. Rubidium, cesium, francium. Cuivre, argent, or. Paris, 1957. 838 p. Новый справочник по химии минералов. Т. 3. Рубидий, цезий, франций. Медь, серебро, золото.

Nuclear fuel elements. Ed. H. H. Hausner, J. F. Schumar. N. Y., 1959. 409 p. Элементы для ядерного топлива.

Okáč A. Qualitative analytische Chemie. Leipzig, 1960. 644 S. Качественная аналитическая химия.

Overman R. T., Clark H. M. Radioisotope techniques. N. Y.— London, 1960. 476 p. Радиоизотопные методы.

Patrovský V. Analytická chemie vzáchých prvků. Praha, SNTL, 1956. 167 s., il. Аналитическая химия редких элементов.

Pauling L. College chemistry. An introductory textbook of general chemistry. San Francisco, 1951. 705 p. Химия для колледжей. Вводный курс общей химии.

Pearson W. B. A handbook of lattice spacings and structures of metals and alloys. London — N. Y.— Paris — Los Angelos, 1958. 1044 p. Руководство по постоянным решетки и структурам металлов и сплавов.

Progress in nuclear energy. Series V. Metallurgy and fuels. Ed. H. M. Finniston, J. P. Howe. Vol. 1. London, 1956. 805 p. Прогресс в атомной энергии. Серия 5. Металлургия и топливо.

Progress in nuclear energy. Series VI. Biological science. Ed. J. C. Bugher, J. Coursaget, J. F. Loutit. Vol. 1. London, 1956. 205 p. Прогресс в атомной энергии. Серия 6. Биология.

Progress in nuclear energy. Series VII. Medical science. Ed. J. C. Bugher, J. Coursaget, J. F. Loutit. Vol. 1. London, 1956. 165 p. Прогресс в атомной энергии. Серия 7. Медицина.

Ramberg H. The origin of metamorphic and metasomatic rocks. A treatise on recrystallisation and replacement in the earth's crust. Chicago, 1952. 317 p. Происхождение метаморфических и метасоматических пород. Процесс перекристаллизации и замещения в земной коре.

Ramdohr P. Die Erzmineralien und ihre Verwachsungen. 2. Aufl. Berlin, 1955. 875 S. Рец.: A. Schüller.— Geologie, 1955, Bd 4, № 7-8, S. 709—710. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1660 РЕЦ. Рудные минералы и их срастания.

Rankama K., Sahama Th. G. Geochemistry. Chicago, 1950. 911 p. Геохимия.

Rare metals handbook. N. Y., 1954. 657 p. Справочник по редким металлам.

Remy H. Lehrbuch der anorganischen Chemie. 9. Aufl. Bd 2. Leipzig, 1959. 1018 S. Учебник по неорганической химии.

Remy H. Treatise on inorganic chemistry. Transl. from Germ. Vol. 1—2. Amsterdam — N. Y., 1956. 866 p. Учебник по неорганической химии.

Researches in geochemistry. Ed. Ph. H. Abelson, N. Y.— London, 1959. 511 p., ill. Исследования в геохимии.

Rosin Y. Reagent chemicals and standards. With methods of testing and assaying them, also the preparation and standartization of volumetric solutions and extensive tables of equivalents. 3-rd ed. N. Y., 1955. 560 p. Химические реагенты и стандарты с методами их опробования, а также приготовление и стандартизация объемных растворов и таблицы эквивалентов.

Rost R. Mikrochemické určování nerostů. Praha, SPN, 1956. 218 s. Микрохимическое определение минералов.

Royen W. van, **Bowles O.** The mineral resources of the world. N. Y., 1953. 181 p. Минеральные ресурсы мира.

Sagel K. Tabellen zur Röntgenstrukturanalyse. (Anleitungen für die Chemische Laboratoriumspraxis herausgegeben von H. Meyer-Kaupp. Bd 8). Berlin — Göttingen — Heidelberg, 1958. 204 S. Таблицы для рентгеноструктурного анализа. (Переработанное издание для практики лабораторного анализа. Т. 8).

Sandell E. B. Colorimetric determination of traces of metals. 3-rd ed. N. Y.— London, 1959. 1032 p. Библиогр. в конце глав. Колориметрическое определение следов металлов. [Основные аспекты неорганического колориметрического анализа следов; методы определения следов металлов].

Scheller H. Einführung in die angewandte spectrochemische Analyse. 2., verb. und erw. Aufl. Berlin, 1958. 160 S. Библиогр. с. 150—155. Введение в прикладной спектрохимический анализ. [Практическое руководство для лаборантов и студентов].

Schintlmeister J., Kunz W., Schintlmeister J. Tabellen der Atomkerne. T. 1—... Berlin, 1958—... Таблицы атомных ядер.

Schmidt W., Baier E. Lehrbuch der Mineralogie. 2. Aufl. Basel — Stuttgart, 1955. 376 S. Учебник минералогии.

Schneiderhohn H. Erzlagerstätten. Kurzvorlesungen znr Einführung und zur Wiederholung. 3., neu bearb. Aufl. Jena, 1955. 375 S. Рудные месторождения. Краткие вводные лекции.

Schoeller W. R., Powell A. R. The analysis of minerals and ores of the rare elements. 3-rd ed. London, 1955. 408 p. Анализ минералов и руд редких элементов.

Schreiter W. Seltene Metalle. Bd 1. Beryllium, Bor, Cäsium, Gallium, Germanium, Hafnium. Leipzig, 1960. 271 S. Редкие металлы.

Schüller A. Die Eigenschaften der Minerale: I. Die äusseren Kennzeichen insbesonders der erz- und gesteinsbildender Minerale. Berlin, 1950. 172 S. Свойства минералов. I. Внешние признаки минералов, особенно рудных и породообразующих.

Schüller A. Die Eigenschaften der Minerale. II. Mineralische Tabellen und qualitativ-chemische Nachweisverfahren. Berlin, 1954. 602 S. Свойства минералов. II. Минералогические таблицы и количественно-химические методы определения.

Schwarz H. Die Mikroanalyse und ihre Anwendung. Leipzig, 1935. 286 S. Микроанализ и его применение.

Seith W., Ruthardt K. Chemische Spektralanalyse; eine Einleitung zur Erlernung und Ausführung von Emissions-Spektralanalysen.

5., neu bearb. Aufl. von W. Rollwagen. Berlin — Göttingen — Heidelberg, 1958, 162 S. Химический спектральный анализ; введение в изучение и проведение эмиссионно-спектральных анализов.

Short M. N. Microscopic determinations of the ore minerals.— Geol. Surv. Bull., 1940, № 914, p. 1—314. Определение рудных минералов под микроскопом.

Slavík F., Novák J., Pacak O. Mineralogie. 4-té prep. dop. vidani. Praha, 1956. 416 s. Минералогия.

Snell F. D., Snell C. T. Colorimetric methods of analysis. Including some turbidimetric and nephelometric methods. 3-rd ed. Vol. 1—2. Princeton — New Jersey, 1956. Колориметрические методы анализа, включая турбидиметрические и нефелометрические методы.

Spectrochimica Acta. Proceedings of the colloquium spectroscopicum international VI held at Amsterdam, May 1956. London — N. Y.— Paris — Los Angeles, 1957. 662 p. Материалы VI международного коллоквиума по спектроскопии, в Амстердаме, май 1956 г.

Standard x-ray diffraction powder patterns. Vol. 1—5. Washington, 1953. Стандартные рентгенограммы порошка.

Statistical summary of the mineral industry. Production, exports and imports... London, 1950—... (Colonial Geological Surveys. Mineral resources division). Статистический справочник по горнодобывающей промышленности. Добыча, экспорт и импорт.

Strunz H. Mineralogische Tabellen. 3. Aufl. Leipzig, 1957. 448 S., ill. Рец.: Guillemin C.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1958, t. 81, № 4-6, p. 166. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 11933 РЕЦ. Минералогические таблицы. Изд. 3.

Swanson H. E., Fuyat R. K., Ugrinic G. M. Standard x-ray diffraction powder patterns.— Nat. Bur. Standards Circ., 1955, v. 4, № 539, 75 p. РЖХим., 1956, № 4, реф. 9110. Стандартные рентгенопорошкограммы.

Theilheimer W. Synthetic methods of organic chemistry. Vol. 10 (With cummulative index for vol. 6—10). N. Y., 1956. 746 p. Синтетические методы органической химии.

Thilo E. Vorlesungen über allgemeine und anorganische Experimentalchemie. Berlin, 1955. 359 S. Лекции по общей и неорганической экспериментальной химии.

Trace elements. Proceedings of the conference held at the Ohio agricultural experiment station Wooster, Ohio, Oct. 14—16, 1957. Ed. C. A. Lamb a. o. N. Y.— London, 1958. 410 p. Библиогр. в конце отд. глав. Микроэлементы. Материалы конференции, состоявшейся на Агрономической опытной станции в Огайо, 1957 г.

Traité de chimie minérale. Publ. sous la dir. de Paul Pascal. T. 6. Métaux alcalins et métaux alcalinoterreux. Industries des sels alcalins. Fasc. 1—2. Paris, 1932. Справочник по химии минералов. Т. 6. Щелочные и щелочноземельные металлы и промышленность щелочных солей.

Trzebiatowski W. Chemia nieorganiczna Warszawa, 1959. 779 s., il. (Państw. wyd. naukowe). Библиогр. с. 740. Неорганическая химия. [Пособие для высших учебных заведений].

Vytenbogaardt W. Tables for microscopic identification of ore minerals. Princeton — New Jersey, 1951. 242 p. Рец.: Colon. Geol. and Mineral Resources, 1952, v. 3, № 3, p. 280—281. Таблицы для определения рудных минералов под микроскопом.

Voskuil W. H. Minerals in world industry. N. Y., 1955. 324 p. Рец.: Ridge J. D.— J. Geol., 1956, v. 64, № 3, p. 297—298. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 597 РЕЦ. Минералы в мировой промышленности.

Wade F. A., Mattox R. B. Elements of crystallography and mineralogy. Vol. 1. N. Y., 1960. 332 p., 327 fig. Рец.: Christophe-Michel-Levy M.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1960, t. 83, № 4-6, p. 151. Элементы кристаллографии и минералогии.

Wagner W., Hull C. J., Markle G. E. Advanced analytical chemistry. N. Y.— London, 1956. 282 p. Аналитическая химия.

Wahlstrom E. E. Introduction of theoretical igneous petrology. N. Y.— London, 1956. 365 p. Введение в теоретическую петрологию изверженных пород.

Wahlstrom E. E. Petrographic mineralogy. N. Y.— London, 1955. 408 p. Реф.: Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 3-4, p. 367. Петрографическая минералогия.

Walsh W. T. Photometry. London, 1926. 505 p. Фотометрия.

Walton H. F. Principles and methods of chemical analysis. Ed. W. M. Latimer. N. Y., 1952. 435 p. Принципы и методы химических анализов.

Wenger P. E., Monnier D., Rusconi Y. Analyse qualitative minérale. Genève, 1955. 315 p. Качественный анализ минералов.

Winkler H. C. F. Struktur und Eigenschaften der Kristalle. 2. Aufl. Berlin — Heidelberg, 1955. 314 S. Структура и свойства кристаллов.

Wooster W. A. Experimentelle Kristallphysik. Berlin, 1958. 133 S. Экспериментальная кристаллофизика.

X-ray diffraction by polycrystalline materials. London, 1955. 725 p. Рентгеновская дифракция на поликристаллических материалах.

1680

Институт Геологических Наук АН Армянской ССР Библиотека

II. КОНФЕРЕНЦИИ, ОТЧЕТЫ, ОБЩИЕ ВОПРОСЫ

Абрамович Ю. М. О значении и необходимости для геохимии, минералогии, петрологии и геологии изучения редких элементов.— Уч. зап. Пермск. ун-та, 1948, т. 4, вып. 4, с. 141—163. Библиогр. 64 назв.

Алимарин И. П. Краткий обзор научно-исследовательских работ, выполненных лабораторией экспериментальной минералогии в 1933 г.— Минеральное сырье, 1934, № 8, с. 40—42.

Амирасланов А. А. Развитие ресурсов цветных металлов и задачи дальнейших исследований.— Горный ж., 1957, № 11, с. 28—33. РЖГеогр., 1958, № 8, реф. 20562.

Антипов-Каратаев И. Н. Двадцать лет развития химических исследований почв в СССР.— Почвоведение, 1937, № 9, с. 1279—1330.

Антропов П. Я. Богатства недр нашей родины. М., Госполитиздат, 1956. 96 стр.

Антропов П. Я. Задачи советских геологов в шестой пятилетке.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 3—16. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. о-во).

Артемьев Б. Н. Мы должны создать мощную сырьевую базу по редким металлам.— Разведка недр, 1932, № 7, с. 16—20.

Афанасьев Г. Д. Предварительные итоги посещения Индии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1955, № 1, с. 16—33. Библиогр. 11 назв.

Балашова М. Н., Сальдау Э. П., Мокиевский В. А. Научная сессия по кристаллографии, посвященная 40-летию со дня смерти Евграфа Степановича Федорова.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 5, с. 615—631.

Белов Н. В., Беляев Л. М., Бокий Г. Б., Бронникова Е. Г., Вайнштейн Б. К., Жданов Г. С., Иверова В. И., Китайгородский А. И., Пинскер З. Г. IV Международный конгресс кристаллографов.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 2, с. 250—260.

Белов Н. В., Вайнштейн Б. К., Китайгородский А. И., Порай-Кошиц М. А., Семилетов С. А., Шефталь Н. Н. Международная Федоровская сессия по кристаллографии в Ленинграде. (Май 1959 г.).— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 5, с. 796—800.

Богданович К. И. Введение.— В кн.: Естественные производительные силы России. Т. 4. Полезные ископаемые. Пг., Гос. тип., 1917, с. 1—44. (Комиссия по изучению естественных производит. сил России при АН).

Боровских Т. А. К итогам первого междуведомственного совещания по редким элементам.— Колыма, 1956, № 11, с. 42—43. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8386.

Бричкин А. В. Итоги и задачи горной промышленности Казахской ССР.— Изв. Казах. ФАН СССР. Сер. горн. дела, 1946, № 1 (22), с. 3—23. Библиогр. 19 назв.

Бурдюгов И. С. Мощную минерально-сырьевую базу на службу народа для построения коммунизма.— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 1, с. 3—13. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

В Отделении химических наук.— Вестник АН СССР, 1957, № 12, с. 25—30.

Вернадский В. И. Задачи дня в области радия.— В кн.: Очерки и речи акад. В. И. Вернадского. 1. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1922, с. 31—44.

Вернадский В. И. Задачи дня в области радия. (Речь на Общем собрании Академии 29 декабря 1910 г.).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1911, т. 5, № 1, с. 61—72. То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 620—628.

Вернадский В. И. Материалы для спектроскопии земной коры. I. Общие замечания о задачах спектроскопии земной коры. (Доклад на заседании Отделения физ.-мат. наук 21 мая 1914 г.).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1914, т. 8, № 14, с. 989—1008. То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 486—498. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. О необходимости исследования радиоактивных минералов Российской империи.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 570—619.

Виноградов А. П. Биогеохимическая лаборатория Академии наук СССР в 1940 г.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 3, с. 466—468.

Виноградов А. П. Введение.— В кн.: Методы определения микроэлементов. М.— Л., Изд. АН СССР, 1950, с. 3—10. (АН СССР, Ин-т геохимии и аналит. химии).

Виноградов А.П. В. И. Вернадский и геохимия редких элементов.— В кн.: Юбилейный сборник, посвященный тридцатилетию Великой Октябрьской социалистической революции. Ч. 1. М.—Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 701—709.

Власов К. А., Герасимовский В. И. Конференция по пегматитам и редким элементам. (Киев, 13—16 мая 1939 г.).— Вестник АН СССР, 1939, № 8-9, с. 147—150.

Всесоюзный институт минерального сырья (ВИМС) 1936 г. (Итоги работ 1936 г.).— Минеральное сырье, 1937, № 4, с. 1—30.

Гаврусевич Б. А. Академик А. Е. Ферсман и его геохимические работы. Киев, Изд. Киевск. ун-та, 1953. 84 стр. Библиогр. с. 75—80.

Годлевский М. Н. Успехи минералогии в СССР за двадцатилетие 1917—1937 гг.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1937, ч. 66, вып. 4, с. 625—647. Библиогр. 10 назв.

Годовой отчет Геологического музея им. Петра Великого императорской Академии наук за 1910 г.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1911, т. 5, вып. 1, с. 1—37.

Годовой отчет Геологического музея им. Петра Великого императорской Академии наук за 1911 г.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1912, т. 6, вып. 1, с. 1—41.

Годовой отчет Геологического и Минералогического музея имени императора Петра Великого императорской Академии наук за 1912 год.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1913, т. 7, вып. 1, с. 1—58.

Горбунов Г. И., Сидоренко А. В. Задачи научных исследований на Кольском полуострове.— Изв. Карельск. и Кольск. ФАН СССР, 1957, № 1, с. 62—71.

Грицаенко Г. Минералогическое совещание при Отделении геолого-географических наук.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 1, с. 69—72.

Диогенов Г. Г. История открытия химических элементов. (Краткие очерки). М., Учпедгиз, 1960. 232 стр., илл. Библиогр. с. 221—225.

Елистратов В. Богатства недр Восточной Сибири — основа третьей энерго-металлургической базы СССР. Цветные и редкие металлы.— Разведка недр, 1932, № 7, с. 24—25.

Еремеев П. В. Протокол № 5. Обыкновенное заседание 24 сентября 1896 года.— Зап. Минералог. о-ва, 1896, ч. 34, вып. 2, с. 49—55.

Ершов С. А. Геолого-разведочные работы по цветным и редким металлам в послевоенный период.— Разведка недр, 1946, № 1, с. 11—16.

Жерве Ф. Ю. Работы Лаборатории Министерства торговли и промышленности за период времени 1906—1911 г. включительно.— Горный ж., 1913, т. 2, № 6, с. 268—289.

Звягинцев О. Е. Химический институт Уральского филиала Академии наук и его задачи.— Тр. Уральского ФАН СССР, 1933, вып. 1, с. 29—34.

Кеттнер Р., Жак Л. Памяти Франтишека Славика. [Чехословац. минералог. 1876—1957. Статья из Праги].— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1957, ч. 86, вып. 6, с. 704—712.

Краткий обзор научных работ Института за 1939 г. Под общ. ред. А. Н. Заварицкого. М.— Л., Изд. АН СССР, 1940. 284 стр. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 53).

Лабунцов А. Н. Минералогический музей Академии наук.— Природа, 1926, № 1—2, с. 119—120.

Либман Э. П. Из истории изучения редких элементов в России.— Цветные металлы, 1948, № 5, с. 70—74. Библиогр. в подстроч. примеч.

Либман Э. П. Из истории изучения редких элементов в России.— Цветные металлы, 1949, № 4, с. 70—74. Библиогр. в подстроч. примеч.

Либман Э. П. Редкие металлы в России в годы империалистической войны.— Цветные металлы, 1939, № 1, с. 91—95. Библиогр. в подстроч. примеч.

Лукашев К. И. На XX сессии Международного геологического конгресса в Мексике.— Уч. зап. Белорусск. ун-та. Сер. геол., 1958, вып. 43, с. 261—265.

Марбл Д. П. Введение.— В кн.: Ядерная геология. М., ИЛ, 1956, с. 15—21.

Мирлин Г. А. У геологов Китайской Народной Республики.— Разведка и охрана недр, 1957, № 7, с. 1—10. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 3816.

Набоко С. И. Успехи советской вулканологии (по современному вулканизму).— Сов. геология, 1957, сб. 61, с. 65—86, с карт. Библиогр. 32 назв.

Наследов Б. Н. Обзор некоторых работ XVI сессии Международного геологического конгресса 1933 г. в Вашингтоне (США).— Соц. наука и техника, 1936, № 12, с. 154—160.

Основные проблемы научно-исследовательских работ Института минерального сырья на III пятилетие.— Минеральное сырье, 1937, № 7-8, с. 1—12.

Отчет о состоянии и деятельности Геологического комитета за 1923 г.— Изв. Геол. ком., 1924, т. 43, № 2, с. 41—350.

Первое Всесоюзное совещание по редким элементам в Москве с 27-го по 30-е апреля 1925 г. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1925. 39 стр. (Сообщ. о науч.-техн. работах в Республике. Вып. 19).

Первый Всесоюзный съезд минералогов в Ленинграде с 1-го по 7-е января 1927 г. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1928. 85 стр. (Сообщ. о науч.-техн. работах в Республике. Вып. 23).

Пинскер З. Г. Работы в области рентгенографии в Чехословакии.— Вестник АН СССР, 1957, № 5, с. 77—79.

Попова Т. П. Девятое гидрохимическое совещание.— В кн.: Сборник научно-технической информации № 1. М., Госгеолтехиздат, 1955, с. 164—168. (МГ и ОН СССР. Техн. упр.).

Сажин Н. П. Двадцать пять лет Гиредмета.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 1. Технология. М., Металлургиздат, 1959, с. 7—27. (Гос. н.-и. ин-т редк. и малых металлов).

Сажин Н. П. Развитие металлургии редких и малых металлов в СССР.— В кн.: Металлургия СССР (1917—1957). Под ред.

И. П. Бардина. М., Металлургиздат, 1958, с. 570—582. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. АН СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации). Библиогр. 69 назв. РЖГеогр., 1959, № 11, реф. 32652.

Сатпаев К. И. Основные итоги геологических исследований месторождений металлов в Казахстане за три года Великой Отечественной войны.— Изв. Казах. ФАН СССР. Сер. геол., 1945, вып. 4-5, с. 5—16.

Сатпаев К. И. Природные богатства Большого Алтая и их значение в народном хозяйстве СССР.— Вестник АН КазССР, 1947, № 10, с. 3—11.

Сатпаев К. И. Природные богатства Казахастана, выявленные за годы Советской власти.— Вестник АН КазССР, 1957, № 10, с. 3—13. РЖГеогр., 1959, № 2, реф. 5006.

Сауков А. А. Работы А. Е. Ферсмана по геохимии.— В кн.: Юбилейный сборник, посвященный тридцатилетию Великой Октябрьской социалистической революции. Ч. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 47—60.

Склярук Д. И., Степанов В. В. Научная деятельность Евгения Самойловича Бурксера (к семидесятилетию со дня рождения).— Геологічний ж., 1957, т. 17, № 2, с. 83—86 (укр.). РЖГеол., 1959, № 2, реф. 2329.

Славянов Н. Н. Перспективный план развития гидрогеологических исследований на минеральных источниках в связи с уралокузнецкой проблемой.— В кн.: Водные богатства недр земли на службу социалистическому строительству. Первый Всесоюзный гидрогеологический съезд. Ленинград, 25—31 декабря 1931 г. Сборник 5. Минеральные воды. Л.— М.— Новосибирск, ОНТИ, Гос. науч.-техн. горно-геол.-нефт. изд., 1934, с. 5—23, илл. (НКТП СССР. Гл. геол.-гидро-геод. упр.). Библиогр. 38 назв.

Смирнов В. И. Успехи и некоторые очередные задачи теории рудообразования.— Сов. геология, 1957, сб. 60, с. 87—104. РЖХим., 1958, № 11, реф. 35716.

Смирнов С. С. Памяти А. Е. Ферсмана.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 2, с. 73—74.

Смольянинов Н. А. Труды А. Е. Ферсмана и развитие минералогии за последнее десятилетие.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1955, ч. 84, вып. 3, с. 263—266.

Советская геология к XVII Международному геологическому конгрессу.— Пробл. сов. геологии, 1937, т. 7, с. 485—493.

Советская геология к VII съезду советов.— Разведка недр, 1935, № 1, с. 1—7.

Спицын В. И., Аладьев И. Т. Ядерный конгресс в Чикаго.— Вестник АН СССР, 1958, № 11, с. 56—61.

Татаринов П. М. Успехи советских геологов в развитии и изучении минерально-сырьевой базы СССР к XXI съезду КПСС.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1959, т. 40, с. 8—21. Библиогр. 9 назв.

Тищенко В. Первая немецкая выставка материалов.— Ж. прикл. химии, 1928, т. 1, вып. 2, с. 152—154, илл.

Уклонский А. С. Минералы «рудных месторождений» академика В. А. Обручева.— Тр. Ин-та геологии АН УзССР, 1954, вып. 11, с. 7—23. Библиогр. 4 назв.

Ферсман А. Е. Задачи минералогии в нашей стране.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 1, с. 10—24.

Ферсман А. Е. Институт имени М. В. Ломоносова и задачи его учреждений. Л., Изд. АН СССР, 1932. 95 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та им. М. В. Ломоносова. Вып. 1).

Ферсман А. Е. К использованию богатств Урала.— Природа, 1931, № 3, с. 289—294.

Ферсман А. Е. К минералогии каменноугольных отложений окрестностей г. Боровичей.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1915, т. 9, № 15, с. 1559—1580. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Редкие элементы в свете современной науки.— Редкие металлы, 1932, № 4-5, с. 13—19.

Ферсман А. Е. Успехи изучения пегматитов гранитной магмы за последние 10 лет.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1939, № 2, с. 7—16.

Филатов К. С. Итоги изучения месторождений редких металлов Казахстана к 25-летию республики.— В кн.: Успехи геологической изученности Казахстана за 25 лет. Алма-Ата, 1945, с. 181—191. (Изв. Казах. ФАН СССР. Сер. геол., вып. 6-7).

Шафрановский И. И. Минерагенетическая кристаллография в трудах А. Е. Ферсмана.— В кн.: Вопросы геохимии и минералогии. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 19—23. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук). Библиогр. 6 назв.

Шкорбатов С. И. Успехи геологических исследований на Северо-Западе Европейской части СССР за 40 лет советской власти.— В кн: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Запада СССР. 1. Л., Госгеолтехиздат, 1957, с. 5—18. (МГ и ОН СССР. Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Сев.-Зап. геол. упр.).

Шманенков И. В., Соколов И. Ю. О задачах развития лабораторий геологических организаций. (К итогам VII совещания работников лабораторий научно-исследовательских и производственных организаций Министерства геологии и охраны недр СССР).— Разведка и охрана недр, 1957, № 9, с. 61—63. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14664.

Щербаков Д. И. Памяти А. Е. Ферсмана.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1955, ч. 84, вып. 3, с. 261—262.

Щербаков Д. И. Памяти А. Ф. Соседко.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 332—333. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 2).

Щербина В. В. Вопросы геохимии на II Женевской международной конференции по мирному использованию атомной энергии.— Геохимия, 1958, № 8, с. 757—759.

Щербина В.В. О задачах Уральского геохимического института.— Тр. Уральского ФАН СССР, 1933, вып. 1, с. 21—27.

Геохимия редких элементов, типы месторождений и направление поисков месторождений редких элементов в Китае.— Дичжи чжиши, 1957, № 11, с. 5—12 (кит.). РЖГеол., 1959, № 2, реф. 3413.

Юрк Ю. Конференция по пегматитам и редким элементам УРСС.— Вестник АН УССР, 1939, № 6-7, с. 76—82.

Cole G. E. Lithium exploration programme.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 6, p. 70—72, 74. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4513. Программа исследовательских работ на литий.

Jong W. F., de. Kompendium der Kristallkunde. Wien, 1959. 258 S. Конференция по кристаллографии.

Laitakari A. Annual report on the activities of the Geological Survey of [Finland] for the year 1957.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1958, v. 181. 32 p. C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8958f. Годовой отчет о деятельности Геологического комитета [Финляндии] за 1957 г.

Osborn E. F. Presentation of the Mineralogical Society of America award to Rustum Roy.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 3-4, p. 344—345. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 17788. Представление Растум Роя в члены Минералогического общества Америки.

Programme and abstracts of papers to be presented to the joint meeting of the Society of Economic Geologists and Geological Society of America to be held at Toronto, Canada, November 9—11, 1953.— Econ. Geol., 1953, v. 48, № 7, p. 613—632. РЖГеол., 1955, № 2, реф. 1734. Программа и резюме докладов, представленных для объединенного собрания Общества геологов-экономистов и Геологического общества Америки в Торонто, Канада, 9—11 ноября 1953 г.

III. ГЕОХИМИЯ

Отв. редакторы:

Канд. геол-минералог. наук Н. А. СОЛОДОВ
Канд. геол.-минералог. наук Ю. С. СЛЕПНЕВ

1. ОБЩИЕ ВОПРОСЫ

Абрамов Ф. И., Перкин Д. Е. О геохимических циклах и цикличном направлении развития.— Пробл. сов. геологии, 1933, т. 2, № 6, с. 209—227. Библиогр. в подстроч. примеч.

Айберс Дж. А., Вайнштейн Б. К. Расширенные таблицы атомных амплитуд рассеяния электронов согласно статистической теории с учетом обмена.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 5, с. 641—645. Библиогр. 6 назв.

Ахумов Е. И. Исследование аггрегатных состояний. II. О соотношении температурных интервалов существования вещества в твердом и жидком состояниях.— Ж. общ. химии, 1935, т. 5, вып. 10, с. 1445—1454.

Барсуков В. Л. К геохимии олова.— Геохимия, 1957, № 1, с. 36—45. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1958, № 5, реф. 14032.

Баскаков М. П. Значение ядерной химии в геохимических процессах.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1954, вып. 5, с. 21—29. Библиогр. 6 назв.

Бетехтин А. Г. Об основном законе геохимии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1952, № 3, с. 6—26. Библиогр. 11 назв.

Бетехтин А. Г. Перенос минеральных веществ в гидротермальных растворах.— Сов. геология, 1953, сб. 1. Вопросы теории рудообразования, с. 58—74.

Беус А. А. Геохимия бериллия. Доклад на XX сессии Международного геологического конгресса в Мексике.— Геохимия, 1956, № 5, с. 75—92. Библиогр. 21 назв. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7938. РЖХим., 1958, № 3, реф. 7427.

Беус А. А. К геохимии бериллия в гранитных пегматитах.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 8, с. 3—15. Библиогр. 18 назв. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12291. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46279.

Болдырев А. К. Основные понятия в геохимическом учении о концентрации, аккумуляции и рассеянии.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 53—69. Библиогр. 4 назв.

Виноградов А. П. Основные проблемы радиохимии.— Хим. наука и пром-сть, 1959, т. 4, № 4, с. 418—422.

Виноградов А. П. Химическая эволюция Земли. Первое чтение им. В. И. Вернадского 30 марта 1959 г. М., Изд. АН СССР, 1959. 44 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии).

Воробьев А. А. Преломление света в кристаллах и энергия связи между ионами.— ДАН СССР, 1957, т. 112, № 1, с. 53—54. Библиогр. 4 назв. РЖФиз., 1957, № 8, реф. 21092.

Воробьев А. А. Электрическая прочность кристаллов, их механическая и термическая стойкость и энергия решетки.— Изв. Томского политехн. ин-та, 1956, т. 83, с. 27—29. Библиогр. 6 назв. [Кристаллы LiF, LiBr, LiJ].

Гапон Е. Н. К теории атомного ядра. Статья 4.— Ж. общ. химии, 1932, т. 2, вып. 10, с. 851—861. Библиогр. в подстроч. примеч.

Гапон Е. Н. Модели атомных ядер.— Ж. общ. химии, 1932, т. 2, вып. 10, с. 862—863.

Гапон Е. Н. Принцип Паули и строение атомного ядра. Статья 4. О механическом моменте атомных ядер.— Ж. общ. химии, 1932, т. 2, вып. 8, с. 707—709.

Герцрикен С. Д. Взаимосвязь физико-химических констант элементов.— Доповіді АН УРСР, 1956, № 1, с. 72—74. Библиогр. 4 назв.

Гиммельфарб Б. Н. О названии химических элементов.— Природа, 1950, № 9, с. 45—48.

Гинзберг А. С. Лекции по экспериментальной петрографии. Л., Изд. Ленингр. ун-та, 1938. 167 стр. Библиогр. 20 назв.

Гинзбург А. И. Некоторые особенности геохимии лития.— Тр. Минералог. музея АН СССР, вып. 8, с. 29—41. Библиогр. с. 40—41. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12289. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46258.

Гольданский В. И. Новые элементы в периодической системе Д. И. Менделеева. М., Изд. АН СССР, 1953. 168 стр., илл. (АН СССР. Науч.-попул. сер.). Библиогр. с. 166.

Гольдшмидт В. М. Геохимические принципы распределения редких элементов.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 9—16. Библиогр. 8 назв.

Гольдшмидт В. М. Основы количественной геохимии.— Успехи химии, 1934, т. 3, вып. 3, с. 448—483. Библиогр. 110 назв.

Гольдшмидт В. М. Принципы распределения химических элементов в минералах и горных породах.— В кн.: Гольдшмидт В. М. Сборник статей по геохимии редких элементов. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1938, с. 215—242. Библиогр. в подстроч. примеч.

Григорьев Д. П. Эксперимент в советской минералогии и петрологии.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1942, ч. 71, вып. 3-4, с. 98—112, илл.

Заславский И. И. Поляризующие свойства ионов в водных растворах.— Ж. общ. химии, 1939, т. 9, вып. 12, с. 1094—1100. Библиогр. 10 назв.

Иваненко Д. Д., Люлька В. А., Филимонов В. А. Теория гиперядер.— Успехи физ. наук, 1959, т. 68, вып. 4, с. 663—685. Библиогр. 136 назв.

Иванов Б. В. Материалы к исследованию слюд Хибинских тундр.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллохимии и минералогии АН СССР, 1937, вып. 10, с. 37—47. Библиогр. с. 47.

Иванов-Эмин Б. Н. Исследования в области химии ближайших аналогов алюминия.— В кн.: Металлургия и технология цветных металлов, геология и горное дело. Сборник научных трудов № 27. М., Металлургиздат, 1957, с. 7—22. (Моск. ин-т цветн. металлов и золота). Библиогр. 18 назв.

Как произошли химические элементы.— Природа, 1959, № 8, с. 82—83.

Капустинский А. Ф. К теории земли.— В кн.: Вопросы геохимии и минералогии. Отв. ред. Д. И. Щербаков. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 37—71. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук). Библиогр. с. 70—71.

Капустинский А. Ф. Распределение элементов по зонам Земного шара и атомные объемы.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1952, ч. 81, вып. 1, с. 3—15. Библиогр. 7 назв.

Клячко Ю. А. О макромолекулярной и мицеллярной структуре металлов. XI. О коллоидных явлениях в металлах.— Ж. прикл. химии, 1949, т. 22, вып. 5, с. 455—466. Библиогр. 21 назв.

Коржинский Д. С. Подвижность и инертность компонентов при метасоматозе.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1936, № 1, с. 35—60. Библиогр. 14 назв.

Королев А. В. О геохимической истории олова.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1955, вып. 8, с. 73—83. Библиогр. 14 назв.

Крестовников А. Н., Вигдорович В. Н. К теории образования твердых растворов металлических систем.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 1, с. 78—82.

Лебедев В. И. К вопросу о путях развития советской минералогии и проблеме энергетики силикатов.— Вестник Ленингр. ун-та, 1948, № 11, с. 46—68. Библиогр. 36 назв.

Лебедев В. И. Несколько замечаний по поводу работы П. В. Грушвицкого. (К вопросу о связи между химическим составом и кристаллическим строением) — Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол. наук, 1954, вып. 4, с. 231—239.

Лебедев В. И. О закономерностях изоморфизма. I. Распределение Mg, Fe, Mn, Ca, Sr, Ba, Li, K, Rb и некоторых других элементов в минералах, связанных с процессами кристаллизации магм.— Геохимия, 1959, № 6, с. 483—494, илл. Библиогр. 21 назв.

Лебедев В. И. О классификации силикатов.—Вестник Ленингр. ун-та, 1949, № 9, с. 30—42. Библиогр. 11 назв.

Лебедев В. И. О некоторых факторах, определяющих миграцию щелочных и щелочноземельных элементов в зоне гипергенеза.— Геохимия, 1957, № 6, с. 508—517. Библиогр. 23 назв. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14274.

Лебедев В. И. О правильном и неправильном применении представлений об энергии кристаллической решетки в геохимии.— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. биол., геогр. и геол., 1952, № 10, с. 107—119. Библиогр. 17 назв.

Лебедев В. И. О причинах образования одними элементами соединений с кислородом, другими — с серой.— Вестник Ленингр. ун-та, 1951, № 10, с. 50—61. Библиогр. 7 назв.

Левинсон-Лессинг Ф. Ю. О двух соотношениях между атомными числами и атомными весами химических элементов.— ДАН СССР, 1935, т. 1, № 1, с. 46—54.

Loewinson-Lessing F. u. Zemcuznyj S. Porphyrartige Struktur und Eutektik.— Зап. Минералог. о-ва, 1906, ч. 44, вып. 1, с. 243—256, табл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Леонтьева А. А. Кристаллизация расплавов некоторых горных пород в связи с их вязкостью.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1943, ч. 72, вып. 1, с. 62—69. Библиогр. 10 назв.

Литвинович А. Н. Некоторые методические вопросы изучения элементов-спутников в полиметаллических рудах Алтая.— Тр. Алтайск. горно-металлург. н.-и. ин-та, 1957, т. 4, с. 3—14. РЖХим., 1958, № 2, реф. 4179.

Малкин В. И. О подвижности катионов в силикатах.— Успехи химии, 1958, т. 27, вып. 3, с. 306—315. Библиогр. 36 назв.

Мезон Б. Окисление и восстановление в геохимии.— В кн.: Вопросы физико-химии в минералогии и петрографии. М., ИЛ, 1950, с. 132—147. Библиогр. 9 назв.

Менделеев Д. Изоморфизм в связи с отношениями кристаллической формы к составу.— Горный ж., 1855, ч. 3, кн. 8, с. 249—400; ч. 3, кн. 9, с. 405—467. Библиогр. в подстроч. примеч.

Мурашов Г. М. Квантово-механическая форма периодической системы элементов.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 3, с. 399—403.

Некрасов Б. В. Электросродство химических элементов.— Ж. общ. химии, 1946, т. 16, вып. 11, с. 1797—1804. Библиогр. 30 назв.

Нигли П. Магма и ее продукты. Перев. с нем. Н. В. Белова. Под ред. Д. С. Белянкина. Ч. 1. Физико-химические основы. М.— Л., Госгеолиздат, 1946. 436 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Николаев В. А. О тройных системах с летучими компонентами и принципе ограниченной растворимости летучих в силикатных расплавах.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1947, ч. 75, вып. 4, с. 293—319. Библиогр. 15 назв.

Осипов О. А. О зависимости между поверхностным натяжением, энергией связи и ионными радиусами.— ДАН СССР, 1955, т. 102, № 6, с. 1171—1172. Библиогр. 5 назв.

Перельман А. И. Очерки геохимии ландшафта. Под ред. Д. И. Щербакова. М., Географгиз, 1955. 392 стр., илл. Библиогр. с. 375—388.

Петренко-Критченко П. О периодической системе элементов. Статья 8. О законе периодичности.— Ж. общ. химии, 1933, т. 3, вып. 5, с. 587—589. Библиогр. в подстроч. примеч.

Полянский Н. Г. Соединения полония с галогенами.— Природа, 1956, № 9, с. 88—89. Библиогр. в подстроч. примеч.

Сауков А. А. Энергия кристаллической решетки и ее роль в геохимии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1937, № 3, с. 491—530. Библиогр. 20 назв.

Смит Ф. Г. Обзор физико-химических свойств надкритических флюидов.— В кн.: Экспериментальные исследования в области петрографии и рудообразования. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Я. И. Ольшанского и И. А. Островского. М., ИЛ, 1954, с. 459—489. Библиогр. с. 485—489.

Соболев В. Энергия кристаллической решетки и законы распределения ионов в минералах.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1948, № 2, с. 25—42. Библиогр. 15 назв.

Сыркин Я. К. Периодическая система. (К столетию со дня рождения Д. И. Менделеева).— Успехи химии, 1934, т. 3, вып. 3, с. 358—405. Библиогр. 25 назв.

Тананаев И. В. Новые данные о химии некоторых редких элементов. Доклад на сессии Отд-ния хим. наук Акад. наук СССР. 31 окт. 1957 г.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1957, № 12, с. 1421—1428.

Танатар И. И. Геохимия как основа учения о полезных ископаемых. М.— Л., ОНТИ, Гос. науч.-техн. горно-геол. изд., 1932. 32 стр. Библиогр. 13 назв.

Теплова Я. А., Дмитриев И. С., Николаев В. С., Фатеева Л. Н. О взаимодействии ионов лития с веществом.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1957, т. 32, вып. 5, с. 974—978. Библиогр. 14 назв.

Тихомиров С. В. О форме выражения закона периодичности.— Изв. высш. учеб. заведений. Геология и разведка, 1959, № 6, с. 47—55, табл. Библиогр. 13 назв.

Уклонский А. С. Геохимическое значение параэлементов.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1955, вып. 8, с. 13—25. Библиогр. 14 назв. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1787.

Уклонский А. С. Некоторые вопросы современной минералогии и геохимии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1953, № 6, с. 40—49. Библиогр. 23 назв.

Уклонский А. С. Некоторые геохимические особенности третьего периода периодической системы Д. И. Менделеева.— Геол. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1954, № 1, с. 271—278. Библиогр. 13 назв.

Уклонский А. С. О геохимическом значении изобар.— ДАН УзССР, 1958, № 10, с. 11—12.

Уклонский А. С. Параэлементы редких щелочей.— ДАН УзССР, 1956, № 9, с. 9—12. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34173.

Уклонский А. С. Первый вариант параэлементов урана.— ДАН УзССР, 1957, № 8, с. 13—15. Библиогр. 8 назв.

Уклонский А. С. Рассеянные элементы и параэлементы.— ДАН УзССР, 1953, № 4, с. 13—17.

Усанович М. И. Научные предвидения Н. А. Морозова.— Успехи химии, 1947, т. 16, вып. 3, с. 241—253.

Фаустов А. П. Новый способ изображения системы элементов Д. И. Менделеева.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 3, с. 396—398.

Ферсман А. Е. Ископаемые богатства Крыма.— Природа, 1944, № 4, с. 56—62.

Ферсман А. Е. О новой закономерности состава гранитных пегматитов.— ДАН СССР. Сер. А, 1931, № 4, с. 115—122. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Об одной закономерности распределения химических элементов в земной коре.— ДАН СССР. Сер. А, 1923, т. 1, с. 23—26.

Ферсман А. Е. Периодическая система энергетических коэффициентов.— ДАН СССР, 1935, т. 8, № 4, с. 173—176.

Ферсман А. Е. Применение вэков в геохимии.— ДАН СССР, 1936, т. 11, № 9, с. 387—390.

Ферсман А. Е. Радиусы и эки ионов.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 33—45. Библиогр. с. 44.

Ферсман А. Е. Системы эков.— ДАН СССР, 1935, т. 7, № 8-9, с. 559—566.

Флёрке. Влияние ионов щелочных металлов на кристаллизацию SiO_2.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1939, с. 19—21. Библиогр. 6 назв.

Фрумкин А. Н. О некоторых общих вопросах электрохимической кинетики и теории ионных реакций. Доклад на сессии Отделения химических наук АН СССР. 31 окт. 1957 г.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1957, № 12, с. 1429—1438. Библиогр. 42 назв.

Хитаров Н. И. О состоянии остаточного магматического раствора (по экспериментальным данным).— Сов. геология, 1939, т. 9, № 7, с. 71—77, илл. Библиогр. 13 назв.

Хитаров Н. И., Иванов Л. А. Исследования в области критических температур водных растворов.— В кн.: Труды второго совещания по экспериментальной минералогии и петрографии 7—10 мая 1936 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 167—176.

Хитаров Н. И., Иванов Л. А. Экспериментальные данные по характеристике водных растворов в области критических температур (в приложении к вопросам геологии).— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 5. М., Гос. науч.-техн. изд. нефт. и горно-топ-

лив. лит., 1940, с. 113—126, илл. (Междунар. геол. конгресс).

Хитаров Н. И., Иванов Л. А., Ротман Л. Э. К познанию критических явлений в природных процессах.— Сов. геология, 1939, т. 9, № 2, с. 98—105, илл. Библиогр. 7 назв.

Чердынцев В. В., Козак Л. В., Строева М. В. Об избыточном гелии в минералах земной коры.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 55—68. Библиогр. 26 назв.

Чердынцев В. В., Суярова О. В. Исследование нейтронного потока Земли.— Тр. Ин-та ядерн. физ. АН КазССР, 1958, т. 1, с. 166—171. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18506.

Чирвинский П. Н. Таблицы средних удельных и атомных теплоемкостей химических элементов в порядке роста атомных весов и их толкование. Закон Дюлонга и Пти. Екатеринослав, 1916. 15 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шашков Ю. М., Акимченко И. П. Диффузия лития в кремний.— ДАН СССР, 1959, т. 128, № 5, с. 937—939. Библиогр. 6 назв.

Шемякин Ф. М. Естественная классификация химических соединений. Сообщ. 4.— Ж. общ. химии, 1934, т. 4, вып. 8, с. 1034—1041. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шигорин Д. Н. Природа водородной и металлоэлементной связей и их влияние на колебательные и электронные спектры молекул.— Пробл. физ. химии, 1958, вып. 1, с. 173—201. (Тр. Н.-и. физ.-хим. ин-та). Библиогр. 31 назв.

Щербина В. В. Комплексные соединения и перенос химических элементов в зоне гипергенеза.— Геохимия, 1956, № 5, с. 54—60. Библиогр. 17 назв.

Щукарев С. А. О так называемых аномалиях и о вырожденных аномалиях элементных (атомных) весов.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 3, с. 373—379.

Щукарев С. А. Правила изонуклон и распределение устойчивых субэлементов между артиадами и периссадами.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 3, с. 380—390.

Щукарев С. А. Пропавшие периссады и артиады, лишенные устойчивых нечетных субэлементов.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 3, с. 391—395.

Щукарев С. А. Элементный (атомный) вес как периодическая функция и учение об элементах двойниках.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 1, с. 3—16. Библиогр. 5 назв.

Ahrens L. H. A survey of the quality of some of the principal abundance data of geochemistry.— В кн.: Physics and chemistry of the earth. Vol. 2. London — N. Y.— Paris, 1957, p. 30—45. РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16157. РЖХим., 1958, № 20, реф. 67133. Рассмотрение точности определения некоторых принципиальных величин в геохимии.

Amphlett C. B., McDonald L. A. Equilibrium studies on natural ion-exchange minerals. I. Cesium and strontium.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1956, v. 2, № 5-6, p. 403—414. C. A., 1956, v. 50, № 19, p. 14155. с. Изучение равновесия в природных ионобменных минералах. I. Цезий и стронций.

Amphlett C. S., McDonald L. A. Equilibrium studies on natural ion-exchange minerals. II. Caesium, sodium and ammonium ions.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1958, v. 6, № 2, p. 145—152. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7349. Изучение равновесия в природных ионобменных минералах. II. Ионы цезия, натрия и аммония.

Antkiw S., Waesche H., Senftle F. E. Surface adsorption of Cs^{137} ions on quartz crystals.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 3-4, p. 363—365. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1678. Поверхностная адсорбция ионов Cs^{137} кристаллами кварца.

Archibald E. H., Hooley J. G. Atomic weight of rubidium.— J. Amer. Chem. Soc., 1936, v. 58, p. 618—619. C. A., 1936, v. 30, № 11, p. 3688. Атомный вес рубидия.

Archibald E. H., Hooley J. G. Philips N. Atomic weight of rubidium.— J. Amer. Chem. Soc., 1936, v. 58, p. 70—72. C. A., 1936, v. 30, № 7, p. 2058. Атомный вес рубидия.

Bainbridge K. T. Blackening of photographic positive ions of the alkali metals.— J. Franklin Inst., 1931, v. 212, p. 489—506. C. A., 1932, v. 26, № 2, p. 378. Потемнение фотографических пластинок под действием положительных ионов щелочных металлов. [Среди изученных — ионы Li и Rb].

Barth H. W., Schutz W. Über das Kernmoment des Cäsiums.— Naturwissenschaften, 1931, Jg 19, H. 37, S. 774. К изучению структуры цезия.

Bates R. L. Classification of the nonmetallics.— Econ. Geol., 1959, v. 54, № 2, p. 248—253. Библиогр. 6 назв. Классификация неметаллов.

Beaumont F. T. Microanalytical chemistry of antimony.— Metallurgia, 1945, v. 33, p. 101—103. C. A., 1946, v. 40, № 7, p. 1749.9. Микроаналитическая химия сурьмы.

Bommer H. Magnetochemische Untersuchungen. Das magnetische Verhalten einiger Verbindungen der Übergangselemente.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1941, Bd 246, H. 3, S. 275—283. C. A., 1942, v. 36, № 5, p. 1256.5. Магнитохимические исследования. Магнитное поведение некоторых соединений переходных элементов.

Buerger M. J. The stuffed derivatives of the silica structures.— Amer. Mineralogist, 1954, v. 39, № 7-8, p. 600—614. Библиогр. 39 назв. C. A., 1956, ц. 50, № 14, p. 9955b. Производные кремнеземистых структур.

Buttler J. R. The geochemistry and mineralogy of rock weathering. (1). The Lizard area, Cornwall.— Geochim. et cosmochim. acta, 1953, v. 4, № 4, p. 157—178. Библиогр. с. 177—178. Геохимия и минералогия пород выветривания. Район Лизард, Корнуэлл.

Correns C. W. The geochemical balance.— Naturwissenschaften, 1948, Jg 35, S. 7—12. C. A., 1949, v. 43, № 14, p. 5350c. Геохимический баланс.

Datta S., Chakrawarty B. New lines in the adsorption spectra of the alkalies.—Indian J. Phys., 1932, v. 7, p. 273—282. C. A., 1932, v. 26, № 22, p. 5842. Новые линии в спектрах поглощения щелочных металлов [Данные по ряду щелочных металлов, в т. ч. по Rb].

Desai M. S. Adsorption of some alkali fluorides and the heat of dissociation of fluorine.— Bull. Acad. Sci. United Provinces Agra Oudh, India, 1931—1932, v. 1, p. 116—118. C. A., 1932, v. 26, № 22, p. 5842. Спектры поглощения фторидов некоторых щелочных металлов и теплота диссоциации фтора. [Данные по LiF].

Dockx S. Théorie fondamentale du système périodique des éléments. Bruxelles, 1959. 182 p. (Archives de l'Inst. internat des sciences théoriques. 10). Фундаментальная теория периодической системы элементов.

Fletcher M. H., White C. E., Sheftel M. S. Determination of beryllium in ores.— Industr. and Engng Chem., 1946, v. 18, p. 179—183. C. A., 1946, v. 40, № 9, p. 2409.2. Определение бериллия в рудах.

Foldvári-Vogl M., Koblencz V. Factors in the thermal decomposition of dolomites.— Acta Geol. Acad. hung., 1955, v. 3, p. 15—25. C. A., 1955, v. 49, № 12, p. 8049f. Факторы термального разложения доломитов.

Friedel J. Structure électronique des impuretés dans les métaux.— Ann. phys., 1954, v. 9, sér. 12, № 3-4, p. 158—202. РЖФиз., 1955, № 6, реф. 11372. Электронная структура примесей в металлах.

Goldschmidt V. M., Bauer H., Witte H. Geochemistry of the alkali metals. II.— Nachr. Ges. Wiss. Göttingen, Math.-phys. Kl., 1935, H. 1, S. 39—55. C. A., 1936, v. 30, № 5, p. 1334. Геохимия щелочных металлов.

Hatch R. A. Phase equilibrium in the system $Li_2O \cdot Al_2O_3$—SiO_2.— Amer. Mineralogist, 1943, v. 28, № 9-10, p. 471—496. Фазовое равновесие в системе $Li_2O \cdot Al_2O_3$—SiO_2.

Hippel A. V. Elektrische Gestigkeit und Kristallbau.— Z. Phys., 1932, Bd 75, H. 4, S. 145—170. C. A., 1932, v. 26, № 15, p. 3972. Диэлектрическая прочность и кристаллическая структура. [Приведены значения пробивного напряжения по ряду соединений, в т. ч. по LiCl].

Hlasho H., Kunszpecińska J. The atomic weight of lithium.— Bull. internat. Acad. polonaise. Cl. sci. math. et nat., 1933, p. 523—531. C. A., 1934, v. 28, № 14, p. 4279—4280. Атомный вес лития.

Jarkovsky J., Kupčo G. Príspevok ku geichémii stopových prvkov, najmä vanádu.— Geol. práce. Zprávy. SAV, 1956, № 7, p. 101—108. РЖХим., 1957, № 6, реф. 18889. К вопросу о геохимии микроэлементов, в частности ванадия.

Jedwab J. Sur la définition des éléments typochimiques.— Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1953, t. 62, № 2-3, p. 173—179. Библиогр. 15 назв. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10781. Об определении типохимических элементов.

Klemm W. Die Stabilisierung hoher Valenzstufen.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1958, v. 8, p. 532—545. РЖХим., 1959, № 15, реф. 52897. Стабилизация высоких степеней окисления.

Martini A. The microchemical detection of titanium in minerals which contain it as a fundamental or subsidiary element.— Publ. Inst. investigaciones microquím., Univ. nacl litoral (Rosario, Argentina), 1940, v. 4, p. 89—94. C. A., 1942, v. 36, № 5, p. 1262.4. Микрохимическое обнаружение титана в минералах, в которых он содержится в качестве основного или второстепенного компонента.

Martini A. The microchemistry of the rare earth metals.— Publ. Inst. investigaciones microquím., Univ. nacl. litoral (Rosario, Argentina), 1937, v. 1, p. 71—75. C. A., 1940, v. 34, № 2, p. 345.2. Микрохимия редкоземельных металлов.

Mason E. A., Schamp H. W., Jr., Wanderslice J. T. Interaction energy and mobility of Li^+ ions in helium.— Phys. Rev., 1958, v. 112, № 2, p. 445—448. Библиогр. 24 назв. C. A., 1959, v. 53, № 4, p. 2796c. Энергия взаимодействия и подвижность ионов Li^+ в гелии.

Mayer J. E., Helmholz L. The lattice energy of alkali halides and the electron affinity of the halogens.— Z. Phys., 1932, Bd 75, S. 19—29. C. A., 1932, v. 26, № 15, p. 3969. Энергия решетки галоидных солей щелочных металлов и электронное сродство галогенов. [Среди изученных: LiF, LiCl, LiBr, LiJ, RbJ, RbCl, RbBr, RbJ].

McGhee J. L., Lawrenz M. Tests for elements 87 (virginium) by the use of Allisson's magneto-optic apparatus.— J. Amer. Chem. Soc., 1932, v. 54, p. 405—406. C. A., 1932, v. 26, № 5, p. 1165. Определение элемента № 87 (виргиний) с помощью магнитооптического прибора Аллисона. [Результаты анализа на элемент № 87 (современное название — астатин) самарскита, поллуцита и лепидолита. Описание новой аппаратуры].

Mollwo E. Über die absorptionsspektraphotochemisch verfärbter Alkalihalogenid-Kristalle.— Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. Math.-phys. Kl., 1931, H. 1-2, S. 97—99. C. A., 1932, v. 26, № 22, p. 5847. Спектры поглощения фотохимически обесцвеченных кристаллов галоидных солей щелочных металлов. [Данные по LiF, LiCl, RbCl, RbBr].

Noddack I., Noddack W. Die Häufigkeit der chemischen Elemente.— Naturwissenschaften, 1930, Jg 18, H. 35, S. 757—764. Частотность химических элементов.

Olmer P., Champier G. Coefficients d'absorption massive du lithium.— C. r. Acad. sci., 1957, t. 245, № 5, p. 542—543. Коэффициенты массивного поглощения лития.

Parga-Pondal J., Fraga-Padin Ma de la E. Chemistry of lithiferous pegmatite from Goyás, Lalin.— An. Real soc. esp. fís. y qium. Ser. B, 1934, v. 32, p. 1011—1020. C. A., 1935, v. 29, № 4, p. 1038. Химия литийсодержащего пегматита, Гойяц, Лалин.

Reh H., Rösler H. J. Geochemische Eigenschaften der für die neuzeitliche Technik wichtigen, weniger häufigen Metalle.— Technik, 1957, Bd 12, № 11, S. 741—745. РЖХим., 1958, № 10, реф. 32033. Геохимические свойства редких металлов, необходимых для современной техники.

Szadeczky-Kardoss E. Seltene Elemente und Geochemie.— Freiberger Forschungsh. C, 1959, № 58, S. 5—19. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 21497g. Редкие элементы и геохимия.

Teichert W., Klemm W. Zur Kenntnis der Hydrosulfide und Hydroselenide der Alkalimetalle.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1939, Bd 243, H. 1, S. 86—98. C. A., 1940, v. 34, № 15, p. 5010.7. К вопросу о гидро-

сульфидах и гидроселенидах щелочных металлов.

Tomkeieff S. I. The periodic table of the elements as a basis of geochemistry.— Sci. Porgr., 1958, v. 46, № 181, p. 46—62. РЖХим., 1958, № 16, реф. 53246. Периодическая система элементов — основа геохимии.

Turco A., Sordillo G. Effectiva valenza dell' antimonio negli alogeno-ipoantimoniati. III. Ricerche su $Rb_2(Sb, Sn)Cl_6$.— Ann. chimie, 1955, v. 45, № 6-7-8, p. 614—617. Bull. signal., 1956, v. 17, № 3, p. 799, ref. 14983. Эффективная валентность Sb в галогеногипоантимонатах. III. Изучение $Rb_2(Sb, Sn)Cl_6$.

Vineyard G. H., Dienes G. J. The theory of defect concentration in crystals.— Phys. Rev., 1954, v. 93, p. 265—268. С. А., 1954, v. 48, № 11, p. 6190c. Теория недостаточной концентрации в кристаллах.

См. также:

III. Геохимия. 3. Литий, рубидий и цезий в породах: Lester W. S.— 1936.

III. Геохимия. 5. Литий, рубидий и цезий в минералах: Таусон Л. В.— 1958, 1953, 1950.

IV. Минералогия. 2. Природные минералы лития и цезия: Гаврусевич Б. А.— 1937, Гинзбург А. И.— 1955.

2. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В КОСМОСЕ

Астапович И. С. Новейшие успехи в изучении метеоров.— Природа, 1941, № 4, с. 8—27. илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Виноградов А. П. Метеориты и земная кора.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1959, № 10, с. 5—27. Библиогр. 32 назв.

Гинзбург В. Л. О происхождении космических лучей.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1956, т. 20, № 1, с. 5—16. Библиогр. 21 назв.

Гинзбург В. Л., Фрадкин М. И. Происхождение космических лучей.— Природа, 1958, № 8, с. 3—12.

Гольдшмидт В. М. Геохимические законы распределения и частота элементов в космосе. Перев. Н. В. Тагеевой.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 1. Работы по геохимии и кристаллохимии. В. М. Гольдшмидта. 1911—1930 гг. Л., Госхимтехиздат, 1933, с. 250—276. Библиогр. в подстроч. примеч.

Горделадзе Ш. Г. До питання про природу протозір.— Вісник АН УРСР, 1955, № 11, с. 37—43.

Гринстейн Дж. Л. Ядерные реакции, влияющие на относительное содержание элементов. Общий обзор. (Перев. Г. А. Лейкина).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 237—261.

Грэттон Л. Спектрофотометрическое сравнение гигантов класса К с большими и малыми скоростями. (Перев. П. В. Щеглова).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 322—344, илл. Библиогр. 12 назв.

Добротин Н. А. Исследования космических лучей при помощи искусственных спутников земли.— Природа, 1959, № 1, с. 57—64.

Заславский И. И. К вопросу о составе Земли и Венеры.— Природа, 1935, № 6, с. 17—22. Библиогр. с. 22.

Заславский И. И. Средний состав метеоритов.— Ж. общ. химии, 1931, т. 1, вып. 3-4, с. 406—410. Библиогр. 10 назв.

Заславский И. И. Химический состав метеоритов.— Природа, 1931, № 3, с. 219—230. Библиогр. с. 230.

Каулинг Т. Ядерные процессы и строение звезд. Общий обзор. (Перев. Г. А. Лейкина).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 61—71. Библиогр. 30 назв.

Левин Б. Ю. Происхождение и состав Земли.— Изв. АН СССР. Сер. геофиз., 1957, № 11, с. 1323—1331. Библиогр. 52 назв. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12280.

Левин Б. Ю., Козловская С. В., Старкова А. Г. Средний химический состав метеоритов.— Метеоритика, 1956, вып. 14, с. 38—53. Библиогр. 36 назв. РЖХим., 1957, № 19, реф. 63308.

Мандельштам С. Л., Ефремов А. И. Исследования коротковолнового ультрафиолетового излучения Солнца.— Успехи физ. наук, 1957, т. 63, вып. 16, с. 163—180. Библиогр. 24 назв.

Подоланский Дж., тер Хаар Д. Происхождение элементов. (Перев. К. П. Гурова).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 15—34, илл. Библиогр. 29 назв.

Салпетер Е. Источники энергии в звездах.— Пробл. соврем. физ., 1958, № 3, с. 105—123. Библиогр. 62 назв.

Салпетер Е. Реакция с участием легких ядер и молодые сжимающиеся звезды. (Перев. Г. А. Лейкина).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 96—100, илл.

Фаулер В. А. Экспериментальные и теоретические результаты относительно ядерных реакций в звездах. (Перев. К. П. Гурова).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по

астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 71—92, илл. Библиогр. 49 назв.

Фесенков В. Г. Распространенность химических элементов в космосе и методы их подсчета.— Тр. Дальневост. базы АН СССР. Сер. хим., 1947, вып. 1, с. 3—16.

Фист М. В. Новая литиевая звезда. (Перев. Г. А. Лейкина).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 317—320.

Чердынцев В. В. О происхождении химических элементов.— В кн.: Труды первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 92—111. Библиогр. 36 назв.

Чирвинский П. Н. Средний химический состав главнейших минералов изверженных горных пород и метеоритов. Новочеркасск, Изд. Горно-техн. секции Политехн. о-ва при Донском политехн. ин-те, 1928. 27 стр. (Политехн. о-во при Донском политехн. ин-те).

Чирвинский П. Н. Химия метеоритов в свете системы Д. И. Менделеева.— ДАН СССР, 1949, т. 65, № 6, с. 865—866. Библиогр. 3 назв.

Шкловский И. С. К вопросу о содержании в солнечной атмосфере лития, бериллия и дейтерия.— ДАН СССР, 1955, т. 105, № 5, с. 931—934. Библиогр. 14 назв. РЖХим., № 13, реф. 39336.

Юри Г. О дефиците элементов в метеоритах. (Перев. Б. Ю. Левина).— В кн.: Ядерные процессы в звездах. Сборник докладов, прочитанных на пятом международном коллоквиуме по астрофизике в Льеже 10, 11 и 12 сентября 1953 года. Перев. с англ. и франц. под ред. А. Г. Масевич. М., ИЛ, 1957, с. 369—379. Библиогр. 15 назв.

Ahrens L. H., Pinson W. H., Kearns M. M. Association of rubidium and potassium and their abundance in common igneous rocks and meteorites.— Geochim. et cosmochim. acta, 1952, v. 2, № 4, p. 229—242. Библиогр. 33 назв. Ассоциация рубидия и калия и их содержание в обычных изверженных породах и метеоритах.

Barber D. R. Origin of upper-atmosphere lithium atoms responsible for the new twilight airglow at 6708 Å.— Nature, 1959, v. 183, № 4658, p. 384—385. Происхождение атомов лития в верхних слоях атмосферы, вызывающих новое сумеречное сияние в интервале 6708 Å.

Barbier D. L'analyse chimique de l'atmosphère du soleil et des étoiles.— Age nucl., 1958, № 8, p. 22—27. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7792. Химический анализ атмосферы Солнца и звезд.

Chemische Zusammensetzung und innerer Aufbau der Sterne. (Bericht über ein Kolloquium in Göttingen am 8. und 9. Januar 1938).— Naturwissenschaften, 1938, Jg 26, H. 10, S. 164—168. Химический состав и внутреннее строение звезд. (Сообщение на коллоквиуме в Гёттингене 8—9 января 1938 г.).

Dainton A. D., Fowler P. H., Kent D. W. Abundance of lithium, beryllium and boron in primary cosmic radiation.— Philos. Mag., 1952, v. 43, № 342, p. 729—752. C. A., 1954, v. 48, № 12, p. 6873i. Содержание лития, бериллия и бора в первичном космическом излучении.

Dauvillier A. Sur la présence d l'oxydrile et du sodium dans la haute atmosphère.— C. r. Acad. sci., 1959, t. 248, № 13, p. 1901—1903. РЖХим., 1959, № 22, реф. 78223. О присутствии гидроксила и натрия в верхних слоях атмосферы.

Donahue T. M. Origin of sodium and lithium in the upper atmosphere.— Nature, 1959, v. 183, № 4673, p. 1480—1481. Библиогр. 7 назв. Происхождение натрия и лития в верхних слоях атмосферы.

Edwards G., Urey H. C. Determination of alkali metals in meteorites by a distillation process.— Geochim. et cosmochim. acta, 1955, v. 7, № 3-4, p. 154—168. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7647. РЖХим., 1957, № 4, реф. 11485. Определение щелочных металлов в метеоритах методом возгонки.

Fireman E. L., Schwarzer D. Measurement of Li^6, He^3 and H^3 in meteorites and its relation to cosmic radiation.— Geochim. et cosmohcim. acta, 1957, v. 11, № 4, p. 252—262. C. A., 1957, v. 51, № 18, p. 13676. Измерение содержания Li^6, He^3 и H^3 в метеоритах и их связь с космическим излучением. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17443. РЖХим., 1958, № 2, реф. 4125.

Fredier P. S., Ney E. P., Waddington C. J. Lithium, beryllium and boron in the primary cosmic radiation.— Phys. Rev., 1959, v. 113, № 3, p. 921—927. C. A., 1959, v. 53, № 16, p. 14766h. Литий, бериллий и бор в первичном космическом излучении.

Gordon B. M., Fridman L., Edwards G. Caesium in stony meteorites.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 12, № 1-2, p. 170—171. C. A., 1957, v. 51, № 21, p. 16227. РЖХим., 1958, № 12, реф. 39204. Цезий в каменных метеоритах.

Larson D. B. The structure of the physical universe. Preliminary ed. Portland (Oreg.), cop. 1959. 218 p., ill. Строение физической Вселенной. [Основные положения, гипотезы и выводы физической и космологической теории, разрабатываемой автором данной книги]. Предварительное издание.

Patterson C. Age of meteorites and the earth.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 4, p. 230—237. Библиогр. 20 назв. Возраст метеоритов и земли.

Pinson W. H., Ahrens L. H., Franck M. L. The abundances of Li, Sc, Sr, Ba and Zr in chondrites and some ultramafic rocks.— Geochim. et cosmochim. acta, 1953, v. 4, № 5, p. 251—260. РЖГеол., 1954, № 6, реф. 6506. РЖХим., 1955, № 4, реф. 5500. Содержание Li, Sc, Sr, Ba и Zr в хондритах и некоторых ультрамафических породах.

Pinson W. H., Jr., Herzog L. F., Fairbairn H. W., Cormier R. F. Sr/Rb age study tektites.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 14, № 4, p. 331—339. Bull. Geol. Soc. America, 1957, v. 68, № 12, pt 2, p. 1780.

РЖГеол., 1959, реф. 18544. Изучение возраста тектитов методом Sr/Rb.

Reasbeck P. Cosmic ages.— Sci. News, 1956, № 39, p. 7—25. РЖХим., 1957, № 3, реф. 7813. Возраст вселенной.

Schumacher E. Age of meteorites by the Rb^{87}—Sr^{87} method.— Publ. Nat. Acad. Sci. Nat. Res. Council, 1956, № 400, p. 90—96. C. A., 1957, v. 51, № 22, p. 17660. Определение возраста метеоритов методом Rb^{87}—Sr^{87}.

Schumacher E. Altersbestimmung von Steinmeteoriten mit der Rubidium-Strontium-Methode.— Z. Naturforsch., 1956, Bd 11a, № 3, S. 206—212. РЖХим., 1957, № 14, реф. 47692. Определение возраста каменных метеоритов рубидий-стронциевым методом.

Schumacher E. Berichtigung.— Z. Naturforsch., 1956, Bd 11a, № 4, S. 327. РЖХим., 1957, № 24, реф. 76828. Исправление [к статье Шумахера «Определение возраста каменных метеоритов рубидий-стронциевым методом»].

Schumacher E. Isolierung von K, Rb, Sr, Ba und Seltenen Erden aus Steinmeteoriten.— Helv. chim. acta, 1956, v. 39, № 61, p. 531—537. C. A., 1956, v. 50, № 19, p. 13660c. Выделение калия, рубидия, стронция, бария и редких земель из каменных метеоритов.

Schumacher E. Quantitative Bestimmung von Rb und Sr in Steinmeteoriten mit der massenspektrometrischen Isotopenverdünnungsmethode.— Helv. chim. acta, 1956, v. 39, № 63, p. 538—547. C. A., 1956, v. 50, № 19, p. 13660e. Количественное определение Rb и Sr в каменных метеоритах спектрометрическим изотопным методом разбавления.

Taylor S. R., Ahrens L. H. The significance of K/Rb ratios for theories of tektite origin.— Geochim. et cosmochim. acta, 1959, v. 15, № 4, p. 370—372. C. A., 1959, v. 53, № 13, p. 12111g. РЖХим., 1959, № 22, реф. 78129. Значение отношения K/Rb для теории образования тектитов.

Ulrich L. Die Energiequellen der Sonne.— Urania (DDR), 1956, Bd 19, № 7, S. 253—259. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44314. Источники энергии Солнца.

Vallance J. A. Observations of the lithium lines in the twilight airglow in the northern hemisphere.— Nature, 1959, v. 183, № 4671, p. 1315—1316. Библиогр. 10 назв. Наличие линий лития в сумеречном сиянии в Северном полушарии.

Voigt H.-H. Moderne Sonnenbeobachtung.— Naturwissenschaften, 1959, Jg 46, H. 6, S. 195—197. Библиогр. с. 197. Современное наблюдение солнца. [Краткое сообщение].

Webster R. K., Morgan J. W., Smales A. A. Cesium in chondrites.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 15, № 1-2, p. 150—152. C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 6001b. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56650. Цезий в хондритах.

См. также:

III. Геохимия. 3. Литий, рубидий и цезий в породах: Cabell M. J., Smales A. A.— 1957.

III. Геохимия. 9. Изотопы лития, рубидия и цезия. Определение абсолютного возраста: Herzog L. F., Pinson W. H.— 1956; Freimuth H.— 1954; Schumacher E.— 1957.

3. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В ПОРОДАХ

Абовян С. Б. К петрографии ультраосновных и основных пород Джил-Сатанахачского массива.— Изв. АН АрмССР. Сер. геол. и геогр. наук, 1959, т. 12, № 3, с. 49—57. Библиогр. 6 назв.

Абрамович Ю. М. Геолого-геохимическое значение глинистых образований.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае — июне 1957 года. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 75—83. (М-во высш .образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 81—83.

Абрамович Ю. М. Материалы к геохимии редких элементов гранитных пегматитов Волыни.— Геологічний ж., 1936, т. 3, вып. 2, с. 127—180, илл. Библиогр. 96 назв.

Абрамович Ю. М. Основные черты геохимии редких элементов магматических пород Украинской кристаллической полосы.— В кн.: Тезисы докладов. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1937, с. 175—176. (Междунар. геол. конгресс. XVII сессия. СССР. 1937).

Абрамович Ю. М. Основные черты геохимии редких элементов магматических пород Украинской кристаллической полосы.— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 5. М., Гостоптехиздат, 1940, с. 186. (Междунар. геол. конгресс).

Абрамович Ю. М. Формы нахождения редких элементов в земной коре.— Уч. зап. Пермского ун-та, 1956, т. 10, вып. 2, с. 179—184. Библиогр. 27 назв. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15706. РЖХим., 1957, № 21, реф. 68621.

Авалиани Т. М. Геохимические особенности Кти-Тибердинского месторождения.— Тр. Груз. политехн. ин-та. Геол. сб., 1957, № 8, с. 42—48. Библиогр. 4 назв.

Агапова Л. И. Распределение таллия, рубидия и лития в жильных образованиях и в околожильных измененных породах Первомайского месторождения.— В кн.: Вторая конференция молодых научных сотрудников ИМГРЭ АН СССР. Тезисы докладов. М., 1960, с. 5—6. (АН СССР. Институт минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов).

Айнберг Л. Ф. Приазовский щелочной массив. Л.— М., ОНТИ, Гос. науч.-техн. геол.-развед. изд., 1933. 100 стр., табл., карта. (Тр. Всес. геол.-развед. объединения НКТП СССР. Вып. 196). Библиогр. 55 назв.

Алексиев Е. Спектрохимический анализ микроэлементов в породах и минералах. I. Химическое обогащение.— Изв. Геол. ин-та Бълг. АН, 1958, кн. 6, с. 221—235. Библиогр. 24 назв. Рез. русск.

Али-Заде А. А., Ротко М. А. Вулканические пеплы Юго-Западного Туркменистана.— Уч. зап. Туркм. ун-та, 1956, вып. 6, с. 49—127. Библиогр. 88 назв. РЖХим., 1957, № 14, реф. 47765.

Алимарин И. П., Иванов-Эмин Б. Н. Об определении рассеянных элементов в стеклопромышленных песках.— Минеральное сырье, 1935, № 9, с. 26—30. Библиогр. 17 назв.

Алимарин И. П., Ромм И. И. Сборник химических анализов минералов и горных пород, выполненных в б. Петрохимической лаборатории Института прикладной минералогии. Под ред. К. И. Висконт. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол. и геод. лит., 1935. 64 стр. (ГГУ НКТП СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья. Вып. 76). Библиогр. в подстроч. примеч.

Аносов Ф. Я., Гинзбург И. И. Очерки по геохимии марганца. О некоторых рассеянных элементах в чиатурских марганцовых рудах и о проблеме генезиса этих руд.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1938, вып. 9, с. 95—123. Библиогр. 24 назв.

Аренс Л. Х. Возможное значение редких щелочных металлов для понимания происхождения изверженных пород.— В кн.: Геохимия редких элементов в связи с проблемой петрогенезиса. Труды геохимического симпозиума (20—24 декабря 1957 г.). [Отв. ред. А. П. Виноградов]. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 56—63. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии).

Аренс Л. Х. Древнейшие обнаженные породы Земли.— В кн.: Земная кора. Сборник статей. Под ред. А. Полдерварта. Перев. с англ. М., ИЛ, 1957, с. 169—183. Библиогр. с. 182—183.

Аристов В. В., Станкеев Е. А., Константинов Р. М. К вопросу о происхождении амазонитовых гранитов в Восточном Забайкалье.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1956. т. 29, с. 52—56. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6112.

Артемьев Б. Н. Материалы к познанию оловянных месторождений Восточного Забайкалья. (Предварительный отчет по работам 1928 г.) — Изв. Гл. геол.-развед. упр., 1930, т. 49, № 7, с. 29—45.

Архангельская В. В. Гидротермальное изменение пород Каменского месторождения (Забайкалье).— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1959, вып. 18, с. 77—95.

Архангельский А. Д. Типы бокситов СССР и их генезис.— В кн.: Труды Конференции по генезису руд железа, марганца и алюминия. Под ред. А. Д. Архангельского и Н. А. Смольянинова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 365—512, илл. (АН СССР. Геол. группа). Библиогр. 68 назв.

Ассовский А. Н., Ассовская В. А. Антоновогорское месторождение вольфрамита.— В кн.: Месторождения редких и малых металлов СССР. 1. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 183—224, илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук. Наркомцветмет СССР. Союзредметразведка). Библиогр. с. 224.

Багдасаров Э. А. Щелочные пегматиты массива Африканда.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 83, вып. 3, с. 261—274. Библиогр. с. 274.

Баженов И. К. Руководящие редкие и рассеянные элементы магматических пород восточного склона Кузнецкого Алатау.— Изв. Зап.-Сиб. ФАН СССР. Сер. геол., 1946, № 1, с. 140—152. Библиогр. 13 назв.

Баклаков М. С. Молибдено-вольфрамовое оруденение Алтая.— Сов. геология, 1945, № 5, с. 35—45, илл., табл.

Бардоши Д. Геология бокситовых месторождений Венгрии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 9, с. 3—18. Библиогр. 16 назв. РЖХим., 1958, № 6, реф. 17437.

Барт Т. Ф. В. Теоретическая петрология. Перев. с англ. А. А. Леонтьевой. Под ред. и с предисл. В. С. Соболева. М., ИЛ, 1956. 414 стр. Библиогр. с. 72—73, 269—271.

Баталов А. Б. Основные черты распространения химических элементов в железорудных скарнах Западного Тянь-Шаня.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1958, вып. 12, с. 59—66. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5177. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7864.

Безбородько Н. И. Значение ассимиляции для образования некоторых типов петрографических провинций.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1929, т. 3, с. 36—48. Библиогр. в подстроч. примеч.

Безсмертная М. С., Горжевский Д. И. Околорудные изменения полиметаллических месторождений Рудного Алтая.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1958, № 10, с. 21—36. Библиогр. 10 назв.

Белянкин Д. С. К изучению гранито-диабазовых контактов на восточном побережье и на островах Онежского озера.— В кн.: Белянкин Д. С. Избранные труды. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 437—442. Библиогр. 4 назв.

Белянкин Д. С. Тешенит из Курсеби и его положение в системе горных пород.— В кн: Белянкин Д. С. Избранные труды. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 725—740. Библиогр. 15 назв.

Белянкина Е. Д. Некоторые данные по спектроскопическому изучению пород и минералов слюдоносных пегматитов.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 10, с. 57—73. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14275. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7858.

Бенеславский С. И. Перспективы комплексного использования бокситов.— Цветные металлы, 1957, № 1, с. 93—96. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 944.

Бесова М. В. Геология и минералогия Джидинского вольфрамового месторождения.— В кн.: Месторождения редких и малых металлов СССР. 1. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 3—87, илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук. Наркомцветмет СССР. Союзредметразведка). Библиогр. с. 87.

Бетехтин А. Г. Промышленные марганцовые руды СССР. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946. 315 стр., илл. Библиогр. 43 назв.

Бобин Е. С. Металлогеническая характеристика Аллах-Юнского района ЯАССР.— Тр. Треста Золоторазведка и Ин-та Нигризолото, 1938, вып. 10, с. 51—95. Библиогр. 5 назв.

Бобровник Д. П. Аргиллиты угленосной толщи Львовско-Волынского каменноугольного бассейна.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае — июне 1957 г. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 515—528, 836. Библиогр. с. 527—528. РЖХим., 1959, № 14, реф. 49085.

Бородаевская М. Б. О происхождении березитов и некоторых других метасоматических пород Березовского золоторудного месторождения на Среднем Урале.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1944, ч. 73, вып. 2-3, с. 123—141.

Бородаевский Н. И., Бородаевская М. Б. Березовское рудное поле. М., Металлургиздат, 1947. 264 стр. Библиогр. 73 назв.

Бураков М. И. Гранитный интрузив Аиртау (Центральный Казахстан).— Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол. наук, 1960, вып. 11, с. 122—150.

Вагер Л. Р., Митчелл Р. Л. Предварительные данные о распределении редких элементов в породах интрузии Скаергаард, Гренландия.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 169—182. Библиогр. 12 назв.

Васильев В. С. Заметка о нахождении лития в породах горы Соколовой у г. Саратова.— Уч. зап. Саратовск. ун-та, 1927, т. 6, вып. 3. Пед. фак., с. 243—244.

Вернадский В. И. Заметки о распространении химических элементов в земной коре. I—II. К истории рубидия, цезия и таллия. (Доклад на заседании Отделения физ.-мат. наук 20 мая 1909 г.).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1909, т. 3, № 12, с. 821—832.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 419—427. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. Заметки о распространении химических элементов в земной коре. III. Наблюдения 1909—1910 года (совместно с Е. Д. Ревуцкой и А. А. Твалчрелидзе).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1910, т. 5, № 14, с. 1129—1148.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 428—443. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. Заметки о распространении химических элементов в земной коре. V. Наблюдения 1910 года (совместно с Б. А. Линденером и Е. Д. Ревуцкой).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1911, т. 5, № 14, с. 1007—1018.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 449—459. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. Заметки о распространении химических элементов в земной коре. VI. История рубидия в земной коре. (Доклад на заседании Отделения физ.-мат. наук 31 мая 1914 г.).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1914, т. 8, № 13, с. 951—966, табл.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 460—471. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. О рассеянии химических элементов.— В кн.: Вернадский В. И. Биогеохимические очерки. 1922—1932 гг. М., Изд. АН СССР, 1940, с. 108—117. Библиогр. с. 239—241.

Вернадский В. И. О рассеянии химических элементов. Речь читана в торжественном годовом собрании Академии наук СССР 2 февраля 1927 г. Л., Изд. АН СССР, 1927. 15 стр.

Вернадский В. И. О рассеянии химических элементов. (Речь, читанная на торжественном годовом собрании 2 февраля 1927 г.).— В кн.: Отчет о деятельности Академии наук СССР за 1926 г. Л., 1927. 15 стр.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 519—527.

Вернадский В. И. Парагенезис химических элементов в земной коре. (Речь при открытии секции геологии и минералогии 28 декабря 1909 г.).— В кн.: Дневник XII съезда русских естествоиспытателей и врачей (1909—1910). М., 1910, с. 73—91.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 395—410. Библиогр. с. 410.

Вернадский В. И. Химические элементы и механизм земной коры. (Доклад на заседании Академии наук 3 мая 1922 г.).— Природа, 1922, № 3-5, с. 31—40.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 513—518. Библиогр. в подстроч. примеч.

Виноградов А. П. Биогеохимическая лаборатория Академии наук СССР в 1940 г.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 3, с. 466—468.

Виноградов А. П. Закономерности распределения химических элементов в земной коре. М., Изд. Моск. ун-та, 1955. 16 стр. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8683.

Виноградов А. П. Закономерности распределения химических элементов в земной коре.— Геохимия, 1956, № 1, с. 6—52. Библиогр. с. 47—52. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11941.

Влодавец В. И. О химическом составе Камчатской магматической провинции.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 339—345. Библиогр. 5 назв.

Влодавец В. И. Рассеянные элементы в вулканических продуктах.— В кн.: Молодой вулканизм СССР. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 137—154. (Тр. Лабор. вулканол. АН СССР. Вып. 13). Библиогр. с. 154.

Войткевич Г. В. Вековое изменение химического состава земли.— Природа, 1951, № 4, с. 28—37. Библиогр. 13 назв.

Волков В. П., Савинова Е. Н. О распределении рубидия и K/Rb-отношении в породах Ловозерского щелочного массива.— Геохимия, 1959, № 6, с. 524—529. Библиогр. 11 назв.

Воскресенская Н. Т. К геохимии таллия и рубидия в изверженных породах.— Геохимия, 1959, № 6, с. 495—504. Библиогр. 18 назв.

Гаврусевич Б. А. К геохимии контактных пегматитов Центрального Тянь-Шаня.— В кн.: Материалы по геологии и геохимии Тянь-Шаня. Ч. 3. Л., Изд. АН СССР, 1933, с. 109—123. (АН СССР. Тр. Совета по изучению производит. сил. Сер. Киргизская, вып. 2). Библиогр. 18 назв.

Гаврусевич Б. А. К минералогии и геохимии пегматитов Волыни.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1930, т. 4, с. 71—85. Библиогр. 28 назв.

Гаврусевич Б. А. О геохимико-генетических типах пегматитов правобережной Украины.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1933, вып. 2, с. 23—68, карта. Библиогр. 46 назв.

Герасимов А. П. Геологическое строение Минераловодского района. II. Кристаллические породы северных лакколитов Пятигорья. Л.— М., Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, 84 стр. (Гл. геол. упр. Оргкомитет XVII Междунар. геол. конгресса. Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 93). Библиогр. 44 назв.

Герасимовский В. И. Геохимия и минералогия нефелино-сиенитовых интрузий.— Геохимия, 1956, № 5, с. 61—74. Библиогр. 21 назв. РЖХим., 1957, № 14, реф. 47730.

Герасимовский В. Пегматиты Ловозерского щелочного массива.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1939, вып. 18, с. 1—44. Библиогр. 36 назв.

Герасимовский В. И., Лебедев В. И. О распространении рубидия и лития в породах Ловозерского массива.— Геохимия, 1959, № 1, с. 60—63. Библиогр. 3 назв. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20752. РЖХим., 1959, № 19, реф. 67538.

Гимарайш Дж. Области Бразилии, геологически наиболее благоприятные для нахождения тория и урана.— В кн.: Материалы Международной конференции по мирному использованию атомной энергии, состоявшейся в Женеве 8—20 августа 1955 г. Т. 6. Геология урана и тория. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 150—155.

Гинзбург А. И. К вопросу о взаимодействии вмещающих пород и гранитных пегматитов натро-литиевого типа.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1959, вып. 9, с. 53—58. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71078.

Гинзбург А. И., Нечаева Е. А., Лавренев Ю. Б., Пожарицкая Л. К. Редкометальные карбонатиты. М., Госгеолтехиздат, 1958. 128 стр. (Геология месторождений редких элементов. Вып. 1). Библиогр. с. 122—127.

Гинзбург А. И., Фельдман Л. Г., Ставров О. Д. Редкие элементы в изверженных горных породах. (К итогам симпозиума по геохимии редких элементов в связи с проблемой петрогенеза).— Сов. геология, 1958, № 4, с. 170—178.

Гинзбург И. В. К вопросу о петрохимии щелочных гранитов.— В кн.: Щелочные граниты Кольского полуострова. Сборник статей. М.— Л., Изд. АН СССР, 1958, с. 260—307. (АН СССР. Кольск. фил.). РЖХим., 1959, № 17, реф. 60329.

Гинзбург И. В. Контактовые взаимодействия редкометальных — литиевых пегматитов с основными породами.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1959, вып. 29, с. 154—182. Библиогр. с. 181—182.

Гинзбург И. И. Никеленосность и кобальтоносность марганцевых руд СССР.— Сов. геология, 1939, т. 9, № 4-5, с. 60—77. Библиогр. 24 назв.

Глебов А. В. Турмалиновые и магнетитовые кварциты реки Амедичи в Южной Якутии.— В кн.: Очерки осадочных месторождений полезных ископаемых. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 28—42. Библиогр. 7 назв.

Годлевский М. Н. Траппы и рудоносные интрузии Норильского района. М., Госгеолтехиздат, 1959. 68 стр. Библиогр. с. 63—66.

Гойко Е. А. Некоторые данные по геохимии лития, рубидия, цезия и бериллия в натро-литиевых пегматитах.— В кн.: Новое в методике и технике геологоразведочных работ. Сборник 2. Л., Гостоптехиздат, 1959, с. 161—168. (МГ и ОН СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки).

Гольдшмидт В. М. О заполнении пространства атомами (ионами) и о природе литосферы. Перев. В. В. Щербины.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 1. Работы по геохимии и кристаллохимии В. М. Гольдшмидта 1911—1930 гг. Л., Госхимтехиздат, 1933, с. 201—209. Библиогр. в подстроч. примеч.

Гольдшмидт В. М., Бауэр Г., Витте Г. К геохимии щелочных металлов. II.— В кн.: Гольдшмидт В. М. Сборник статей по геохимии редких элементов. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1938, с. 192—206. Библиогр. в подстроч. примеч.

Гольдшмидт В. М., Берман Г., Гауптман Г., Петерс К. К геохимии щелочных металлов. I.— В кн.: Гольдшмидт В. М. Сборник статей по геохимии редких элементов. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1938, с. 185—192. Библиогр. в подстроч. примеч.

Гончарик Н. Ф. Микроскопическое и химическое определение изверженных пород верховьев реки Большой Лабы.— В кн.: Северокавказская петрографическая экспедиция. 1933 г. Под ред. Ф. Ю. Левинсон-Лессинга. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 245—255. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил и Петрогр. ин-т. Сер. Северокавказская, вып. 1).

Гоньшакова В. И. Материалы по петрографии траппов среднего течения бассейнов рек Вилюя и Мархи.— Тр. Вост.-Сиб. ФАН СССР. Сер. геол., 1955, вып. 2, с. 3—48. Библиогр. 44 назв.

Горбунов Н. П., Щербаков Д. И. Геохимические идеи в практике Таджикско-Памирской экспедиции.— В кн.: Научные итоги работ Таджикско-Памирской экспедиции. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 7—34.

Горжевская С. А. Элементы-примеси в полиметаллических месторождениях Рудного Алтая. (Автореф. доклада, прочитанного 6.VI.1957 г.).— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1957, т. 32, вып. 6, с. 142—143. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19540.

Готман Я. Д. Интрузии оловорудных провинций.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 215—248. (Тр. Ин-

га геол. наук АН СССР. Вып. 82). Библиогр. с. 247—248.

Григорьев И. Ф. О характерных признаках оловоносных гранитов в районе Ононского, Ималкинского и Зун-Ундурского оловянных месторождений Восточного Забайкалья и сравнение их с оловоносными гранитами других районов СССР.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1940, т. 20, с. 199—204. Библиогр. 14 назв.

Грушевой В. Г. Интрузивные комплексы поздних и конечных этапов.— В кн.: Общие принципы регионального металлогенического анализа и методика составления металлогенических карт для складчатых областей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 47—64. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР. Нов. сер., вып. 22).

Демин А. М., Хитаров Д. Н. Геохимия калия, рубидия и таллия в приложении к вопросам петрологии.— Геохимия, 1958, № 6, с. 570—581. Библиогр. 12 назв. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 11878. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30821.

Добрынина М. И. Известняк (мел, мергель).— В кн.: Нерудные ископаемые. Сборник под ред. И. И. Гинзбурга, И. Д. Курбатова, В. А. Унковской, А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Т. 1. Л., Изд. Постоянной комис. по изучению естеств. и производит. сил СССР при АН (КЕПС), 1926, с. 401—434. (АН СССР. Комис. по изучению естеств. и производит. сил СССР). Библиогр. с. 431—434.

Доломанова Е. И. К вопросу об ассимиляции и гранитизации песчанико-сланцевых пород гранитными интрузиями гипабиссального типа.— Сов. геология, 1956, № 51, с. 113—141. Библиогр. 22 назв.

Дорфман М. Д., Тимофеев В. Д. К петрографии щелочного массива Ходжа-Ачкан.— Тр. Петрогр. ин-та АН СССР, 1939, вып. 14, с. 157—195, илл. Библиогр. 3 назв.

Дроздов М. Д. Белухинское месторождение вольфрамита.— В кн.: Месторождения редких и малых металлов СССР. 1. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 89—182, илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук. Наркомцветмет СССР. Союзредметразведка). Библиогр. с. 181—182.

Евдохин А. Г. Опыт использования спектральных анализов пород и руд для истолкования поведения некоторых элементов в рудном процессе на примере одного из молибденовых месторождений Восточного Забайкалья.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 197—201. Библиогр. с. 455—463. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17773.

Елисеева О. П. Акцессорные минералы и акцессорные элементы Самгарского интрузива кварцевых порфиров на южном склоне Кураминского хребта.— Узб. геол. ж., 1958, № 2, с. 29—45, илл.

Ерофеев Б. В. Содержание редких элементов — ванадия и лития — в горных породах Куйбышевской области.— В кн.: Материалы мартовской сессии Академии наук Белорусской Советской Социалистической Республики (12—13 марта 1942 г.). Казань. Изд. ЦК ВЛКСМ «Молодая гвардия», 1942, с. 75—78. (АН БССР).

Ершов С. П. Кок-Кульское вольфрамо-молибденовое месторождение.— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов про проблеме комплексного изучения и освоения природных ресурсов Алтайско-Иртышского района. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 215—225, илл. (АН СССР. Казахстанская база. Тр., вып. 5).

Ефремов Г. М. Два типа гранитоидов Главного хребта Кавказа и особенности их металлогении.— Сов. геология, 1941, № 2, с. 27—37. Библиогр. 7 назв.

Ефремов Н. Е. Лабинский марганец и пути его промышленного использования.— Сов. геология, 1938, т. 8, № 12, с. 66—76. Библиогр. 10 назв.

Жариков В. А. Опыт классификации метасоматических образований на примере скарновых полей Западного Карамазара.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1956, ч. 85, вып. 3, с. 344—357, табл. Библиогр. 11 назв.

Заварицкий А. Н. Введение в петрохимию изверженных горных пород. Изд. 2, пересмотр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1950. 400 стр., илл. Библиогр. с. 342—345.

Заславский И. И. Средний состав Земли.— Ж. общ. химии, 1931, т. 1, вып. 3-4, с. 401—405. Библиогр. 23 назв.

Заславский И. И. Химический состав земного шара.— Природа, 1931, № 8, с. 753—766. Библиогр. с. 766.

Звягинцев О. Е. К геохимии золота.— Природа, 1939, № 2, с. 52—60. Библиогр. 13 назв.

Земель В. К. Распространение редких элементов в рудах некоторых золотых месторождений.— Ж. прикл. химии, 1936, т. 9, вып. 11, с. 1972—1984. Библиогр. 19 назв.

Иванова Т. Н. Основные черты истории развития магматизма Тувы.— Сов. геология, 1959, № 11, с. 29—44. Библиогр. 32 назв.

Иванова Т. Н., Гаврилова В. Н., Унксов В. А. Интрузии северо-западной части Зеравшано-Гиссарской горной системы.— В кн.: Геология и полезные ископаемые Зеравшано-Гиссарской горной системы (Таджикистан). М.— Л., Госгеолиздат, 1940, с. 33—84, илл. (Ком. по делам геологии при Совнаркоме СССР). Библиогр. 29 назв.

Ивантишин М. Н. К топогеохимии магматического Среднего Урала. Свердловск, Изд. Уральского ФАН СССР. (Тр. Горно-геол. ин-та Уральского ФАН СССР. Вып. 4). Библиогр. 98 назв.

Ивантишин М. Н., Кульская О. А. Методика количественного спектрального определения и геохимические черты лития, рубидия, цезия (Украинский кристаллический щит).— Геологічний ж., 1959, т. 19, вып. 1, с. 8—25. Библиогр. 18 назв.

К геохимии бериллия. Реф. Б. Н. Артемьев.— Пробл. сов. геологии, 1933, т. 1, № 1, с. 81—84.

К геохимии щелочных металлов. Реф. В. Зильберминц.— Пробл. сов. геологии, 1934, т. 3, № 8, с. 131—133.

Казаков М. П. К характеристике главнейших типов четвертичных отложений Европейской части СССР.— Бюл. Моск. о-ва

испыт. природы. Отд. геол., 1935, т. 13, № 3, с. 394—428.

Каленов А. Д. Новые данные по мезозойским интрузиям Восточной Монголии.— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, с. 582—585. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Калита Е. Д. К вопросу об ореолах рассеяния лития, рубидия и бериллия.— В кн.: Материалы по геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и геохимии. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 205—211, илл. (АН СССР. Ин-т геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии). Библиогр. 4 назв.

Калюжный В. А. Граниты оловорудной зоны Туркестанского хребта (система р. Каравшин).— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1935 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 185—216. Библиогр. 5 назв.

Кантор М. И. Генезис керченских железорудных месторождений.— В кн.: Труды Конференции по генезису руд железа, марганца и алюминия. Под ред. А. Д. Архангельского и Н. А. Смольянинова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 119—130. (АН СССР. Геол. группа). Библиогр. 11 назв.

Кантор М. И. Геохимия и металлургия керченских руд.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1940, № 3, с. 48—64. Библиогр. 26 назв.

Канюкова М. В. Проверка содержаний редких и рассеянных металлов в технологических пробах руд и продуктах их обогащения некоторых месторождений Дальстроя.— В кн.: Труды института за 1956 г. (Сборник рефератов). Магадан, 1957, с. 153—154. (МЦМ СССР. Всес. Магаданск. н.-и. ин-т).

Катченков С. Новый метод корреляции осадочных толщ по данным спектрального анализа.— Новости нефт. техники. Нефтепромысл. дело, 1955, вып. 3, с. 3—8, илл.

Кирсанов Н. В., Дистанов У. Г. О составе и характере миоценовых глин Башкирии.— ДАН СССР, 1953, т. 90, № 5, с. 879—881. Библиогр. 6 назв.

Кобилев А. Г. Геолого-петрографический очерк верховьев Большой Лабы (область перевалов).— В кн.: Северокавказская петрографическая экспедиция 1933 г. Под ред. Ф. Ю. Левинсон-Лессинга. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 211—244, карта. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил и Петрогр. ин-т. Сер. Северокавказская, вып. 1).

Когарко Л. Н. Распределение щелочных элементов и таллия в гранитоидах Тургоякского массива (Средний Урал).— Геохимия, 1959, № 5, с. 455—462, илл. Библиогр. 13 назв.

Конев А. А., Лисий В. А. Молодые интрузии бассейна верхнего течения р. Витима и связанная с ним рудоносность.— В кн.: Труды Первого совещания по металлогении Западного Забайкалья. Иркутск, 1958, с. 115—123. (АН СССР. Вост.-Сиб. фил. М-во высш. образования. Иркутский горно-металлург. ин-т. МГ и ОН СССР. Иркутское геол. упр.). Библиогр. с. 123.

Коптев-Дворников В. С., Григорьев Ив. Ф., Доломанова Е. И., Дмитриев Л. В., Негрей Е. В., Полквой О. С., Руб М. Г., Сморчков И. Е., Шипулин Ф. К. Интрузивы гранитной формации малых глубин, поведение в их породах элементов-примесей и критерии генетических связей рудообразования с ними.— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 122—162. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Коптев-Дворников В. С., Руб М. Г., Дмитриев Л. В., Негрей Е. В. Закономерности формирования гранитных интрузий.— В кн.: Геохимия редких элементов в связи с проблемой петрогенезиса. Труды геохимического симпозиума (20—24 декабря 1957 г.). [Отв. ред. А. П. Виноградов]. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 101—119. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии).

Коржинский А. Ф. Околорудные изменения боковых пород Джидинских месторождений.— В кн.: Совещание по металлогении Западного Забайкалья. (Тезисы докладов). Иркутск, 1956, с. 60—61. (Ин-т геологии Вост.-Сиб. ФАН СССР. Иркутский горно-металлург. ин-т М-ва высш. образования. Трест «Востсибцветметразведка» МЦМ СССР. Иркутское геол. упр.).

Коржинский А. Ф. Околорудные изменения боковых пород редкометальных месторождений Джидинского района.— В кн.: Труды Первого совещания по металлогении Западного Забайкалья. Иркутск, 1958, с. 179—210, илл. (АН СССР. Вост.-Сиб. фил. М-во высш. образования СССР. Иркутский горно-металлург. ин-т. МГ и ОН СССР. Иркутское геол. упр.). Библиогр. с. 209—210.

Корренс К. У. Геохимия галогенов.— В кн.: Физика и химия Земли. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. В. И. Кейлис-Борока и А. А. Саукова. М., ИЛ, 1958, с. 239—307. Библиогр. с. 302—307.

Котс. Распределение урана и некоторых других редких элементов в фельзитовых вулканических породах кайнозоя в западной части США.— В кн.: Материалы Международной конференции по мирному использованию атомной энергии, состоявшейся в Женеве 8—20 августа 1955 г. Т. 6. Геология урана и тория. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 295—299. Библиогр. 6 назв.

Кучер Р. В., Полонський Т. М. и **Ковбуз М. О.** Бентонітові глини як каталізаторы емульсійного окисления кумолу.— Доповіді АН УРСР, 1957, № 1, с. 42—45. Библиогр. 10 назв.

Лазаренко Е. К. Геохимическая характеристика распределения элементов в медноцинковых месторождениях Среднего Урала.— Проблемы геохимии, 1959, вып. 1, с. 190—217, илл. Библиогр. с. 216—217.

Лазаренко Е. К. Минералогия медно-цинковых месторождений Среднего Урала. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1947. 208 стр. Библиогр. 168 назв.

Лебедев В. И. Распространенность элементов в земной коре и гипотезы о происхождении земли.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1955, № 9, с. 38—49.

Библиогр. 20 назв. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11942. РЖХим., 1957, № 4, реф. 11491.

Лебедев П. И. Изверженные породы Приазовской кристаллической полосы.— В кн.: Петрография СССР. Сер. 1. Региональная петрография. Вып. 3. Петрография Украины. Л., Изд. АН СССР, 1934, с. 246—324. Библиогр. 37 назв.

Левицкий О. Д. Месторождения касситеритово-кварцевой формации.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 115—147. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82). Библиогр. с. 147.

Либман Э. П. К вопросу изучения рассеянных редких элементов.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1936, т. 9, вып. 2, с. 47—55. Библиогр. в подстроч. примеч.

Липатова В. В. Верхнепермские отложения Актюбинского Приуралья. (По данным глубокого бурения).— Науч. доклады высш. школы. Геол.-геогр. науки, 1958, № 2, с. 112—115. Библиогр. 4 назв.

Логинова В. Н. Литология Кыновской свиты востока Татарии и некоторых прилегающих к ней районов.— Изв. Казанск. ФАН СССР. Сер. геол. наук, 1957, № 4, с. 53—72.

Лугов С. Ф. Вопросы влияния ассимиляции на рудоносность оловоносных интрузий Чукотки.— Сов. геология, 1958, № 10, с. 13—34. Библиогр. 18 назв.

Лукашев К. И. Геохимический аспект образования главнейших генетических типов месторождений в коре выветривания.— Уч. зап. Белорусск. ун-та. Сер. геол., 1958, вып. 43, с. 57—80. Библиогр. с. 80.

Лукашев К. И. Зональные геохимические типы коры выветривания на территории СССР. Минск, Изд. Белорусск. ун-та, 1956. 305 стр. Библиогр. с. 287—304.

Лукашоў К. І. Геалагічная і геохімічная роля працэсаў біягенезу.— Весці АН БССР, 1956, № 1, с. 65—75. Библиогр. 39 назв.

Ляхович В. В. О биотитовом порфирите с р. Вилюя.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1956, № 4, с. 102—109. Библиогр. 10 назв.

Ляхович В. В. О распределении микроэлементов в сибирских траппах.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1957, с. 93—120. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 1). Библиогр. с. 118—120.

Магакьян И. Г. К минералогии и генезису скарновых зон Зеравшанского хребта.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1939, ч. 68, вып. 2, с. 317—338, илл. Библиогр. 20 назв.

Магакьян И. Г. Рассеянные и редкоземельные металлы. Ереван, Изд. АН АрмССР, 1957. 65 стр. (АН АрмССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 47—49.

Магакьян И. Г., Стулов Н. Н. О вулканизме и металлогении Зеравшано-Гиссарской горной области.— Сов. геология, 1938, т. 8, № 6, с. 48—63, илл. Библиогр. 10 назв.

Макаренко Ф. А. Гидрогеологический анализ травертинов Пятигорска.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1951, т. 10, с. 115—129. Библиогр. 20 назв.

Мартьянов Н. Н. К геологии пегматитов нагорья Сангилен (Юго-Восточная Тува).— ДАН СССР, 1957, т. 115, № 5, с. 987—990. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1958, № 7, реф. 20963.

Масайтис В. Л. Петрология Аламджахской трапповой интрузии (бассейн р. Вилюй). (Под общ. ред. М. Л. Лурье). Л., 1958. 136 стр., илл. (Тр. Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР. Нов. сер., т. 22). Библиогр. 55 назв.

Матвеев К. К. Спектрохимические исследования биотитовых сланцев Изумрудных копей.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 223—243. Библиогр. с. 241—242.

Меренков Б. Я. Роль основных и кислых жильных пород в образовании месторождений асбеста и талька.— В кн.: Методы исследования минерального сырья. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 51—65. Библиогр. 19 назв. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17973.

Мерлич Б. В. Закономерности в формировании ртутного оруденения Вышковского района (Закарпатье).— Геол. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1957, № 4, с. 89—106. Библиогр. 6 назв.

Миропольский Л. М. Топогеохимическое исследование пермских отложений в Татарии. М., Изд. АН СССР, 1956. 264 стр. (Казанск. ФАН СССР). Библиогр. с. 261—262.

Монич В. К. Петрология гранитных интрузий Баянаульского района в Центральном Казахстане. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1957. 523 стр., илл. Библиогр. с. 508—520.

Морозенко Н. К. Генезис хрусталеносных жил Памира.— Сов. геология, 1946, сб. 9, с. 87—101, илл. Библиогр. 4 назв.

Морозенко Н. К. Прииртышский гранитный массив и связанные с ним месторождения олова и вольфрама (Восточная Калба). Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937. 100 стр., табл. (Гл. геол. упр. Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 91). Библиогр. 65 назв.

Морозенко Н. К., Грушевой В. Г. Интрузивные комплексы.— В кн.: Общие принципы регионального металлогенического анализа и методика составления металлогенических карт для складчатых областей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 32—34. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та. Вып. 22).

Москвин А. В., Сауков А. А. Щелочные породы с реки Джурысай в Южной Фергане.— В кн.: Памирская экспедиция 1928 г. Л., Изд. АН СССР, 1931, с. 65—88, илл. (АН СССР. Тр. экспедиции, вып. 7. Геология и геохимия). Библиогр. 8 назв.

Мусин Р. А. Генетические типы месторождений корундовых руд как разновидности глиноземистых формаций. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1957. 154 стр. Библиогр. 126 назв.

Мусин Ю. Б. Грорудит из Хоринского района (Западное Забайкалье).— Изв. Сибирск. отд. АН СССР. Геология и геофизика, 1958, вып. 1, с. 98—100, илл. Библиогр. 4 назв.

Набоко С. И. Изменение пород в зонах активного вулканизма.— Тр. Лабор. вулканол. АН СССР, 1958, вып. 13, с. 120—136. Библиогр. 5 назв.

Надирадзе В. Р. Редкие и рассеянные (малые) элементы в магматических породах и в рудах эндогенных месторождений Аджаро-Триалетии.— Сообщ. АН ГрузССР, 1959, т. 23, № 1, с. 55—60. Библиогр. 8 назв.

Наковник Н. И. Вторичные кварциты и связь их с другими метаморфизованными породами.— Сов. геология, 1938, т. 8, № 11, с. 42—54, илл. Библиогр. 11 назв.

Наковник Н. И. Определение количественного изменения вещества при гидротермальном метаморфизме.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1958, ч. 87, вып. 4, с. 401—417. Библиогр. 43 назв.

Наливкина Э. Б. Метасоматическая зональность и генезис сапфиринсодержащих пород Побужья.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1959, № 13, с. 158—177. Библиогр. 12 назв.

Нарвайт Г. Е. Микроэлементы в гранитоидах, измененных боковых породах и рудах Чатыркульского рудного поля (Казахстан).— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 627—631. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Некрасов И. Я. Интрузивные комплексы хр. Полоусного и Селенняхского кряжа и их рудоносность.— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 562—565. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Нехорошев В. П. Оловоносность Алтая и ее связь с особенностями геологического строения.— Пробл. сов. геологии, 1935, т. 5, № 3, с. 228—241, карта. Библиогр. с. 241.

Николаев В. А. Щелочные породы р. Каинды в Таласском Алатау. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935. 112 стр., 8 табл., карта. (Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 11). Библиогр. 48 назв.

Никольский А. П. Гранитоиды Алтая и Калбы.— Сов. геология, 1948, № 31, с. 36—48. Библиогр. 7 назв.

Никольский А. П. О некоторых вопросах генезиса гидротермальных месторождений.— Сов. геология, 1955, сб. 43, с. 89—106. Библиогр. 22 назв.

Новохатский И. П., Калинин С. К. Применение спектрального анализа при геологических исследованиях.— Вестник АН КазССР, 1956, № 5, с. 13—21. Библиогр. 15 назв.

Ноддак И. и В. Частота химических элементов. Перев. Е. Костылевой.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 2. Работы по геохимии акад. В. И. Вернадского, Г. Геве-ши, И. и В. Ноддак, Ф. Панета и др. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1935, с. 5—22. Библиогр. в подстроч. примеч.

Нокколдс С. Р., Аллен Р. Геохимические наблюдения. Геохимия некоторых серий изверженных пород. Перев. с англ. и предисл. А. А. Лебедева-Зиновьева. Под ред. Т. М. Дембо. М., ИЛ, 1958. 176 стр., илл. Библиогр. в конце частей.

Нокколдс С. Р., Митчелл Р. Л. Геохимия некоторых каледонских интрузивных пород: исследование связи между основными и рассеянными элементами изверженных пород и их минералов.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 295—366. Библиогр. 71 назв.

Нопф А. Батолиты во времени.— В кн.: Земная кора. Сборник статей. Под ред. А. Полдерварта. Перев. с англ. М., ИЛ, 1957, с. 709—728. Библиогр. с. 726—728.

Об определении «редких» элементов при анализе горных пород. Реф. В. Зильберминц.— Пробл. сов. геологии, 1934, т. 4, № 9, с. 77—78.

Овчинников Л. Н. Закономерности распределения элементов-примесей в контактово-метасоматических месторождениях.— Тр. Горно-геол. ин-та Уральского ФАН СССР, 1959, вып. 32, с. 151—161, илл. Библиогр. с. 161.

Павликов А. С. Редкие элементы в алтайских полиметаллических рудах.— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов по проблеме комплексного изучения и освоения природных ресурсов Алтайско-Иртышского района. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 323—340. (АН СССР. Казахстанская база. Тр., вып. 5).

Пап А. М. Околожильные метасоматические породы оловорудного месторождения Урчан. (К методике изучения околожильных пород).— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та, 1957. Раздел 2. Геология, вып. 20, с. 1—13, илл. Библиогр. с. 13.

Перельман А. И. Строение атома и состав земной коры.— Наука и жизнь, 1953, № 9, с. 26.

Петров В. П. Геолого-минералогические исследования уральских белых глин и некоторые выводы по минералогии и генезису глин вообще. М., Изд. АН СССР, 1948. 199 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 95). Библиогр. с. 188—193.

Пилипенко П. П. О зависимости между распространенностью химических элементов в земной коре и их способностью к минеральной индивидуализации.— Изв. Ассоциации н.-и. ин-тов при физ.-мат. фак. I Моск. ун-та, 1930, т. 3, № 2-А, с. 170—179.

Пилипенко П. П. Скарны и оруденение.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1939, т. 13, с. 3—81, илл. Библиогр. с. 74—81.

Пламеневская Н. Л. Геохимическое исследование малых элементов в породах Майкульской гранитной интрузии.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 5, с. 193—212. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8411. РЖХим., 1958, № 9, реф. 28263.

Пламеневская Н. Л. О явлении амазонитизации в Майкульской гранитной интрузии (Юго-Западное Прибалхашье).— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 5, с. 47—55. Библиогр. с. 55.

Полканов А. А. Геолого-петрографический очерк сев.-зап. части Кольского полуострова. Ч. I. Л.— М., Изд. АН СССР, 1935. 564 стр., геол. карта. Библиогр. с. 527—541.

Преображенский И. А. Об акцессорных элементах в горных породах и о превращениях элементов.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1950, вып. 86, с. 1—28. Библиогр. с. 25—28.

Преображенский И. А. Оловоносные гранитоиды Борщовочного хребта (Восточное Забайкалье).— Тр. Петрогр. ин-та АН СССР, 1939, вып. 14, с. 67—125, илл. Библиогр. 65 назв.

Пятницкий П. П. Геологические исследования в Изумрудном районе на Урале. К вопросу об образовании изумрудов. М.— Л., Геол. изд. Гл. геол.-развед. упр., 1932. 71 стр. (Тр. Гл. геол.-развед. упр. ВСНХ СССР. Вып. 75). Библиогр. в подстроч. примеч.

Пятницкий П. П. Геологические исследования в Изумрудном районе на Урале. III. Геологические условия нахождения изумрудов вне СССР. М.— Л., Гос. науч.-техн. геол.-развед. изд., 1932. 48 стр., илл. (Тр. Всес. геол.-развед. объединения НКТП СССР. Вып. 189). Библиогр. в подстроч. примеч.

Рожков Б. Н., Моор Г. Г. Граниты анабарского докембрия и связанные с ними проявления металлоносности.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1936, № 5, с. 729—773, илл. Библиогр. 8 назв.

Рожков Б. Н., Моор Г. Г., Ткаченко Б. В. Материалы по геологии и петрографии Анабарского массива. Л., 1936. 131 стр., табл., карты, илл. (Тр. Аркт. ин-та. Т. 66). Библиогр. 31 назв.

Розин А. М. О нахождении редких элементов в горных породах Куйбышевской области.— В кн.: Материалы мартовской сессии Академии наук Белорусской Советской Социалистической Республики (12—13 марта 1942 г.). Казань. Изд. ЦК ВЛКСМ «Молодая гвардия», 1942, с. 79—82. (АН БССР).

Ронов А. Б., Хаин В. Е. Пермские литологические формации мира.— Сов. геология, 1956, сб. 54, с. 20—36, илл. Библиогр. 19 назв.

Руб М. Г. Влияние вмещающей среды на формирование интрузивных пород и постмагматических образований в Приханкайском районе.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 3, с. 48—62. Библиогр. 13 назв.

Руб М. Г. Гранитоиды Приханкайского района и основные черты их металлоносности. Автореф. дисс. д-ра геол.-минералог. наук. М., 1957. 40 стр. (Ин-т геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР). РЖГеол., 1958, № 2, реф. 2414Д.

Руб М. Г. Граниты гродековского и марьяновского интрузивных комплексов в Южном Приморье и основные черты их металлоносности.— В кн.: Вопросы геологии южной части Дальнего Востока и Забайкалья. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 114—187, илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 3). Библиогр. с. 187.

Руб М. Г. Закономерности формирования верхнепалеозойских гранитоидов Юго-Западного Приморья в связи с оруденением.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1958, вып. 21, с. 134—149, с карт. Библиогр. 9 назв.

Руб М. Г. О петрохимических критериях связи оруденения с интрузиями.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1956, № 4, с. 21—41.

Сажина Л. И. О распространении рубидия в гранитах СССР.— Геохимия, 1958, № 6, с. 602—604. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9570. РЖХим., 1959, № 8, реф. 26835.

Сатпаев К. И. О специфике и основных этапах развития металлогении Центрального Казахстана.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 3, с. 3—14. РЖХим., 1958, № 11, реф. 35731.

Сахама Т. Г. Рассеянные элементы в породах южной финской Лапландии.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 228—294. Библиогр. 69 назв.

Свешникова Е. В. Некоторые геохимические особенности редкометальной минерализации щелочных пород Средне-Татарского массива на Енисейском кряже.— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 533—536. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Свитальский Н. И., Половинкина Ю. И., Дубяга Ю. Г., Лисовский А. Л., Музылев С. В., Дуброва Б. С., Рабинович Ф. К. Железорудное месторождение Кривого Рога. М.— Л., ОНТИ, Гос. науч.-техн. геол.-развед. изд., 1932. 283 стр., илл., табл. (Тр. Всес. геол.-развед. объединения НКТП СССР. Вып. 153). Библиогр. в подстроч. примеч.

Сельский В. А. Опыт исследования третичных отложений Грозненского района. М.— Л., ОНТИ, Гос. науч.-техн. нефт. изд., 1932. 198 стр. Библиогр. с. 196—197. Рец.: Батурин В. Минералогическое изучение осадочных пород в работе В. А. Сельского «Опыт исследования третичных отложений Грозненского района».— Азерб. нефт. хоз., 1933, № 3, с. 62—66.

Семененко Н. П. Парагенетический анализ и систематика метаморфических пород. Киев, 1954. 60 стр. (Тр. Ин-та геол. наук АН УССР. Сер. петрогр., минералог. и геохим., вып. 2). Библиогр. с. 59.

Сердюченко Д. П. Граниты Бескеса и Мощевой и их контакты со змеевиками.— В кн.: Северокавказская петрографическая экспедиция 1933 г. Под ред. Ф. Ю. Левинсон-Лессинга. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 155—206, табл. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил и Петрогр. ин-т. Сер. Северокавказская, вып. 1). Библиогр. 28 назв.

Сердюченко Д. П. Происхождение архейских железных руд Южной Якутии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1959, № 8, с. 34—49, илл. Библиогр. 36 назв.

Сидоренко А. В. Известковые накопления (каличе) в пустынях Мексики.— Изв. АН

СССР. Сер. геогр., 1958, № 1, с. 61—70. Библиогр. 8 назв. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 4850. РЖХим., 1958, № 20, реф. 67205.

Синегуб Е. С. Гранит.— В кн.: Неметаллические ископаемые СССР. Гл. ред. А. Е. Ферсман. Т. 5. М.— Л., Изд. АН СССР, 1941, с. 93—151, илл. (АН СССР. Геол.-геогр. отд.). Библиогр. с. 145—151.

Слепнев Ю. С. Особенности распространения лития и рубидия в некоторых гранитоидах Якутии.— Геохимия, 1958, № 2, с. 115—117. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 2993. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7853.

Слепнев Ю. С. Особенности распространения некоторых редких элементов в метаморфических породах, гранитах и редкометальных пегматитах Саян.— Геохимия, 1959, № 3, с. 252—258. РЖХим., 1959, № 22, реф. 78161.

Смирнов А. И. Новые данные по элементарному составу фосфоритов бассейна Каратау.— ДАН СССР, 1959, т. 125, № 1, с. 177—180. Библиогр. 13 назв.

Смирнов С. С. Зона окисления сульфидных месторождений. М., Изд. АН СССР, 1951. 335 стр., илл. Библиогр. 133 назв.

Смолин П. П. Дедоломитизация и раздоломичивание при контактном метаморфизме доломитов Алданского района.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1955, вып. 165, с. 143—173. Библиогр. с. 172—173. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4170.

Соболевский В. И. Нефелиновые сиениты верховьев Зеравшана.— В кн.: Таджикская комплексная экспедиция 1932 г. Л., Госхимиздат, Ленингр. отд., 1933, с. 199—214, илл. (АН СССР).

Соловьев С. П. Распределение магматических горных пород в СССР и некоторые вопросы петрологии. М., Госгеолиздат, 1952. 216 стр., илл., карт. Библиогр. с. 205—215.

Солодов Н. А. К геохимии редкометальных гранитных пегматитов.— Геохимия, 1959, № 7, с. 628—637. Библиогр. 24 назв.

Солодов Н. А. Некоторые закономерности распределения редких элементов в отчетливо-зональных гранитных пегматитах.— Геохимия, 1959, № 4, с. 316—327, илл. Библиогр. 10 назв.

Спиро Н. С., Грамберг И. С., Вовк Ц. Л. Методика сравнительного изучения химического состава терригенных осадочных пород.— В кн.: Методические исследования по геохимии терригенных осадочных пород. М., Госгеолтехиздат, 1956, с. 9—112. (Тр. Н.-и. ин-та геологии Арктики МГ и ОН СССР. Т. 86). Библиогр. с. 111—112.

Справочное руководство по петрографии осадочных пород. Под общ. ред. В. Б. Татарского. Т. 1—2. Л., Гостоптехиздат, Ленингр. отд., 1958.

Столл В. К. Бериллий и сопутствующие элементы во вмещающих породах пегматитов Новой Англии. Реф. В. Любимов.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 37—38. (М-во геологии СССР. Гл. упр. геол. фондов).

Тагеева Н. В. Геохимические исследования на о. Челекене.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1934, вып. 4, с. 5—68.

Таусон Л. В. Редкие элементы в горных породах.— Природа, 1956, № 7, с. 16—23, илл.

Таусон Л. В. Редкие элементы как индикаторы процессов дифференциации магмы.— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 231—235. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Таусон Л. В., Ставров О. Д. О геохимии рубидия в гранитоидах.— Геохимия, 1957, № 8, с. 699—703. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14286. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73585.

Темерецкая А. Г. Химико-минералогическое исследование Хапчерангинского месторождения. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939. 22 стр., табл. (ГГУ НКТП СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Вып. 140). Библиогр. 7 назв.

Терентьева К. Ф. Редкие элементы в бокситах. М., Госгеолтехиздат, 1959. 48 стр. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Геология месторождений редких элементов. Вып. 6). Библиогр. с. 47—48.

Тихомиров Н. К вопросу о поисковых признаках оловоносных гранитов Чаунского района.— Проблемы Арктики, 1939, № 7/8, с. 41—52. Библиогр. 7 назв.

Ткачук Л. Г. Осницькі граніти та споріднені з ними породи.— В кн.: Український кристалічний масив (Геолого-петрологічний опис). Київ, Вид. АН УРСР, 1947, с. 235—249. Библиогр. 667 назв.

Токарев В. А. О конгломератах свиты Колмозеро-Воронья.— Изв. Карельск. и Кольск. ФАН СССР, 1958, № 5, с. 38—48. Библиогр. 5 назв.

Толмачев Ю. М., Филиппов А. Н. О нахождении Li, Rb и Cs в базальтах, гранитах, полевых шпатах и глинистых сланцах.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 203—221. Библиогр. с. 221.

Топунова Г. А. Золото в ороговикованной кровле Ульчено-Одаринского массива.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Востока СССР. Вып. II. Магаданск. кн. изд., 1957, с. 124—129, илл. (Сев.-Вост. геол. упр. Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР).

Уотерс А. К. Вулканические породы и тектонический цикл.— В кн.: Земная кора. Сборник статей. Под ред. А. Полдерварта. Перев. с англ. М., ИЛ, 1957, с. 729—752. Библиогр. с. 750—752.

Федоров Е. С. Естественная классификация и символизация химических составов изверженных горных пород.— Зап. Минералог. о-ва, 1900, ч. 38, вып. 2, с. 395—446, табл.

Ферсман А. Е. Геохимические проблемы Союза. Очерк первый. Основные черты геохимии Союза. Л., Изд. АН СССР, 1931. 39 стр. Геохим. схема Союза. (АН СССР. Тр. Совета по изучению производит. сил.

Сер. Полезные ископаемые, вып. 2). Библиогр. с. 38—39.

Ферсман А. Е. Геохимия конечной магматической кристаллизации.— В кн.: Пегматиты СССР. Т. 1. Под ред. А. Е. Ферсмана и И. И. Гинзбурга. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 5—51. (АН СССР. Ломоносовск. ин-т). Библиогр. с. 51.

Ферсман А. Е. К морфологии и геохимии Тюя-Муюна. Л., Изд. АН СССР, 1927. 93 стр., илл. (Тр. по изучению радия. Т. 3). Библиогр. с. 90—92.

Ферсман А. Е. Минералогические заметки. IV. Количественный состав земной коры в процентах числа атомов.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1912, т. 6, № 4, с. 367—372. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. О новой закономерности состава гранитных пегматитов.— ДАН СССР. Сер. А, 1931, № 4, с. 115—122.

Ферсман А. Е. Редкие элементы в щелочных массивах Кольского полуострова.— В кн.: Хибинские редкие элементы и пирротины. 5. Хибинский сборник. Под ред. А. Е. Ферсмана. Л., Госхимтехиздат, Ленингр. отд., 1933, с. 6—15. (НКТП СССР. Центр. н.-и. сектор).

Флейшер М. Подсчеты распространенности некоторых химических элементов и их достоверность.— В кн.: Земная кора. Сборник статей. Под ред. А. Полдерварта. Перев. с англ. М., ИЛ, 1957, с. 156—168. Библиогр. с. 166—168.

Флеров Б. Л., Дворак И. Е. Валькумейский интрузивный комплекс.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Востока СССР. Вып. 12. Магаданск. кн. изд., 1958, с. 65—97, илл. (Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Сев.-Вост. геол. упр.). Библиогр. 18 назв.

Хаберландт Х. Значение рассеянных элементов в геохимических исследованиях.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 17—40. Библиогр. 148 назв.

Хамрабаев И. Х. Маматизм и постмагматические процессы в Западном Узбекистане. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958. 471 стр. (АН УзССР. Ин-т геологии). Библиогр. с. 451—463.

Хасин Р. А. Киммерийские граниты Восточной Монголии.— Сов. геология, 1947, сб. 24, с. 81—92, илл.

Хачатурян Э. А. К геохимии руд колчеданной формации Северной Армении.— Изв. АН АрмССР. Сер. геол. и геогр. наук, 1957, т. 10, № 4, с. 57—66. Библиогр. 10 назв.

Хожаинов Н. П. Литология толщи огнеупорных глин Латненского месторождения.— Тр. Воронежск. ун-та, 1958, т. 48, с. 111—136, илл. Библиогр. 23 назв. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56735.

Холодов В. Н. Некоторые вопросы поведения редких и рассеянных элементов в осадочном процессе.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 19—48. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 2). Библиогр. с. 46—48.

Хорстман Э. Л. Распределение лития, рубидия и цезия в изверженных и осадочных породах. Перев. А. С. Павленко.— В кн.: Геохимия редких элементов. Сборник статей. Под ред. и с предисл. А. Б. Ронова. М., ИЛ, 1959, с. 9—68. Библиогр. с. 64—68.

Черник Г. П. Анализ урано-ванадиевых руд Тюя-Муюнского месторождения Ферганской области.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1922, т. 16, с. 505—514.

Чернов В. И., Гаврилова В. Н. Основные черты геологии и петрографии интрузивных пород Рудного Алтая.— В кн.: Материалы по геологии и металлогении Рудного Алтая. Сборник статей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 99—119. (Тр. Всес. аэрогеол. треста МГ и ОН СССР. Вып. 3). Библиогр. 11 назв. РЖХим., 1958, № 7, реф. 20946.

Чирвинский П. Н. Полезные ископаемые Кубани и Черноморья. Ростов н/Д, 1927. 239 стр. (Тр. Северо-Кавказской ассоциации н.-и. ин-тов. № 24. Ин-т прикл. наук при Донском политехн. ин-те. Вып. 5). Библиогр. в подстроч. примеч.

Чирвинский П. Н. Родоначальная магма глубинных пород Ильменских гор.— Зап. Росс. минералог. о-ва, 1925, ч. 54, вып. 1, с. 37—50. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шаталов Е. Т. Интрузивные породы Охотско-Колымского края. М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937. 143 стр. (Материалы по изучению Охотско-Колымского края. Сер. 1. Геология и геоморфология. Вып. 8). Библиогр. 63 назв.

Шатский Н. С. Фосфоритоносные формации и классификация фосфоритовых залежей.— В кн.: Совещание по осадочным породам. Вып. 2. Доклады. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 7—100, илл. Библиогр. с. 95—99.

Шипулин Ф. К. Интрузивные породы юго-восточного Приморья и связь с ними оруденения. М., Изд. АН СССР, 1957. 282 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 8). Библиогр. с. 278—280.

Шипулин Ф. К. О малых интрузиях юго-восточного Приморья.— В кн.: Вопросы геологии южной части Дальнего Востока и Забайкалья. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 42—113, илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 3). Библиогр. с. 112—113.

Шрек. Литий.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 321—322.

Шубин Г. В. Контактово-метасоматические образования в районе железорудных месторождений Краснокаменской группы (Восточный Саян).— Изв. Томского политехн. ин-та, 1958, т. 90, с. 130—144. Библиогр. 10 назв.

Щерба Г. Н. Геология Нарымского массива .гранитоидов на Южном Алтае. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1957. 216 стр., илл. (АН КазССР. Алтайск. ин-т и Ин-т геол. наук). Библиогр. 117 назв.

Щербаков Д. И. Научные итоги Таджикско-Памирской экспедиции 1934 года.— Вестник АН СССР, 1935, № 5, с. 17—28, илл.

Щербина В. В. Химия процессов минералообразования в осадочных породах.— В кн.: Вопросы минералогии осадочных образований. Кн. 3 и 4. Отв. ред. Е. К. Ла-

заренко. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1956, с. 27—38, илл. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 37—38.

Юрк Ю. Ю., Шнюков Е. Ф., Лебедев Ю. С., Кириченко О. Н. Минералогия железорудной формации Керченского бассейна. Симферополь, Крымиздат, 1960. 450 стр., илл. (АН УССР. Ин-т минерал. ресурсов). Библиогр. с. 437—447.

Юсупова С., Босов В. Д. К вопросу корреляции немых верхнетретичных отложений Южного Таджикистана.— ДАН ТаджССР, 1955, вып. 14, с. 7—11. Библиогр. 5 назв.

Якжин А. А. К металлогении Нагольного кряжа.— Сов. геология, 1945, № 8, с. 29—42. Библиогр. 21 назв.

Яшина Р. М. Щелочные породы юго-восточной Тувы.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 5, с. 17—36. Библиогр. 8 назв.

Като, Абэ. Изучение пород — коллекторов нефти. Сообщ. 1. Главным образом о породах — коллекторах нефти морского происхождения в свите Могами, расположенной в северной части бассейна Синдзё, префектура Ямагата. Ч. 1.— Гансэки кобуцу косё гаккайси. J. Japan. Ossoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1956, 40, № 5, p. 169—177 (японск.). РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19275.

Като, Абэ. Исследование нефтеносных пород. Ч. 2. Неуглеводородные компоненты кернов из разведочной скважины Коя R-113, нефтяного месторождения Ябасэ (префектура Акита).— Гансэки кобуцу косё гаккайси, J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1958, 42, № 1, p. 9—15. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23718.

Мын Сянь-минь. Геохимия редких и рассеянных элементов и направление их поисков.— Дичжи юэкань, 1958, № 1, с. 19—23 (кит.). РЖХим., 1958, № 15, реф. 49847.

Ониси. Некоторые проблемы геохимии редких элементов.— Кагаку-но рёики, 1957, 11, № 8, с. 555—561 (японск.). РЖХим., 1958, № 11, реф. 35715.

Ahrens L. H. The spectrograph in geochemistry and cosmochemistry.— Soil Sci., 1957, v. 83, № 1, p. 33—41. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15709. Спектрограф в геохимии и космохимии.

Albanese J. S. The chemical elements in nature.— Rocks and Minerals, 1958, v. 33, № 11-12, p. 483—486. Химические элементы в природе.

Ames L. L., Jr., Sand L. B., Goldich S. S. A contribution on the Hector California bentonite deposit.— Econ. Geol., 1958, v. 53, № 1, p. 22—37. Библиогр. 20 назв. РЖХим., 1959, № 6, реф. 18990. О месторождении бентонита в Хекторе, Калифорния.

Amstutz G. C. Geochemistry of Swiss lavas.— Geochim. et cosmochim. acta, 1953, v. 3, № 4, p. 157—168. Геохимия швейцарских лав.

Aubrey K. V. Frequency-distributions of elements in igneous rocks.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 9, № 1-2, p. 83—89. Частота элементов и их распределение в изверженных породах.

Biernat Z., Solecki M. Oznaczenie pierwiastków śladowych w skałach metodą spektrograficzną.— Nafta (Polska), 1958, t. 14, № 8, s. 214—216. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14217. Определение редких элементов в породах спектрографическим методом.

Bloxam T. W., Allen J. B. On glaucophane-schist, eclogite and associated rocks from Knockormal in the Girvan — Ballantrae complex.— Trans. Roy. Soc. Edinburgh, 1958—59, v. 64, № 1, p. 1—27. О глаукофановом сланце, эклогите и ассоциированных породах из Нокормала в комплексе Гирван — Баллантрей.

Buist D. S. The composite sill of Rudh'an Eireannaich, Skye.— Geol. Mag., 1959, v. 96, № 3, p. 247—252. Библиогр. 4 назв. Сложный силл в районе Руд'эн—Эйринейч, Скай.

Butler J. R. The geochemistry and mineralogy of rock weathering (2). The Nordmarka area, Oslo.— Geochim. et cosmochim. acta, 1954, v. 6, № 5-6, p. 268—281. РЖГеол., 1955, № 11, реф. 18029. РЖХим., 1956, № 17, реф. 54230. Геохимия и минералогия пород выветривания (2). Район Нордмарка, Осло.

Cabell M. J., Smales A. A. Determination of rubidium and cesium in rocks, minerals and meteorites by neutron-activation analysis.— Analyst, 1957, v. 82, № 975, p. 390—406. Библиогр. 21 назв. С. А., 1957, v. 51, № 19, p. 14477a. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4488. Определение рубидия и цезия в породах, минералах и метеоритах нейтронно-активационным анализом.

Degens E. T., Williams E. G., Keith M. L. Environmental studies of carboniferous sediments. Part I. Geochemical criteria for differentiating marine from fresh-water shales.— Bull. Amer. Assoc. Petrol. Geologists, 1957, v. 41, № 11, p. 2427—2455. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 20975. Изучение каменноугольных отложений. Ч. I. Геохимические критерии распознавания морских и пресноводных глинистых сланцев.

Degens E. T., Williams E. G., Keith M. L. Environmental studies of carboniferous sediments. Part II. Application of geochemical criteria.— Bull. Amer. Assoc. Petrol. Geologists, 1958, v. 42, № 5, p. 981—997. РЖХим., 1959, № 14, реф. 49087. Изучение фаций каменноугольных отложений. Ч. II. Применение геохимических критериев.

Degens E. T., Williams E. G., Keith M. L. Geochemical criteria for distinguishing marine from fresh-water shales.— Bull. Geol. Soc. America, 1957, v. 68, № 12, pt 12, p. 1715. Геохимические критерии для распознавания морских глинистых сланцев от пресноводных.

Deleon G., Ahrens L. H. The distribution of Li, Rb, Cs and Pb in some Yugoslav granites.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 12, № 1-2, p. 94—96. С. А., 1957, v. 51, № 22, p. 17652. РЖХим., 1958, № 1, реф. 731. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17434. Распределение Li, Rb, Cs и Pb в некоторых гранитах Югославии.

Deuters B. E. A geochemical study of some igneous rocks from the eohite mountain magma series using spectrographic methods.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 12, p. 75. Геохимическое изучение некоторых изверженных пород из ряда иохитовых горных магм при использовании спектрографических методов.

Drever H. J. A note on the occurrence of rhythmic layering in the Eilean Mhuire sill, Shiant Isles.— Geol. Mag., 1957, v. 94, № 4, p. 177—180. Библиогр. 6 назв. О случае ритмического переслаивания в силле Элиан-Мхуире на островах Шиант.

Edge R. A., Brooks R. R., Ahrens L. H., Amdurer S. Some reconnaissance observations on the combined use of ion-exchange enrichment and spectrochemical analysis for the determination of trace constituents in silicate rocks.— Geochim. et cosmochim. acta, 1959, v. 15, № 4, p. 337—341. С. А., 1959, v. 53, № 13, p. 12111b. РЖХим., 1959, № 17, реф. 60562. Некоторые предварительные наблюдения по комбинированному использованию ионообменного обогащения и спектрального анализа для определения микрокомпонентов в силикатных породах.

Edie R. W. Analyses of some north american diabases.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1953, v. 46, № 496, p. 487—489. Анализы некоторых североамериканских диабазов.

Erämetsä O., Sahama Th. G., Kanula V. Spectrographic determinations of rubidium and cesium in some Finnish minerals and rocks.— C. r. Soc. géol. Finlande, 1941, № 15, p. 80—86. С. А., 1946, v. 40, № 9, p. 2423.2. Спектрографическое определение рубидия и цезия в некоторых финских минералах и породах.

Exley C. S. Magmatic differentiation and alteration in the St. Austell granite.— Quart. J. Geol. Soc. London, 1958 (1959), v. 114, N 2, p. 197—227. Discuss., p. 227—230. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71064. Магматическая дифференциация в гранитах Сент-Остелл и их изменения.

Fairbairn H. W., Ahrens L. H., Gorfinkle L. G. Minor element content of Ontario diabase.— Geochim. et cosmochim. acta, 1953, v. 3, № 1, p. 34—46. РЖГеол., 1954, № 2, реф. 1665. РЖХим., 1953, № 3, реф. 2955. Содержание редких элементов в диабазе Онтарио.

Francis G. H. The amphibolite of Doir'a' Chatha (Durcha), Sutherland.— Geol. Mag., 1958, v. 95, № 1, p. 25—40. Библиогр. 27 назв. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77043. Амфиболит из Дойр'а' Чата (Дерча), Сатерленд [Шотландия].

Francis G. H. The serpentinite mass in Glen Urquhart, Inverness-shire, Scotland.— Amer. J. Sci., 1956, v. 254, № 4, p. 201—226. РЖХим., 1957, № 12, реф. 40935. Массив серпентинитов в Глен Эркарт, графство Инвернесс, Шотландия.

Freise F. Das Vorkommen seltener Metalle in brasilianischen Lagerstätten.— Z. prakt. Geol., 1937, Bd 45, H. 6, S. 94—101. Нахождение редких металлов в бразильских месторождениях.

Gajda E. Hydrothermal processes in andesites of the Pieniny Mts.— Prace Muzeum Ziemi, 1958, № 1, p. 57—77. С. А., 1959, v. 53, № 9, p. 7878g. Гидротермальные процессы в андезитах гор Пайнини.

Gallitelli P. The rare earths in the Alzo granite. Spectrographic observations.— Atti Accad. Italia. Rend. Cl sci. fis., mat. e natur., 1941 v. 2, p. 87—92. С. А., 1943, v. 37, № 10, p. 2690.3. Редкие земли в граните Альцо. Спектрографические исследования.

Genieser K., Mielecke W. Elbe gravels of the Teltow table-land, South of Berlin.— Ber. Geol. Ges., 1957, Bd 2, S. 242—263. С. А., 1958, v. 52, № 12, p. 9892. Галечник Эльбы на плоскогорье Тельтау, к югу от Берлина.

Goldberg E. D., Arrhenius G. O. S. Chemistry of Pacific pelagic sediments.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 13, № 2-3, p. 153—212. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11423. Химизм тихоокеанских пелагических отложений.

Goldich S. S., Oslund E. H. Composition of Westerly granite G-1 and Centerville diabase W-1.— Bull. Geol. Soc. America, 1956, v. 67, № 6, p. 811—815. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15133. Состав гранита G-1 Уэстерли и диабаза W-1 Сентервилл.

Goldschmidt V. M. Grundlagen der quantitativen Geochemie.— Fortschr. Mineral., Kristallogr. und Petrogr., 1933, Bd 17, Teil 2, S. 112—156. Основы количественной геохимии.

Hackl O., Fabich K. Analysen von Silikatgesteinen.— Jahrb. Geol. B. A., 1952, Bd 95, S. 227—260. Zbl. Mineral., Teil II, 1959, H. 1, Ref. 306. Анализы силикатных пород.

Halferdahl L. B. Trace elements in granitic rocks of the Preissac-Lacorne area, Quebec.— Canad. Mining J., 1954, v. 75, № 12, p. 103. Рассеянные элементы в гранитных породах района Прейссак-Лакорн, Квебек.

Haranath P. B. V., Rao P. T. Spectrographic examination of ocean bed sediments off Visakhapatnam coast.— J. Scient. and Industr. Res., 1958, v. BC17, № 9, p. B354—B356. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16409. РЖХим., 1959, № 17, реф. 60396. Спектрографическое исследование океанских донных отложений в районе Висакхапатнам.

Harris P. G. Zone refining and the origin of potassic basalts.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 12, № 3, p. 195—208. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 20929. РЖХим., 1958, № 20, реф. 67172. Зонная плавка и происхождение калиевых базальтов.

Hedrich G. Neue Aufschlüsse im Zwitterstock zu Altenberg.— Z. angew. Geol., 1958, Bd 4, № 2-3, S. 59—70. Новое объяснение двойных штоков Альтенберга.

Henry E. Southwest England (geology).— Geol. Surv. Great Britain, 1935, 75 p. С. А., 1936, v. 30, № 8, p. 2138. Юго-западная Англия (геология).

Hermann F. Occurrence of lithium on the earth.— Metallbörse, 1934, Bd 24, S. 535. С. А., 1935, v. 29, № 15, p. 4981. Распространение лития в земной коре.

Herzog L. F., Pinson W. G., Jr. The Sr and Pb contents of the granite G-1 and the diabase W-1.— Geochim. et cosmochim. acta, 1955, v. 8, № 5-6, p. 295—298. С. А., 1956, v. 50, № 10, p. 7032a. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10834. РЖХим., 1956, № 15, реф. 46698. Содержание Sr и Rb в граните G-1 и диабазе W-1.

Hess F. L. a. o. Rare alkalis in New England.— Inform. Circ. Bur. Mines (U. S.), 1943, N 7232, p. 1—51. Редкие щелочи в Нью-Ингленде. [Цезий].

Hietanen A. On the geochemistry of metamorphism.— J. Tennessee Acad. Sci., 1954, v. 29, № 4, p. 286—296. РЖГеол., 1956, № 1, реф. 430. О геохимии метаморфизма.

Higazy R. A. Behavior of the trace elements in a front of metasomatic metamorphism in the Dalradian of Co. Donegal.— Geochim. et cosmochim. acta, 1952, v. 2, № 2, p. 170—184. Mineral. Abstrs, 1953, v. 12, № 1, p. 39. Поведение рассеянных элементов при метасоматозе в дальрадских отложениях, район Донегаль.

Higazy R. A. Observations on the distribution of trace elements in the perthite pegmatites of the Black Hills, South Dakota.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 3, p. 172—190. РЖХим., 1954, № 22, реф. 47962. Наблюдения по распределению рассеянных элементов в пертитовых пегматитах района Блэк-Хилс, Южная Дакота.

Higazy R. A. The trace elements of the plutonic complex of Loch Doon (Southern Scotland) and their petrogenetic significance.— J. Geol., 1954, v. 62, № 2, p. 172—181. C. A., 1954, v. 48, № 13, p. 7510d. РЖХим., 1955, № 5, реф. 7377. Редкие элементы интрузивного комплекса Лох-Дун (Южная Шотландия) и их петрогенетическое значение.

Higazy R. A. Trace elements of volcanic ultrabasic potassic rocks of Southwestern Uganda and adjoining part of the Belgian Congo.— Bull. Geol. Soc. America, 1954, v. 65, № 1, p. 39—70. Mineral. Abstrs, 1954, v. 12, № 7, p. 380. РЖГеол., 1954, № 4, реф. 3857. Рассеянные элементы вулканических ультраосновных калиевых пород юго-западной Уганды и примыкающей части Бельгийского Конго.

Hoenes D. Das Kristallin. Der Para-Cordieritgneis der Bohrung Scherstetten 1 und seine Beziehungen zu den cordieritführenden Metatexiten des Schwarzwalds.— Geol. bavarica, 1955, № 24, S. 102—136. РЖГеол., 1956, № 9, реф. 9510. Кристаллические породы. Кордиеритовый парагнейс буровой скважины Шерштеттен 1 и его отношение к кордиеритовым метатектитам Шварцвальда.

Holland H. D., Kulp J. L. The distribution of accessory elements in pegmatites. I. Theory.— Amer. Mineralogist, 1949, v. 34, № 1-2, p. 35—60. Библиогр. 21 назв. C. A., 1949, v. 43, № 22, p. 8993e. Распределение акцессорных элементов в пегматитах. I. Теория.

Horstman E. L. The distribution of lithium, rubidium and cesium in igneous and sedimentary rocks.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 12, № 1-2, p. 1—28. C. A., 1957, v. 51, № 22, p. 17649. Dissert. Abstrs, 1956, v. 16, p. 731. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9569. РЖХим., 1958, № 16, реф. 53308. Распределение лития, рубидия и цезия в изверженных и осадочных породах.

Hower J., Fancher T. W. Analysis of standard granite and standard diabase for trace elements.— Science, 1957, v. 125, № 3246, p. 498. Библиогр. 2 назв. C. A., 1957, v. 51, № 15, p. 11173. Анализ стандартного гранита и стандартного диабаза на редкие элементы.

Hügi T. Vergleichende petrologische und geochemische Untersuchungen an Graniten des Aarmassivs.— Z. angew. Geol., 1957, Bd 3, № 5-6, S. 285. Сравнительные петрологические и геохимические исследования гранитов Аарского массива.

Ivanov M. Permský vulkanizmus v Spišskogemerskom rudohori.— Geol. práce. SAV, 1957, № 45, p. 213—240. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73593. Пермский вулканизм Спишско-Гемерского рудогорья.

Jedwab J. Caractérisation spectrochimique des granites. I. Granites à deux micas de Guéhenno et de La Villeder (Morbihan, France).— Bull. Soc. Belge géol., paléontol. et hydrol., 1955, v. 64, № 3, p. 526—534. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34183. Спектрохимическая характеристика гранитов. I. Двуслюдяные граниты Геэнно и Ла-Вильдер (Морбиан, Франция).

Jedwab J. Caractérisation spectrochimique des granites. II. Granite à béryl du Massif Central occidental (France).— Bull. Soc. Belge géol., paléontol. et hydrol., 1956, v. 65, № 1, p. 120—126. C. A., 1956, v. 50, № 21, p. 15361b. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11054. РЖХим., 1957, № 15, реф. 51035. Спектрохимическая характеристика гранитов. II. Бериллоносный гранит западной части Центрального массива (Франция).

Jedwab J. Verteilung einiger Spurenelemente in Graniten.— Anwendung zur geochemischen Prospektion.—Freiberger Forschungsh., 1957, C. № 31, S. 7—10. C. A., 1958, v. 52, № 4, p. 2682. РЖХим., 1958, № 15, реф. 49872. Распределение некоторых микроэлементов в гранитах (в связи с геохимическими поисками).

Jenks W. F., Goldich S. S. Rhyolitic tuff flows in southern Peru.— J. Geol., 1956, v. 64, № 2, p. 156—172. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6128. Потоки риолитового туфа в южном Перу.

Jérémine E., Lelubre M., Sandréa A. Sur une pegmatite à amazonite du Tibesti.— Bull. Soc. géol. France, 1951, 6-e sér., t. 1, fasc. 4—6, p. 243—250. Библиогр. с. 249—250. Пегматиты с амазонитом в Тибести.

Jolibois P., Hebert C. Sur la composition chimique des phosphates naturels de calcium.— C. r. Acad. sci., 1946, t. 222, № 10, p. 569—572. C. A., 1946, v. 40, № 13, p. 3697.7. Химический состав естественных кальциевых фосфатов.

Keith M. L., Degens E. T. Geochemical indicators of marine- and fresh-water sediments.— В кн.: Research in geochemistry. Ed. H. Abelson. N. Y., 1959, p. 38—61. Библиогр. 58 назв. Геохимические индикаторы морских и пресноводных осадков.

Kozu S. On the distribution of rare chemical elements in the Japanese islands. В кн.: Proceedings of the third Pan-Pacific science Congress. Tokyo. October 30. November 11, 1926. Vol. 1. Tokyo, 1928, p. 839—852. Распространение редких химических элементов на Японских островах.

Landergren S. Geochemical studies of the Grängesberg region iron ore.— Ingeniörsvetenskapsakad. Handl., 1943, № 172, 71 p. C. A., 1945, v. 39, № 20, p. 4568g. Геохимические исследования железорудного района Грэнгесберг.

Landergren S. On the geochemistry of Swedish iron ores and associated rocks. A study on iron-ore formation.— Sver. geol. undersökn. Årsbok., 1948, № 496, p. 42, № 5, p. 182. C. A., 1949, v. 43, № 15, p. 5710b. О геохимии шведских железных руд и связанных с ними пород. Изучение железорудной формации.

Landergren S., Muld W. Spectrochemical analysis of igneous rocks, sediments, and ores.— Mikrochim. acta, 1955, № 2-3, p. 245—250. РЖХим., 1956, № 12, реф. 36124. Спектрохимические анализы изверженных пород, осадков и руд.

Lelong M. P., Hodge E. S. Spectrographic examination of the occurrence of certain alkali elements in calcite marbles.— Amer. Mineralogist, 1954, v. 39, № 7-8, p. 647—653. C. A., 1956, v. 50, № 14, p. 9961e. Спектрографическая проверка нахождения некоторых щелочных элементов в кальцитовых мраморах.

Lester W. S. The geochemistry of lithium.— Nachr. Ges. Wiss Göttingen. Math.-phis. Kl. [Fachgruppen IV. (NS)], 1936, Bd 1, S. 171—204. C. A., 1937, v. 31, № 4, p. 1329. Геохимия лития.

Liebenberg C. T. Spectrochemical determination of Cs in igneous rocks using a chemical concentration procedure.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 3, p .196. C. A., 1957, v. 51, № 3, p. 1768g. Спектрохимическое определение цезия в изверженных породах с предварительным обогащением.

Ljunggren P. Geochemistry and radioactivity of some Mn and Fe bog ores.— Geol. fören. i Stockholm. förhandl., 1955, Bd 77, № 480, S. 33—44. C. A., 1956, v. 50, № 7, p. 4732e. Геохимия и радиоактивность некоторых марганцевых и железных болотных руд.

Lundergårdh Per H. Rock composition and development in central Roslagen, Sweden.— Arkiv kemi, mineral. och. geol., 1946, Bd A 23, № 9. 160 p. C. A., 1947, v. 41, № 8, p. 2355c. Состав пород и разработки в центральном Рослагене, Швеция.

Maksimović Z. Mineralogy and geochemistry of weathering and hydrothermal alteration of peridotites and serpentinites in Serbia.— Bull. scient. Conseil acad. RPFY, 1958, v. 4, № 2, p. 49—50. C. A., 1959, v. 53, № 12, p. 11127e. РЖХим., 1959, № 19, реф. 67540. Минералогия и геохимия выветрелых и гидротермальноизмененных перидотитов и серпентинитов Сербии.

Marmo V. The rejuvenation of Precambrian rocks.— Geologi, 2959, v. 11, p. 67—69. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 21491e. Омоложение докембрийских пород.

Mathias M. The geochemistry of the Messum Igneous Complex South-West Africa.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 12, № 1-2, p. 29—46. Библиогр. 13 назв. C. A., 1957, v. 51, № 22, p. 17648. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6449. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24543. Геохимия изверженных пород комплекса Мессум, юго-западная Африка.

McLaughlin R. J. W. Geochemical partition in two illitic clays.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 15, № 3, p. 165—169. C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 6000 h. Геохимическое распределение в двух иллитовых глинах.

Moenke H. H. W. Unterschiede im Spurenelementgehalt altersverschiedener deutscher Granite.— Fortschr. Mineral., 1959, Bd 37, H. 1, S. 90—93. Библиогр. 12 назв. Различное содержание рассеянных элементов в разновозрастных немецких гранитах. [Реферат].

Mohr P. A. Trace-element distribution in a garnet-chlorite rock from Foel Ddu, near Harlech. Merionethshire.— Mineral. Mag., 1956, v. 31, № 235, p. 319—327. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44329. Распределение микроэлементов в гранато-хлоритовой породе из Фол-Дду, около Харлеха, Мерионетшир.

Moxham R. L. Minor element distribution in some pyroxenes of metamorphic origin.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 12, p. 75. Распределение элементов-примесей в некоторых пироксенах метаморфического происхождения.

Neiva J. M. C. Greisenization and its geochemical factors.— Publs Mus. e lab. mineral. e gelol. fac. ciênc. Pórto, 1944, № 34, 14 p. C. A., 1946, v. 40, № 7, p. 1759. Грейзенизация и ее геохимические факторы.

Nelson W. H. Geology of Segula, Davidof and Khvostof Islands, Alaska.— Geol. Surv. Bull., 1959, № 1028-K, p. 257—266. Геология островов Сегула, Давыдова и Хвостова, Аляска.

Nicholls G. D. Sedimentary geochemistry. A possible future method for correlation of strata.— Petroleum, 1958, v. 21, № 9, p. 316—320. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41966. Осадочная геохимия. Возможный метод корреляции слоев.

Nikiforov N. N. Rare earths in the alkaline rocks of Svidnja.— Bulgar. Akad. Nauk. Izvest. Khim. Inst., 1956, v. 4, p. 233—250. C. A., 1957, v. 51, № 18, p. 13670. Редкие земли в щелочных породах Свидня.

Nockolds S. R., Allen R. The geochemistry of some igneous rock series. Parts I, II.— Geochim. et cosmochim. acta, 1953, v. 4, № 3, p. 105—142; 1954, v. 5, № 6, p. 245—285. РЖГеол., 1956, № 1, реф. 683. Геохимия некоторых серий изверженных горных пород. Ч. I и II.

Nockolds S. R., Allen R. The geochemistry of some igneous rock series. Part III.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 9, № 1-2, p. 34—77. C. A., 1956, v. 50, № 12, p. 8408a. РЖХим., 1958, № 12, реф. 39236. Геохимия некоторых серий изверженных горных пород. Ч. III.

Nockolds S. R., Mitchell R. L. The geochemistry of some Caledonian plutonic rocks: a study in the relationship between the major and trace elements of igneous rocks and their minerals.— Trans. Roy. Soc. Edinburgh, 1944—48 (publ. 1948), v. 61, pt 2, p. 533—575. C. A., 1948, v. 42, № 18, p. 6717g. Геохимия некоторых каледонских плутонических пород: изучение взаимоотношения между главными и рассеянными элементами изверженных пород и их минералов.

Oftedal J. Contribution to the geochemistry of granite pegmatite.— Norsk geol. tidsskr., 1956, Bd 36, № 3-4, S. 141-150.

C. A., 1957, v. 51, № 15, p. 11195i. К геохимии гранитного пегматита.

Oftedal J. The development of granite pegmatite in gneiss areas.— Norsk geol. tidsskr., 1958, v. 38, p. 231—244. C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8968e. Развитие гранитных пегматитов в гнейсах.

Pácal Z. Berylium ve vyvrelých horninách.— Vesmir, 1955, v. 34, № 1, p. 15. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13200. Бериллий в изверженных породах.

Parras K. On the charnockites in the light of highly metamorphic rock complex in southwestern Finland.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1958, № 181, p. 3—137. C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8971e. Чарнокиты из сильно метаморфизованного комплекса пород юго-западной Финляндии.

Patterson E. M. The distribution of trace elements in a Scottish permo-carboniferous teschenite and its lugaritic differentiate.— Geol. Mag., 1945, v. 82, p. 230—234. C. A., 1946, v. 40, № 4, p. 816. Распределение следовых элементов в шотландском пермокарбоновом тешените и его люгаритовом дифференциате.

Patterson E. M. A petrochemical study of the Tertiary lavas of north-east Ireland.— Geochim. et cosmochim. acta, 1952, v. 2. № 5-6, p. 283—299. Петрохимическое исследование третичных лав северо-восточной Ирландии.

Patterson E. M. The Tertiary volcanic succession in the western part of the Antrim plateau.— Proc. Roy. Irish. Acad., 1955, v. B 57, № 12, p. 155—178. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 12984. Последовательность третичных вулканических пород в западной части плато Антрим [Ирландия].

Patterson E. M., Swaine D. J. A petrochemical study of Tertiary tholeitic basalts: the middle lavas of the Antrim plateau.— Geochim. et cosmochim. acta, 1955, v. 8, № 4, p. 173—181. РЖХим., 1956, № 14, реф. 42988. Петрохимическое изучение третичных толеитовых базальтов: средние лавы плато Антрим.

Patterson E. M., Swaine D. J. The Tertiary dolerite pulgs of north-east Ireland — a survey of their geology and geochemistry.— Trans. Roy. Soc. Edinburgh, 1956—1958 (1958), v. 63, № 2, p. 317—331. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22868. Третичные долеритовые некки северо-восточной Ирландии — исследование их геологии и геохимии.

Pearson G. R. Granitic gneisses around the Clare river syncline, Ontario.— Canad. Mining. J., 1958, v. 79, № 7, p. 95. Гранитные гнейсы в окрестностях синклинали реки Клар, Онтарио.

Pehrman G. Granite from Rosendal in Kimito [Kemiö], southwest Finland.— Bull. Geol. Inst. Univ. Upsala, 1948, v. 32, p. 329—336. C. A., 1949, v. 43, № 12, p. 4605d. Гранит из Розендаля в Кимито [Кемнё], юго-западная Финляндия.

Phaup A. E. The geology of the Antelope gold belt.— Bull. Geol. Surv. S. Rhodesia, 1932, № 21, p. 1—119. Геология золотоносного пояса Антилоп.

Phaup A. E. The geology of the Lower Gwanda gold belt.— Bull. Geol. Surv. S. Rhodesia, 1933, № 24, p. 1—74. Геология золотоносного пояса Лоуа — Гуанда.

Polák S. Mangánové rudy Malých Karpát.— Geol. práce. SAV, 1957, № 47, p. 37—84. РЖХим., 1958, № 17, реф. 57689. Марганцевые руды Малых Карпат.

Rankama K. The geochemical differentiation in the earth's crust.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1946, № 137. 39 p. C. A., 1946, v. 40, № 20, p. 6028g. Геохимическая дифференциация в земной коре.

Ringwood A. E. Genesis of the basalt-trachyte association.— Heidelberg. Beitr. Mineral. und Petrogr., 1959, Bd 6, H. 5, S. 346—351. Библиогр. с. 351. Генезис ассоциации базальт-трахит.

Sahama Th. G. The chemistry of the East Fennoscandian rapakivi granites.— C. r. Soc. géol. Finlande, 1945, № 18, p. 15—67. C. A., 1946, v. 40, № 20, p. 6027.3. Химия восточных фенно-скандинавских гранитов рапакиви.

Sahama Th. G. Trace elements in the rocks of southern Finnish Lapland.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1945, № 135, p. 5—86. C. A., 1946, v. 40, № 20, p. 6029.2. Следовые элементы в породах южной Финской Лапландии.

Sauer E. Verbreitung, Zusammensetzung und Entstehung der diluvialen Seeabsätze im oberen Isartal.— Mineralog. petrogr. Mitt., 1938, Bd 50, № 4, S. 305—355. C. A., 1939, v. 33, № 12, p. 4551.2. Размер, состав и происхождение дилювиальных морских отложений верхнего Изарталя.

Schröcke H. Zur Geochemie erzgebirgischer Zinnerzlagerstätten.— Neues Jahrb. Mineral. Abhandl., 1955, Bd 87, № 3, S. 416—456. РЖХим., 1956, № 4, реф. 9621. К геохимии оловянных месторождений Рудных гор.

Sendo T. The granitic rocks of Mount Otakine and its adjacent districts in the Abukuma Massif, Japan.— Sci. Repts Tôhoku Univ. Ser. 3, 1958, v. 6, p. 57—67. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 1005e. Гранитные породы горы Отакин и прилегающих округов в массиве Абукума, Япония.

Shaw D. M. Trace-elements behavior in regional metamorphism.— Bull. Geol. Soc. America, 1953, v. 64, № 12, pt 2, p. 1472. Поведение рассеянных элементов в процессе регионального метаморфизма.

Shaw D. M. Trace-elements in pelitic rocks. Part I. Variation during metamorphism.— Bull. Geol. Soc. America, 1954, v. 65, № 12, pt 1, p. 1151—1166. Библиогр. 22 назв. C. A., 1955, v. 49, № 6, p. 3751a. Рассеянные элементы в пелитовых породах. Ч. I. Изменение концентрации при метаморфизме.

Shaw D. M. Trace-elements in pelitic rocks. Part II. Geochemical relations.— Bull. Geol. Soc. America, 1954, v. 65, pt 1, № 12, p. 1167—1182. Библиогр. 25 назв. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8726. Рассеянные элементы в пелитовых породах. Ч. II. Геохимические связи.

Shaw D. M. Geochemistry of pelitic rocks. Part III. Major elements and general geochemistry.— Bull. Geol. Soc. America, 1956, v. 67, № 7, p. 919—934. C. A., 1956, v. 50, N 21, p. 15361d. Геохимия пелитовых по-

род. Ч. III. Обычные элементы и общая геохимия.

Simpson E. S. W. The Okonjeje igneous complex, South-West Africa.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1954, v. 57, № 125—160, p. 172. РЖХим., 1956, № 11, реф. 32270. Интрузивный комплекс Оконжеж, Юго-Западная Африка.

Siroonian H. A. Distribution of lithium in the granitic rocks of the Preissac — Lacorne area, Quebec.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 12, p. 76. Распределение лития в гранитных породах в районе Прейссак — Лакорн, Квебек.

Sørensen H. The border relations of the dunite at Siorarssuit, Sukkertoppen district, West Greenland.— Medd. Grønland, 1954, v. 135, № 4, 47 p. ГЖГеол., 1956, № 3, реф. 2898. О краевых зонах в дунитах Сиорарссуита, округ Суккертоппен, Западная Гренландия.

Stoll W. C. The presence of beryllium and associated elements in the wallrocks of some New England pegmatites.— Econ. Geol., 1945, v. 40, № 2, p. 136—142. Реф. в кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 37—38. Бериллий и сопутствующие элементы в породах, вмещающих пегматиты, Нью-Ингленд.

Strock L. W. The distribution of lithium in rocks and minerals as revealed by quantitative spectrum analysis.— Amer. Mineralogist, 1937, v. 22, № 3, p. 212. C. A., 1938, v. 32, № 21, p. 8303.7. Распределение лития в породах и минералах по данным количественного спектрального анализа.

Stugard F., Jr. Pegmatites of the Middletown area, Connecticut.— Geol. Surv. Bull., 1958, № 1042-Q, p. 613—683, ill., maps. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25467. Пегматиты района Мидлтаун, Коннектикут.

Taylor S. R., Emeleus C. H., Exley C. S. Some anomalous K/Rb ratios on igneous rocks and their petrological significance.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 4, p. 224—229. Библиогр. 13 назв. РЖХим., 1958, № 2, реф. 4164. Некоторые аномальные отношения K/Rb в изверженных породах и их петрологическое значение.

Torre de A. C. Granitos do Minho e do Porto. Notas petrograficas.— Rev. Fac. ciênc. Univ. Lisboa. C, 1955—1956. v. 5, № 1, p. 85—110. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4453. Граниты Минью и Порту. Петрографические заметки.

Tröger E. Der Gehalt an selteneren Elementen bei Eruptivgesteinen.— Chem. Erde, 1935, Bd 9, H. 3, S. 286—310. Содержание редких элементов в изверженных породах.

Tyniec T. Pegmatyt turmalinowy z zachodnich Prakarpat.— Roczn. Polsk. towarz. geol., 1954, t. 22, № 3, s. 277—287. РЖГеол., 1955, № 10, реф. 15231. Турмалиновый пегматит из западной части Предкарпатья.

Vendl M. The rôle of hydronium ions in the exchange behavior of siliceous clays.— Roy. Hung. Palatine-Joseph Univ. Techn. and Econ. Sci. Sopron. Publs Dept Mining and Met., 1943, v. 15, p. 344—354. C. A., 1947, v. 41, № 19, p. 6174b. Роль гидроионов в ионном обмене кремнеземистых глин.

Vetter H. Grundsätzliche Bemerkungen über Tongesteine und ihre Lagerstätten. IV. Zur Keramik der Tongesteine.— Sprechsaal Keramik, Glas, Email, 1957, Bd 90, № 23, S. 546—547. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14494. Основные данные о глинистых породах и их месторождениях. IV. К керамике глинистых пород.

Wager L. R. Concentration of the elements in igneous rocks.— Times Sci. Rev., 1955, № 16, p. 3, 5—6. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7663. Концентрация элементов в изверженных породах.

Wager L. R., Mitchell R. L. Distribution of trace elements during strong fractionation of basic magma — a further study of the Skaergaard intrusion, East Greenland.— Geochim. et cosmochim. acta, 1952, v. 1, № 3, p. 129—208. Распределение рассеянных элементов в процессе сильного фракционирования основной магмы; дальнейшее изучение интрузии Скэргаард, Восточная Гренландия.

Wager L. R., Mitchell R. L. Preliminary observations on the distribution of trace elements in the rocks of the Skaergaard intrusion, Greenland.— Mineral Mag., 1943, v. 26, № 180, p. 283—296. C. A., 1943, v. 37, № 16, p. 4660.4. Предварительные наблюдения над распределением следовых элементов в породах интрузии Скэргаард, Гренландия.

Wager L. R., Mitchell R. L. Trace elements in a suite of Hawaiian lavas.— Geochim. et cosmochim. acta, 1953, v. 3, № 5, p. 217—223. РЖХим., 1954, № 4, реф. 16172. Редкие элементы комплекса гавайских лав.

Welby C. W. Occurrence of alkali metals in some Gulf of Mexico sediments.— J. Sediment. Petrol., 1958, v. 28, № 4, p. 431—452. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23090. Нахождение щелочных металлов в некоторых осадках Мексиканского залива.

Wild A. The effect of exchangeable cations on the retention of phosphate by clay.— J. Soil Sci., 1953, v. 4, № 1, p. 72—85. РЖХим., 1955, № 23, реф. 54793. Влияние обменяваемых катионов на поглощение фосфатов глинами.

Wilkinson J. F. G. Geochemistry of differentiated teschenite sill near Gunnedah, New South Wales.— Geochim. et cosmochim. acta, 1959, v. 16, № 1-3, p. 123—150. Библиогр. 38 назв. C. A., 1959, v. 53, N 18, p. 16860i. Геохимия дифференцированного тешенитового силла близ Ганнедаха, Новый Южный Уэльс.

Wilson H. D. B. Geochemical studies of the epithermal deposits at Goldfield, Nevada.— Econ. Geol., 1944, v. 39, № 1, p. 37—55. Геохимические исследования эпитермальных месторождений в Гольдфильде, Невада.

См. также:

III. Геохимия. 1. Общие вопросы: Литвинович А. Н.— 1957.

III. Геохимия. 2. Литий, рубидий и цезий в космосе: Виноградов А. П.— 1959; Чирвинский П. Н.— 1928; Ahrens L. H., Pinson W. H., and Kearns M. M.— 1952; Pinson W. H., Ahrens L. H., Franck M. L.— 1953.

III. Геохимия. 5. Литий, рубидий и цезий в минералах: Аренс Л. Х.— 1952; Гойко Е. А.— 1959; Ahrens L. H.— 1945; Ahrens L. H., Liebenberg W. R.— 1945; Cech F.— 1958; Geochemical studies on some of the rare elements in South African minerals and rocks — 1946; Goldschmidt V. H., Bauer H., Nitte H.— 1934; Harlass E.— 1958.

III. Геохимия. 6. Литий, рубидий и цезий в природных водах и солях: Trzebiatowski W., Rozdział P.— 1957.

III. Геохимия. 7. Литий, рубидий и цезий в почвах: Pelíšek J.— 1956.

III. Геохимия. 9. Изотопы лития, рубидия и цезия. Определение абсолютного возраста: Herrera F. de P.— 1954.

VI Геология. 1. Общие вопросы: Гаврусевич Б. А., Мятелкин П. В.— 1936; Гинзбург И. В.— 1959.

4. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В КАУСТОБИОЛИТАХ

Блудоров А. П., Кирсанов Н. В., Дистанов У. Г., Тузова Л. С. Третичные угленосные отложения центральных и южных районов Башкирии. М., Изд. АН СССР, 1956, 141 стр. (Тр. Геол. ин-та АН СССР. Вып. 3). Библиогр. с. 136—139.

Ершов В. М. Применение электродиализа к изучению элементов-примесей в углях.— Тр. Горно-геол. ин-та Уральского ФАН СССР, 1959, вып. 32, с. 231—233. Библиогр. с. 233.

Зильберминц В. А., Русанов А. К., Кострикин В. М. К вопросу о распространении германия в ископаемых углях.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 169—190. Библиогр. с. 189—190.

Катченков С. М. К вопросу о происхождении зольных элементов нефти.— ДАН СССР, 1951, т. 76, № 4, с. 563—566. Библиогр. 7 назв.

Катченков С. М. Корреляция нефтей по микроэлементам.— ДАН СССР, 1949, т. 67, № 3, с. 503—505. Библиогр. 6 назв.

Катченков С. М. Малые химические элементы в осадочных породах и нефтях. Л., Гостоптехиздат, 1959. 271 стр. (Тр. Всес. нефт. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 141). Библиогр. с. 264—269.

Катченков С. Новый метод корреляции осадочных толщ по данным спектрального анализа.— Новости нефт. техники. Нефтепромысл. дело, 1955, вып. 3, с. 3—8. РЖХим., 1956, № 3, реф. 6639, и № 15, реф. 46742.

Катченков С. М. О нахождении бора в золах нефтей.— ДАН СССР, 1949, т. 65, № 5, с. 709—710. Библиогр. 5 назв.

Медведев К. П., Батракова И. А. Содержание и накопление редких и рассеянных элементов в каменных углях.— Кокс и химия, 1959, № 6, с. 13—17. Библиогр. 11 назв.

Хедли. Германий и другие элементы в угле и возможности их извлечения.— В кн.: Германий. Сборник переводов. Под ред. Д. А. Петрова. М., ИЛ, 1955, с. 34—41, илл. (Редкие металлы. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы). Библиогр. 6 назв.

Bouška V., Havlena V. Sloje dolu Jan Sverma. (Lampertice u Zacléře). A geochemicky výzkum jejich stopových prvku.— Rozpr. ČSAV. Rada MPV, 1959, sv. 69, № 3, 64 s. РЖХим., 1959, № 21, реф. 74575. Угольные флецы шахты Ян Шверма (Лампертице, близ Жацлерже) и геохимическое исследование в них микроэлементов.

Brito A. C., de. Estudo espectrografico de cinzas de antracites portuguesas.— Estud., notas e trab. serv. fomento mineiro, [1955], v. 10, № 3-4, p. 236—270. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 556. Спектрографическое изучение золы португальских антрацитов.

Brito A. C., de. Estudo espectrografico de cinzas de lignites portuguesas.— Estud., notas e trab. serv. fomento mineiro, [1955], v. 10, № 3-4, p. 251—262. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 1041. Спектрографическое изучение золы лигнитов Португалии.

Butler J. R. Geochemical affinities of some coals from Svalbard (Spitzbergen).— Skr. Norsk. polarinst., 1953, № 96, p. 1—26. Библиогр. 25 назв. С. А., 9154, v. 48, № 20, p. 12389i. Геохимическое сходство некоторых углей Свальбарда (Шпицберген).

Degens E., Williams E. G., Keith M. L. Environmental studies of carboniferous sediments. II. Application of geochemical criteria.— Bull. Amer. Assoc. Petrol. Geologists, 1958, v. 42, № 5, p. 981—997. С. А., 1959, v. 53, № 14, p. 12979f. Изучение фациальных условий каменноугольных осадков. II. Применение геохимических критериев.

Deul M., Annell C. S. The occurrence of minor elements in ash of low-rank coal from Texas, Colorado, North Dakota and South Dakota.— Geol. Surv. Bull., 1956, № 1036-H, p. 155—172. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12607. Распространение микроэлементов в золе низкокачественных углей из Техаса, Колорадо, Северной и Южной Дакоты.

Endell K., Lauleck D. Beziehungen zwischen chemischer Zusammensetzung und Zähigkeit flüssiger Kohlenschlacken in Schmelzkammerfeuerungen.— Bergbau und Energiewirt., 1950, Bd 3, № 2, S. 42—50; № 3, S. 70—73. С. А., 1950, v. 44, № 13, p. 6100e. Связь между химическим составом и вязкостью угольных шлаков в плавильных печах.

Głogoczowski J. J. Rola makroprzejawów naftonośności w kompleksowym kartowaniu geochemicznym.— Nafta (Polska), 1955, t. 11, № 8, s. 175—179. РЖХим., 1956, № 8, реф. 22261. Роль макропроявлений нефтеносности в комплексном геохимическом картировании.

Headlee A. J. W., Hunter R. G. Characteristics of minable coals of West Virginia. V. The inorganic elements in the coals.— West Virginia. Geol. Surv. Repts, 1955, 13A, p. 36—122. С. А., 1956, v. 50, № 1, p. 551. Данные по промышленным углям Западной

Виргинии. V. Неорганические элементы в углях.

Headlee A. J. W., Hunter R. G. Elements in coal ash and their industrial significance.— Industr. and Engng Chem., 1953, v. 45, № 3, p. 548—551. РЖХим., 1953, № 6, реф. 9554. Содержание в каменноугольной золе элементов и их промышленное значение.

Heide F. The chemistry of crude petroleum ash.— Naturwissenschaften, 1938, Jg 26, H. 42, S. 693—695. C. A., 1939, v. 33, № 6, p. 2317. Химия золы сырой нефти.

Horst U. Der Anthrazit von Doberlug-Kirchhain.— Z. angew. Geol., 1957, Bd. 3, № 8-9, S. 369—373. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 18001. Антрацит Доберлуга-Кирххайна.

Kato I., Abe M. Minor and trace elements of the core samples from the Koya Exploratory Well, R-113, Yabase Oil Field, Akita Prefecture.— Sci. Repts Tôhoku Univ. Third Ser., 1959, v. 6, p. 185—192. C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 12978e. Малые элементы и элементы-следы в буровых пробах из разведочной скважины Койа R-113, нефтяная площадь Ябазе, префектура Акита.

Kato I., Abe M. The nonhydrocarbon constituents of the resource rocks of petroleum. I.—Sci. Repts Tôhoku Univ. Third Ser., 1957, v. 5, p. 325—334. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 1007f. Неуглеродистые компоненты пород, вмещающих нефть. I.

Kato I., Abe M. The nonhydrocarbon constituents of the resource rocks of petroleum. II.— Sci. Repts Tôhoku Univ. Third Ser., 1958, v. 6, p. 11—24. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 1007g. Неуглеродистые компоненты пород, вмещающих нефть. II.

Katre D. V. Rare elements in coal ash.— Indian Mining J., 1958, v. 6, № 5, p. 16—17. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22940. Микроэлементы в угольной золе.

Kudělásek V., Zýka V. Mikroelementy v československých ropách.— Sbor. vědec. prací Vysoké školy báňské Ostravě, 1958, v. 4, № 4, p. 353—359. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18509. Микроэлементы в чехословацкой нефти.

Leutwein F., Rösler H. J. Geochemische Untersuchungen an paläozoischen und mesozoischen Kohlen Mittel- und Ostdeutschlands.— Freiberger Forschungsh., 1956, C, № 19. 196 S. C. A., 1956, v. 50, № 22, p. 17377a. Геохимические исследования палеозойских и мезозойских углей Средней и Восточной Германии.

Mukherjee B., Dutta R. A note on the constituents of the ashes of Indian coals determined spectroscopically.— Fuel, 1950, v. 29, № 8, p. 190—192. C. A., 1950, v. 44, № 18, p. 8620e. Об основных составных компонентах золы индийских углей, определенных спектроскопически.

Reynolds F. M. Occurrence of vanadium, chromium and other unusual elements in mertain coals.— J. Soc. Chem. Ind., 1948, v. 67, № 9, p. 341—345. C. A., 1949, v. 43, № 5, p. 1941c. Нахождение ванадия, хрома и других элементов в некоторых углях.

Smith A. C. Determination of trace elements in pulverized-fuel ash.— J. Appl. Chem., 1958, v. 8, pt 10, p. 636—645. C. A., 1959, v. 53, №10, p. 9613f. Определение следовых элементов в пылевидной золе топлива.

Szádeczky E., Földváriné V. M. Geokémiai vizsgálatok magyarországi köszenek hanuin.— Földt. közl., 1955, v. 85, № 1, p. 7—43. РЖХим., 1955, № 23, реф. 54939. Геохимическое исследование пеплов венгерских углей.

Šantruček P. Germanium v uhelných slojich Chebské Pánve.— Věst. Ustřed. ústavu geol., 1958, v. 33, p. 367—370. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 1679a. Германий в угольных пластах бассейна Чеб.

Uzumasa Y. Minor inorganic constituents of coals.— Inorg. and Analyt. Chem., 1949, p. 1—17. C. A., 1949, v. 43, № 21, p. 8639f. Малые неорганические составляющие углей.

Złotnicka J. Oznaczanie pierwiastków śladowych w popiołach rop.— Chem. analit., 1958, v. 3, № 5-6, p. 776. C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 6585e. Определение следовых элементов в золе нефти.

См. также:

III. Геохимия. 6. Литий, рубидий и цезий в природных водах и солях: Калинин С. К.— 1946.

5. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В МИНЕРАЛАХ

Абрамович Ю. М. О содержании рубидия, цезия и галлия в полевых шпатах.— Уч. зап. Свердл. ун-та, 1937, вып. 1, с. 37—42. Библиогр. 10 назв.

Агафонова Т. Н. Морфология турмалинов Борщовочного кряжа.— Наук. зап. Київськ. ун-та, т. 9, вып. 10. Геол. зб., 1950, № 3, с. 59—68. Библиогр. 21 назв.

Агафонова Т. Н. Химический состав и окраска турмалинов Борщовочного кряжа.— ДАН СССР, 1947, т. 55, № 9, с. 861—864. Библиогр. 6 назв.

Агафонова Т. Н., Лизунов Н. В. К геохимической характеристике лабрадоров Украины.— Наук. зап. Київськ. ун-та, 1957, т. 16, № 14, с. 179—188. Библиогр. 9 назв. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9668. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41920.

Адамс. Бериллиевые месторождения района горы Антеро.— В кн.: Геохимия, минералогия и месторождения бериллия. Сборник переводов. Под ред. А. А. Беуса и М. Б. Рейфмана. М., ИЛ, 1955, с. 176—198. (Редкие металлы. Бериллий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы № 3). Библиогр. 24 назв.

Акименко А. И. Геология и полезные ископаемые Баубаш-атинского горного узла.— В кн.: Геология и полезные ископаемые Восточной Ферганы. Отв. ред. Д. И. Щербаков. М.— Л., Изд. АН СССР, 1941, с. 12—45. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил).

Алимарин И. П., Арест-Якубович Р. Е. О содержании рассеянных элементов в некоторых плавиковых шпатах СССР.— Бюл.

Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1934, т. 12, № 4, с. 575—583. Библиогр. 16 назв.

Альбов М. Н. Образование штольцита в зоне окисления.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1954, ч. 83, вып. 2, с. 148—150. РЖХим., 1956, № 12, реф. 35687.

Андреев В. Н. Некоторые опыты по искусственной окраске волынских топазов.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1935, вып. 6, с. 45—60, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Андреев Ю. К. Новая разновидность щелочного амфибола — магнезио-арфведсонит.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 10, с. 12—20, илл. Библиогр. с. 20.

Аникин И. Н. Искусственное получение кристаллов шеелита.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1957, ч. 86, вып. 4, с. 459—468. Библиогр. с. 467—468.

Антипов И. А. О некоторых минералах из Русских месторождений.— Горный ж., 1908, т. 4, № 12, с. 255—267.

Апродов В. А. О синем галите Соликамских калийных месторождений.— ДАН СССР, 1945, т. 48, № 5, с. 367—369. Библиогр. 10 назв.

Арапов Ю. А. Минералогия и геохимия Кансайского месторождения. Л., Изд. Таджикско-Памирской экспедиции, 1936. 105 стр., илл. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. Тр. экспедиции. Вып. 49). Библиогр. 60 назв.

Аренс Л. Х. Геохимическое исследование редких элементов южноафриканских минералов и пород. Геохимическая связь между таллием и рубидием в минералах магматического происхождения.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 51—77. Библиогр. 14 назв.

Аренс Л. Х., Либенберг У. Р. Геохимическое исследование редких элементов южноафриканских минералов и пород. Литий в слюдах и полевых шпатах.— В кн.: Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 43—50, илл. Библиогр. 7 назв.

Афанасьев А. П., Ермолаев М. М. Минералогия древней коры выветривания на восточном склоне Балтийского щита.— Изв. Карельск. и Кольск. ФАН СССР, 1958, № 5, с. 23—37. Библиогр. 9 назв.

Афанасьева Н. А., Каменцев И. Е., Франк-Каменецкий В. А. Колебание параметров элементарной ячейки кварца различного генезиса.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 3, с. 382—385, с табл. Библиогр. 12 назв.

Баженов А. И. Редкоземельный эпидот из юго-восточного Алтая.— Изв. Томского политехн. ин-та, 1958, т. 90, с. 119—129, илл. Библиогр. 16 назв. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41940.

Барабанов В. Ф. Кварц из Букукинского вольфрамитового месторождения (Восточное Забайкалье).— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. геол. и геогр., 1959, вып. 2, с. 34—49, илл. Библиогр. 9 назв.

Барсанов Г. П. Некоторые данные по минералогии контактово-метасоматических образований Дашкесана.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 14—30. Библиогр. 17 назв.

Бельков И. В. Иттриевая минерализация амазонитовых пегматитов щелочных гранитов Кольского полуострова.— В кн.: Вопросы геологии и минералогии Кольского полуострова. Вып. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1958, с. 126—139. РЖХим., 1959, № 5, реф. 14983.

Белянкин Д. Очерки по петрографии Ильменских гор.— Изв. С.-Петерб. политехн. ин-та, 1909, т. 12, вып. 1, с. 135—166, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Белянкина Е. Д. Спектроскопическое изучение кали-натриевых полевых шпатов.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 77—87. Библиогр. с. 87.

Белянкина Е. Д. Химико-минералогическое исследование кали-натровых полевых шпатов Кавказа и Закавказья.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1953, вып. 147, с. 185—222. Библиогр. с. 219—222.

Бенеславский С. И. Минералогия осадочных бокситов.— В кн.: Бокситы, их минералогия и генезис. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 7—50. Библиогр. с. 48—50.

Беус А. А. Об изоморфизме бериллия в связи с явлениями его рассеяния и концентрации.— ДАН СССР, 1953, т. 90, № 3, с. 425—428. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1954, № 3, реф. 16169.

Беус А. А., Залашкова Н. Е. О генезисе натриевой разновидности берилла в гранитных пегматитах.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1956, № 10, с. 273—287, илл. Библиогр. 5 назв.

Боженко Г. М., Лиса Н. Я. Турмалин из пегматитовых образований западной Волыни.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1949, № 3, с. 181—188. Библиогр. 8 назв.

Бондарев В. П. Редкометальное рудопроявление на Парыгинском полиметаллическом месторождении Рудного Алтая.— В кн.: Металлургия и технология цветных металлов, геология и горное дело. М., Металлургиздат, 1957, с. 326—340, илл. (Моск. ин-т цветн. металлов и золота. Сб. науч. тр. № 27). Библиогр. 6 назв.

Бондарева А. М., Рогачев Д. Л., Сахаров А. С. Литийсодержащий щелочной амфибол из контактной зоны Ловозерского массива.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 6, с. 710—712. Библиогр. 5 назв.

Бонштедт Э. М. Нефелин.— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 243—251. Библиогр. в подстроч. примеч.

Бонштедт-Куплетская Э. М. Новые минералы. III.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1956, ч. 85, вып. 3, с. 373—385. Библиогр. в подстроч. примеч. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12434.

Бонштедт-Куплетская Э. М. Новые минералы. IV.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1957, ч. 86, вып. 1, с. 116—130. Библиогр.

в подстроч. примеч. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 2545.

Боровик С. А., Соседко А. Ф. Нахождение галлия в образцах экспедиций Ломоносовского института Академии наук СССР.— ДАН СССР, 1937, т. 14, № 1, с. 31—34. Библиогр. 3 назв.

Боровик С. А., Ченцов И. Г. Цезий в пегматитах калбинских гранитов Восточного Казахстана.— ДАН СССР, 1940, т. 28, № 3, с. 252—254. Библиогр. 4 назв.

Боровик-Романова Т. Ф., Калита Е. Д. О цезиево-рубидиевом микроклин-пертите и распространении в нем редких щелочных металлов.— Геохимия, 1958, № 2, с. 107—114. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 2994. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7837.

Боровик-Романова Т. Ф., Соседко А. Ф. О содержаниях рубидия в бериллах пегматитовых жил Кольского полуострова.— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 3, с. 534—536. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5189. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70401.

Боровик-Романова Т. Ф., Соседко А. Ф. Содержание редких щелочей в минералах из пегматитовых жил Кольского полуострова по спектральным анализам.— Геохимия, 1957, № 5, с. 368—379. Библиогр. 17 назв. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8409. РЖХим., 1958, № 7, реф. 20965.

Боровик-Романова Т. А., Соседко А. Ф., Савинова Е. Н. Об отношении содержания калия к рубидию в минералах из пегматитовых жил Кольского полуострова по данным спектрального анализа.— Геохимия, 1958, № 4, с. 334—341. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7354. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7859.

Вартанова Н. С. Сравнительная минералогическая характеристика карбона центральной части Львовско-Волынской впадины.— В кн.: Вопросы минералогии осадочных образований. Кн. 1. Отв. ред. Е. К. Лазаренко. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1954, с. 117—199, илл. (М-во высш. образования СССР. Львовск. ун-т). Библиогр. 10 назв.

Васильева З. В. О роли марганца в апатитах.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1958, ч. 87, вып. 4, с. 455—468. Библиогр. с. 468. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22860.

Вермикулит, его минералогия, месторождения и применение (реферативный обзор по иностранным данным за последние 10 лет). Реф. В. В. Аршинов и А. В. Андреев.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 62—79. (М-во геологии СССР. Гл. упр. геол. фондов). Библиогр. с. 78—79.

Вернадский В. И. История минералов земной коры. Т. 1, вып. 1. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1923. 208 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. История минералов земной коры. Т. 1, вып. 2. Л., Госхимтехиздат, 1927. 209—398 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. О воробьевите и химическом составе бериллов.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1908, т. 2, вып. 5, с. 81—102. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. О воробьевите и химической структуре бериллов.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1908, т. 2, № 12, с. 975—976.

Вернадский В. И. О рубидиевых и цезиевых полевых шпатах. (Предварительная заметка).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1911, т. 5, № 7, с. 561—562. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. О цезии в полевых шпатах. (Доклад на заседании Отделения физ.-мат. наук 21 января 1909 г.).— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1909, т. 3, № 3, с. 163—164. То же — В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 508—509. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вертунов Л. Н. Минералогический состав осадков кайнозойских моласс Северной Ферганы.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1956, вып. 10, с. 197—209. Библиогр. 3 назв. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12520.

Виноградов Г. Ф. Про зміну деяких фізичних властивостей берилів при нагріванні.— Студ. наук. праці Київськ. ун-ту, 1956, зб. 19, геологія, с. 67—72. Библиогр. 16 назв.

Владимиров Б. Н. Геолого-минералогический очерк Каньонского месторождения.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Востока СССР. Вып. 13. Магаданск. кн. изд., 1958, с. 103—121. (Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Сев.-Вост. геол. упр.). Библиогр. 10 назв.

Власов К. А. Месторождения берилла Изумрудных копей. (Каталитическая роль фтора в процессе десилификации и генезиса берилла).— В кн.: Сборник научных работ комсомольцев Академии наук СССР. Под ред. Н. П. Горбунова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 44—68. Библиогр. с. 68.

Влодавец В. И., Шаврова Н. Н. Об анортоклазе из лавы Даригангской вулканической области.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 71—76.

Гаврусевич Б. А. О составе флогопитов Слюдянки в зависимости от генетических типов — фаз флогопитового процесса.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1935, вып. 5, с. 99—111, илл. Библиогр. 11 назв.

Гаврусевич Б. А. Проблемы геохимии флогопитового процесса Слюдянки в Прибайкалье.— Уч. зап. Свердл. ун-та, 1937, вып. 1, с. 153—214. Библиогр. 18 назв.

Гаврусевич Б. А., Сарапулов Ф. Я. К вопросу об изменении окраски и оптических свойств бериллов при нагревании.— ДАН СССР, 1941, т. 31, № 8, с. 771—774. Библиогр. 8 назв.

Герасимовский В. И. Об уссингите Ловозерских тундр.— В кн.: Сборник научных работ комсомольцев Академии наук СССР. Под ред. Н. П. Горбунова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 72—81, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Герасимовский В. И. Пегматиты Ловозерского щелочного массива. М., Изд. АН СССР, 1940. 46 стр., илл. (АН СССР. Тр.

Ин-та геол. наук, вып. 18). Библиогр. с. 43—44.

Герасимовский В. И. Содалит (гакманит).— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 253—257. Библиогр. в подстроч. примеч.

Герасимовский В. И. Уссингит.— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 257—260. Библиогр. в подстроч. примеч.

Герасимовский В. И. Уссингит Ловозерских тундр.— Тр. Ломоносовск. ин-та геологии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1937, вып. 10, с. 5—28, илл. Библиогр. с. 27—28.

Гинзбург А. И. Грифит в пегматитах Туркестанского хребта.— ДАН СССР, 1952, т. 84, № 5, с. 1045—1048. Библиогр. 3 назв.

Гинзбург А. И. К вопросу о составе цинкового рокбриджеита.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1957, вып. 8, с. 131—134. Библиогр. 5 назв.

Гинзбург А. И. К вопросу о химическом составе берилла.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1955, вып. 7, с. 56—69. Библиогр. 17 назв. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7572.

Гинзбург А. И., Круглова Н. А. Марганцовистый триплит из пегматитов Туркестанского хребта.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1952, вып. 4, с. 132—136, илл. Библиогр. 4 назв.

Гинзбург И. И. Ближайшие задачи при решении важнейших проблем минералогии глин.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае-июне 1957 года. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 7—33. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 31—33.

Гинзбург И. И. Древняя кора выветривания, ее минералы и месторождения полезных ископаемых.— В кн.: Юбилейный сборник, посвященный тридцатилетию Великой Октябрьской социалистической революции. Ч. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 104—124. Библиогр. 68 назв.

Гинзбург И. И., Рукавишникова И. А. Бэта-керолит ($3MgO \cdot 3SiO_2 \cdot 3H_2O$).— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1950, ч. 79, вып. 1, с. 33—44, илл. Библиогр. 9 назв.

Гинзбург И. И., Рукавишникова И. А. Минералы древней коры выветривания Урала. М., Изд. АН СССР, 1951. 715 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 697—705.

Гнатив Г. М., Матковский О. И. О биотитах гранитоидов Западной Волыни.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1958, № 12, с. 332—350. Библиогр. 23 назв.

Гойко Е. А. Некоторые данные по геохимии лития, рубидия, цезия и бериллия в натро-литиевых пегматитах.— В кн.: Новое в методике и технике геологоразведочных работ. Сборник 2. Л., Гостоптехиздат, 1959, с. 161—168. (МГ и ОН СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки). РЖХим., 1959, № 24, реф. 85767.

Горбунова Л. И. Глаукониты юрских и нижнемеловых отложений центральной части Русской платформы.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1950, вып. 114, с. 65—103. Библиогр. с. 102—103.

Горошников Б. И. О турмалине из зоны Саксаганского надвига.— Геологічний ж., 1956, т. 16, вып. 3, с. 83—86. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9413. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34218.

Горошников Б. И. О шестоватом кальците из базальтовых пород южной окраины Донбасса.— Геологічний ж., 1958, т. 18, № 6, с. 84—90. Библиогр. 10 назв. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20845.

Горшков Г. С. Флогопиты из месторождений Алданской плиты.— ДАН СССР, 1945, т. 50, с. 433—436. Библиогр. 12 назв.

Готман Я. Д., Шадлун Т. Н. Минералы олова.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 39—92. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82). Библиогр. с. 91—92.

Григорьев Д. И., Котульский А. В. Диаграмма зависимости окраски магнезиально-железистых слюд от содержания окислов железа.— ДАН СССР, 1941, т. 31, № 7, с. 692—694, илл. Библиогр. 10 назв.

Григорьев Ив. Ф., Доломанова Е. И. Топаз из месторождений Забайкалья и его метасоматические изменения.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1954, вып. 6, с. 88—116.

Григорьев П. К. Слюдяные пегматиты Северной Карелии.— В кн.: Слюды СССР. Сборник статей по минералогии, кристаллографии, геологии и экономике слюд и обзор месторождений мусковита в СССР. Под ред. П. М. Татаринова. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, с. 159—191. (НКТП СССР. Гл. геол. упр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т).

Григорьев П. К. Слюдяные пегматиты хребта Кейв в центральной части Кольского полуострова.— В кн.: Слюды СССР. Сборник статей по минералогии, кристаллографии, геологии и экономике слюд и обзор месторождений мусковита в СССР. Под ред. П. М. Татаринова. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, с. 208—226. (НКТП СССР. Гл. геол. упр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т). Библиогр. 10 назв.

Джафф Г. В. Роль иттрия и других редких элементов в группе граната.— В кн. Редкие элементы в изверженных горных породах и минералах. Сборник статей. М., ИЛ, 1952, с. 85—105. Библиогр. 35 назв.

Дилакторский Н. Термооптические исследования некоторых уральских слюд.— Материалы Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Геохимия, 1937, сб. 1, с. 28—39, илл. Библиогр. 45 назв.

Добровольский В. В. Элементы-примеси в карбонатных конкрециях из четвертичных отложений аридной зоны.— ДАН СССР, 1959, т. 126, № 2, с. 382—384. Библиогр. 13 назв.

Дорфман М. Д. К вопросу об определении генезиса берилла.— ДАН СССР, 1952, т. 82, № 4, с. 623—624.

Дунин-Барковская Э. А. Некоторые особенности везувианов одного из месторождений Средней Азии.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1956, вып. 10, с. 131—

135. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14053.

Едваб Ж. [Жедваб]. По поводу статьи Л. В. Таусона «О формах нахождения некоторых редких элементов в изверженных горных породах».— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1956, № 5, с. 109—110. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4616. РЖХим., 1957, № 7, реф. 22708.

Ездаков В. И., Мазель М. И., Риш М. А. Содержание редких и рассеянных элементов в суперфосфате и сырье суперфосфатного производства.— Тр. Узб. ун-та, 1958, вып. 85, с. 43—52. Библиогр. 27 назв.

Елисеев Э. Н. Геохимия главнейших сульфидных медно-никелевых провинций СССР. — Проблемы геохимии, 1959, вып. 1, с. 6—183, илл. Библиогр. с. 178—183.

Елисеев Э. Н. Окраска амазонита.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1949, ч. 78, вып. 1, с. 26—39. Библиогр. 19 назв.

Жедваб Ж. Изучение элементов-примесей в минералах пегматитов. Лаборатория прикладной геологии. 1953.— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 107—285. Библиогр. с. 274—285.

Жедваб Ж. Элементы-примеси при поисках рудоносных пегматитов.— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 97—106. Библиогр. 25 назв.

Жиров К. К., Стишов С. М., Рыжиков Б. Д. О происхождении окраски амазонитов.— Геохимия, 1959, № 8, с. 727—730, илл. Библиогр. 12 назв.

Заварицкий А. Н. Об амазоните.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1943, ч. 72, вып. 1, с. 29—38. Библиогр. 14 назв.

Зхус И. Д., Ильинская Г. Г. Глинистые минералы мезозойских отложений Белгородского железорудного района и распределение в них рассеянных элементов.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае-июне 1957 года. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 583—598, илл. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 597—598. РЖХим., 1959, № 8, реф. 26908.

Ибадуллаев С. И. О натровом берилле одного из пегматитовых полей.— Узб. геол. ж., 1958, № 2, с. 93—96, илл. Библиогр. 3 назв.

Иваницкий Т. В., Гварамадзе Н. Д. К вопросу таллиеносности дисульфидов железа Тхморского рудопроявления.— Сообщ. АН ГрузССР, 1957, т. 19, № 6, с. 701—708. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22893.

Иванов В. В. К вопросу о генетических типах эндогенных таллийсодержащих месторождений.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 230—241. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 2). Библиогр. с. 241.

Иванов В. В., Борисенко Л. Ф., Лизунов Н. В. Скандий в минералах кварцевых жил и грейзенов одной из интрузий хр. Полоусного.— ДАН СССР, 1959, т. 125, № 3, с. 608—610, илл. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1959, № 24, реф. 85700.

Иванов С. Н., Нарбутовских Т. С. Редкая находка супергенных минералов на Урале на глубине 500 м.— Тр. Горно-геол. ин-та Уральского ФАН СССР, 1948, вып. 14, с. 81—83.

Ивантишин М. Н., Клочков В. Т., Личак И. Л., Царовский И. Д., Чернышкова Л. П. Пьезокварцевые пегматиты Волыни (Украинская ССР). Киев, Изд. АН УССР, 1957. 202 стр., илл. (АН УССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 201—202.

Ильин Е. А. Гранатово-ильменитовые пески с побережья оз. Нарочь.— ДАН БССР, 1958, т. 2, № 2, с. 83—87.

Казаков А. В. Глауконит.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1957, вып. 152, с. 93—142. Библиогр. с. 132—142.

Казарян А. Г. Об околорудно-измененных породах Каджаранского месторождения.— Изв. АН АрмССР. Сер. геол. и геогр. наук, 1958, т. 11, № 6, с. 49—61, илл. Библиогр. 9 назв.

Каленов А. Д. Новые данные по мезозойским интрузиям Восточной Монголии.— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 582—585. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию) [Литий в биотитах].

Калинин П. В. Минералы Слюдянского района.— В кн.: Флогопитовые месторождения Слюдянского района (Южное Прибайкалье). Под общ. ред. В. И. Лучицкого. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 176—244, илл. (ГГУ НКТП СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья. Вып. 150). Библиогр. в подстроч. примеч.

Калинин П. В.Ториты из пегматитовых жил Слюдянки.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 3, с. 200—204. Библиогр. 11 назв.

Калюжный Вл. А. К результатам определения pH растворов жидких включений (в минералах).— Геохимия, 1957, № 1, с. 77—79, с табл. Библиогр. 6 назв.

Капустин Н. П. Зависимость окраски амазонита от содержания в нем рубидия.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1939, № 3, с. 111—115. Библиогр. 5 назв.

Капустин Н. П. Редкие щелочные металлы в некоторых минералах пегматитовых жил СССР.— Геологічний ж., 1939, т. 6, вып. 3, с. 23—33. Библиогр. 9 назв.

Карский Б. Е., Луговской Г. П. Методика изучения и характеристика включений в мусковите Мамско-Чуйского района.— Тр. ВНИИасбестцемент, 1956, вып. 5, с. 39—90. Библиогр. 20 назв. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12501.

Книпович Ю. Н. К анализу бериллиевых минералов.— В кн.: Труды Центральной геохимической лаборатории ЦНИГРИ за 1931 г. Л.— М., Гос. науч.-техн. геол.-развед. изд., 1932, с. 13—17. Библиогр. в подстроч. примеч.

Коржинский А. Ф. Термооптические исследования минералов группы эпидота и некоторых турмалинов.— В кн.: Труды пятого совещания по экспериментальной и технической минералогии и петрографии. 26—31 марта 1956 г. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 97—113. (АН СССР. Ин-т геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Ин-т химии силикатов). Библиогр. с. 113.

Косой Л. А. Заметка о турмалине в карельских пегматитах.— Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол.-почв. наук, 1939, вып. 7, с. 54—59, илл. Библиогр. 7 назв.

Костылева Е. Е. Минералогический очерк Хибинских и Ловозерских тундр.— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 93—122. Библиогр. с. 121—122.

Кох Ш. Минералы базальтов Венгрии.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1956, № 10, с. 135—146, илл. Библиогр. 17 назв.

Кравченко Г. Т. Турмалин 269 квартала Нижне-Исетской дачи на Урале. М., Изд. АН СССР, 1940. 60 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 9). Библиогр. с. 56—60.

Крутов Г. А. Дашкесанит — новый хлорсодержащий амфибол группы гастингсита. — Изв. АН СССР. Сер. геол., 1936, № 2-3, с. 341—373. Библиогр. 35 назв.

Крутов Г. А., Мамедов М. А., Ульянов Д. Г. Кобальтоносные месторождения Южного Урала.— В кн.: Редкие и цветные металлы. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 5—19, илл. (ГГУ НКТП СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья. Вып. 147).

Крыжановский В. И. Аквамарин.— В кн.: Неметаллические ископаемые СССР. Гл. ред. Н. П. Горбунов. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 61—66. (АН СССР — ЛИГЕМ. НКТП СССР — Главнемет). Библиогр. с. 66.

Куплетский Б. М. Формации нефелиновых сиенитов СССР. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937. 307 стр. (АН СССР. Петрогр. ин-т. Петрография СССР. Сер. 2. Монография. Вып. 3). Библиогр. в конце глав.

Курбатов С. С. Материалы к минералогии пегматитовых жил Алтын-тау (Центральные Кызыл-кумы). М.— Л., Изд. АН СССР, 1935. 104 стр., карта. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспедиция. Вып. 41. Тр. экспедиции). Библиогр. 30 назв.

Куриленко К. И. Удельный вес турмалинов и их изменение при нагревании до 1350° С.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1957, № 11, с. 69—80, илл. Библиогр. 18 назв.

Кутукова Е. И. Бериллийсодержащий маргарит со Среднего Урала.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 79—84, илл. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 3). Библиогр. с. 84.

Кутюхин П. И., Бородаевский Н. И., Бородаевская М. Б. О составе руд и околожильных изменениях на Березовском жильном поле.— Сов. геология, 1947, сб. 14/15, с. 110—116.

Лазаренко Е. К. Вопросы номенклатуры и классификации глауконита.— В кн.: Вопросы минералогии осадочных образований. Кн. 3 и 4. Отв. ред. Е. К. Лазаренко. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1956, с. 345—379. Библиогр. с. 378—379. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1709.

Лазаренко Е. К. Геохимическая характеристика распределения элементов в медноцинковых месторождениях Среднего Урала.— Проблемы геохимии, 1959, вып. 1, с. 190—217, илл. Библиогр. с. 216—217.

Лазаренко Е. К. Минералогическая характеристика донбасситов.— ДАН СССР, 1950, т. 72, № 4, с. 771—774. Библиогр. 11 назв.

Лазаренко Е. К. О донбасситах — новой группе минералов из Донецкого бассейна.— ДАН СССР, 1940, т. 28, № 6, с. 520—522. Библиогр. 10 назв.

Лазаренко Е. К. Силикаты из кварцево-карбонатных жил Нагольного кряжа.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1950, № 4, с. 95—114, илл. Библиогр. 15 назв.

Лебедев В. И. О химической формуле турмалина, аксинита и дюмортьерита.— ДАН СССР, 1945, т. 47, № 9, с. 661—665, илл. Библиогр. 6 назв.

Лебедев П. И., Молева В. А. К минералогии контактно-метасоматических процессов Ташелгинского железорудного месторождения (Горная Шория).— В кн.: Академику Ф. Ю. Левинсону-Лессингу к пятидесятилетию научной деятельности 1884—1934. Л., Изд. АН СССР, 1934, с. 221—238, табл. (Тр. Петрогр. ин-та, вып. 6).

Левина С. Д. Вещественный состав природно-легированных железных руд Аккермановского месторождения на Южном Урале.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1948, т. 23, с. 151—206. Библиогр. 34 назв.

Лоскутов А. В. Донбассит с Новой Земли.— Информ. бюл. Ин-та геол. Арктики, 1958, вып. 7, с. 29—34. Библиогр. 7 назв.

Ляхович В. В. Изучение микроэлементов и акцессорных минералов в современной петрографии.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1957, с. 80—92. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 1). Библиогр. с. 91—92.

Макларен. Линдох — единственное промышленное месторождение берилла в Восточной Канаде.— В кн.: Геохимия, минералогия и месторождения бериллия. Сборник переводов. Под ред. А. А. Беуса и М. Б. Рейфмана. М., ИЛ, 1955, с. 128—131. (Редкие металлы. Бериллий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы № 3).

Малышева В. С. Главконит и главконитовые породы Европейской части СССР. С доп. Р. Р. Выржиковского, Е. Е. Костылевой, Л. В. Попова. Л., Изд. АН СССР, 1930. 46 стр. (АН СССР. Комис. по изучению естеств. производит. сил Союза. Материалы № 81). Библиогр. 40 назв.

Матерова Е. А. Поглощение ионов Ba^{++}, Na^{+} и Li^{+} глауконитом в зависимости от pH равновесного раствора и от концентрации

иона.— Ж. общ. химии, 1939, т. 9, вып. 14, с. 1274—1278. Библиогр. 8 назв.

Матковский О. И. Акцессорные минералы гранитоидов осницкого комплекса Волыни. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1956. 51 стр., илл. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. 31 назв.

Матковский О. И. Минералогия гранитоидов осницкого комплекса Волыни. Автореф. дисс. канд. геол.-минералог. наук. Львов, 1957. 17 стр. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т).

Микей И. Я. К вопросу о химической природе и строении глауконита.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 813—826. Библиогр. с. 825—826.

Мильчевская-Рутковская В. Л. Опыты определения рубидия (и цезия) в микроклинах различных месторождений.— ДАН СССР. Сер. А, 1931, № 10, с. 258—261. Библиогр. 5 назв.

Минералогия полиметаллических месторождений Рудного Атая. Т. 1—2. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1957. (АН КазССР — Ин-т геол. наук, М-во цветн. металлургии — трест «Алтайцветметразведка»).

Миропольский Л. М. Об элементарном составе и геохимических особенностях минеральных образований в пермских отложениях Татарской АССР.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 283—289. Библиогр. 13 назв.

Митропольский Б. С. Слюда.— В кн.: Полезные ископаемые Красноярского края. Красноярск, Краев. гос. изд., 1938, с. 551—560. (Зап.-Сиб. геол. упр.). Библиогр. 13 назв.

Моор Г. Новые минералы из Южной Гренландии.— Проблемы Арктики, 1939, № 12, с. 98—100.

Мясников В. С. Минералы скарнов Лянгарского месторождения в Средней Азии. М., Изд. АН СССР. 1951. 140 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. 67 назв.

Наследов Б. Н. Сверхредкие и рассеянные элементы в Средней Азии.— Соц. наука и техника, 1936, № 1, с. 82—84. Библиогр. 14 назв.

Ненадкевич К. Материалы к познанию химического состава минералов России. III, IV, V, VI.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1911, т. 5, вып. 2, с. 37—56. Библиогр. в подстроч. примеч.

Новохатский И. П., Калинин С. К. О нахождении таллия в силикатах земной коры.— ДАН СССР, 1947, т. 56, № 8, с. 831—833. Библиогр. 4 назв.

Носов Г. И., Богокина Ф. Е. Глауконит палеогеновых отложений Поволжья.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1959, № 10, с. 69—77, илл. Библиогр. 11 назв.

Омельченко Ф. Н. О литии в слюдах из амазонитовых пегматитов Ильменских гор.— Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та, 1956, вып. 46, с. 94—98. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 690.

Омельченко Ф. Н. О химическом составе гранатов гранито-гнейсового комплекса Ильменских гор.— Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та, 1956, вып. 46, с. 90—93. Библиогр. 3 назв.

Островский И. А., Петров В. П. Материалы по связи оптики и химического состава магнезиально-железистых слюд.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1940, вып. 36, с. 1—32. Библиогр. с. 30—31.

Падуров Н. Двойники криолита и некоторые оптические свойства солей алюминофтористо-водородной кислоты.— Зап. Росс. минералог. о-ва, 1925, ч. 54, вып. 2, с. 207—266.

Петров В. П. Проблема монотермита.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае — июне 1957 года. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 84—91. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 91.

Петров В. П., Лизунов Н. В. Содержание микроэлементов в уральских огнеупорных глинах и каолинах.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 250—261.

Пилипенко П. П. Глауконит с горы Лысой у Саратова.— Уч. зап. Саратовск. ун-та, 1926, т. 5, вып. 2. Пед. фак., с. 255—265. Библиогр. в подстроч. примеч.

Пилипенко П. П. К вопросу о структуре и химическом составе глауконита.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1935, т. 13, № 1, с. 155—177. Библиогр. 17 назв.

Пилипенко П. П. К геохимии лития.— Изв. Ассоциации н.-и. ин-тов при физ.-мат. фак. I Моск. ун-та, 1928, т. 1, вып. 3-4, с. 304—313.

Пилипенко П. П. Литий в глауконитах.— Минеральное сырье и его переработка, 1927, № 7-8, с. 437—440. Библиогр. в подстроч. примеч.

Пилипенко П. П. Сульфаты горы Соколовой у Саратова.— Уч. зап. Саратовск. ун-та, 1927, т. 6, вып. 3. Пед. фак., с. 167—179.

Пилипенко П. П., Лизунов Н. В. Спектроскопическое исследование состава глауконитов.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1940, т. 20, с. 104—112. Библиогр. в подстроч. примеч.

Пламеневская Н. Л. О явлении амазонитизации в Майкульской гранитной интрузии (Юго-Западное Прибалхашье).— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 5, с. 47—55. Библиогр. 10 назв. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18613. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46276.

Пляшкевич Л. Н., Кайгородцев Г. Г. Пектолит из Усть-Бельского массива ультраосновных пород.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Востока СССР. Вып. 12. Магаданск. кн. изд., 1958, с. 218—220, илл. (Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Сев.-Вост. геол. упр.). Библиогр. 3 назв.

Поваренных А. С. Материалы к изучению пегматитов в верховьях р. Пскем.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1955, вып. 8, с. 127—151. Библиогр. 18 назв.

Поваренных А. С. О некоторых продуктах гипергенного изменения топаза и мускови-

та.— ДАН СССР, 1950, т. 75, № 1, с. 107—110. Библиогр. 6 назв.

Пожарицкая Л. К. Гидротермальные околорудные хлориты некоторых полиметаллических месторождений Рудного Алтая.— Изв. высш. учеб. заведений. Геология и разведка, 1958, № 4, с. 100—103, с. табл.

Полкопин Ф. Берилл. Киргизстан, Ляйлякский район, Восточный Кырк-булак.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1936, вып. 7, с. 345.

Полякова Е. Д. Некоторые данные по петрографии и геохимии Центрального Таджикистана.— В кн.: Таджикская комплексная экспедиция 1932 г. ОНТИ, Госхимтехиздат, Ленингр. отд., 1934, с. 54—119, илл. (АН СССР. Ломоносовск. ин-т. Тр. экспедиции. Вып. 14. Полезные ископаемые). Библиогр. с. 117—119.

Преображенский И. А. Акцессорные минералы в изверженных породах.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1941, вып. 56, с. 1—47. Библиогр. с. 44—46.

Протодьяконова З. М. О метахроматизме темноокрашенных минералов.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1954, вып. 5, с. 75—97. Библиогр. 23 назв.

Пятницкий П. П. Изумруды, их местонахождение и происхождение. М.— Л.— Новосибирск, ОНТИ, Гос. науч.-техн. горно-геол.-нефт. изд., 1934. 48 стр. (НКТП СССР. Гл. геол.-гидро-геод. упр. Тр. Укр. геол.-гидро-геод. треста). Библиогр. в подстроч. примеч.

Рабинович А. В. К спектрохимической характеристике биотитов некоторых гранитоидов Украинского кристаллического массива.— Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та, 1957, вып. 21, с. 108—113. Библиогр. 3 назв. РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16172. РЖХим., 1958, № 16, реф. 53282.

Радкевич Е. А., Витушкина А. М. Тарбальджейское оловорудное месторождение.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1941, вып. 41, с. 1—26, илл. Библиогр. 10 назв.

Ревуцкая Е. Д. О новом месторождении псевдогайлюсита в России.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1908, т. 2, № 18, с. 1295.

Родионов С. П. Минерализация пегматоидных гранитов и пегматитов среднего течения р. Тетерева (УССР).— Геологічний ж., 1958, т. 18, вып. 6, с. 28—38. Библиогр. с. 37. РЖХим., 1959, № 24, реф. 85768.

Руб М. Г. Грейзены юго-западного Приморья и их генезис.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 5, с. 97—163, илл. Библиогр. с. 162—163. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14062. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46285.

Салтыкова В. С. Анализы минералов, содержащих редкие элементы, выполненные химической лабораторией Института минералогии, геохимии и кристаллохимии редких элементов АН СССР за 1954—1957 гг.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 189—208. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 2).

Севченко А. Н., Володько Л. В. Спектроскопические исследования ураниловых соединений.— Инж.-физ. ж., 1959, т. 2, № 2, с. 62—71. Библиогр. 21 назв.

Семененко Н. П. Металлогенические эпохи и карта прогноза рудных месторождений УССР.— В кн.: Материалы Научной сессии по металлогеническим и прогнозным картам. Доклады. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1958, с. 74—79. (АН СССР. АН КазССР. МГ и ОН СССР. МГ и ОН КазССР).

Семенов Е. И. Куплетскит — новый минерал группы астрофиллита.— ДАН СССР, 1956, т. 108, № 5, с. 933—936. Библиогр. 4 назв.

Семенов Е. И. Минералы группы монтмориллонита в щелочных массивах.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 124—137. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 2). Библиогр. 5 назв.

Семенов Е. И., Бурова Т. А. О новом минерале лабунцовите и о так называемом титаноэльпидите.— ДАН СССР, 1955, т. 101, № 6, с. 1113—1116. РЖХим., 1956, № 4, реф. 9638.

Сердюченко Д. П. Граниты Южного Тимана и его акцессорные минералы. М., Изд. АН СССР, 1959. 104 стр., илл. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил. Сектор минерально-сырьевых ресурсов). Библиогр. с. 98—103.

Сердюченко Д. П. Минералы бора и титана в некоторых осадочно-метаморфических породах.— Тр. Геол. ин-та АН СССР, 1956, вып. 5, с. 53—124. Библиогр. с. 117—120.

Сердюченко Д. П. О воде амфиболов.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1938, № 2, с. 269—277. Библиогр. 13 назв.

Сердюченко Д. П. Классификации монтмориллонитовых минералов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1956, № 10, с. 132—134, диагр. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12504. РЖХим., 1957, № 8, реф. 26543

Сердюченко Д. П. О некоторых магнезиально-железистых слюдах.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1951, ч. 80, вып. 3, с. 175—181. Библиогр. с. 181.

Сердюченко Д. П. Хлориты из района горы Беден на Северном Кавказе.— Уч. зап. Ростовск.— н/Д. ун-та, 1935, вып. 3, с. 69—80. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ситнин А. А., Сажина Л. И. О содержании рубидия в бериллах.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 84—86. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 2).

Сливко М. М. Исследование турмалинов некоторых месторождений СССР. Автореф. дисс. канд. геол.-минералог. наук. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1954. 14 стр.

Сливко М. М. Исследование турмалинов некоторых месторождений СССР. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1955. 127 стр. Библиогр. 51 назв.

Сливко М. М. Примеры изменения окраски турмалина и ее геохимическое значение.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1957, № 11, с. 81—88. Библиогр. 17 назв. РЖХим., 1959, № 6, реф. 18882.

Сливко М. М. Редкие и рассеянные элементы в турмалинах.— Проблемы геохимии, 1959, вып. 1, с. 261—271. Библиогр. с. 270—271.

Смирнов А. И. Новые данные по элементарному составу фосфоритов бассейна Каратау.— ДАН СССР, 1959, т. 125, № 1, с. 177—180, илл. Библиогр. 13 назв. РЖХим., 1959, № 21, реф. 74571.

Смольянинов Н. А. Особенности минералогии Джидинского месторождения Бурят-Монгольской АССР.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1940, вып. 39, с. 5—22, илл. Библиогр. 3 назв.

Соловьев С. П. К вопросу о последовательности выделения минералов в скарнах.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 206—214. Библиогр. 11 назв.

Солодов Н. А. О распределении редких элементов в минералах редкометальных гранитных пегматитов.— Геохимия, 1958, № 8, с. 749—756. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20750. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41923.

Солодовникова Л. Л. Полевые шпаты Вишневогорского месторождения на Урале.— Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол.-почв. наук, 1941, вып. 10, с. 126—150, илл. Библиогр. 44 назв.

Солодовникова Л. Л. Полевые шпаты миаскитовых пегматитов Ильменских гор.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 89—97, илл. Библиогр. 25 назв.

Соседко А. Ф. Интересный тип пегматитов линии скрещения.— Природа, 1948, № 9, с. 57—58, илл.

Соседко А. Ф. Нигерит — новый оловосодержащий минерал.— Природа, 1948, № 9, с. 57.

Соседко А. Ф. О цезии и литии в Ильменском хребте на Урале.— ДАН СССР, 1938, т. 20, № 4, с. 311—313. Библиогр. 5 назв.

Соседко Т. А. Изменение структуры и свойств в бериллах с повышенным содержанием щелочей.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1957, ч. 86, вып. 4, с. 495—499. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10264. РЖХим., 1958, № 10, реф. 32071.

Тарновский Г. Н. Гейландит из пегматитов.— Зап. Вост.-Сиб. отд. Всес. минералог. о-ва, 1959, вып. 1, с. 97—100, илл.

Таусон Л. В. Влияние структуры минералов на изоморфные замещения в силикатах изверженных горных пород.— Геохимия, 1958, № 8, с. 735—742, с табл. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16122. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41918.

Таусон Л. В. Изоморфизм и распределение редких элементов в горных породах.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 53—65. Библиогр. 15 назв.

Таусон Л. В. К вопросу об энергетике гетеровалентного изоморфизма в силикатах.— ДАН СССР, 1950, т. 72, № 2, с. 347—350. Библиогр. 10 назв.

Толмачев Ю. М. Качественное и количественное определение лития, рубидия и цезия спектральным путем.— Изв. АН СССР. Отд матем. и естеств. наук, 1934, № 6, с. 905—920. Библиогр. 29 назв.

Толмачев Ю. М., Филиппов А. Н. О нахождении редких щелочных металлов в амазонитах.— ДАН СССР, 1935, т. 1, № 5, с. 321—325. Библиогр. 9 назв.

Толмачев Ю. М., Филиппов А. Н. О нахождении рубидия, бериллия, галлия и стронция в нефелинах.— ДАН СССР, 1934, т. 3, № 5, с. 366—369.

Толстихина К. И. К исследованию люминесцирующих включений в слюдах.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 17, с. 53—56. Библиогр. с. 56.

Туровский С. Д. К геохимии тория.— Зап. Кирг. отд. Всес. минералог. о-ва, 1959, вып. 1, с. 5—11. Библиогр. 6 назв.

Ферсман А. Е. Общая характеристика хибинских минералов.— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 123—126.

Фирсов Л. В. Особенности строения халцедоно-кварцино-кварцевых жеод из эффузивов.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1955, ч. 84, вып. 1, с. 85—90. Библиогр. 15 назв. РЖГеол., 1955, № 11, реф. 17897.

Франк-Каменецкий В. А. По поводу широких колебаний состава глинистых минералов. (Изоморфные замещения и смешанно-слоистые срастания среди минералов глин).— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1958, № 12, с. 144—147, илл. Библиогр. 11 назв.

Хетчиков Л. Н. Об ильваите скарново-полиметаллических месторождений.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1956, № 10, с. 298—304. Библиогр. 6 назв. РЖХим., 1957, № 9, реф. 30379.

Хёрлбат, Венден. Берилл рудника Маунт Майка.— В кн.: Геохимия, минералогия и месторождения бериллия. Сборник переводов. Под ред. А. А. Беуса и М. Б. Рейфмана. М., ИЛ, 1955, с. 163—165, илл. (Редкие металлы. Бериллий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы № 3).

Хименес-Салас Х., Сарратоса Х. Сжимаемость глин.— В кн.: Проблемы инженерной геологии. Сборник статей. Вып. 1. Перев. с англ., с нем. Под ред. и предисл. Г. С. Золотарева и В. А. Приклонского. М., ИЛ, 1958, с. 35—51. Библиогр. с. 51.

Хлопин В. Г. К вопросу о химическом составе и возрасте тюямунита.— ДАН СССР. Сер. А, 1925, апрель — июнь, с. 73—76. То же.— В кн.: Хлопин В. Г. Избранные труды. Т. 2. Труды по неорганической и аналитической химии и по геохимии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1957, с. 215—218. (АН СССР. Радиевый ин-т). Библиогр. 4 назв.

Ченцова Л. Г. К вопросу о природе красящих центров дымчатого кварца.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 4, с. 484—485. Библиогр. 10 назв.

Ченцова Л. Г., Бутузов В. П. Дымчатая окраска и температурное свечение рентгенизированного синтетического кварца с примесями Al, Li, K и Ge.— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту

кристаллов. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 63. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

Ченцова Л. Г., Веденеева Н. Е. Состояние примесей, внедренных в решетку дымчатого кварца.— ДАН СССР, 1949, т. 58, № 2, с. 305—308. Библиогр. 8 назв.

Чирвинский П. Н. Литий.— В кн.: Справочник по полезным ископаемым Северо-Кавказского края. Ростов н/Д., Книгоизд. «Северный Кавказ», с. 209—210. (Упр. Уполнаркомтяжпрома на Северном Кавказе и Сев.-Кавказск. геол.-развед. трест). Библиогр. с. 210.

Чирвинский П. Н. Средний химический состав главнейших минералов изверженных горных пород и метеоритов. Отд. оттиск из «Известий Донского политехнического института», т. 11. Новочеркасск, 1928. 27 стр. (Политехн. о-во при Донском политехн. инте. Горно-техн. секция).

Чирвинский П. Н. Средний химический состав главных минералов изверженных, метаморфических и осадочных пород. Харьков, Изд. Харьк. ун-та, 1953. 96 стр. (Львовск. геол. о-во при ун-те). Библиогр. 49 назв.

Шабынин Л. И. Еще раз о значении железистости фемических минералов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1958, № 12, с. 71—105. Библиогр. 34 назв.

Шаронов М. Н., Скляр В. Т. К вопросу о каталитических свойствах природных глин.— Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та, 1955, вып. 28, № 5, с. 170—180. Библиогр. 10 назв.

Шубникова О. М. Аномит.— В кн.: Неметаллические ископаемые СССР. Т. 1. М.—Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 228—229.

Щербина В. В. Формы переноса химических элементов в процессах минералообразования и условия их концентрации.— В кн.: Вопросы геохимии и минералогии. Отв. ред. Д. И. Щербаков. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 72—82. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук).

Эфендиев Г. О флюорите из баритового месторождения Човдар.— Изв. Азерб. ФАН СССР, 1942, № 4, с. 164—165.

Юрк Ю. Ю., Шнюков Е. Ф. Турмалин из гранитоидов с. Дереевки.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1957, № 11, с. 265—272, илл. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14030. РЖХим., 1959, № 5, реф. 15001.

Юшко С. А. Минералогические ассоциации и последовательность кристаллизации в рудных месторождениях Нагольного кряжа (Донецкий бассейн).— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1948, т. 23, с. 207—255. Библиогр. 31 назв.

Якжин А. А. К металлогении Нагольного кряжа.— Сов. геология, 1946, сб. 8, с. 29—42, илл. табл. Библиогр. 21 назв.

Янулова М. К. О ломонтите Карагайлинского месторождения в Казахстане.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1956, ч. 85, вып. 3, 42 илл., табл. Библиогр. 21 назв.

Ярков В. Новый взгляд на происхождение Боевского месторождения вольфрамита в Каменской даче на Урале.— Уральский техник, 1912, № 2, с. 12—14.

Ярков В. О распространении цезия, рубидия, таллия и индия в уральских минералах.— Уральский техник, 1911, № 8-9, с. 25—26.

Ярош Н. А. К минералогии зоны окисления Благодатского месторождения на Среднем Урале.— Минералог. сб. Уральского ФАН СССР, 1955, № 3, с. 50—67, илл. Библиогр. с. 67.

Мацуда. О рубидии и цезии в карналлите.— Кобуцугаку дзасси, J. Mineral. Soc. Japan, 1958, v. 3, № 6, p. 523—532, 794. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81783.

Омори, Хасэгава. Иттриалит и абукумалит из пегматитов Суисеяма деревни Индзака, префектуры Фукусима.— Гансэки кобуцу косё гаккайси, J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1953, v. 37, № 1, p. 21—29. РЖХим., 1956, № 2, реф. 3227.

Симода. Геохимическое изучение пегматитовых минералов. 10. Зависимость между химическим составом и периодом кристаллизации слюд в пегматитах Фукадзава (префектура Гифу, г. Накацу, район Наэги) и биотитов в граните по периферии пегматитовых жил. II. Зависимость между химическим составом и периодом кристаллизации слюд в пегматитах Минами-Хира (префектура Сига, сел. Кидо) и биотитов в граните, расположенном по периферии этих пегматитов. Нихон кагаку дзасси, J. Chem. Soc. Japan, Pure Chem. Sec., 1957, v. 78, № 8, p. 1126—1229, 1129—1131 (японск.). РЖХим., 1959, № 6, реф. 18911.

Симода. Геохимическое изучение слюды. II. Пегматиты Сакихама деревни Оккирай, уезда Кисан, префектуры Иватэ.— Нихон кагаку дзасси, J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1953, v. 74, № 11, p. 881—884. (японск.). РЖГеол., 1955, № 8, реф. 11347. РЖХим., 1956, № 5, реф. 12690.

Adamson O. J. Minerals of the Varuträsk pegmatite. The feldspar group.— Gedl. fören. i Stockholm förhandl., 1942, Bd 64, H. 1, № 428, S. 19—54. C. A., 1943, v. 37, № 15, p. 4335. 1. Минералы пегматита Варутреска. Группа полевых шпатов.

Ahrens L. H. Geochemical studies on some of the rarer elements in South African minerals and rocks. II. The geochemical relationship between thallium and rubidium in minerals. of igneous origin.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1945, v. 48, p. 207—231. Библиогр. 14 назв. Геохимическое исследование некоторых редких элементов в южноафриканских минералах и породах. II. Геохимическая связь таллия и рубидия в минералах магматического происхождения.

Ahrens L. H. Isomorphic relation between rubidium and thallium in igneous minerals.— Nature, 1945, v. 155, p. 610. C. A., 1945, v. 39, № 18, p. 4032.5. Изоморфные связи между рубидием и таллием в магматических минералах.

Ahrens L. H. Lithium in mica and feldspar.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1945, v. 48, p. 75—82. Библиогр. 7 назв. Литий в слюде и в полевом шпате.

Ahrens L. H. Quantitative spectrochemical examination of the minor constituents in pollucite.— Amer. Mineralogist, 1945, v. 30, № 9-10, p. 616—622. Библиогр. 3 назв. C. A., 1946, v. 40, № 1. p. 35.7. Количественное спектрохимическое определение редких эле-

ментов [рубидий, галлий, таллий, литий] в поллуците.

Ahrens L. H. Trace elements in clays.— S. Afric. J. Sci., 1945, v. 41, p. 152—160. C. A., 1945, v. 39, № 21, p. 4821.3. Следовые элементы в глинах.

Ahrens L. H. The unique association of thallium and rubidium in minerals.— J. Geol., 1948, v. 56, № 6, p. 578—590. Библиогр. 6 назв. Уникальная ассоциация таллия и рубидия в минералах.

Ahrens L. H., Liebenberg W. R. Geochemical studies on some of rarer elements in South African minerals and rocks. I. Lithium in mica and feldspar.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1945, v. 48, p. 75—82. (Publ. 1946). C. A., 1946, v. 40, № 22, p. 7104.2. Геохимические исследования некоторых редких элементов в южноафриканских минералах и породах. I. Литий в слюде и полевом шпате.

Ahrens L. H., Liebenberg W. R. Lithium in mica and feldspar.— Trans. Geol. Soc. S. Africa, 1946, v. 48, p. 80. Литий в слюде и полевом шпате.

Ames L. L., Sand L. B. Factors effecting maximum hydrothermal stability in montmorillonite.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 7-8, p. 641—648. Библиогр. 13 назв. Факторы, влияющие на максимальную устойчивость монтмориллонита в гидротермальных условиях.

Azcona J. M. L., de. Estudio geoquimico de los minerales de plomo.— Ion, 1942, v. 2, № 11, p. 446—457. Библиогр. 7 назв. C. A., 1943, v. 37, № 7, p. 1670. Геохимическое изучение свинцовых минералов.

Barić L. Barite of the Trepča mines.— Glasnik prirod. museia srpske zemlye. Ser. A, 1948, v. 1, p. 71—79. C. A., 1949, v. 43, № 13, p. 4979h. Барит из рудников Трепча.

Barrer R. M., Baynham J. W. Synthetic chabazites. Correlation beeween isomorphous replacements, stability, and sorption capacity.— J. Chem. Soc., 1956, № 8, p. 2892—2903. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7871. Синтетический шабазит. Корреляция между изоморфными замещениями, устойчивостью и сорбционной способностью.

Barrer R. M., Baynham J. W., McCallum N. Hydrothermal chemistry of silicates. Part V. Compounds structurally related to analcite.— J. Chem. Soc., 1953, № 12, p. 4035—4041. РЖХим., 1955, № 3, реф. 3622. Химия гидротермальных силикатов. Часть V. Соединения, по структуре близкие к анальциму.

Barrer R. M., Hinds L. Ionexchange in crystals of analcite and leucite.— J. Chem. Soc., № 6, p. 1879—1888. РЖХим., 1954, № 13, реф. 32191. Ионный обмен в кристаллах анальцима и лейцита.

Barrer R. M., Hinds L., White E. A. The hydrothermal chemistry of silicates. Part III. Reactions of analcite and leucite.— J. Chem. Soc., 1953, № 5, p. 1466—1475. РЖХим., 1955, № 3, реф. 3620. Химия гидротермальных силикатов. Часть III. Реакция анальцима и лейцита.

Barrer R. M., Sammon D. C. Exchange equilibria in crystals of chabazite.— J. Chem. Soc., 1955, № 8, p. 2838—2840. РЖХим., 1956, № 6, реф. 15774. Обменное равновесие в кристаллах шабазита.

Barth T. F. W. Studies in gneiss and granite. I and II.— Skr. Norske vidsensk.-akad. Oslo. I kl., 1956, № 1, p. 1—35. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9690. Исследования гнейсов и гранитов. I и II.

Barton P. B., Jr. Synthesis and properties of carnotite and its alkali analogues.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 9-10, p. 799—817. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18680. Синтез и свойства карнотита и его щелочных аналогов.

Bass M. N. Effects of gamma irradiation on physical properties of minerals.— Amer. Mineralogist, 1957, v. 42, № 1-2, p. 100—104. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 15582. Воздействие гамма-облучения на физические свойства минералов.

Berg E. L. Notes on catlinite and the Sioux quartzite.— Amer. Mineralogist, 1938, v. 23, № 4, p. 258—268. C. A., 1938, v. 32, № 15, p. 5735.4. О катлините и кварците Саро.

Bertaut F., Duif A. Existence d'un spinelle à cations mono- et tétravalents.— C. r. Acad. sci., 1953, t. 236, № 2, p. 212—214. РЖХим., 1953, № 1, реф. 252. Существование шпинели с одновалентными и четырехвалентными катионами.

Bettinali C., Salvetti F., Alberti G. Ripartizione di radioelementi tra i minerali di alcune lave: contenuto in radio di leuciti recenti.— Atti Accad. naz. Lincei. Rend. Cl. sci. fis., mat. e natur., 1956, v. 21, № 5, p. 310—313. РЖХим., 1957, № 23, реф. 74208. Распределение радиоактивных элементов в минералах некоторых лав: содержание радия в молодых лейцитах.

Bloxam T. W. Jadeite-bearing metagraywackes in California.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 5-6, p. 488—496. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15122. РЖГеол., 1957, № 3, реф. 3067. Жадеитоносные метаграувакки в Калифорнии.

Bosazza V. L. Radioactive minerals in Southern Nyasaland.— Mining Mag., 1959, v. 101, № 2, p. 49—55. Библиогр. 18 назв. Радиоактивные минералы в Южном Ньясаленде.

Bottaro C. The presence of lithium in the leucite of Monte Somma.— Ann. Ist. super. agrario Portici, 1932, v. 5, p. 151—152. C. A., 1936, v. 30, № 10, p. 3365.9. Присутствие лития в лейците Монте-Сомма.

Bradley J. E. S., Bradley O. Observations on the colouring of pink and green zoned tourmaline.— Mineral. Mag., 1953, v. 30, № 220, p. 26—38. РЖГеол., и геогр., 1954, № 1, реф. 411. Наблюдения над окраской зонального розового и зеленого турмалина.

Branche G., Ropert M. E. Sur une association tourmaline — glaucophane.— C. r. Acad. sci., 1956, t. 243, № 4, p. 387—389. РЖХим., 1957, № 15, реф. 51049. Об ассоциации турмалина и глаукофана.

Bräuer H. Geochemical investigation of micas of some western Erzgebirge granites.— Geologie, 1958, Bd 7, S. 1080, C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8973f. Геохимическое изучение слюд некоторых гранитов западных Рудных гор.

Brazilian beryl.— Mining J., 1958, v. 251, N 6421, p. 277. Берилл в Бразилии.

Breckpot R. Spectrographic determination of certain secondary constituents in sodium nitrate from Chili.— В кн.: IV Congrès international de la téchnique chimique et de l'industrie agricole. Vol. 2. Bruxelles, 1935, p. 382—388. С. А., 1936, v. 30, № 18, p. 6305. Спектрографическое определение некоторых вторичных компонентов в нитрате натрия из Чили. [Спектральным анализом обнаружены Sr, Li, Rb и др.].

Buist D. S. The bostonite of Rudh'a Chromain, Carsaig, Mull.— Geol. Mag., 1958, v. 95, № 6, p. 463—464. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56691. Бостонит из Руда-Кромейн, Карсейг. Мал. [Шотландия].

Carobbi G., Pieruccini R. Spectrographic analysis of tourmalines from the Island of Elba, with correlation of color and composition.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 3-4, p. 121—130. Библиогр. 34 назв. С. А., 1947, v. 41, № 12, p. 3716d. Спектрографический анализ турмалинов с острова Эльба; корреляция цвета и состава.

Carroll D. Ion exchange in clays and other minerals.— Bull. Geol. Soc. America, 1959, v. 70, № 6, p. 749—779. Библиогр. с. 773—779. Ионный обмен в глинах и других минералах.

Claffy E. W., Ginther R. J. Red-luminescing quartz.— Amer. Mineralogist, 1959, v. 44, № 9-10, p. 987—994. Библиогр. 26 назв. Красно-люминесцирующий кварц.

Coats R. R., Fahey J. J. Siderophyllite from Brooks Mt., Alaska.— Amer. Mineralogist, 1944, v. 29, № 9-10, p. 373—377. С. А., 1945, v. 39, № 1, p. 43.5. Сидерофиллит с горы Брукс, Аляска.

Cundius N., Byström A. M. Decomposition products of muscovite at temperatures between 1000° and 1260° C.— Trans. Brit. Ceram. Soc., 1953, v. 52, № 11, p. 632—642. РЖГеол., 1955, № 6, реф. 7704. Продукты разложения мусковита при температурах между 1000 и 1260° С.

Čech F. Mineralogické studium některých jílů ze Sokolovsko-Loketské hnědouhelné pánve.— Rozpr. ČSAV. Řada MPV, 1958, v. 68, № 1, p. 29—60. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73625. Минералогическое исследование глин из Соколовско-Локетского буроугольного месторождения.

Dietrich R. V. Chromian muscovite from Baker Mountain, Virginia.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 1-2, p. 162—165. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 3086. Хромсодержащий мусковит с горы Бейкер, Виргиния.

Dittler E., Hoffmann A. The substitution of the structure group Mg_2 by LiAl in magnesium silicates.— Neues Jahrb. Mineral., 1937. Bd 1, S. 272. С. А., 1938, v. 33, № 16, p. 6181. Замена структурной группы Mg_2 группой LiAl в магнезиальных силикатах.

Emerson D. O., Wright H. D. Secondary uranium minerals at the W. Wilson mine in the Boulder batholith, Montana.— Amer. Mineralogist, 1957, v. 42, № 3-4, p. 222—239. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24594. Вторичные урановые минералы из рудника В. Вильсон в батолите Боулдер, Монтана.

Faucher J. A., Thomas H. C. Adsorption studies on clay minerals. IV. The system montmorillonite — cesium — potassium — J. Chem. Phys., 1954, v. 22, p. 258—261. С. А., 1954, v. 48, № 11, p. 6193. Адсорбционные исследования глин. IV. Система монтмориллонит — цезий — калий.

Faust G. T., Hathaway J. C., Millot G. A restudy of stevensite and allied minerals.— Amer. Mineralogist, 1959, v. 44, № 3-4, p. 342—370. Библиогр. 34 назв. Повторное изучение стивенсита и связанных с ним минералов.

Federico M. Un particolare proietto ad analcime — Period. mineral., 1959, v. 28, № 1, p. 31—38. Библиогр. 7 назв. С. А., 1959, v. 53, № 17, p. 15885f. Своеобразный выброс анальцима.

Ferrari A., Cecconi R., Cavalca L. Isomorphism of hexachloroaurates of elements of different valence. IV.— Gazz. chim. ital., 1943, v. 73, p. 23—29. С. А., 1947, v. 41, № 5, p. 1167f. Изоморфизм гексахлораурата элементов различной валентности. IV.

Fischer D. J. Bastinite, a new pegmatite phosphate.— Amer. Mineralogist, 1946, v. 31, № 3-4, p. 192. Бастинит, новый фосфат из пегматитов.

Fleischer M. Minor elements in some sulfide minerals.— В кн.: Economic geology. Fiftieth anniversary volume 1905—1955. Ed. A. M. Bateman. Pt. 2. Urbana, Lancaster, Pa., 1955, p. 970—1024. Библиогр. с. 1017—1024. С. А., 1956, v. 50, № 13, p. 9239d. Z. angew. Geol., 1957, Bd 3, № 4, S. 183—186. Малые элементы в некоторых сульфидных минералах.

Fleischer M., Richmond W. E. The manganese oxide minerals, a preliminary report.— Econ. Geol., 1943, v. 38, № 4, p. 269—286. С. А., 1943, v. 37, № 15, p. 4333g. Минералы окиси марганца, предварительное сообщение.

Foster M. D. Correlation of dioctahedral potassium micas on the basis of their charge relations.— Geol. Surv. Bull., 1956, № 1036-D, p. 57—67. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 459. Сопоставление диоктаэдрических калиевых слюд на основе соотношения их зарядов.

Francis G. H. Gedrite from Glen Urquhart, Inverness-shire.— Mineral. Mag., 1955, v. 30, № 230, p. 709—716. РЖГеол., 1956, № 5, реф. 5404. Гедрит из Глен-Эркарта, графство Инвернесс.

Frondel C., Morgan V. Inderite and gerstleyite from the Kramer borate district, Kern County, California.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 11-12, p. 839—843. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14039. Индерит и джерстлиит из боратового района Крамер, графство Керн в Калифорнии.

Gaines G. L., Jr. The ion-exchange properties of muscovite mica.— J. Phys. Chem., 1957, v. 61, № 10, p. 1408—1413. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 21101. Ионно-обменные свойства слюды — мусковита.

Gavelin S. The occurrence of amphodelite in the Skellefte field.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1942, Bd 64, S. 456—464. С. А., 1944, v. 38, № 15, p. 3931.2. Нахождение амфоделита на участке Скеллефт.

Geochemical studies on some of the rare elements in South African minerals and rocks.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1946 (1945), v. 48, p. 75—82. Геохимическое изучение некоторых редких элементов в минералах и породах Южной Африки.

Glass J. J., Smalley R. G. Bastnäsite.— Amer. Mineralogist, 1945, v. 30, № 9-10, p. 601—615. Бастнезит.

Goldschmidt V. H., Bauer H., Nitte H. Zur Geochemie der Alkalimetalle. II.— Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. Neue Folge, 1934, Bd 1, № 4, S. 39—55. К геохимии щелочных металлов.

Gonzalez G. F., Gonzales G. S. Modificaciones producidas por tratamiento termico en las propiedades fisicoquimicas de los silicatos de la serie isomorfa montmorillonita-beidellita (I, II).— An. edafol. y fisiol. veget., 1953, v. 12, № 12, p. 925—1031. РЖХим., 1954, № 22, реф. 47905. Влияние термической обработки на физико-химические свойства силикатов изоморфного ряда монтмориллонит-бейделлит (I—II).

Greene-Kelly R. Dehydration of the montmorillonite minerals.— Mineral. Mag., 1955, v. 30, № 228, p. 604—615. РЖХим., 1955, № 22, реф. 51353. Обезвоживание монтмориллонитовых минералов.

Greene-Kelly R. Irreversible dehydration in montmorillonite. Part II.— Clay Minerals Bull., 1953, v. 2, № 9, p. 52—56. РЖГеол., 1955, № 6, реф. 7683. Необратимая дегидратация монтмориллонита. Ч. II.

Greene-Kelly R. Lithium absorption by kaolin minerals.— J. Phys. Chem., 1955, v. 59, № 11, p. 1150—1152. C. A., 1956, v. 50, № 4, p. 2375f. РЖХим., 1956, № 13, реф. 39238. Поглощение лития минералами группы каолина.

Gübelin E. J. Emeralds from Sandawana.— J. Gemmology, 1958, v. 6, № 8, p. 340—354. РЖХим., 1959, № 11, реф. 38135. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18583. Изумруды Сандаваны.

Guillemin C., Permingeat F. Revue des espèces minérales nouvelles.— Bull. Soc. fraç minéral. et cristallogr., 1956, v. 79, № 1-3, p. 156—169. Обзор новых минералов.

Hak J. Zinkenit a jeho paragenese z Husárky v Nizkých Tatrách.— Časop. mineral. a geol., 1958, v. 3, № 4, p. 397—406. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71100. Цинкенит из Гусарки (Низкие Татры) и его парагенезис.

Harlass E. Geochemische Untersuchungen (über Spurenelemente) an Kalifeldspäten einiger westerzgebirgischer Granite.— Geologie, 1958, Bd 7, № 8, S. 1082—1083. C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8973g. Геохимическое изучение следовых элементов в калиевых полевых шпатах некоторых гранитов западных Рудных гор.

Heier K. S., Taylor S. R. Distribution of Li, Na, K, Rb, Cs, Pb and Tl in southern Norwegian Pre-Cambrian alkali feldspars.— Geochim. et cosmochim. acta, 1959, v. 15, № 4, p. 284—304. Библиогр. 25 назв. C. A., 1959, v. 53, № 13, p. 12111c. Распределение лития, натрия, калия, рубидия, цезия, свинца и таллия в южнонорвежских докембрийских щелочных полевых шпатах.

Heinrich E. W., Levinson A. A. Studies in the mica group: mangan-muscovite from Mattkärr, Finland.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 11-12, p. 1132—1135. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7859. Изучение группы слюд: манган-мусковит из Маттккярр, Финляндия.

Hess F. L., Stevens R. E. Rare-alkali biotite from Kings Mountain, North Carolina.— Amer. Mineralogist, 1937, v. 22, № 3, p. 209. C. A., 1938, v. 32, № 21, p. 8305.8. Биотит, богатый редкими щелочами, из Кингс-Маунтин, Северная Каролина.

Hess F. L., Stevens R. E. Rare-alkali biotite from Kings Mountain, North Carolina.— Amer. Mineralogist, 1937, v. 22, № 10, p. 1040—1044. C. A., 1938, v. 32, № 15, p. 5730.3. Биотит, богатый редкими щелочами, из Кингс-Маунтин, Северная Каролина.

Holland H. D. The chemical composition of vein minerals and the nature of ore forming fluids.— Econ. Geol., 1956, v. 51, № 8, p. 781—797. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 607. Химический состав жильных минералов и природа рудообразующих флюидов.

Howie R. A., Subramaniam A. P. The paragenesis of garnet in charnockite, enderbite and related granules.— Mineral. Mag., 1957, v. 31, № 238, p. 565—586. Библиогр. 24 назв. Парагенезис граната в чарноките, эндербите и связанных с ними гранулах.

Hurlbut C. S., Jr. Muscovite from Methuen Township, Ontario.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 11-12, p. 892—898. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12502. Мусковит из Метьюэн-Тауншип, Онтарио.

Inderite and gerstleyite from the Kramer borate district, Kern County, Calif.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 11-12, p. 839—843. Индерит и герстлейит из боратового района Крамер, графство Керн, Калифорния.

Inuzuka H. Tridymite. I—II. Mineralizers having special influence on the formation of tridymite.— J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1941, v. 26, p. 121—205. C. A., 1948, v. 42, № 1, p. 65g. Тридимит. I—II. Минерализаторы, имеющие особое влияние на образование тридимита.

Jedwab J. La signification des traces d'étain dans certains minéraux communs des pegmatites.— Ann. Soc. géol. Belgique, 1952—1953, t. 76, p. 101—105. О следах олова в некоторых обычных минералах пегматитов.

Johns W. D. Differences in the montmorillonite solvating ability of polar liquids.— Amer. Mineralogist, 1959, v. 44, № 7-8, p. 894—896. Библиогр. 6 назв. Различия в способности к растворимости монтмориллонита в полярных жидкостях.

Jones L. H. P., Milne A. A. Birnessite, a new manganese oxide mineral from Aberdeenshire, Scotland.— Mineral. Mag., 1956, v. 31, № 235, p. 283—288. РЖХим., 1957, № 22, реф. 71417. Бирнессит — новый минерал группы окислов марганца из графства Абердин, Шотландия.

Kabat E. A., MacDonald L., Ballou C. E., Fischer H. O. L. On the structure of galactinol.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75,

N 18, p. 4507—4509. РЖХим., 1954, № 13, реф. 32424. О строении галактинита

Karkhanavala M. D., Hummel P. A. The polymorphism of cordierite.— J. Amer. Ceram. Soc., 1953, v. 36, № 12, p. 389—392. Полиморфизм кордиерита.

Keat P. P. A new crystalline silica.— Science, 1954, v. 120, № 3113, p. 328—330. РЖГеол., 1955, № 5, реф. 6153. Новый кристаллический кремнезем.

Keeling P. S. Sepiolite at a locality in the Keuper Marl of the Midlands.— Mineral. Mag., 1956, v. 31, № 235, p. 328—332. Сепиолит из верхнетриасового мергеля, месторождение Мидлендс.

Kramer H., Allen R. D. Analyses and indices of refraction of tourmaline from fault gouge near Barstow, San Bernardino County, California.— Amer. Mineralogist, 1954, v. 39, № 11-12, p. 1020—1023. РЖГеол., 1955, № 11, реф. 17921. Анализы и показатели преломления турмалина из трещин сброса около Барстоу, графство Сан-Бернардино, Калифорния.

Kulbicki G. High temperature phases in sepiolite, attapulgite and saponite.— Amer. Mineralogist, 1959, v. 44, № 7-8, p. 752—764. Библиогр. 16 назв. Высокотемпературные фазы в сепиолите, аттапульгите и сапоните.

Kurylenko C. Analyse des tourmalines noires à l'aide de la microbalance de Chevenard.— C. r. Acad. sci., 1954, t. 239, № 21, p. 1391—1393. РЖХим., 1955, № 23, реф. 54900. Анализ черных турмалинов при помощи микровесов Шевенара.

Lacroix A. Sur la hambergite de Madagascar.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1909, t. 32, № 7, p. 320—324. О гамбергите с Мадагаскара.

Lee D. E. A chlorine-rich biotite from Lemhi County, Idaho.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 1-2, p. 107—111. РЖГеол., 1959, № 1, реф. 843. Хлорсодержащий биотит из графства Лемхай, Айдахо.

Liebenberg W. R. The occurrence and origin of gold and radioactive minerals in the Witwatersrand system, the Dominion Reef, the Ventersdorp Contact Reef and the Black Reef.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1955, v. 58, p. 101—254. Нахождение и происхождение золота и радиоактивных минералов в системе Витватерсранд, Доминион-Риф, Вентерсдорп-Контакт-Риф и Блэк-Риф.

Ljunggren P. Origin of the manganese ore deposit of Bölet, southern Sweden.— Kgl. fysiogr. sällskap. Lund förhandl., 1958, v. 28, № 10, p. 95—107. РЖХим., 1959, № 18, реф. 64003. Генезис марганцеворудного месторождения Бёлет, южная Швеция.

Lovering T. G., Beroni E. P. Preliminary study of radioactive limonite in Colorado, Utah, and Wyoming.— Geol. Surv. Bull., 1959, № 1046—N, p. 339—385. Библиогр. с. 371. Первоначальное изучение радиоактивного лимонита в Колорадо, Юта и Вайоминге.

Mason B., Greenberg S. S. Zeolites and associated minerals from southern Brazil.— Arkiv mineralogi och geol., 1954, v. 1, № 5-6, p. 519—526. РЖГеол., 1955, № 4, реф. 4643. Цеолиты и ассоциирующие с ними минералы из южной Бразилии.

Mateos J. P. Color in tourmaline.— Notas y comuns Inst. geol. y minero España, 1944, v. 13, p. 217—287. C. A., 1946, v. 40, № 19, p. 5669g. Цвет турмалинов.

McLaughlin R. J. W. Element partition in a kaolinitic clay.— Clay Minerals Bull., 1957, v. 3, № 18, p. 184—188. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77081. Разделение элементов в каолиновых глинах.

McLaughlin R. J. W. The geochemistry of some kaolinitic clays.— Geochim. et cosmochim. acta, 1959, v. 17, № 1-2, p. 11—16. Библиогр. 4 назв. Геохимия некоторых каолиновых глин.

Medved D. B. Hackmanite and its tenebrescent properties.— Amer. Mineralogist, 1954, v. 39, № 7-8, p. 615—629. РЖФиз., 1955, № 7, реф. 15042. Гакманит и его свойства обратимого окрашивания.

Meixner H. K. Die Minerale Kärntens. 1. Teil. Systematische Übersicht und Fundorte. Kärnten, 1957. Рец.: Küpper H.— Verhandl. Geol. Bundesanst., 1958, Bd 2, S. 191. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20884 РЕЦ. Минералы Каринтии. Ч. 1. Систематический обзор и места находок.

Merriam C. N., Jr., Thomas H. C. Adsorption studies on clay minerals. VI. Alkali ions on attapulgite.— J. Chem. Phys., 1956, v. 24, № 5, p. 993—995. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1711. Изучение адсорбции на глинистых минералах. VI. Щелочные ионы на аттапульгите.

Miškovsky J., Paděra K. Diopsid z českého Krumlova a z Číchova u Okříšek.— Casop. mineral. a geol., 1957, v. 2, № 2, p. 127—131. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4410. Диопсид из окрестностей чешского Крумлова и Чихова близ Окршишек.

Muños-Tahoadela M., Ramirez-Muñoz J. Contribucion al estudio de algunos elementos traza en varios materiales arcillosos españoles.— An. Real soc. esp. fís. y quím., 1953, v. 49, № 5, p. 391—396. РЖХим., 1954, № 4, реф. 16171. К изучению некоторых редких элементов в различных глинистых минералах Испании.

Nielsen A. H. Chemical analysis of a new mineral, bøggildite, from Ivigtut, Greenland.— Acta chem. scand., 1954, v. 8, № 1, p. 136. РЖГеол., 1955, № 2, реф. 1632. Химический анализ нового минерала бёггильдита из Ивигтута, Гренландия.

Oelsner O. Die erzgebirgischen Granite, ihre Vererzung und die Stellung der Bi-Co-Ni-Formation innerhalb dieser Vererzung.— Geologie, 1958, Bd 7, № 3-6, S. 682—701. РЖХим., 1959, № 15, реф. 52929. Граниты рудных гор, их оруденение и положение Bi-Ni-Co-формации в пределах этого оруденения.

Oftedal I. Heating experiments on amazonite.— Mineral. Mag., 1957, v. 31, № 236, p. 417—419. Эксперименты по нагреванию амазонита.

Osborne F. F., Archambault M. Chromiferous chlorite from Mount Albert, Quebec.— Trans. Roy. Soc. Canada, 1948, v. 42, sec. 4, p. 61—67. C. A., 1949, v. 43, № 12, p. 4606g. Хромсодержащий хлорит из Маунт Альберта, Квебек.

Pauly H. Bøggildite. A new phosphate-fluoride from Ivigtut, South Greenland.— Medd. Grønland, 1956, Bd 137, № 6, S. 1—16. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 447. Бёггильдит. Новый фосфат-фторид из Ивигтута, южная Гренландия.

Pirani R. Chemische und optische Studien an einigen Feldspäten pegmatitischer Orthogneise des mittleren Val Venosta.— Rend. Soc. mineral. ital., 1957, t. 13, p. 329—339. Zbl. Mineral. Teil II, 1959, H. 1, Ref. 279. Химическое и оптическое изучение некоторых полевых шпатов пегматитовых ортогнейсов средней части Вал-Веноста.

Przibram K. Über Farbe und Lumineszens des Amazonits.— Anz. Österr. Akad. Wiss., Math-naturwiss. Kl., 1955, Bd 92, № 1—15, S. 85—88. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6257. Об окраске и люминесценции амазонита.

Quensel P., Gabrielson O. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XIV. The tourmaline group.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1939, Bd 61, H. 1, № 416, S. 63—90. C. A., 1939, v. 33, № 10, p. 3722.5. Минералы пегматита Варутреск. XIV. Группа турмалина.

Rath R., Puchelt H. Dravit von Gouverneur.— Neues Jahrb. Mineral. Monatsh., 1959, № 1, S. 22—24. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81786. Дравит из Гавернура [штат Нью-Йорк].

Rath R., Puchelt H. Indigolith von Usakos.— Neues Jahrb. Mineral. Monatsh., 1957, № 9, S. 206—208. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14185. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22878. Индиголит из Усакоса.

Roedder E. Technique for the extraction and partial chemical analysis of fluid-filled inclusions from minerals.— Econ. Geol., 1958, v. 53, № 3, p. 235—269. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22862. Методика извлечения и частный химический анализ жидких включений в минералах.

Rolff P. A. M. de Almeida. Study of cassiterite in north-east Brazil — Brazil. Ministério agr. Dept. nacl produção mineral. Div. fomento produção mineral. Avulso, 1945, v. 64. 27 p. C. A., 1946, v. 40, № 11, p. 3075. 6. Изучение касситерита в северо-восточной Бразилии.

Rosenzweig A., Gross E. B. Goldichite, a new hydrous potassium ferric sulphate from the San Rafael swell, Utah.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 5-6, p. 469—480. РЖГеол., 1956, N 2, реф. 1824. Гольдичит — новый водный сульфат калия и железа из возвышенности Сан-Рафаэль, Юта.

Ross V. Geochemistry, crystal structure and mineralogy of the sulfides.— Econ. Geol., 1957, v. 52, № 7, p. 755—774. РЖХим., 1958, № 20, реф. 67156. Геохимия, кристаллическая структура и минералогия сульфидов.

Rossi L., Degrossi J. L. A microchemical reaction for differentiating between Cs and Rb cations.— An. farm. y bioquím., 1943, v. 14, p. 103—104. C. A., 1945, v. 39, № 7, p. 1370.4. Микрохимическая реакция для дифференциации катионов Cs и Rb.

Sauerbrey E. Vorkommen und Einsatz fluorhaltiger Rohstoffe, namentlich von Flußspat, in der Industrie.— Technik, 1947, Bd 2, N 7, S. 315—318. C. A., 1948, v. 42, № 3, p. 847. Нахождение и использование фторсодержащего сырья, в частности плавикового шпата, в промышленности.

Schachtschabel P. Untersuchungen über die Sorption der Tonmineralien und organischen Bodenkolloide und die Bestimmung des Anteils dieser Kolloide in der Sorption im Boden.— Kolloid-Beihefte, 1940, Bd 51, № 5-7, S. 199—276. Исследования сорбции на минералах глины и на органических почвенных коллоидах и определение их участия в сорбции на почвах.

Schaller W. T. Beitrag zur Kenntnis der Turmalingruppe.— Z. Kristallogr., 1913, Bd 51, H. 4, S. 321—343. О группе турмалина.

Sen N., Nockolds S. R., Allen R. Trace elements in minerals from rocks of the Southern California batholith.— Geochim. et cosmochim. acta, 1959, v. 16, № 1-3, p. 58—78. Библиогр. 9 назв. C. A., 1959, v. 53, № 17, p. 15890h. Рассеянные элементы в минералах из пород батолита Южной Калифорнии.

Shams F. A. Vesuvianite from Hindu Bagh (Baluchistan).— Paristan J. Scient. Res., 1955, v. 7, № 1, p. 35—37. РЖХим., 1956, № 17, реф. 53739. Везувианит из Хиндубага (Белуджистан).

Shaw D. M. The camouflage principle and trace-element distribution in magmatic minerals.— J. Geol., 1953, v. 61, № 2, p. 142—151. Библиогр. 20 назв. Правило «камуфляжа» и распределение редких элементов в магматических минералах.

Staatz M. H., Murata K. J., Glass J. J. Variation of composition and physical properties of tourmaline with its position in the pegmatite.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 9-10, p. 789—804. C. A., 1957, v. 51, № 1, p. 145. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7574, РЖХим., 1958, № 2, реф. 4165. Изменение состава и физических свойств турмалина в зависимости от его положения в пегматите.

Staněk J. Scheelit ze Žulové ve Slezsku.— Přírodověd sbor. Ostravského kraje, 1953, v. 14, № 3-4, p. 524—526. РЖГеол., 1955, № 3, реф. 3062. Шеелит из [деревни] Жулове в Силезии.

Steiner A. Wairakite, the calcium analogue of analcime, a new zeolite mineral.— Mineral. Mag., 1955, v. 30, № 230, p. 691—698. Вейракит, кальциевый аналог анальцима, новый цеолитовый минерал.

Stevens R. E., Schaller W. T. The rare alkalies in micas.— Amer. Mineralogist, 1942, v. 27, № 8, p. 525—537. Библиогр. 10 назв. C. A., 1942, v. 36, N 19, p. 5734.6. Редкие щелочи в слюдах.

Steyn J. G. D. Spectrographic and X-ray data on some fluorites from the Transvaal, South Africa.— Mineral. Mag., 1954, v. 30, № 224, p. 327—332. Спектрографические и рентгеновские данные по некоторым флюоритам из Трансвааля, Южная Африка.

Stobbe H., Murray E. G. A new occurrence of eucolite near Wausau, Marathon County, Wisconsin.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 11-12, p. 932—935. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14056. Новая находка эвколита близ Уосо, графство Маратон, Висконсин.

Strock L. W. Zur Geochemie des Li.— Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. Math.-phys. Kl. [Fachgruppe 4], 1936, Bd 7, S. 171—204.

С. А., 1937, v. 31, № 5, p. 1329. К геохимии лития. [Результаты спектрального анализа минералов].

Stützel A. Thermische, chemische und optische Untersuchungen am Muskowit.— Tonind.-Ztg, 1954, Bd 78, № 17-18, S. 268—278. РЖГеол., 1955, № 9, реф. 13305. РЖХим., 1956, № 15, реф. 46232. Термическое, химическое и оптическое исследование мусковита.

Switzer G., Foshag W. F. Ordonezite, zinc antimonate, a new mineral from Guanajuato, Mexico.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 1-2, p. 64—69. РЖГеол., 1955, № 11, реф. 17911. РЖХим., 1957, № 21, реф. 68632. Ордоньезит, антимонат цинка — новый минерал из Гуанахуато, Мексика.

Taylor S. R., Heier K. S. Alkali elements in potash feldspar from the Pre-Cambrian of Southern Norway.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 13, № 4, p. 293—302. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5180. РЖХим., 1959, № 6, реф. 18949. Щелочные элементы в калиевых полевых шпатах из докембрия Южной Норвегии.

Taylor S. R., Heier K. S. Rubidium depletion in feldspars.— Nature, 1958, v. 182, № 4629, p. 202—203. С. А., 1959, v. 53, № 1, p. 147g. РЖХим., 1959, № 8, реф. 26817. Обеднение полевых шпатов рубидием.

Tilley C. E., Mitchell R. L., Nockolds S. R., Wage L. R. Trace elements in minerals and rocks. A geochemical discussion.— Observatory, 1917, v. 67, № 838, p. 98—104. С. А., 1947, v. 41, № 19, p. 6176d. Следовые элементы в минералах и породах. Геохимическая дискуссия.

Van Wambeke L. Etude spectrographique de quelques minéraux radioactives des pegmatites congolaises.— Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1955, v. 64, № 3, p. 432—445. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9391. Спектрографическое исследование некоторых радиоактивных минералов конголезских пегматитов.

Wada K. Oriented penetration of ionic compounds between the silicate layers of halloysite.— Amer. Mineralogist, 1959, v. 44, № 1-2, p. 153—165. Библиогр. 10 назв. Ориентированное проникновение ионных соединений между силикатными слоями галлуазита.

Weibel M. Zum Chemismus der aplinen Adulare (II).— Schweiz. mineral. und petrogr. Mitt., 1957, Bd 37, № 2, S. 545—553. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22879. К химизму альпийского адуляра (II).

White D. E. Liquid of inclusions in sulfides from Tri-State (Mo.-Kans.-Okla.) is probably connate in origin.— Econ. Ceol., 1958, v. 53, № 7, p. 929—930. Жидкие включения в сульфидах месторождений района Три-Стейт (Монтана-Канзас-Оклахома), близкие по происхождению.

Wild G. O. Spectroscopic investigation of Brazilian tourmaline.— Zbl. Mineral., Abt. A, 1931, S. 327—330. С. А., 1932, v. 26, № 18, p. 4774. Спектроскопическое изучение бразильского турмалина. [Данные о содержании лития в бразильских турмалинах].

Wild G. O. Ultra-violet absorption spectrum of various kinds of quarts.— Zbl. Mineral., Abt. A, 1930, S. 428—431. С. А., 1932, v. 26, № 14, p. 3725. Ультрафиолетовый спектр поглощения различных видов кварца. [При анализе причин различной окраски кварца упомянуты соединения лития].

Winkler H. C. F. On the synthesis of nepheline.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 3-4, p. 131—136. С. А., 1947, v. 41, № 12, p. 3716f. Синтез нефелина.

См. также:

III. Геохимия. 1. Общие вопросы: Беус А. А.— 1956; Лебедев В. И.— 1959.

III. Геохимия. 2. Литий, рубидий и цезий в космосе: Чирвинский П. Н.— 1928.

III. Геохимия. 3. Литий, рубидий и цезий в породах: Абрамович Ю. М.— 1936, 1937; Агапова Л. И.— 1960; Алексиев Е.— 1958; Алимарин И. П., Ромм И. И.— 1935; Аренс Л. Х.— 1959; Белянкина Е. Д.— 1957; Вернадский В. И.— 1909, 1910, 1911, 1914, 1927, 1940, 1954; Гольдшмидт В. М.— 1933; Гольдшмидт В. М., Берман Г., Гауптман Г., Петерс К.— 1938; Нокколдс С. Р., Митчелл Р. Л.— 1952; Пламеневская Н. Л.— 1957; Слепнев Ю. С.— 1959; Солодов Н. А.—1959, № 4; Таусон Л. В.— 1958; Толмачев Ю. М., Филиппов А. Н.— 1936; Хорстман Э. Л.— 1959; Ahrens L. H.— 1957; Cabell M. J., Smales A. A.— 1957; Erämestä O., Sahama Th. G., Kanula V.— 1941; Lester W. S.— 1936; Nockolds S. R., Mitchell R. L.— 1948; Strock L. W.— 1937.

III. Геохимия. 7. Литий, рубидий и цезий в почвах: Pelíšek J.— 1956.

IV. Минералогия. 2. Природные минералы лития и цезия: Альтон Т., Слевин М., Карл Х. Ф.— 1946; Гинзбург А. И., Берхин С. И.— 1953; Гинзбург И. В.— 1957, 1959; Григорьев Д. П.— 1935; Семенов Е. И.— 1959; Хамагути, Симода — 1953.

V. Кристаллография: Белов Н. В.— 1959; Беус А. А.— 1959.

6. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В ПРИРОДНЫХ ВОДАХ И СОЛЯХ

Александров В. А. Бальнеологические богатства Дагестанской АССР.— В кн.: Природные ресурсы Дагестанской АССР. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 326—345. (АН СССР. Совет по изучению природных ресурсов). Библиогр. 10 назв.

Александров В. А. Классификация минеральных вод.— В кн.: Основы курортологии. Под общ. ред. М. П. Кончаловского и Г. М. Данишевского. Т. 1. М., Медгиз, 1932, с. 133—137. Библиогр. 3 назв.

Альбов С. В. К вопросу о боре в подземных водах Крыма.— Геохимия, 1957, № 1, с. 80—83. Библиогр. 17 назв.

Альбов С. В. Минеральные источники Крыма. Симферополь, Крымиздат, 1956. 32 стр., илл. (Очерки природы Крыма). Библиогр. с. 30—31.

Аскеров А. Г. Генезис минеральных вод Азербайджана.— Изв. АН АзербССР, 1953, № 10, с. 29—40. Библиогр. 23 назв.

Аскеров А. Г. Минеральные источники

Азербайджанской ССР. Баку, Изд. Азерб. ун-та, 1954. 330 стр., илл. (М-во высш. образования СССР. Азерб. ун-т). Библиогр. с. 321—330.

Аскеров А. Г. Перспективы использования минеральных вод Дарыдагского месторождения.— Уч. зап. Азерб. ун-та, 1956, № 3, с. 27—38. Библиогр. 20 назв. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9972. РЖХим., 1957, № 15, реф. 51074.

Бабинец А. Е. О составе поровых растворов из глинистых пород кайнозоя Причерноморской впадины.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае-июне 1957 года. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 50—74. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 74.

Бабинец А. Е., Радько Н. И. Микроэлементы в минеральных водах южного склона Советских Карпат.— Геологічний ж., 1956, т. 16, вып. 2, с. 21—29. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1957, № 3, реф. 3719.

Баженов Б. П. Общая геология. Озера, болота и их геологическая роль. Лекция девятая. М., 1955. 27 стр. (Всес. заочн. политехн. ин-т. Кафедра геологии и разведки месторождений полезных ископаемых). Библиогр. 11 назв.

Барабанов Л. Н. Некоторые данные о термальных водах Армении — Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 3, с. 33—37, илл. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Бахвалова О. Н. Соляные месторождения Урала.— В кн.: Соляные месторождения Европейской части СССР. Геологические условия проявлений соленосности, описание и характеристика соляных месторождений. М.— Л., Изд. АН СССР, 1945, с. 165—183. (Ленингр. фил. Гос. ин-та горно-хим. сырья Главгорхимпрома НКХП СССР. Соляные ресурсы СССР. Т. 1).

Бахман В. И., Крапивина С. С. Анализ минеральных вод. М., Медгиз, 1956. 168 стр. Библиогр. с. 163—165.

Бегунек Ф., Сантгольцер В., Ульриф Ф. Первые измерения радиоактивности нефтяных вод Чехословакии.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 527—538, илл. Библиогр. 3 назв.

Белякова Е. Е. Миграция металлов в подземных и поверхностных водах Верхнекайрактинского района в Центральном Казахстане.— Геохимия, 1958, № 2, с. 134—143. Библиогр. 6 назв.

Богомолов Г. В. Редкие компоненты при формировании подземных вод глубоких горизонтов.— Тр. Ин-та геол. наук АН БССР, 1958, вып. 1, с. 214—217. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16131. РЖХим., 1959, № 15, реф. 53034.

Богоявленский Л. Н. Ухтинское месторождение радия — ДАН СССР. Сер. А, 1928, № 14-15, с. 268.

Боровик-Романова Т. Ф. К геохимии рубидия. [Реф.] — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1939 год. Сборник рефератов. М.— Л., Изд. АН СССР, 1940, с. 54. (АН СССР. Отд. хим. наук).

Боровик-Романова Т. Ф. О содержании рубидия в морской воде.— ДАН СССР, 1944, т. 42, № 5, с. 221—223. Библиогр. 9 назв.

Бурксер Е. С. Некоторые итоги физико-химического исследования рапы и грязей озер Украины и Кубанской области.— Изв. Ин-та физ.-хим. анализа, 1930, т. 4, вып. 2, с. 133—162.

Бурксер Е. С. Радиоактивность минеральных вод и лечебных грязей.— В кн.: Основы курортологии. Под общ. ред. М. П. Кончаловского и Г. М. Данишевского. Т. 1. М., Гос. мед. изд., 1932, с. 166—194. Библиогр. с. 193—194.

Бурксер Е. С. Редкие элементы в соликамских карналлитах.— В кн.: Соликамские карналлиты. Сборник статей под общ. ред. Н. С. Курнакова, В. Е. Цифриновича и С. И. Вольфковича. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. горно-топлив. лит., 1935, с. 22—24 (Союзкалий).

Бурксер Е. С., Комар Н. В., Рублев С. Г., Устиловская Р. И. Опыт определения рубидия в воде Черного и Азовского морей и одесских лиманов. Ч. 1—2.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1932, т. 2, с. 65—84. Библиогр. 23 назв.

Бурксер Е. С., Фельдман Р. В. Опыт выделения рубидия из соликамских карналлитов.— Калий, 1932, № 4, с. 21—24. Библиогр. в подстроч. примеч.

Валяшко М. Г. К познанию основных физико-химических закономерностей в развитии соляных озер.— ДАН СССР, 1939, т. 23, № 7, с. 688—693. Библиогр. с. 690, 693.

Валяшко М. Г. К познанию основных физико-химических закономерностей в развитии соляных озер. 1. Опыт естественной классификации соляных озер по химическому составу их рассолов.— Ж. прикл. химии, 1939, т. 12, вып. 7, с. 955—966. Библиогр. 26 назв.

Валяшко М. Г., Соколова А. И. Методы анализа соляных вод.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 20—22.

Васильев В. С. Минеральные источники района Чапаевского курорта.— Уч. зап. Саратовск. ун-та, 1940, т. 15, вып. 1, с. 106—123, илл. Библиогр. 8 назв.

Васильев Г. А. Гидрохимическая характеристика поверхностных рассолов озера Эльтон.— В кн.: Материалы изучения районов современного и ископаемого соленакопления. Под ред. В. В. Вязовова и С. М. Кореневского. Л., Госхимтехиздат, 1956, с. 34—48. (М-во хим. пром-сти СССР. Главгорхимпром. Тр. Всес. н.-и. ин-та галургии. Вып. 32). Библиогр. 29 назв. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7956.

Вахрамеева В. А., Чирвинский П. И. Минералогическая характеристика соликамского карналлита.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1943, ч. 72, вып. 4, с. 213—223. Библиогр. 11 назв.

Вернадский В. И. Живое вещество в химии моря.— В кн.: Вернадский В. И. Биогеохимические очерки. 1922—1932 гг. М., Изд. АН СССР, 1940, с. 25—46. Библиогр. с. 239—241.

Вернадский В. И. История минералов земной коры. Т. 2. История природных вод. Ч. 1, вып. 1. Л., Госхимтехиздат, 1933. 202 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. История минералов земной коры. Т. 2. История природных вод. Ч. 1, вып. 2. Л., ОНТИ, Химтеорет., 1934, с. 201—403. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. История минералов земной коры. Т. 2. История природных вод. Ч. 1, вып. 3. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1936, с. 403—562.

Вернадский В. И. Океанография и геохимия.— В кн.: Вернадский В. И. Биогеохимические очерки. М., Изд. АН СССР, 1940, с. 219—238. Библиогр. с. 239—241.

Виноградов А. П. Геохимия рассеянных элементов морской воды.— Успехи химии, 1944, т. 13, вып. 1, с. 3—34. Библиогр. 197 назв.

Виноградов А. П. Рассеянные элементы в подземных водах разного происхождения (о значении коэффициентов пропорциональности).— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1948, т. 1, с. 25—35. Библиогр. 23 назв.

Врублевский М. И. Углекислые воды долины р. Кубани (Карачаево-Черкесская автономная область).— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. геол. и геогр., 1959, вып. 2, с. 22—33. Библиогр. 12 назв.

Гамсягер, Орниг, Шварц-Бергкампф. Определение лития в австрийских маточных соляных растворах. Перев. В. Б. Тулиновой.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 290—295. (Редкие металлы). Библиогр. 6 назв.

Ган О., Борн Г. И. Объяснение факта повышенного содержания гелия в некоторых не содержащих урана и тория минералах.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 494—497.

Герасимов А. П. Геологическое строение Минераловодского района (Сев. Кавказ). 1. Бештау — Железноводск — Сухой Карамык. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935. 104 стр., илл., карта. (Гл. геол.-гидро-геод. упр. Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 30). Библиогр. 79 назв.

Герасимов А. П. Железноводск. Гидрогеологический очерк.— В кн.: Материалы к познанию геологического строения Российской империи. Вып. 3. Кавказские минеральные воды. Геолого-гидрологические очерки. М., 1911, с. 77—89.

Герасимов А. П. Краткий геологический очерк района Кавказских минеральных вод.— В кн.: Материалы к познанию геологического строения Российской империи. Вып. 3. Кавказские минеральные воды. Геолого-гидрологические очерки. М., 1911, с. 3—16.

Герасимов А. П. Минеральные воды в России. Пг., 1920. 153 стр. (Комис. по изучению естеств. производит. сил России при АН. Естественные производительные силы России. Т. 4. Вып. 40). Библиогр. в подстроч. примеч.

Герасимов А. П. Обзор геологического строения северного склона Главного Кавказского хребта в бассейнах рек Малки и Кумы. М.— Л., Госгеолиздат, 1940. 84 стр., карта. (СНК СССР. Ком. по делам геологии. Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 123). Библиогр. 88 назв.

Германов А. И. О возможном участии подземных вод в гидротермальном рудообразовании.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1953, № 6, с. 26—39, илл. Библиогр. 21 назв. РЖХим., 1955, № 23, реф. 54946.

Глаголева М. А. Формы миграции элементов в речных водах.— В кн.: К познанию диагенеза осадков. (Сборник статей). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 5—28. (АН СССР. Комис. по осадочным породам). Библиогр. с. 27—28.

Голева Г. А. Геохимия подземных вод месторождений полезных ископаемых западных областей Украины.— Проблемы геохимии, 1959, вып. 1, с. 228—248. Библиогр. с. 247—248.

Гуревич М. Г., Овчинников И. М. Краткая характеристика природных вод района Тырныаузского рудного месторождения.— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 5, с. 1021—1024. РЖГеохл., 1959, № 2, реф. 2854. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70756.

Демехин А. П. Арзни. Гидрогеологический очерк. Ереван, Изд. Арм. геол. упр., 1940. 135 стр., илл., карты. (Ком. по делам геологии при СНК СССР. Тр. Арм. геол. упр. Вып. 1). Библиогр. 41 назв.

Демехин А. П. Джермук. (Гидрогеологический очерк). Ереван, Изд. АН АрмССР, 1947. 88 стр., илл., карты. (АН АрмССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. 39 назв.

Демехин А. П. Минеральные воды бассейна реки Арпа. Ереван, Изд. АН АрмССР, 1958. 155 стр., карта. (АН АрмССР, Ин-т геол. наук). Библиогр. 58 назв.

Демехин А. П. Минеральные воды ущелья р. Блдан (Дилижан).— В кн.: Вопросы геологии и гидрогеологии Армянской ССР. Ереван, Изд. АН АрмССР, 1956, с. 114—135. (АН АрмССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. 7 назв.

Деньгин Ю. Минеральные источники Центрального Забайкалья (верховья рек Чикой, Онон, Ингода). М.— Л., Гос. науч.-техн. геол.-развед. изд., 1932. 43 стр., табл. (Тр. Всес. геол.-развед. объединения НКТП СССР. Вып. 184). Библиогр. 16 назв.

Джорич. Минеральные воды Народной Республики Сербии. II.— Гласник Хем. друштва, 1953, кн. 18, № 2, с. 121—129. (серб., рез. франц.). РЖХим., 1956, № 13, реф. 39400.

Дзенс-Литовский А. И. Минеральные (соленые) воды в Советской Прибалтике.— Бюл. Ин-та галургии, 1939, № 9, с. 11—15.

Дзенс-Литовский А. И. Соленосные породы и соленые воды Советской Прибалтики.— Сов. геология, 1947, сб. 23, с. 100—106. Библиогр. 20 назв.

Дзенс-Литовский А. И., Фетисова Т. И. Соляные месторождения Азово-Черноморского побережья СССР.— В кн.: Соляные месторождения Европейской части СССР. М.— Л., Изд. АН СССР, 1945, с. 130—164, карта. Библиогр. с. 251—263.

Дрынкин А. П. Лечебные воды Узбекистана. (Материалы к бальнеографии).— В кн.: Вопросы курортного дела в Узбекистане. Сборник 14. Ташкент, Госиздат УзССР, 1957, с. 3—79. (М-во здравоохранения УзССР. Узб. гос. н.-и. ин-т курортологии и физиотерапии). Библиогр. с. 77—79. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30912.

Дубянский А. А. Итоги изучения геологии центральных областей черноземной полосы за 1924—1957 годы.— Зап. Воронежск. с.-х. ин-та, 1958, т. 28, вып. 1, с. 65—69. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16539.

Ефремов Н., Веселовский А. Рубидий и цезий в соликамских карналлитах.— Изв. Ин-та физ.-хим. анализа, 1930, т. 4, вып. 2, с. 499—500.

Ефремов Н. Н., Веселовский А. А. Рубидий и цезий в соликамских карналлитах.— Ж. прикл. химии, 1931, т. 4, вып. 4, с. 541—542.

Жеффруа Ж. Гидротермальная металлогения и изменение руд, связанные с восходящими растворами в Лозере. Возможное распространение этого процесса.— В кн.: Рудные регенерированные месторождения. Сборник статей. Под ред. и с предисл. В. И. Смирнова. М., ИЛ, 1957, с. 144—169. Библиогр. 29 назв.

Зайцев И. К. Основные типы гидрогеологических структур на территории СССР.— Сов. геология, 1959, № 11, с. 3—14.

Иванов В. В. Основные стадии гидротермальной деятельности вулканов Камчатки и Курильских островов и связанные с ними типы термальных вод.— Геохимия, 1958, № 5, с. 473—485. Библиогр. 19 назв.

Иванов В. В. Современная гидротермальная деятельность вулкана Эбеко на острове Парамушир.— Геохимия, 1957, № 1, с. 63—76. Библиогр. 6 назв.

Игнатович Н. К. Псекупские минеральные источники. М.— Л., Геол. изд. Гл. геол.-развед. упр., 1932. 190 стр., илл., карта. (Тр. Гл. геол.-развед. упр. ВСНХ СССР. Вып. 97). Библиогр. в подстроч. примеч.

Ильин Д. И., Петрова А. И., Чепкасова Н. Я. К вопросу о миграции радиоактивных веществ из открытого водоема.— Атомная энергия, 1958, т. 5, вып. 1, с. 75—77, илл. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11429.

Каганович Ю. Я. Производство калийных удобрений в США.— Ж. прикл. химии, 1956, т. 29, вып. 12, с. 1761—1778. Библиогр. 20 назв.

Калабин А. И. Минеральные источники Северо-Востока СССР. Магадан, Отд. техн. информации, 1959. 108 стр., илл., карты. (Совет нар. хозяйства Магаданского экон.-адм. района РСФСР). Библиогр. 56 назв.

Калинин С. К. Работа спектрографической лаборатории Института астрономии и физики Академии наук Казахской ССР.— Вестник АН КазССР, 1946, № 9, с. 40—53.

Калинин С. К., Посохов Е. В. Спектрографическая характеристика вод соляных озер Центрального Казахстана.— Вестник АН КазССР, 1950, № 4, с. 100—104. Библиогр. с. 104.

Каменский Г. А., Силин-Бекчурин А. И., Соколов Д. В. Проблемы формирования подземных вод по материалам трудов Лаборатории гидрогеологических проблем, том 1.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1949, т. 2, с. 81—92.

Карстенс Э. Э. Материалы по химическому составу минеральных источников Северного Кавказа. Л., Изд. Геолкома, 1926. 18 стр., 5 табл. (Геол. ком. Материалы по общей и прикладной геологии. Вып. 33).

Карстенс Э. Э. Физика и химия минеральных вод.— В кн.: Основы курортологии. Под общ. ред. М. П. Кончаловского и Г. М. Данишевского. Т. 1. М., Гос. мед. изд., 1932, с. 110—133. Библиогр. с. 133.

Карстенс Э. Э., Ларин Е. А. Кавказские минеральные воды. Пятигорск, Кисловодск, Ессентуки и Железноводск. Их химический состав и лечебное действие. Пятигорск, Изд. Кавминэкспорт, 1925. 49 стр.

Кашкай М. А. Новые данные по изучению месторождений Истису и перспективы развития курортов в Кельбаджарском районе.— В кн.: Труды Республиканской научной конференции по развитию и освоению курорта Истису. Баку, Изд. АН АзССР, 1955, с. 24—42. РЖХим., 1957, № 15, реф. 51078.

Кепуладзе И. Н. Современное состояние гидроминеральной базы курорта Цхалтубо.— В кн.: Сборник трудов. Т. 1—2. Тбилиси, Грузмедгиз, 1956, с. 29—35. (М-во здравоохранения ГрузССР, Гл. курортн. упр. Цхалтубск. филиал Н.-и. ин-та курортологии и физиотерапии). РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12817. РЖХим., 1958, № 3, реф. 7495.

Ковалев В. Ф. Минеральные воды восточного склона Урала и Зауралья.— Тр. Горногеол. ин-та Уральского ФАН СССР, 1959, вып. 32, с. 319—341. Библиогр. с. 341.

Ковалева К. Н., Буркер Е. С. Определение содержания рубидия в морской воде.— Доповіді АН УРСР, 1940, № 5, с. 31—36. Библиогр. 4 назв.

Коновалов Г. С. К изучению микроэлементов в природных водах.— Гидрохим. материалы, 1957, т. 26, с. 19—24.

Коновалов И. Минеральная вода «Ласточка» и ее целебные свойства. Владивосток, Примор. кн. изд., 1955. 36 стр.

Константинов С. В., Бакланов Д. Р., Юшкин Е. М. Кавказ.— В кн.: Химико-технический справочник. Т. 1. Ископаемое сырье. Вып. 2. Ископаемое сырье по экономическим областям СССР. Под ред. А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1925, с. 110—148. Библиогр. в подстроч. примеч.

Кузнецов С. С. Геология северной юрской депрессии в Дигоро-Осетинской части Большого Кавказа. Л., Изд. Ленингр. ун-та, 1947. 154 стр., илл. Библиогр. 229 назв.

Кустов В. Ф. Анализ воды мышьяковистого источника «ПГПРТР» на Кавказе.— ДАН СССР. Сер. А, 1928, № 6, с. 96—98.

Кучин М. И. Белокурихинские радиоактивные термы.— Вестник Зап.-Сиб. геол. треста, 1936, вып. 1—2, с. 38—50.

Лангваген Я. В. Перспективы курортного строительства на крайнем юге Закавказья (Джульфинские мышьяковистые воды).— В кн.: Водные богатства недр земли на службу социалистическому строительству.

Первый Всесоюзный гидрогеологический съезд. Ленинград, 25—31 декабря 1931 г. Сборник 6. Минеральные воды. Л.— М.— Новосибирск, ОНТИ, Гос. науч.-техн. горно-геол.-нефт. изд., 1934, с. 79—82. (НКТП СССР. Гл. геол.-гидро-геод. упр.).

Лаэрт В. И. Применение векторной диаграммы А. Н. Заварицкого в гидрохимии.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1952, вып. 1, с. 170—175.

Лебедева Д. А. Исследование радиоактивности Куйбышевского минерального источника.— Тр. Крымск. мед. ин-та, 1958, т. 20, с. 39—43. РЖХим., 1959, № 15, реф. 53045.

Левченко В. М. О геохимической классификации минеральных вод и коэффициентах метаморфизации.— Тр. Хим. ин-та Кирг. ФАН СССР, 1950, вып. 3, с. 21—33. Библиогр. 9 назв.

Линдтроп М. Т., Толмачев Ю. М. Спектральный анализ минеральных вод.— ДАН СССР, 1936, т. 12, № 7, с. 321—324. Библиогр. 11 назв.

Макаренко Ф. А. О генезисе сероводородных вод Мацесты.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1949, т. 2, с. 3—45. Библиогр. 34 назв.

Максимович Г. А. Минеральные источники Чечни.— Ж. прикл. химии, 1932, т. 5, вып. 8, с. 1066—1077. Библиогр. 12 назв.

Мейер Г. Я. Полюстровские минеральные воды.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1948, т. 3, с. 264—272. Библиогр. 37 назв.

Моисеев А. С. Гидрогеологический очерк Главной гряды Крымских гор. М.— Л., Геол. изд. Гл. геол.-развед. упр., 1931. 28 стр., табл., карта (Тр. Гл. геол.-развед. упр. ВСНХ СССР. Вып. 30). Библиогр. с. 21—26.

Морачевский Ю. В. Акцессорные элементы и нерастворимые остатки соликамского карналлита.— В кн.: Соликамские карналлиты. Сборник статей под общ. ред. Н. С. Курнакова, В. Е. Цифриновича и С. И. Вольфковича. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. горно-топлив. лит., 1935, с. 13—21. (Союзкалий). Библиогр. 6 назв.

Морачевский Ю. В. Тяжелые галогены и щелочные металлы.— Тр. Всес. ин-та галургии, 1939, вып. 17, с. 64—66.

Мушкетов И. В. Геологические заметки о Кавказских минеральных водах.— Зап. Минералог. о-ва, 1886, ч. 22, с. 71—126. Библиогр. в подстроч. примеч.

Николаев А. В. О современном состоянии учения о солях.— Хим. наука и пром-сть, 1957, т. 2, № 6 с. 674—676. Библиогр. 17 назв.

Никольский Б. П., Парамонова В. И. Законы обмена ионов между твердой фазой и раствором.— Успехи химии, 1939, т. 8, вып. 10, с. 1535—1567, илл. Библиогр. 36 назв.

Новохатский И. П., Калинин С. К. Литий в термальных водах Казахстана.— ДАН СССР, 1940, т. 29, № 1, с. 54—55.

Новохатский И. П., Калинин С. К. Спектроскопическая характеристика терм Заилийского Алатау (Тянь-Шань).— ДАН СССР, 1939, т. 22, № 6, с. 326—327.

Овчинников А. М. Гидрогеологические условия гидротермальных процессов.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1957, т. 32, вып. 5, с. 126—142, илл. Библиогр. 14 назв. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46287.

Овчинников А. М. К вопросу о «ювенильных водах».— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 238—248, илл. Библиогр. с. 247—248.

Овчинников А. М. Минеральные воды. М., Госгеолиздат, 1947. 242 стр., илл. Библиогр. 119 назв.

Овчинников А. М. Основные принципы зональности минеральных вод Кавказа.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1948, т. 23, с. 139—150, табл., карта.

Овчинников А. М. Происхождение термальных вод в связи с их практическим использованием в Болгарии.— Изв. геол. ин-та Бълг. АН, 1958, кн. 6, с. 237—245, илл., схема распространения минерал. вод. Библиогр. с. 243. РЖХим., 1959, № 1, реф. 834.

Овчинников А. М. Типы месторождений минеральных вод.— Сов. геология, 1949, № 40, с. 67—71.

Огильви А. Н. К вопросу о генезисе нарзана.— В кн.: Материалы к познанию геологического строения Российской империи. Вып. 3. Кавказские минеральные воды. Геолого-гидрологические очерки. М., Тип. Моск. ун-та, 1911, с. 17—63, илл., 3 карты.

Орлов Н. А. Определение рубидия и цезия в минеральной воде и рассолах.— Ж. Русс. физ.-хим. о-ва, 1909, т. 35, вып. 1, с. 91.

Орлова Л. М. Минеральные источники.— В кн.: Полезные ископаемые Читинской области. (Черные металлы и неметаллические полезные ископаемые). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 118—137, илл. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил. МГ и ОН СССР. Читинск. геол. упр.).

Орлова Л. М. Подземные воды южной части Читинской области.— В кн.: Материалы по подземным водам Восточной Сибири. Иркутское кн. изд., 1957, с. 33—44. (АН СССР. Вост.-Сиб. фил. МГ и ОН СССР. Иркутское геол. упр.). Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77109.

Орловский С. Т., Монич Е. Е. Микроэлементы в минеральных водах Закарпатья.— Науч. зап. Ужгор. ун-та, 1957, т. 22, с. 184—191.

Осичкина Р. Г., Бергман А. Г. Соляные месторождения Южного Таджикистана. (Сообщ. 3). Соляные месторождения Кулябской группы.— В кн.: Исследования в области редких металлов и солей. Вып. 2. Душанбе, 1958, с. 153—170. (Тр. Ин-та химии АН ТаджССР. Т. 84). Библиогр. 6 назв. РЖХим., 1959, № 17, реф. 60418.

Осичкина Р. Г., Кузнецова А. И., Бергман А. Г. Соляные месторождения Южного Таджикистана. (Сообщ. 1). Обзор исследований соляных месторождений Южного Таджикистана.— В кн.: Исследования в области редких металлов и солей. Вып. 2. Душанбе, 1958, с. 137—145, карта. (Тр. Ин-та химии АН ТаджССР. Т. 84). Библиогр. 34 назв. РЖХим., 1959, № 17, реф. 60418.

Пантелеев И. Я., Сурков В. Н. Минеральные источники и лечебная грязь района Кавказских Минеральных Вод. Пятигорск, 1960. 166 стр. (М-во здравоохранения РСФСР.

Гос. н.-и. бальнеол. ин-т на Кав. Мин. Водах). Библиогр. 56 назв.

Пенчев Н. П., Пенчева Е. Н., Бончев П. Р. Спектрографические исследования микрокомпонентов Болгарских минеральных вод.— Докл. Болг. АН, 1958, т. 11, № 5, с. 375—377, табл. Библиогр. с. 376—377. РЖХим., 1959, № 24, реф. 85930.

Пийп Б. И. Термальные ключи Камчатки. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937. 268 стр., илл., карты. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил. Сер. Камчатская, вып. 2). Библиогр. в подстроч. примеч.

Пономарева Л. К., Золотавин В. Л. Десорбция радиостронция и радиоцезия с взвешенных частиц вод открытых водоемов.— Радиохимия, 1959, т. 1, вып. 5, с. 619—621. Библиогр. 3 назв.

Посохов Е. В. Соляные озера Казахстана. М., Изд. АН СССР, 1955. 187 стр., илл. (АН СССР. Гидрохим. ин-т). Библиогр. с. 180—186.

Посохов Е. В. Термальные источники Восточного Казахстана. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1947. 143 стр., илл. (АН КазССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. 87 назв.

Посохов Е. В. Термы Казахстана.— Изв. Казахск. ФАН СССР. Сер. геол., 1944, вып. 2-3, с. 186—195. Библиогр. 19 назв.

Радий в Печерском крае.— Горный ж., 1928, № 8, с. 603—604.

Резников А. А., Муликовская Е. П. Анализ природных вод.— В кн.: Анализ минерального сырья. Под общ. ред. Ю. Н. Книпович, Ю. В. Морачевского. Изд. 2, перераб. и доп. Л., Госхимиздат, 1956, с. 871—1039. Библиогр. 34 назв.

Риш М. А. Биогеохимические провинции Зеравшанского бассейна.— В кн.: Научные труды. Т. 7. Самарканд, 1958, с. 337—359. (Узбекск. академия с.-х. наук. Н.-и. ин-т каракулеводства). Библиогр. с. 358—359. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23116.

Ром Я. М. Рассолы Подмосковной котловины и их практическое значение.— Сов. геология, 1940, № 10, с. 14—16.

С. В. Изучение производительных сил Пермской области.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1946, № 2, с. 227—232.

Самойлов О. Я., Соколов Д. С. Связь вертикальной гидрохимической зональности артезианских вод с особенностями теплового движения молекул воды и ионов в растворах.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 9, с. 72—80. Библиогр. 18 назв.

Силин-Бекчурин А. И. Гидродинамические и гидрохимические закономерности на территории Прибалтики.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1958, т. 20, с. 3—28. Библиогр. 8 назв.

Скробов А. А. Соляные месторождения северо-западных и центральных областей Европейской части СССР.— В кн.: Соляные месторождения Европейской части СССР. Геологические условия проявлений соленосности, описание и характеристика соляных месторождений. М.— Л., Изд. АН СССР, 1945, с. 103—232. (Ленингр. фил. Гос. ин-та горно-хим. сырья Главгорхимпрома НКХП СССР. Соляные ресурсы СССР. Т. 1).

Славянов Н. Н. Ейский минеральный источник, его каптаж и история.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1948, т. 1, с. 154—170, илл. Библиогр. 4 назв.

Славянов Н. Н. История Железноводских минеральных источников и Железноводского курорта.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1950, т. 8, с. 3—77.

Славянов Н. Н. Краткий гидрогеологический очерк минеральных источников Джавского района Юго-Осетии.— Тр. Совета по изучению производит. сил АН СССР. Сер. Закавказская, 1932, вып. 4, с. 5—55, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Славянов Н. Н. Учение В. И. Вернадского о природных водах и его значение. Под ред. О. К. Ланге. М., Изд. Моск. о-ва испыт. природы, 1948. 124 стр., илл. (Материалы к познанию геол. строения СССР. Вып. 10).

Смейлс, Самон. Определение небольших количеств рубидия и цезия в морской воде и родственных материалах, представляющих геохимический интерес, с помощью активационного анализа.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956, с. 110—127. (Редкие металлы). Библиогр. 24 назв.

Смирнов В. А. Краткий гидрохимический очерк минеральных источников Джавского района Юго-Осетии.— Тр. Совета по изучению производит. сил АН СССР. Сер. Закавказская, 1932, вып. 4, с. 107—126. Библиогр. в подстроч. примеч.

Соли лития в минеральных источниках. Реф. Ю. Зеленский.— Цветные металлы, 1938, № 5, с. 117.

Степанова К. М. Химическая классификация природных вод.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1952, вып. 1, с. 156—169. Библиогр. 13 назв.

Сурков В. Н. К вопросу о генезисе некоторых минеральных вод района КМВ.— Уч. зап. Гос. н.-и. бальнеол. ин-та на Кавминводах, 1957, т. 1, с. 397—406. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10853.

Сурков В. Н., Кравцов С. С. Содержание лития в минеральных водах района КМВ и его роль в выяснении генезиса вод.— Уч. зап. Гос. н.-и. бальнеол. ин-та на Кавминводах, 1959, т. 2, с. 459—472.

Тагеева Н. В. Минеральные воды Джермук (Исти-су) в Армении.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1948, т. 1, с. 212—220. Библиогр. в подстроч. примеч.

Тагеева Н. В. О происхождении нефтяных вод.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1934, вып. 4, с. 69—91, карта. Библиогр. 77 назв.

Тагеева Н. В. Основные черты гидрогеохимии осадочных пород.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 86—89. (АН СССР. Гидрохим. ин-т).

Тагеева Н. В., Старик Ф. Е. Содержание радия в нефтяных водах о. Челекена.— ДАН СССР. Сер. А, 1931, № 7, с. 163—167. Библиогр. в подстроч. примеч.

Тагеева Н. В., Тихомирова М. М. К геохии природных вод района Узбоя.— ДАН СССР, 1952, т. 84, № 6, с. 1201—1202.

Ткачук В. Г. О типах терм Саяно-Байкальской горной страны.— ДАН СССР, 1958,

т. 118, № 6, с. 1176—1179. Библиогр. 15 назв. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77121.

Толстихин Н. И. Минеральные источники Забайкалья.— В кн.: Водные богатства недр земли на службу социалистическому строительству. М.— Л.— Новосибирск, Госгеонефтеиздат, 1934, с. 3—57. Библиогр. 37 назв.

Толстихин Н. И., Альбов С. В. Об углекислых минеральных водах в Крыму.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1952, т. 26, вып. 2, с. 33—41. Библиогр. 12 назв.

Толстихин Н. И., Дженс-Литовский А. И. Карта минеральных вод СССР.— Разведка недр, 1938, № 3, с. 23—28.

Толстихин Н. И., Дзенс-Литовский А. Н. Подземные воды соляных месторождений.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1948, т. 3, с. 150—163. Библиогр. 14 назв.

Толстихин О. Н. Термальные воды Камчатки и проблемы их освоения.— Сов. геология, 1958, № 2, с. 109—133. Библиогр. 27 назв.

Тяжелые галогены и щелочные металлы.— В кн.: Очерки геохимии Верхне-Камских соляных отложений. Л., Гос. науч.-техн. изд. хим. лит., 1939, с. 64—66. (НКХП—ГГХ. Тр. Всес. ин-та галургии. Вып. 17).

Уразов Г. Г., Поляков В. Д. Исследование Кара-Богаз-Гола. Из работ Института общей и неорганической химии им. Н. С. Курнакова АН СССР.— Природа, 1956, № 9, с. 61—67. Библиогр. в подстроч. примеч.

Устиев Е. К., Молева В. А. Минеральные источники Юго-Осетии. Л., Изд. АН СССР и Курорт. упр. Наркомздрава Юго-Осетии, 1933. 188 стр., илл., карты. (АН СССР. Тр. Совета по изучению производит. сил. Сер. Закавказская. Вып. 9). Библиогр. 49 назв.

Федоровский Н. М. Экономическая минералогия СССР. Вып. 1. Армянская ССР. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936. 248 стр., карты. (АН СССР. Ломоносовск. ин-т. Всес. ин-т минерал. сырья). Библиогр. с. 237—245.

Фельдман Р. В. Опыты определения рубидия и таллия в Соликамском карналлите.— Калий, 1932, № 8, с. 28—29.

Фельдман Р. В. Редкие элементы в соликамских калийных отложениях.— Калий, 1932, № 11-12, с. 56.

Ферсман А. Е. К геохимии окрестностей Кисловодска.— ДАН СССР, 1938, т. 21, № 5, с. 246—249. Библиогр. с. 249.

Фомичев М. М. Минеральные воды Катырша-сарай в Крыму.— Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР, 1948, т. 3, с. 287—300.

Фомичев М. М. Минеральные воды «Феодосия».— В кн.: Вопросы изучения курортных ресурсов СССР. Сборник работ по гидрогеологии, физико-химии и микробиологии минеральных вод и лечебных грязей и климату. Под ред. В. А. Александрова и В. В. Иванова. М., Медгиз, 1955, с. 142—149. (М-во здравоохранения СССР. Центр. ин-т курортологии). Библиогр. с. 148—149.

Хлопин Г. В. Методы санитарных исследований. Т. 1. Вып. 2. Анализ минеральных вод. Изд. 2, доп. и испр. Л., Госхимтехиздат, Ленингр. отд., 1932. 186 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Цапенко И. И. Новые данные о химизме подземных вод палеозойских отложений Подолии.— Геологічний ж., 1958, т. 18, вып. 5, с. 88—92. Библиогр. 6 назв.

Черницов А. Минеральные источники Северного Кавказа в связи с его геологическим строением.— В кн.: Труды по геологии и полезным ископаемым Северного Кавказа. Вып. 4. Ессентуки, 1939, с. 123—140. (СНК СССР. Ком. по делам геологии. Северо-Кавказск. геол. упр.).

Черницов А. И. Горькие воды Северного Кавказа, связанные с трещинными осадочными отложениями.— В кн.: Труды по геологии и полезным ископаемым Северного Кавказа. Вып. 2. Ростов н/Д., 1938, с. 141—174. (НКТП—ГГУ. Северо-Кавказск. геол. упр.). Библиогр. 17 назв.

Чирвинский П. Н. Заметка о синей каменной соли Соликамского месторождения.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1943, ч. 72, вып. 1, с. 51—55.

Яроцкий Л. А. Условия формирования минеральных вод курорта Джалал-Абад.— В кн.: Вопросы изучения курортных ресурсов СССР. Сборник работ по гидрогеологии, физико-химии и микробиологии минеральных вод и лечебных грязей и климату. Под ред. В. А. Александрова и В. В. Иванова. М., Медгиз, 1955, с. 79—96. (М-во здравоохранения СССР. Центр. ин-т курортологии). Библиогр. с. 96.

Ясницкий П. А. Бальнеологические ресурсы Пермской области.— В кн.: Природные лечебные ресурсы Пермской области. Пермь, 1958, с. 16—22. (Пермская областная клиническая больница к 125-летию).

Ясницкий П. А. Рациональное распределение и строительство курортов в Пермской области.— Тр. Пермск. мед. ин-та, 1957, вып. 27, с. 18—21. РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16599.

Икэда. Химическое изучение горячих источников Арима. VII. Химический состав источника Тэммангу-но-ю группы источников Арима 5.— Нихон кагаку дзасси, J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1955, v. 76, № 10, p. 1079—1082 (япон.). РЖХим., 1957, № 2, реф. 4203.

Ногути, Сайдзё. Химический состав воды главных рек и водоемов Японии.— Кагаку, когё, Chem. Ind. (Japan), 1956, v. 7, № 8, p. 9—13 (япон.). РЖХим., 1957, № 9, реф. 30433.

Anderson W., Burton L. K., Crookall J. O. Current trends of strontium-90 and cesium-137 levels in milk.— Nature, 1959, v. 184, № 4680, p. 89—91. Библиогр. 14 назв. Колебания содержаний Sr-90 и Cs-137 в молоке в настоящее время.

Andrisano R., Amoretti L., Artusi G. C. Analisi dell'acqua minerale di S. Giovanni Contignaco (Salsomaggiore).— Chimica, 1959, v. 35, № 1, p. 5—11. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71178. Анализ минеральной воды местечка Сан-Джованни-Континьяко близ Сальсомаджоре [Парма].

Azcona J. M. L., de. Medicinal-mineral waters of the province of Pontevedra (Spain).— Notas y comuns Inst. geol. y minero España, 1956, № 41, p. 3—20. C. A., 1956, v. 50, № 21,

p. 15996i. Лечебные минеральные воды провинции Понтеведра (Испания).

Azcona J. M. L., de. A spectrographic study of the elemental composition of medicinal waters of the Spanish peninsula. I.— Notas y comuns Inst. geol. y minero España, 1947, № 17, p. 3—8. C. A., 1948, v. 42, № 6, p. 3039a. Спектрографическое исследование элементарного состава лечебных вод Испанского полуострова.

Ballczo H. Enrichment and microdetermination of the lithium ion, with particular consideration of its presence in mineral waters.— Mikrochemie ver. Mikrochim. acta, 1950, v. 35, p. 178—188. C. A., 1950, v. 44, № 18, p. 8570f. Обогащение и микроопределение иона лития; рассмотрение вопроса о нахождении его в минеральных водах.

Bányai J. Prezentarea sinoptică a compozitiei apelor minerale.— Rev. méd. RPR, 1957, v. 3, № 6, p. 22—24. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77133. Наглядное изображение химического состава минеральных вод.

Bertram D. T., Thomson G. Lithium in sea water.— Science, 1933, v. 77, p. 547—548. C. A., 1933, v. 27, № 16, p. 3862. Литий в морской воде.

Bohrversuche der Mineralquelle Eglisau.— Neue Zürcher Ztg, 1956, Bd 10, Juli, № 188. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14663. Разведочное бурение на площади минеральных источников Эглизау.

Bossuet R. Analyse spectrographique quantitative des métaux alcalins. Application au caesium dans les eaux minérals.— C. r. Acad. sci., 1936, t. 200, № 13, p. 1094—1096. Количественный спектрографический анализ щелочных металлов. Применение [этого метода] к анализу цезия в минеральных водах.

Bragagnolo G. Mineral waters of Bognanco [Novara].— Ann. chim. applicata, 1940, v. 30, p. 352—362. C. A., 1941, v. 35, № 5, p. 1553.7. Минеральные воды из Боньянко [Новара].

Brooks F. A., Jr. Trace and minor elements in Woodbine subsurface waters of the East Texas basin.— Bull. Geol. Soc. America, 1958, v. 69, № 12, p. 1540—1541. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20763. Рассеянные и малые элементы в грунтовых водах Вудбайна, бассейн восточной части Техаса.

Bruet E. Chute de poussières au sud de la Baie d'Hudson au cours de l'hiver 1936—1937.— C. r. Soc. géol. France, 1939, v. 9, № 3, p. 28—30. C. A., 1939, v. 33, № 8, p. 2856. 8. Пыльный дождь на юге Гудзонова залива в зимний период 1936—1937 гг.

Bryant F. J. The analysis of heavy water.— Rept. Atomic. Energy Res. Establ., 1956, № C/R, 1927, 18 p. Analyt. Abstrs, 1956, v. 3, № 12, ref. 3548. Анализ тяжелой воды.

Caesium in volcanic emanations.— Econ. Geol., 1906, v. 2, p. 265. Цезий в вулканических эманациях.

Carbalho A. H., de. Analytical studies of the thermal waters of Rainha, Monchique and San Miguel Island.— Portugal. Dir. general mines e serv. geol., 1955, p. 1—177. C. A., 1956, v. 50, № 6, p. 4431d. Аналитическое изучение термальных вод Райна, Мончик и на острове Сан-Мигель.

Carreta U. Analisi dell'acqua della Plose (Bressanone).— Ann. chimica, 1954, v. 44, № 12, p. 1043—1049. РЖХим., 1956, № 2, реф. 3711. Анализы воды источника в Плозе (Брессаноне).

Casares R. Analysis of mineral and medicinal water from «La Maravilla», Coslada, Madrid.— An. bromatol., 1954, v. 6, p. 299—307. C. A., 1955, v. 49, № 10, p. 7157i. Анализ минерализованной и лечебной воды из «Ла-Маравилла», Кослада, Мадрид.

Casares R. Analysis of mineral and medicinal water from «La Sallén», brook of Barruera (Lérida).— An. bromatol., 1954, v. 6, p. 327—335. C. A., 1955, v. 49, № 10, p. 7158b. Анализ минерализованной и лечебной воды из «Ла-Саллен», ручей Барруера (Лерида).

Chatonier D. Determination of lithium in several mineral waters of the Centre.— Bull. Soc. pharmacie Bordeaux, 1955, v. 94, p. 29—32. C. A., 1956, v. 50, № 22, p. 17264a. Определение лития в некоторых минеральных водах Центра.

Cron F. W. Mineral water at Hot Springs, Arkansas.— Military Engr, 1939, v. 39, № 176, p. 133—137. C. A., 1939, v. 33, № 11, p. 4355. Минеральная вода Хот-Спрингса, Арканзас.

Dubarry J. J., Castagnou R., Bertin G., Mechain M. La nouvelle source artésienne thermo-minérale de Rochefort-sur-Mer.— Presse therm et climat., 1955, v. 92, № 3-4, p. 77—79. РЖХим., 1958, № 11, реф. 35811. Новые термоминеральные артезианские источники города Рошфор [департамент Приморская Шаранта].

Ellis C. B. Fresh water from the ocean for cities, industry, and irrigation. N. Y., 1954. 217 p. Пресная вода из океана для городов, промышленности и орошения.

Emszt K. Analytical data of the mineral water of Kisterenye.— Hidrol. közl., 1941, v. 19, p. 75—77. C. A., 1941, v. 35, № 15, p. 5223. 9. Аналитические данные по минеральным водам из Кистерени.

Fricke K. Der Schwermetallgehalt der Mineralquellen.— Z. Erzbergbau und Metallhüttenwesen, 1953, Bd 6, № 7, S. 257—266. РЖГеол., 1954, № 2, реф. 1696. Содержание тяжелых металлов в минеральных источниках.

Gale H. S. Salines in the Owens, Searles and Panamint basins, Southeastern California.— Geol. Surv. Bull., 1917, № 580-L, 323 p. Соляные источники в бассейнах Оуэнс, Сёрлс и Панаминт, юго-восточная Калифорния.

Gale W. A. Lithium from Searles Lake.— Chem. Industries, 1945, v. 57, № 2, p. 442—446. Литий в озере Сёрлс.

Gamsjäger H., Ornig H., Schwarz-Bergkampf E. Der Lithiumgehalt österreichischer Salzmutterlangen.— Mikrochim. acta, 1957, № 3-4, S. 607—612. C. A., 1957, v. 51, № 22, p. 17577. РЖХим., 1958, № 9, реф. 28344. Содержание лития в австрийских солевых маточных растворах.

Greenberg J., Sundheim B. R., Gruen D. M. Solutions of sulfur in fused salts.— J. Chem. Phys., 1958, v. 29, № 2, p. 461. C. A., 1959, v. 53, № 1, p. 41c. Растворы серы в расплавленных солях.

Hahn O., Born H. J. The occurrence of radium in north and central German waters.— Naturwissenschaften, 1935, Jg 23, S. 739—740. C. A., 1936, v. 30, № 4, p. 954. Содержание радия в водах северной и центральной Германии. [Отмечено, что воды, богатые радием, содержат также и литий].

Halperin A., Sambursky S. Determination of rubidium chloride in rubidium-enriched Dead Sea carnallites.— Bull. Res. Conuncil Israel, 1952, № 2, p. 107—114. Brit. Abstrs, 1953, pt 4, № 941. Определение хлористого рубидия в богатых рубидием карналлитах Мертвого моря.

Hartwig W. Salzmagnesit von Unterbreizbach (Rhön).— Chem. Erde, 1955, Bd 17, № 4, S. 324—328. C. A., 1956, v. 50, № 4, p. 2373a. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8637. РЖХим., 1956, № 15, реф. 46735. Магнезитовая соль из Унтербрайцбаха (Рён).

Harwey H. W. Biological oceanography.— В кн.: Recent marine sediments. A symposium. Ed. P. D. Trask. Washington, 1955, p. 142—152. Библиогр. 32 назв. Биологическая океанография.

Herrman A. G. Geochemische Untersuchungen an Kalisalzlagerstätten im Südharz. Berlin, 1958. 111 S. Геохимические исследования месторождений калиевых солей в Южном Гарце.

Holluta J., Herrmann W. Mineral spring at Bad Karlsbrunn (Silesia).— Verhandl. naturforsch. Ver. Brünn, 1937, Bd 69, № 1, S. 14—20 (Publ. 1938). Neues Jahrb. Mineral., Geol., Ref. II, 1939, S. 627—628. C. A., 1940, v. 34, № 5, p. 1421.8. Минеральный источник в Бад-Карлсбрунне (Силезия).

Ikeda N. Chemical studies on the hot springs of Arima. III. IV.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1955, v. 76, p. 716—719, 719—721. C. A., 1956, v. 50, № 19, p. 14152b. Химическое изучение горячих источников Арима. III. IV.

Ikeda N. Chemical studies on the hot springs of Nasu. VII. VIII.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1955, v. 76, p. 711—713, 713—716. T. A., 1956, v. 50, № 19, p. 14152a. Химическое изучение горячих источников Насу. VII. VIII.

Incompatible waters in porous media.— Mining Mag., 1959, v. 101, № 4, p. 170—175. Библиогр. 5 назв. Различные воды в пористой среде.

Ishibashi M. Quantitative distribution of chemical elements in the sea-water.— В кн.: Proceedings of the UNESCO Symposium on the physical oceanography, October 19—22, Tokyo. Paris, p. 175—178. (Japan Soc. Promotion Sci.). РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9562. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81831. Количественное распределение химических элементов в морской воде.

Ishibashi M., Hara T. On the content of rubidium and cesium in sea-water.— Rec. Oceanogr. Works Japan, 1955, v. 2, № 1, p. 45—48. РЖГеол., 1956, № 6, реф. 6618. О содержании рубидия и цезия в морской воде.

Janáček J. Hydrogeologie a geochemie výverů léčivé jodové vody v Číži a okoli.— Geol. práce. SAV, 1957, № 47, p. 117—155. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4243. Гидрогеология и геохимия лечебных йодистых вод, выходы которых находятся в селе Чиж и его окрестностях.

Kent L. E., Russell H. D. Warm spring on Buffelshoek, near Thabazimbi, Transvaal.— Trans. Roy. Soc. S. Africa, 1949, v. 32, p. 161—175. C. A., 1949, v. 43, № 21, p. 8581c. Теплый источник Буффельсхоук, около Табазимби, Трансвааль.

Kimura K. The utilization of hot springs in Japan.— В кн.: Proceedings of the 7th Pacific Scientific Congress, New Zealand, 1949. Vol. 2. Geology. S. l., 1953, p. 500—504. C. A., 1954, v. 48, № 17, p. 10264g. Использование горячих источников в Японии.

Kleinsorge H. The lithium spring at Akhüyük, Konya Province, district of Eregli.— Bull. trimestr. Inst. recherches minières Ankara, 1939, № 4, p. 105—109. Литиевый источник в Аккюйюк, провинция Конья, округ Эрегли.

Krauskopf K. B. Factors, controlling the concentrations of thirteen rare metals in seawater.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 9, № 1-2, p. 1—32b. Факторы, обусловливающие концентрацию тринадцати редких металлов в морской воде.

Libby W. F. Radioactive fallout.— Proc. Nat. Acad. Sci. USA, 1958, v. 44, № 8, p. 800—820. РЖХим., 1959, № 8, реф. 26789. Радиоактивные осадки.

Lu H. A low-temperature thermal source of lithium ions.— Phys. Rev., 1938, v. 53, ser. 2, № 10, p. 845—846. C. A., 1938, v. 33, № 14, p. 5298. Низкотемпературный термический источник ионов лития.

Marquez L., Leal da Costa N., Almeida I. G., de. Determinação do Cs^{137} na água da chuva do Rio-de-Janeiro.— Anais Acad. brasil. ciênc., 1957, v. 29, № 3, p. 361—363. РЖХим., 1959, № 1, реф. 825. Определение содержания C^{137} в дождевой воде Рио-де-Жанейро.

Mashiko Y., Kanroji Y. Mineral water. II. Separation and determination of lithium ion.— J. Pharm. Soc. Japan, 1956, v. 76, p. 441—445. C. A., 1956, v. 50, № 14, p. 10311f. Минеральная вода. II. Отделение и определение иона лития.

Miholić S. Chemical analysis of the Marijino Spring in Gabernik.— Bull. Soc. chim. roy. Yougoslav., 1938, v. 9, p. 201—203. C. A., 1939, v. 33, № 22, p. 9501. Химический анализ воды источника Мариино в Габернике.

Miholić S. Chemical analysis of the thermal water in Bukovička Banja.— Bull. Soc. chim. roy. Yougoslav., 1937, v. 8, p. 83—93. C. A. 1938, v. 32, № 16, p. 6368. Химический анализ термальных вод в [районе] Буковицка Баня.

Miller C. F., Cole R., Heiman W. J. Decontamination reactions of synthesized fallout debris for nuclear detonations. I. Nuclear detonation in sea water. **Miller C. F., Cole R., Lane W. B., McKin J. L.** II. Landsurface nuclear detonation.— J. Colloid Sci., 1958, v. 13, № 4, p. 337—347; 348—357. РЖХим., 1959, № 14, реф. 49121. Реакции обезвреживания синтетических осадков, выпадающих при ядерных взрывах. I. Ядерные взрывы в морской воде. II. Ядерные взрывы на поверхности земли.

Misumi S. Chemical studies on Jagahara Hot Spring, Zao-Takayu, Yamagata Prefecture.— Bull. Yamagata Univ. (Nat. Sci.), 1953, v. 2, p. 207—213. C. A., 1955, v. 49, № 6, p. 4207d. Химическое изучение горячих источников Ягахара, Зао-Такаю, префектура Ямагата.

Nagy Z., Pólyik E. Nyomelemek kimutatása hazai vizekben.— Hidrol. közl., 1957, v. 37, № 2, p. 166—167. РЖХим., 1958, № 7, реф. 21038. Редкие элементы в водах Венгрии.

Øien A., Semb G., Steenberg K. Comparison of the leaching and fixation of potassium and rubidium in soils using the isotopes K-42 and Rb-86.— Soil Sci., 1959, v. 88, № 5, p. 284—287. Библиогр. 6 назв. Сравнение выщелачивания и фикасции калия и рубидия в почвах с использованием изотопов K-42 и Rb-86.

Pinson W. H., Herzog L. F., Anderson P. A., Cormier R. F. Rb, Sr, Ca and K contents and the isotopic relative abundances of Ca and Sr in a sea-water sample.— Bull. Geol. Soc. America, 1957, v. 68, № 12, pt 2, p. 1781—1782. Содержание Rb, Sr, Ca и относительные количества изотопов Ca и Sr в морской воде.

Porlezza C., Pirrone P. Chemical and physicochemical investigations on the Donata water at Arnaccio (Pisa, Italy).— Atti Soc. Toscana sci. nat. (Pisa), 1954, v. 61, p. 231—240. C. A., 1956, v. 50, № 21, p. 15995i. Химические и физико-химические исследования воды Доната в Арначчио (Пиза, Италия).

Porlezza C., Pirrone P. Chemical and physicochemical investigations on the oligomineral Cristallo water at Massa (Italy).— Atti Soc. Toscana sci. nat. (Pisa), 1954, v. 61, p. 156—166. C. A., 1956, v. 50, № 21, p. 15995f. Химические и физико-химические исследования олигоминеральной воды Кристалло в Масса (Италия).

Porlezza C., Pirrone P. New chemical and physicochemical investigations on the Uliveto water at Uliveto Terme (Pisa, Italy).— Atti Soc. Toscana sci. nat. (Pisa), 1954, v. 61, ser. A, p. 219—230. C. A., 1956, v. 50, № 21, p. 15995h. Новые химические и физико-химические исследования воды Уливето в районе Уливето Терме (Пиза, Италия).

Protopopescu C. Determinarea sidiului, potasiului si litiului prin metoda spectrofotometrica în cîteva ape minerale din tara.— Bull. stiint. Acad. R. P. Romîne, 1954, v. 6, № 4, p. 891—911. РЖГеол., 1956, № 1, реф. 660. Определение натрия, калия и лития в отечественных минеральных водах спектрофотометрическим методом.

Recoder R. F. Spectrographic analysis of the Rio Plata River water and of tap water in Buenos Aires.— Bol. obras sanit. nación, 1939, v. 3, № 19, p. 16—22. C. A., 1939, v. 33, № 10, p. 3935.3. Спектрографический анализ воды реки Рио-Плата и воды из водопровода в Буэнос-Айресе.

Richards F. A. On the state of our knowledge of trace elements in the ocean.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 4, p. 241—243. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7959. Состояние наших знаний о рассеянных элементах в океане.

Ryan J. E. Industrial salts: production at Searles Lake.— Mining Engng, 1951, v. 3, № 5, p. 447—452. Промышленные соли: добыча из озера Сёрлс.

Saccardi P., Giannella V. Ricerche chimiche e chimicofisiche sulle sorgenti termali di Acquasanta (Ascoli Piceno).— Boll. serv. geol. Italia, 1955, v. 77, № 45, p. 555—572. РЖХим., 1957, № 8, реф. 26601. Химическое и физико-химическое исследование горячих источников в Аквасанта (Асколи Пичено).

Scaramelli G., Riccioni M. Sul potere soppressivo specifico di alcune acque minerali.— Boll. scient. Fac. chim. industr. Bologna, 1940, v. 18, № 3, p. 94—98. C. A., 1941, v. 35, № 2, p. 543.8. Специфическая способность некоторых минеральных вод.

Schmölzer A. The geochemistry of iodine-brine springs.— Chem. Erde, 1955, Bd 17, S. 192—210. C. A., 1955, v. 49, № 16, p. 11211a. Геохимия источников йодистых вод.

Schoeller H. Géochimie des eaux souterraines. Application aux eaux des gisements de pétrole.— Rev. Inst. franç. pétrole, 1955, v. 10, № 7, p. 671—719. РЖХим., 1956, № 14, реф. 43017. Геохимия подземных вод, в частности вод нефтяных месторождений.

Schwille F. Ionenumtausch und der Chemismus von Grund- und Mineralwässern.— Z. Dtsch. geol. Ges., 1954 (1955), Bd 106, № 1, S. 16—22. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 3106. Обмен ионов и химизм пресных и минеральных вод.

Smales A. A., Salmon L. Determination by radioactivation of small amounts of rubidium and caesium in sea-water and related materials of geological interest.— Analyst, 1955, v. 80, p. 37—50. Analyt. Abstrs, 1955, v. 2, № 5, 1141. Определение в морской воде путем радиоактивации небольших количеств рубидия и цезия и связанных с ними веществ, представляющих геологический интерес.

Smales A. A., Webster R. K. The determination of rubidium in sea-water by the stable isotope dilution method.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 11, № 1-2, p. 139. Определение рубидия в морской воде методом изотопного разбавления.

Sobotha E. Eine neu erbohrte Mineralquelle in Frankenberg Eder.— Z. Dtsch. geol. Ges., 1956, Bd 108, S. 100—104. РЖХим., 1957, № 12, реф. 40968. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 3107. Новый минеральный источник во Франкенберге на Эдере, полученный путем бурения.

Sobotka H., Reiner M. Chemical composition of lithia spring near McLeod, Montana.— Amer. J. Sci., 1941, v. 239, p. 383—385. C. A., 1941, v. 35, № 16, p. 5607.2. Химический состав литиевого источника близ МакЛеод, Монтана.

Soós P., Virf L., Blazsek A., Selényi Z., Szabó A., Soó A. Analiza chimică şi radiologică a apelor sărate terapeutice de la Singeorgiul de Mureş şi Ogra, respectiv a nămolului de la Sînge orgiul de Mureş.— Rev. med. (RPR), 1957, v. 3, № 4, p. 85—91. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11436. Химический и радиологический анализ лечебных соленых вод Сынджорджул-де-Муреш, Огра и грязи Сынджорджул-де-Муреш.

Straub J. Chemical composition of mineral waters of Transylvania: their rare constituents and the biochemical importance of these.— Magyar állami földt. int. évi jelentése, 1950, v. 39, № 1, 110 p. C. A., 1954, v. 48, № 11, p. 6621i. Химический состав минеральных вод Трансильвании: их редкие составляющие и биохимическое значение последних.

Săntrůček P. Původ mineralisace pramenů Františkovych Lázní s hlediska geologického.— Věst. Ústřed. ústavu geol., 1957, v. 32, № 5, p. 344—353. РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16604. Формирование состава минеральных источников Франтишковых-Лазни с точки зрения геологии.

Talenti M., Borgioli N. L'acqua minerale termale de bagni di Saturnia.— Chimica, 1958, v. 34, № 9, p. 349—352. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30913. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18383. Минеральная термальная вода курорта Сатурния [коммуна Манчано, провинция Гроссето].

Talenti M., Borgioli N. L'acqua delle Terme di Fogliano (Latina).— Chimica, 1955, v. 31, № 6, p. 241—244. РЖХим., 1956, № 14, реф. 43034. Вода в Терме-ди-Фольяно (Латина).

Trzebiatowski W., Rozdzial P. The trace-element content of mineral raw materials of Poland. II. Potassium salts of Inowroclaw and Kłodawa.— Przem. chem., 1957, v. 13, p. 452—454. C. A., 1958, v. 52, № 6, p. 4427. Содержание рассеянных элементов в минеральном сырье Польши. II. Калиевые соли в Иновроцлаве и Клодаве.

Ulrich J. Die Mineralquellen der Vulkaneifel und ihre wirtschaftliche Auswertung.— Gewässer und Abwässer, 1958, Bd 19, S. 66—80. РЖХим., 1959, № 21, реф. 74604. Минеральные источники вулканической местности Эйфель и их хозяйственное использование.

Urbain P. Analysis of the mineral waters of Ax les-Thermes, Ariège.— Ann. Inst. hydrol. et climatol. médicales, 1947, v. 18, p. 1—64. C. A., 1948, v. 42, № 21, p. 8376f. Анализ минеральных вод Акс-ле-Терм, Арьеж.

White D. E. Magmatic, sonnate and metamorphic waters.— Bull. Geol. Soc. America, 1957, v. 68, № 12, pt 1, p. 1629—1682. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19802. Магматические, остаточные и метаморфические воды.

White D. E. Thermal waters of volcanic origin.— Bull. Geol. Soc. America, 1957, v. 68, № 12, pt 1, p. 1637—1657. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73641. Термальные воды вулканического происхождения.

Yamagata N. Behavior of traces of cesium traced with cesium-137. A preliminary study on the determination of cesium content in sea water.— Japan Analyst, 1956, v. 5, p. 37—40. C. A., 1957, v. 51, № 5, p. 3356. Поведение следов цезия, прослеженного цезием-137. Предварительное исследование по определению содержания цезия в морской воде.

Zýka V. Hydrogeochemische Zonen in Mitteleuropa.— Acta geol. Acad. hung., 1957, v. 4, № 3-4, p. 383—414. Z. angew. Geol., 1958, Bd 4, № 4, S. 192. РЖХим., 1958, № 7, реф. 21050. Гидрогеохимические зоны в Средней Европе.

Zýka V. Příspěvek k hydrogeochemii Moravy a Slezska.— Přírodověd. sbor. Ostravského kraje, 1956, v. 17, № 4, p. 581—592. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 787. РЖХим., 1957, № 24, реф. 76952. К гидрогеохимии Моравии и Силезии.

См. также:

III. Геохимия. 1. Общие вопросы: Гольдшмидт В. М.— 1934.

III. Геохимия. 3. Литий, рубидий и цезий в породах: Виноградов А. П.— 1941.

III. Геохимия. 7. Литий, рубидий и цезий в почвах: Ramdas L. A., Mallik A. K.— 1942 (I, II).

III. Геохимия. 8. Литий, рубидий и цезий в растительных и животных организмах: Виноградов А. П.— 1935, 1937.

III. Геохимия. 9. Изотопы лития, рубидия и цезия. Определение абсолютного возраста: Brewer A. K., Baudisch O.— 1937.

VI. Геология. 2. Месторождения лития, рубидия и цезия: Буркер Е. С.— 1956; Вязовов В. В.— 1957; Дзенс-Литовский А. И., Гаркави М. Ю., Васильев Г. А., Еловская Л. В.— 1959; Ефремов Н. Н., Веселовский А. А.— 1931; Иванов А. А.— 1958; Ильинский В. П., 1927; Курнаков Н. С., Кузнецов Д. И.— 1936; Пельш А. Д.— 1957; Первушин С. А., Орлова Е. В., Коган Б. И., Поль А. С., Свет Я. М.— 1947; Титов В.— 1855; Уразов Г. Г., Поляков В. Д.— 1956; Ходьков А. Е.— 1956.

7. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В ПОЧВАХ

Алешин С. Н., Алексина Л. И. К вопросу о природе кислотности почвы.— Почвоведение, 1946, № 8, с. 453—460. Библиогр. 11 назв.

Антипов-Каратаев И. Н. Некоторые вопросы современной химии почв и исследование почвенных агрегатов.— В кн.: Труды Юбилейной сессии, посвященной столетию со дня рождения В. В. Докучаева. М.— Л., Изд. АН СССР, 1949, с. 185—193.

Антипов-Каратаев И. Н. Учение о почве как полидисперсной системе и его развитие в СССР за 25 лет (1917—1942).— Почвоведение, 1943, № 6, с. 3—26.

Вернадский В. И. Об анализе почв с геохимической точки зрения.— Почвоведение, 1936, т. 31, № 1, с. 8—16.

Виноградов А. П., Боровик-Романова Т. Ф. Щелочи Li, Na, K, Rb (и Cs) в почвах СССР. (К геохимии рассеянных в почвах химических элементов).— Пробл. сов. почвоведения, 1949, т. 15, с. 23—30. Библиогр. 18 назв.

Гинзбург И. И. Образование древней коры выветривания на территории СССР, ее минералы и их свойства.— В кн: Труды Юбилейной сессии, посвященной столетию со дня рождения В. В. Докучаева. М.— Л., Изд. АН СССР, 1949, с. 203—215. Библиогр. с. 214—215.

Глазовская М. А. Содержание металлов в почвах различного типа.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 165—174. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горное о-во). РЖХим., 1958, № 20, реф. 67223.

Горбунов Н. И. Диссоциация коллоидов почв и новый метод ее определения.— Почвоведение, 1944, № 7-8, с. 353—361. Библиогр. 10 назв.

Добровольский В. В. К характеристике гипергенеза четвертичных отложений Северного Казахстана.— Геохимия, 1959, № 2, с. 178—190, илл. Библиогр. 15 назв.

Иванов Д. Н. Распространение лития, рубидия и цезия в продуктах современного выветривания и почвах.— В кн.: Кора выветривания. Геология, минералогия, процессы выветривания, минеральные месторождения. Вып. 2. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 77—84. (АН СССР. Ин-т геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии). Библиогр. с. 84. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11970. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15107.

Иванов Д. Н. Распространение рубидия в засоленных почвах.— Тр. Почв. ин-та АН СССР, 1954, т. 44, с. 302—306.

Иванов Д. Н. Содержание редких щелочных элементов в почвах.— Почвоведение, 1954, № 2, с. 32—45. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1955, № 1, реф. 283.

Иванов Д. Н., Муратова В. С. Распространение лития в засоленных почвах.— Тр. Почв. ин-та АН СССР, 1954, т. 44, с. 294—301.

Клечковский В. М., Гулякин И. В. Поведение в почвах и растениях микроколичеств стронция, цезия, рутения и циркония.— Почвоведение, 1958, № 3, с. 1—16. Библиогр. 16 назв.

Ковда В. А., Якушевская И. В., Тюрюканов А. Н. Проблема микроэлементов в почвах СССР.— Изв. АН СССР. Сер. биол., 1958, № 5, с. 562—570. Библиогр. с 570. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 13929.

Кудрин С. А. О среднем химическом элементарном составе почв.— Почвоведение, 1949, № 9, с. 505—517. Библиогр. 21 назв.

Лебедев В. И. Об основных факторах, определяющих явления поглощения и обмена ионов в почвах.— Почвоведение, 1958, № 6, с. 21—28. Библиогр. 31 назв.

Мизеров А. В., Гантнер В. В. О химическом составе почв Южного Приморья по данным спектрального анализа. (Дальневост. фил. АН СССР).— Вопросы сельск. и лесн. х-ва Дальн. Востока, 1956, вып. 1, с. 29—33. Библиогр. 6 назв. РЖХим., 1958, № 4, реф. 10921.

Парфенова Е. И., Ярилова Е. А. Задачи и методы почвенно-минералогических исследований под микроскопом.— Почвоведение, 1958, № 12, с. 28—35. Библиогр. 10 назв.

Поляков Ю. А. (при участии **Гермогенова Н. С.**). Проблема «заражения почв и сельскохозяйственных посевов продуктами радиоактивного распада».— Почвоведение, 1956, № 8, с. 57—73. Библиогр. 22 назв.

Седлецкий И. Д. Значение идей Корню для почвоведения.— Природа, 1939, № 12, с. 93—98. Библиогр. с. 98.

Сергеев Е. М. Связанная вода в грунтах и ее влияние на их дисперсность и микроструктуру.— Уч. зап. Моск. ун-та. Геология, 1956, вып. 176, с. 221—231. Библиогр. с 230—231.

Спицын В. И., Громов В. В. Поглощение радиостронция некоторыми минералами почв и грунтов.— Почвоведение, 1959, № 12, с. 45—50. Библиогр. 17 назв.

Титлянова А. А., Тимофеева Н. А. О подвижности соединений кобальта, стронция и цезия в почве.— Почвоведение, 1959, № 3, с. 86—91, илл. Библиогр. 13 назв. РЖХим., 1959, № 22, реф. 78212.

Шаврыгин П. И. Физические свойства почв в зависимости от состава поглощенных оснований.— В кн.: Академику Ф. Ю. Левинсону-Лессингу к пятидесятилетию его научной и общественной деятельности. 1884—1934. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 51—99. (АН СССР. Тр. Почв. ин-та. Вып. 13). Библиогр. 57 назв.

Bach F. The characterization of humus substances.— Bodenkunde und Pflanzenernähr., 1938, Bd 11, S. 283—316. С. А., 1939, v. 33, № 6, p. 2261.7. Характеристика гумусовых веществ.

Baver L. D., Hall N. S. Colloidal properties of soil organic matter.— Res. Bull., Missouri Agr. Expt Station, 1937, v. 267, p. 3—23. С. А., 1938, v. 32, № 14, p. 5554.2. Коллоидальные свойства органической материи почв.

Bertrand D. Sur la présence et le dosage du lithium dans les terres arables.— C. r. Acad. sci., 1947, t. 224, № 12, p. 952—954. С. А., 1947, v. 41, № 14, p. 4599i. Присутствие и определение лития в пахотных почвах.

Bertrand D. Sur la présence et le dosage du Li dans les terres arables.— C. r. Acad. agr. France, 1947, t. 23, № 7, p. 260—262. Библиогр. 8 назв. С. А., 1947, v. 41, № 20, p. 6648i. Присутствие и определение Li в пахотных почвах.

Bertrand D. Sur la présence et la teneur en césium des terres arables.— C. r. Acad. sci., 1942, t. 229, № 11, p. 533—535. С. А., 1950, v. 44, № 5, p. 2155f. Цезий в пахотных почвах.

Bottini E. The causes of the low productivity of some areas of the Turinese Quaternary. I. Physical constitution and reserve of nutrients.— Ann. sperim. agrar., 1955, v. 9, p. 1375—1397. С. А., 1956, v. 50, № 7, p. 5208h. Причина низкой продуктивности некоторых площадей туринских четвертичных отложений. I. Физическое строение и запасы питательных веществ.

Buehrer T. F. Rôle of chemical properties of clays in soil science.— Bull. Div. Mines, Dept Natur. Resources. State Calif., 1955, № 169, p. 177—187. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11061. Роль химических свойств глин в почвоведении.

Butler R. J. Trace-element distribution in some Lancashire soils.— J. Soil Sci., 1954, v. 5, № 1, p. 156—166. Библиогр. 17 назв. С. А., 1955, v. 49, № 4, p. 2656i. Распределение следовых элементов в некоторых почвах Ланкашира.

Carrigan R. A., Rogers L. H. The trace-element content of certain Florida soils and related plants materials.— Proc. Soil. Sci. Soc. Florida, 1940, v. 2, p. 92—103. Содержание микроэлементов в некоторых почвах и растениях Флориды.

Dalle R. A. D. Function of biogenous elements and soil exhaustion.— Italia agric., 1946, v. 83, p. 744—746. Biol. Abstrs, 1948, v. 22, p. 1195, **С. А. 1950, v. 44, № 12,** p. 5505 h. Функции биогенных элементов и истощение почв.

Evans E. J. Chemical investigations of movement of fission products in soil. London, 1958. 23 p. (Atomic Energy Can., Ltd., Chalk River Project with the cooperation of the Atomic Energy Res. Establ., Harwall, England, № 667). С. А., 1959, v. 53, № 4, p. 2840f. Химическое изучение движения продуктов распада в почве.

Goss J. A., Rommey E. M. Effects of bicarbonate and some other anions on the shoot content of phosphorus-32, calcium-45, iron-59, rubidium-86, strontium-90, ruthenium-106, cesium-137, and cerium-144 in bean and barley plants.— Plant and Soil, 1959, v. 10, № 3, p. 233—241. Библиогр. 28 назв. С. А., 1959, v. 53, № 16, p. 15218b. Влияние бикарбоната и некоторых других анионов на содержание фосфора-32, кальция-45, железа-59, рубидия-86, стронция-90, рутения-106, цезия-137 и церия-144 в стеблях фасоли и ячменя.

Heller R. Potassium in tissues grown in vitro.— В кн.: Potassium symposium 1956. 11 papers read at the Annual meeting of the Board of technical advisers of the International potash institute. London, 1956. Bern, [1957], p. 13—38. С. А., 1959, v. 53, № 18, p. 15225i. Калий в тканях, выросших под стеклом.

Hooghoudt S. B. The mutual bond between mineral particles in relation to the structure of the soil.— Landbouwkund. tijdschr., 1948, v. 60, p. 339—349. С. А., 1948, v. 42, № 21, p. 8388e. Взаимная связь между минеральными частицами и структурой почвы.

Kahn B. Leaching of some fission products from soil.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 2, p. 216—218. РЖХим., 1957, № 3, реф. 8543. Выщелачивание из почвы некоторых продуктов деления.

Martin J. C., Overstreet R., Hoagland D. R. Potassium fixation in soils in replaceable and nonreplaceable forms in relation to chemical reactions in the soil.— Soil. Sci. Soc. America Proc., 1945, (Publ. 1946), v. 10, p. 94—101. С. А., 1947, v. 41, № 7, p. 2192h. Осаждение калия в почвах в замещаемой и незамещаемой формах в зависимости от химических реакций в почве.

McLaughlin R. J. W. Geochemical changes due to weathering under varying climatic conditions.— Geochim. et cosmxochim. acta, 1955, v. 8, № 3, p. 109—130. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4165. Геохимические изменения при выветривании в различных климатических условиях.

Midgley A. R., Dunklee D. E. The effect of lime on the fixation of borates in soils.— Soil Sci. Soc. America Proc., 1939, v. 4, p. 302—307. С. А., 1941, v. 35, № 1, p. 261.4. Влияние извести на фиксацию боратов в почве.

Mitchell R. L. Applications of spectrographic analysis to soil investigations.— Analyst, 1946, v. 71, № 845, p. 361—368. Библиогр. 23 назв. С. А., 1946, v. 40, № 20, p. 6191.3. Применение спектрографического анализа при исследованиях почв.

Nishita H., Kowalew S. B. W., Steen A. L., Larson K. H. Fixation and extractability of fission products contaminating various soils and clays. I. Sr^{90}, Y^{91}, Ru^{106}, Cs^{137} and Ce^{144}. — Soil Sci., 1956, v. 81, № 4, p. 317—326. Библиогр. 8 назв. С. А., 1957, v. 51, № 1, p. 645g. Определение и извлечение продуктов распада из различных почв и глин. I. Sr^{90}, Y^{91}, Ru^{106}, Cs^{137} и Ce^{144}.

Novák V., Pelíšek J. The problem of the soil microelements.— Věstník ČSAZ, 1940, v. 16, p. 252—257. С. А., 1943, v. 37, № 11, p. 3213.4. Проблема микроэлементов почвы.

Pelíšek J. Někreré výsledky spektrálněchemických rýzkumů moravských nerostů, hornin a půd.— Časop. mineral. a geol., 1956, v. 1, № 1, p. 31—34. РЖХим., 1957, № 3, реф. 7827. Некоторые результаты спектрохимических исследований моравских минералов, горных пород и почв.

Pelíšek J. Rozšířeni Li, Rb a Cs v moravských pudách.— Sbor. Českosl. akad. Zeměd. věd., 1940, v. 15, № 4, p. 402—405. Chem. Zbl. Teil I, 1941, S. 3567. С. А., 1944, v. 38, № 9, p. 2152.6. Распределение Li, Rb и Cs в почвах Моравии.

Puri M. M., Hoon R. C. Electrodialysis of soils. III. Speed of electrodialysis of various cations.— Soil Sci., 1938, v. 45, № 4, p. 309—313. Библиогр. 4 назв. С. А., 1938, v. 32, № 16, p. 6381. Электродиализ почв. III. Скорость электродиализа различных катионов.

Ramdas L. A., Mallik A. K. Studies on soils. I. The upward movement of water and salt solutions in the black cotton soil.— Proc. Indian Acad. Sci., 1942, v. 16A, № 1, p. 1—9. Библиогр. 13 назв. С. А., 1943, v. 37, № 6, p. 1545.4. Изучение почв. I. Восходящее движение воды и растворов солей в черной почве. [Выращивание хлопка].

Ramdas L. A., Mallik A. K. Studies on soils. II. A microscopic study of the behaviour of the black cotton soil in salt solutions.— Proc. Indian Acad. Sci., 1942, v. 16A, № 1, p. 16—22. Библиогр. 4 назв. С. А., 1943, v. 37, № 6, p. 1454.4—7. Изучение почв. II. Микроскопическое изучение поведения черной хлопковой почвы в соляных растворах. [Выращивание хлопка].

Seale R. S. The heavy minerals of some soils from the neighbourhood of Cambridge, England.— J. Soil Sci., 1956, v. 7, № 2, p. 307—318. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7880. Тяжелые минералы некоторых почв окрестностей Кембриджа, Англия.

Strzemski M. Problemy pedochemii.— Przegl. geol., 1955, № 10, s. 459—467. РЖХим., 1956, № 11, реф. 32284. Проблемы педохимии.

Wallace T., Jones J. O. Pot experiments on bitter pit of apples.— Ann. Rept Agric. and Hortic. Res. Station, 1939, p. 79—84. С. А., 1941, v. 35, № 12, p. 4142.7. Опыт выращивания яблок в горшках.

См. также:
III. Геохимия. 8. Литий, рубидий и цезий в растительных и животных организмах: Айдинян Р. Х.— 1959; Aaltonen V. T.— 1956.

8. ЛИТИЙ, РУБИДИЙ И ЦЕЗИЙ В РАСТИТЕЛЬНЫХ И ЖИВОТНЫХ ОРГАНИЗМАХ

Айдинян Р. Х. Распределение редких щелочей в коллоидах почв и участие растительности в этом процессе.— Геохимия, 1959, № 4, с. 346—357. Библиогр. 16 назв. РЖХим., 1959, № 24, реф. 85851.

Антипов-Каратаев И. Н. Обменные катионы и минеральное питание растений (по современным иностранным данным).— Почвоведение, 1941, № 1, с. 77—88, илл.

Бабичка И. Золото в организмах.— В кн.: Геохимические методы поисков рудных месторождений. М., ИЛ, 1954, с. 372—426. Библиогр. 59 назв.

Боровик С. А., Калинин С. К. О химическом составе молока по данным спектрального анализа.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1944, т. 7, с. 114—115.

Боровик-Романова Т. Ф. О содержании рубидия в растениях. 1.— ДАН СССР, 1944, т. 43, № 4, с. 168—171. Библиогр. 14 назв.

Боровик-Романова Т. Ф. О содержании рубидия в растениях. 2.— ДАН СССР, 1944, т. 44, № 7, с. 313—316.

Боровик-Романова Т. Ф. Рубидий в биосфере.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1946, т. 8, с. 145—180. Библиогр. с. 178—180.

Бурксер Е. С., Мильгевская В. Л., Бендерская А. С. Опыт определения рубидия в некоторых растениях. 1.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1932, т. 2, с. 85—90. Библиогр. 12 назв.

Вернадский В. И. О влиянии живых организмов на изотопические смеси химических элементов.— В кн.: Вернадский В. И. Биогеохимические очерки. М., Изд. АН СССР, 1940, с. 214—218. Библиогр. с. 239—241.

Вернадский В. И. Проблемы биогеохимии. 1, 2, 4. М.— Л., Изд. АН СССР, 1934—1940.

Вернадский В. И. Химический состав живого вещества в связи с химией земной коры.— В кн.: Вернадский В. И. Биогеохимические очерки 1922—1932 гг. М., Изд. АН СССР, 1940, с. 9—24. Библиогр. с. 239—241.

Виноградов А. П. Биогеохимические провинции.— В кн.: Труды Юбилейной сессии, посвященной столетию со дня рождения В. В. Докучаева. М.— Л., Изд. АН СССР, 1949, с. 59—84. (АН СССР. Почв. ин-т).

Виноградов А. П. Биологическая роль радиоактивного изотопа K^{40}.— ДАН СССР, 1956, т. 110, № 3, с. 375—378.

Виноградов А. П. Геохимия живого вещества. Л., Изд. АН СССР, 1932. 67 стр. Библиогр. 6 назв.

Виноградов А. П. К химическому познанию биосферы.— Почвоведение, 1945, № 7, с. 348—354.

Виноградов А. П. Химический элементарный состав организмов и периодическая система Д. И. Менделеева.— Природа, 1933, № 8-9, с. 28—36, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Виноградов А. П. Химический элементарный состав организмов и периодическая система Д. И. Менделеева.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1935, т. 3, с. 5—30. Библиогр. в подстроч. примеч.

Виноградов А. П. Химический элементарный состав морских организмов в связи с вопросами их систематики и морфологии.— Природа, 1931, № 3, с. 229—254.

Виноградов А. П. Химический элементарный состав организмов моря. Ч. I.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1935, т. 3, с. 63—278. Библиогр. в подстроч. примеч.

Виноградов А. П. Химический элементарный состав организмов моря. Ч. II.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1937, т. 4, с. 5—225.

Войнар А. О. Биологическая роль микроэлементов в организме животных и человека. М., Гос. изд. «Советская наука», 1953. 495 стр. Библиогр. с. 472—492.

Войнар А. О. Физиологическая роль микроэлементов в организме животных и человека и задачи исследований в этом направлении.— В кн.: Микроэлементы в сельском хозяйстве и медицине. Труды Всесоюзного совещания по микроэлементам, март 1955 г., Рига. Рига, Изд. АН ЛатвССР, 1956, с. 499—509. Библиогр. 40 назв.

Гулякин И. В., Юдинцева Е. В. Поступление в растения и накопление в урожае стронция, цезия и некоторых других продуктов деления. (Женева, 1958). 25 стр. (Вторая Международная конференция Организации объединенных наций по применению атомной энергии в мирных целях). Библиогр. с. 19—21.

Гулякин И. В., Юдинцева Е. В. Поступление радиоактивных изотопов в растения через листья.— ДАН СССР, 1956, т. 111, № 3, с. 709—712.

Дробков А. А. Микроэлементы и естественные радиоактивные элементы в жизни растений и животных. М., Изд. АН СССР, 1958. 208 стр. Библиогр. с. 198—207.

Из материалов лаборатории. I. К вопросу о распространении лития в растениях. (Составлено при участии **Б. И. Бодункова**).— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1939, т. 5, с. 179—186. Библиогр. 7 назв.

Ильин Д. И., Москалев Ю. И., Петрова А. И. О накоплении радиоактивных элементов некоторыми группами водных организмов.— Атомная энергия, 1958, т. 5, вып. 2, с. 171—174. Библиогр. 6 назв.

Кизеветтер И. В. Элементарный состав минеральных веществ мяса промысловых рыб, моллюсков и ракообразных.— Сообщ. о н.-и. работах членов Приморск. отд. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Мендеелева, 1957, вып. 3, с. 165—196. Библиогр. 156 назв.

Ковальский В. В. Литий в организме.— В кн.: Большая советская энциклопедия. Изд. 2. Т. 25. М., 1954, с. 245.

Ковальский В. В. Рубидий в организме.— В кн.: Большая советская энциклопедия. Изд. 2. Т. 37. М., 1955, с. 280—281. Библиогр. 3 назв.

Ковальский В. В. Цезий в организме.— В кн.: Большая советская энциклопедия. Изд. 2. Т. 46. М., 1956, с. 474.

Ковда В. А. Минеральный состав растений и почвообразование.— Почвоведение, 1956, № 1, с. 6—38. Библиогр. 75 назв.

Ненюков С. С. О связи между химизмом растений и их положением в системе.— Природа, 1939, № 9, с. 34—44. Библиогр. 25 назв.

Риш М. А., Ездаков В. И. К вопросу накопления микроэлементов растениями, произрастающими на обогащенных почвах УзССР. (Сообщ. 1).— Тр. Тадж. учит. ин-та, 1957, т. 4, с. 79—84. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10354.

С. Л. Содержание некоторых радиоактивных веществ во внешней среде и организме человека.— Атомная энергия, 1958, т. 5, вып. 1, с. 91. Библиогр. 4 назв.

Aaltonen V. C. Chemical analysis of foliage as a basis for assessing the quality of forest soils. II.— Communs Inst. Forest Fenniae, 1956, v. 45, № 2, 21 p. Forestry Abstrs. 1957, v. 18, ab. 3656. С. А., 1959, v. 53, № 14, p. 13470i. Химический анализ листвы как основа для определения качества лесных почв.

Anderson E. C., Schuch R. L., Fisher W. R., Lángham W. Radioactivity of people and foods.— Science, 1957, v. 125, p. 1273—1278 С. А., 1957, v. 51, № 20, p. 15285f. Радиоактивность людей и пищи.

Bhattacharya G. Influence of ions on the uptake of glucose and on the effect of insulin on it by rat diaphragm.— Nature, 1959, v. 183, p. 324—325. С. А., 1959, v. 53, № 14, p. 13346e. Влияние ионов на впитывание глюкозы и действие инсулина на нее в крысиной диафрагме.

Booker D. V. Caesium-137 in dried milk.— Nature, 1939, v. 183, № 4666, p. 921—924. Библиогр. 16 назв. Цезий-137 в сухом молоке.

Fowler B., Christenson C. W. Effect of soil nutrients on plant uptake of fallout.— Science, 1959, v. 130, № 3390, p. 1689—1693. Библиогр. 18 назв. Влияние питательных веществ в почве на усвоение растениями радиоактивных осадков.

Kent N. L. Quantitative analysis of plant tissues for Li by the Ramage flame spectrographic method.— J. Soc. Chem. Ind., 1940, v. 59, № 7, p. 148—153. С. А., 1940, v. 34, № 21, p. 7215.4. Количественный анализ растительной ткани на литий пламенно-спектрографическим методом Рамэджа.

Löw K., Edvarson K. Caesium-137 in swedish milk and soil.— Nature, 1959, v. 183, № 4668, p. 1104—1106. Цезий-137 в молоке и почве Швеции.

Mackie W. Z., Fried M. Relative distribution of potassium and rubidium-86 within corn plants grown in the field.— Soil Sci., 1955, v. 80, № 4, p. 309—312. Библиогр. 7 назв. С. А., 1956, v. 50, № 8, p. 5964a. Сравнительное распределение калия и рубидия-86 в зерновых культурах, выросших в поле.

McKerrow W. S., Taylor S. R., Blackburn A. L., Ahrens L. H. Occurrence of caesium in fossils.— Nature, 1956, v. 178, № 4526, p. 204. С. А., 1957, v. 51, № 2, p. 972. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15102. Нахождение цезия в окаменелостях.

McKerrow W. S., Taylor S. R., Blackburn A. L., Ahrens L. H. Rare alkali elements in trilobites.— Geol. Mag., 1956, v. 93, № 6, p. 504—516. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11045. Редкие щелочные элементы в трилобитах.

Migicorsky B. B. Removal of strontium and caesium from milk.— Nature, 1959, v. 184, № 4683, p. 374—375. Библиогр. 5 назв. Удаление стронция и цезия из молока.

Murphy W. S., Hunter A. H., Pratt P. F. Absorption of rubidium by plants from solution and soils.— Soil Sci. Soc. America Proc., 1955, v. 19, № 4, p. 433—435. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11969. Поглощение рубидия растениями из раствора и почв.

Simon S. E., Trauther E. M., Coats D. A. Lithium retention in ascites tumor mice.— Nature, 1959, v. 183, № 4668, p. 1128—1129. С. А., 1959, v. 53, № 16, p. 15309h. Удержание лития в асцитовой опухоли мышей.

Vanselow A. P. Minor-element content of normal, manganese-deficient, and manganese-treated English walnut trees.— Proc. Amer. Soc. Hortic. Sci., 1945, v. 46, p. 15—20. С. А., 1946, v. 40, № 21, p. 6729.4. Микроэлементы в английских ореховых деревьях с нормальным и недостаточным содержанием марганца, а также обработанных марганцем.

Voss E. The influence of over optimum concentrations of some neutral salts on microorganisms.— Arch. Mikrobiol., 1952, v. 18, p. 101—132. С. А., 1954, v. 48, № 17, p. 10106d. Влияние сверхоптимальных концентраций некоторых нейтральных солей на микроорганизмы.

См также:

III. Геохимия. 6. Литий, рубидий и цезий в природных водах и солях: Вернадский В. И.— 1940; Риш М. А.— 1958.

III. Геохимия. 7. Литий, рубидий и цезий в почвах: Клечковский В. М., Гулякин И. В.— 1958; Поляков Ю. А.— 1956; Baver L. D., Hall N. S.— 1937; Carrigan R. A., Rogers L. H.— 1940; Heller R.— 1956; Wallace T., Jones J. O.— 1941.

9. ИЗОТОПЫ ЛИТИЯ, РУБИДИЯ И ЦЕЗИЯ. ОПРЕДЕЛЕНИЕ АБСОЛЮТНОГО ВОЗРАСТА

Аренс Л. Х. Геохимия радиогенного стронция. Перев. И. Е. Куренкиной.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 227—246. Библиогр. 22 назв.

Аренс Л. Х. Радиоактивные методы определения геологического возраста.— В кн.: Физика и химия Земли. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. В. И. Кейлис-Борока и А. А. Саукова. М., ИЛ, 1958, с. 66—96. Библиогр. с. 89—96.

Аренс Л. Х. Стронциевый метод определения геологического возраста.— В кн.: Ядерная геология. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. И. Е. Старика. М., ИЛ, 1956, с. 437—448.

Баранов В. И. Последние данные по определению абсолютного возраста Земли.— В кн.: Вопросы космогонии. Т. 6. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 39—55. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 11904.

Баранов В. И., Сердюкова А. С. Радиогенное тепло.— Природа, 1959, № 3, с. 29—34. Библиогр. с. 34.

Баранов В. И., Спицын В. И. Излучение радиоактивности калия и рубидия.— В кн.: Сообщения о научно-технических работах в Республике. Вып. 18. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1925, с. 15—16.

Бекетов Н. Н. Попытка объяснения свойств радия.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1909, т. 3, № 13, с. 879—886.

Берч Ф. Радиогенное тепло.— В кн.: Ядерная геология. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. И. Е. Старика. М., ИЛ, 1956, с. 192—231.

Боганик Н. С. Ядерная геохимия — новая область исследования.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1953, № 6, с. 54—66. Библиогр. 29 назв.

Бурксер Е. С., Бурксер В. В. Опыт применения рубидиево-стронциевого метода к определению абсолютного возраста амазонита.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 30—39. Библиогр. 14 назв. РЖГеол., 1955, № 10, реф. 15440. РЖХим., 1956, № 7, реф. 54223.

Везерилл Г., Олдрич Л., Девис Г. Определение возраста лепидолитов аргоновым методом.— Бюл. Комис. по определению абсолютн. возраста геол. формаций АН СССР, 1957, вып. 2, с. 104—105.

Вернадский В. И. О значении радиогеологии для современной геологии. (Доклад на общем собрании Конгресса 26 июля 1937 г.).— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 1. М., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-разведоч. лит., 1939, с. 215—239. (Междунар. геол. конгресс). То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 673—694. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вернадский В. И. Радиоактивность и новые проблемы в геологии.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 2. Работы по геохимии акад. В. И. Вернадского, Г. Гевеши, И. и В. Ноддак, Ф. Панета и др. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1935, с. 23—39. То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 644—657. Библиогр. в подстроч. примеч.

Виноградов А. П. Геохимия изотопов.— Вестник АН СССР, 1954, № 5, с. 26—43.

Виноградов А. П. Геохимия изотопов. Доклад на Общем собрании Академии наук СССР 1 февраля 1954 г.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1954, № 3, с. 3—19. РЖХим., 1955, № 12, реф. 23552.

Виноградов А. П. Изотопные отношения в магматических горных породах. (К вопросу о происхождении пород земной коры).— В кн.: Геохимия редких элементов в связи с проблемой петрогенезиса. Труды геохимического симпозиума (20—24 декабря 1957 г.). [Отв. ред. А. П. Виноградов]. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 120—130. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии).

Виноградов А. П. Первое научное совещание по изотопам.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1940, № 4, с. 589—592.

Виноградов А. П. Сравнение данных по возрасту пород, полученных различными методами, и геологические выводы.— Геохимия, 1956, № 5, с. 3—17, с карт. Библиогр. 18 назв. РЖХим., 1957, № 15, реф. 51019.

Возраст очень древних пегматитов из юго-восточной Манитобы (реф.).— В кн.: Сборник научно-технической информации № 2. М., Госгеолтехиздат, 1956, с. 58—59. (МГ и ОН СССР. Техн. упр.).

Войткевич Г. В. Геохимическое и геологическое значение радиоактивности.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1953, № 3, с. 17—33. Библиогр. 27 назв. РЖХим., 1954, № 12, реф. 30467.

Войткевич Г. В. Радиогеология и ее значение в познании истории Земли. М., Госгеолтехиздат, 1956. 192 стр., илл. Библиогр. с. 109—111.

Войткевич Г. В. Современные проблемы радиогеологии.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1954, № 5, с. 3—20. Библиогр. 60 назв.

Волькенштейн М. Радиоактивность рубидия и изотоп Sr^{87}.— Природа, 1937, № 9, с. 74—75. Библиогр. 5 назв.

Гаррис М. А. К методике подбора каменного материала для определения абсолютного возраста горных пород Башкирии, Южного Урала и Мугоджар.— Информ. бюл. Южно-Уральского геол. упр., 1958, № 4 (6), с. 45—50.

Гей В. В., Латышев Г. Д., Цыпкин С. И., Юзефович А. А. О радиоактивности Be^{7}.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1948, т. 12, № 6, с. 740—742. Библиогр. 14 назв.

Герлинг Э. К. Аргоновый метод определения возраста минералов и пород.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 22—29. Библиогр. 6 назв.

Герлинг Э. К., Барановская Н. В. Поиски радиогенного криптона.— ДАН СССР, 1951, т. 76, № 6, с. 825—826. Библиогр. 3 назв.

Герлинг Э. К., Ермолин Г. М., Барановская Н. В., Титов Н. Е. Первый опыт применения аргонового метода определения возраста минералов.— ДАН СССР, 1952, т. 86, № 3, с. 593—596, илл. Библиогр. 4 назв.

Герлинг Э. К., Полканов А. А. Проблема абсолютного возраста докембрия Балтийского щита.— Геохимия, 1958, № 8, с. 695—717. Библиогр. 18 назв.

Герлинг Э. К., Шуколюков Ю. А. К вопросу об определении абсолютного возраста по соотношению изотопов Sr^{87}/Sr^{86} в осадочных породах.— Геохимия, 1957, № 3, с. 187—190. Библиогр. 17 назв. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4531. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24523.

Герлинг Э. К., Ященко М. Л., Ермолин Г. М. Аргоновый метод определения возраста и его применение.— Бюл. Комис. по определению абсолютн. возраста геол. формаций АН СССР, 1957, вып. 2, с. 8—27. Библиогр. 14 назв.

Герлинг Э. К., Ященко М. Л., Ермолин Г. М., Баркан В. Г. Аргоновый метод определения возраста и его применение.— В кн.: Труды Третьей сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (25—27 марта 1954 г.). М., Изд. АН СССР, 1955, с. 16—37.

Герлинг Э. К., Ященко М. Л., Левский Л. К., Овчинникова Г. В. Определение возраста некоторых слюд по рубидий-стронциевому методу.— Геохимия, 1958, № 6, с. 535—544. Библиогр. 25 назв. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 13973. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56663.

Герцог Л. Ф., Олдрич Л. Т., Холик В. К., Уайтинг Ф. Б., Аренс Л. Х. Колебания содержания изотопов стронция в минералах. Радиогенный Sr^{87} в биотите, полевом шпате и целестине. Перев. И. Е. Куренкиной.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 254—269. Библиогр. 20 назв.

Глазов А. Н. Использование радиоактивных изотопов при гидрогеологических и инженерно-геологических исследованиях за границей.— Разведка и охрана недр, 1956, № 4, с. 55—58. Библиогр. 6 назв.

Гулякин И. В., Юдинцева Е. В. Вопросы агрохимии радиоактивных изотопов стронция, цезия и других продуктов деления.— Изв. Тимирязевск. с.-х. акад., 1958, вып. 1, с. 15—34. Библиогр. с. 33.

Гулякин И. В., Юдинцева Е. В. Вопросы агрохимии стронция, цезия и других радиоактивных продуктов деления.— Докл. Тимирязевск. с.-х. акад., 1958, вып. 34, с. 35—43.

Гулякин И. В., Юдинцева Е. В. К вопросу о действии радиоактивных изотопов на растения.— ДАН СССР, 1956, т. 111, № 2, с. 475—477.

Гуревич Л. Э. Об образовании элементов.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, с. 79—91. Библиогр. 11 назв. РЖХим., 1955, № 10, реф. 18582.

Дэвис Дж. Л., Олдрич Л. Т. Определение возраста лепидолитов методом изотопного разбавления. Перев. И. Е. Куренкиной.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 270—272. Библиогр. 7 назв.

Естественные изотопы и атомные веса обыкновенных химических элементов.— Ж. прикл. химии, 1937, т. 10, вып. 6, с. 1155—1161.

Задорожный И. К., Быковский Н. Н. Возраст пород по рубидий-стронциевому методу.— В кн.: Труды Четвертой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—14 мая 1955 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 266—269. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 11912. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22852.

Задорожный И. К., Зыков С. И. О постоянных распада радиоактивных элементов, используемых при определении геологического возраста.— Бюл. Комис. по определению абсолютн. возраста геол. формаций АН СССР, 1955, вып. 1, с. 67—76. Библиогр. 49 назв.

Зелинский Н. О явлениях абсорбции ультрафиолетовых колебаний радиоактивными элементами и продуктами их распада.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1912, т. 6, № 6, с. 465—487. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ингерсон И. Нерадиогенные изотопы в геологии. Перев. А. В. Соколовой.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 7—131. Библиогр. 267 назв.

Калп Дж. Л. Изотопное датирование и шкала геологического возраста.— В кн.: Земная кора. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. В. Е. Хаина. М., ИЛ, 1957, с. 627—649. Библиогр. с. 648—649.

Камерон. Колебания изотопного состава природного лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 26—32. (Редкие металлы). Библиогр. 12 назв.

Коллин С., Рассел Р., Фаркар Р. Максимальный возраст элементов и возраст земной коры. Перев. А. И. Тугаринова.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 203—223. Библиогр. 16 назв.

Кузнецова М. Я., Мехедов В. Н., Халкин В. А. Вторичные ядерные реакции при бомбардировке олова быстрыми нейтронами.— Атомная энергия, 1958, т. 4, вып. 5, с. 455—460. Библиогр. 9 назв.

Лаврухина А. К. Радиоактивные изотопы в земной коре.— Хим. наука и пром-сть, 1959, т. 4, № 4, с. 472—478. Библиогр. 101 назв.

Лаврухина А. К. Ядерные реакции в природе.— Природа, 1957, № 3, с. 24—30. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12613.

Матвеенко В. Т. Первые данные определения абсолютного возраста некоторых минералов Северо-Востока СССР. Магадан, 1956. 14 стр. (Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та ВНИИ-1 МЦМ СССР. Раздел 2. Геология. Вып. 17). Библиогр. с. 14.

Мысовский Л. В. Эффект Ферми.— Природа, 1935, № 6, с. 23—30.

Ожигов Е. П. К вопросу о распределении механических и магнитных моментов ядер в системе изотопов.— Сообщ. Дальневост. ФАН СССР, 1955, вып. 8, с. 14—19. Библиогр. 10 назв.

Олдрич, Ветзерилл, Дэвис. Определение радиоактивных Sr^{87} и Rb^{87} в лепидолитах из разных месторождений.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1959, с. 14—16. (Редкие металлы). Библиогр. 5 назв.

Олдрич Л. Т., Герцог Л. Ф., Доук Дж. Б., Дэвис Г. Л. Колебания содержаний изотопов стронция в минералах. Перев. И. Е. Куренкиной.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 247—253. Библиогр. 6 назв.

Определение абсолютного возраста.— В кн.: Ядерная геология. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. И. Е. Старика. М., ИЛ, 1956, с. 333—390.

Определение возраста лепидолитов методом изотопного разбавления. (Реф.).— В кн.: Сборник научно-технической информации № 2. М., Госгеолтехиздат, 1956, с. 53—55. (МГ и ОН СССР. Техн. упр.).

Определение геологического возраста с помощью естественной радиоактивности рубидия (реф.).— В кн.: Сборник научно-технической информации № 2. М., Госгеолтехиздат, 1956, с. 55—57. (МГ и ОН СССР. Техн. упр.).

Орджоникидзе К., Шютце В. Исследование изотопного состава лития.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1955, т. 29, № 4, с. 479—485. Библиогр. 11 назв. РЖФиз., 1956, № 4, реф. 9672.

Пекарская Т. Б. Определение абсолютного возраста геологических пород по радиоактивным минералам.— Природа, 1953, № 1, с. 60—63.

Пекерский М. А. Аргоновый метод определения абсолютного возраста горных пород и минералов.— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та ВНИИ-1 МЦМ СССР, 1956, раздел 2. Геология, вып. 17, с. 15—23.

Понизовский Л. Б. Распространенность изотопов.— ДАН СССР, 1943, т. 51, № 3, с. 108—112. Библиогр. 6 назв.

Савченко В. П. Об образовании свободного водорода в земной коре, обусловленном восстановительным действием продуктов радиоактивного превращения изотопов.— Геохимия, 1958, № 1, с. 14—21. Библиогр. 8 назв.

Садиков В. С. Таблицы изотопов, их систематика и вытекающие из нее некоторые закономерности.— Природа, 1939, № 2, с. 84—91.

Самарин А. М., Фомичев М. С. Радиоактивные изотопы и ядерные излучения в технике.— Вестник АН СССР, 1958, № 11, с. 22—27.

Семененко Н. П. Вопросы геохронологии докембрия Африки.— Бюл. Комис. по определению абсолютн. возраста геол. формаций АН СССР, 1958, вып. 3, с. 33—42.

Семененко Н. П. Об оценке методов определения абсолютного возраста горных пород.— В кн.: Труды Третьей сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (25—27 марта 1954 г.). М., Изд. АН СССР, 1955, с. 122—125.

Семененко Н. П., Буркcер Е. С. Итоги изучения возраста пород Украины.— В кн.: Труды Четвертой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—14 мая 1955 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 120—140.

Семененко Н. П., Буркcер Е. С., Иванишин М. Н. Сравнительная характеристика возраста горных пород Украинского кристаллического массива.— В кн.: Труды Пятой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (19—23 мая 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1958, с. 86—110.

Сиборг Г., Перельман И., Холлендер Дж. Таблица изотопов. **Дж. Дюмонд, Е. Коэн.** Атомные постоянные. Перев. с англ. под ред. В. Г. Хрущева. М., ИЛ, 1956. 371 стр., илл. Библиогр. с. 322—365, 370.

Старик И. Е. Современное состояние радиоактивных методов определения возраста древних и молодых образований.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 9—21.

Старик И. Е., Розовская Н. Г. Изучение состояния микроколичеств радиоэлементов методом десорбции.— ДАН СССР, 1956, т. 107, № 6, с. 850—852. Библиогр. 6 назв.

Старик И. Е., Старик Ф. Е., Авдзейко Г. В., Крылов А. Я., Елизарова А. Н., Бартницкий Е. Н., Ловцюс А. В., Горохов И. М. Некоторые данные об абсолютном возрасте докембрийских образований.— В кн.: Труды Четвертой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—14 мая 1955 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 83—94.

Томлинсон, Дас-Гупта. Использование метода разбавления изотопов при определении геологического возраста минералов.— В кн.: Рубудий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1959, с. 9—13. (Редкие металлы). Библиогр. 9 назв.

Уклонский А. С. Изобары, изотоны устойчивых изотопов и их параэлементы.— ДАН УзССР, 1959, № 11, с. 16—19. Библиогр. 6 назв.

Уклонский А. С. Изотопический парагенезис химических элементов.— ДАН УзССР, 1959, № 5, с. 20—22.

Фауль Г. Гелий, аргон и радон.— В кн.: Ядерная геология. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. И. Е. Старика. М., ИЛ, 1956, с. 173—186.

Хан О. Определение геологического возраста по методу стронция. Доклад на заседании минералогического общества 11 октября 1943 г. Реф. А. Педашенко.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 4—10. (М-во геологии СССР. Гл. упр. геол. фондов).

Харлей П. М. Гелиевый метод определения возраста, распространенность и миграция гелия в породах.— В кн.: Ядерная геология. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. И. Е. Старика. М., ИЛ, 1956, с. 391—434.

Хатчисон. Содержание изотопов лития в естественной смеси.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 19—25. (Редкие металлы). Библиогр. 35 назв.

Хлопин В. Г. К вопросу об определении абсолютного геологического возраста по гелиевому методу на нерадиоактивных минералах с плотной кристаллической упаковкой.— ДАН СССР, 1949, т. 69, № 6, с. 825—828. Библиогр. 6 назв.

Хлопин В. Г. Методы определения геологического возраста, основанные на явлении радиоактивного распада.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 397—419. Библиогр. с. 417—419.

Хлопин В. Г. Радиоактивность и тепловой режим Земли.— Изв. АН СССР. Сер. геогр. и геофиз., 1937, № 2, с. 207—224. То же.— В кн.: Хлопин В. Г. Избранные труды. Т. 2. Труды по неорганической и аналитической химии и по геохимии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1957, с. 281—294. (АН СССР. Радиевый ин-т). Библиогр. 27 назв.

Холмс А. Возраст уранинитов из Гордонии, Южная Африка, по данным изотопных анализов свинца. Перев. А. И. Тугаринова.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ., 1954, с. 189—202. Библиогр. 22 назв.

Чердынцев В. В., Гайдина Э. И. О возрасте земли и элементов.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 157—162. Библиогр. 11 назв.

Чердынцев В. В., Козак Л. В. О происхождении избыточного гелия в некоторых минералах.— ДАН СССР, 1949, т. 69, № 6, с. 829—832. Библиогр. 12 назв.

Щербаков Д. И., Левицкий О. Д. Значение определения возраста интрузий для практической геологии.— В кн.: Труды Первой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—15 апреля 1952 г.). М., Изд. АН СССР, 1954, с. 203—211.

Age determinations of North American minerals.— Overseas Geol. and Mineral Res., 1959, v. 7, № 4, p. 430—432. Определение возраста североамериканских минералов.

Ahrens L. H. Determination of the age of minerals by means of the radioactivity of rubidium.— Nature, 1946, v. 157, № 3983, p. 269. Библиогр. 9 назв. С. А., 1946, v. 40, № 11, p. 3080.4. Определение возраста минералов при помощи радиоактивности рубидия.

Ahrens L. H. The determination of geological age by means of the natural radioactivity of rubidium.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1947, v. 50, p. 23—54. (Publ. 1948). С. А., 1950, v. 44, № 8, p. 341i. Определение геологического возраста при помощи естественной радиоактивности рубидия.

Ahrens L. A. The geochemistry of radiogenic strontium.— Mineral. Mag., 1948, v. 28, № 200, p. 277—295. Библиогр. 22 назв. С. А., 1949, v. 43, № 16, p. 6132b. Геохимия радиогенного стронция.

Ahrens L. H. Studies on the relative abundances of isotopes.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 11, № 1-2, p. 1—27. Изучение относительно больших количеств изотопов.

Ahrens L. H., Gorfinkle L. G. Age of extremely ancient pegmatites from Southeastern Manitoba.— Nature, 1950, v. 166, № 4112, p. 149, С. А., 1950, v. 44, № 22, p. 10623b. Возраст очень древних пегматитов юго-западной Манитобы.

Aldrich L. T., Davis G. L., Tilton G. R., Wetherill G. W. Radioactive ages of minerals from the Brown Derby mine and the Quartz Creek granite near Gunnison, Colorado.— J. Geophys. Res., 1956, v. 61, № 2, p. 215—232. РЖГеол., 1957, № 4, реф. 4747. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44327. Радиоактивный возраст минералов из рудника Браун-Дерби и гранитов из Куорц-Крика близ Ганнисона, Колорадо.

Aldrich L. T., Tilton G. R., Davis G. L., Nicolaysen L. O., Patterson C. C. Comparison of U-Pb, Pb-Pb, and Rb-Sr ages of Precambrian minerals.— Proc. Geol. Assoc. Canada, 1955, v. 7, № 2, p. 7—13; discuss. p. 134—135. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17462. Сравнение U-Pb, Pb-Pb и Rb-Sr возрастов докембрийских минералов.

Aldrich L. T., Wetherill G. W., Davis G. L. Determinations of radiogenic Sr^{87} and Rb^{87} of an interlaboratory series of lepidolites.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 4, p. 238—240. С. А., 1957, v. 51, № 5, p. 3360. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9544. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44340. [Определение радиогенного Sr^{87} и Rb^{87} в лепидолитах].

Aldrich L. T., Wetherill G. W., Davis G. L., Tilton G. R. Radioactive ages of micas from granitic rocks by Rb-Sr and K-Ar methods.— Trans. Amer. Geophys. Union, 1958, v. 39, № 6, p. 1124—1134. РЖХим., 1959, № 22, реф. 78135. Радиоактивные возрасты слюд из гранитных пород по Rb-Sr и K-Ar методам.

Almy G. M., Irwin G. R. Mass ratio of the lithium isotopes.— Phys. Rev., 1935, v. 48, p. 104—105. С. А., 1935, v. 29, № 17, p. 5739. Отношение масс изотопов лития. [Определение значения массового коэффициента (=1,04075) для изотопов лития и сравнение с работами других авторов].

Aswathanarayana U. Absolute ages of the archaean orogenic cycles of India.— Amer. J. Sci., 1956, v. 254, № 1, p. 19—31. Библиогр. 28 назв. Абсолютный возраст архейских орогенических циклов Индии.

Aswathanarayana U. Applications of nuclear physics in the economic aspects of geology.— Bull. Nat. Inst. Sci. India, 1955, № 5, p. 4—9. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11943. Применение ядерной физики в геологии.

Auerbach C. Radioactive fall-out.— Nature, 1959, v. 183, № 4678, p. 1773—1776. Радиоактивные осадки.

Auger B. Radioactivity of potassium.— C. r. Acad. sci., 1932, t. 194, p. 1346—1347. C. A., 1932, v. 26, № 16, p. 4241. Радиоактивность калия. [Изотоп Rb^{87} распадается, теряя 1 электрон и 1 нейтрон и превращаясь в Sr^{86}].

Azcona J. M. L., de. Valoración expectrografica de rubidio y estroncio en las micas.— Mikrochim. acta, 1956, H. 1-3, S. 334—338. Определение возраста слюд по отношению стронций — рубидий.

Brewer A. K. The abundance ratio of the isotopes of lithium.— Phys. Rev., 1935, v. 47, ser. 2, № 7, p. 571—572. C. A., 1935, v. 29, N 11, p. 3596. Количественное соотношение изотопов лития.

Brewer A. K. An estimation of the atomic weights of lithium, potassium and rubidium from isotope abundance measurements.— Phys. Rev., 1936, v. 49, ser. 2, № 11, p. 867. Определение атомных весов лития, калия и рубидия по измерениям распространенности изотопов.

Brewer A. K. Evidence for the existence of Li.— Phys. Rev., 1936, v. 49, № 8, p. 635. Признаки присутствия лития.

Brewer A. K. Isotopes of potassium.— Ind. and Engng Chem., 1938, v. 30, № 8, p. 893—896. Библиогр. 11 назв. Изотопы калия.

Brewer A. K., Baudisch O. The isotopes of potassium and lithium in Saratoga mineral water and Cryptozoon.— J. Amer. Chem. Soc., 1937, v. 59, № 8, p. 1578—1580. Изотопы калия и лития в минеральных водах Саратоги и Криптозуна.

Brewer A. K., Kneck P. D. The relative abundance of the isotopes of lithium, potassium and rubidium.— Phys. Rev., 1934, v. 46, ser. 2, № 10, p. 894—897. C. A., 1935, v. 29, № 7, p. 2077. Относительная распространенность изотопов лития, калия и рубидия.

Brody J. K., Fred M., Tomkins F. S. Spectroscopic assay of lithium isotopes. I. Measurements at high intensity. II. Measurements on small samples at low intensity.— Spectrochim. acta, 1954, v. 6, № 5-6, p. 383—412. РЖХим., 1955, № 19, реф. 42543. Спектроскопическое определение изотопов лития. I. Измерения при высокой интенсивности. II. Измерения при низкой интенсивности с применением мелких образцов.

Cameron A. E. Variation in the natural abundance of the lithium isotopes.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 10, p. 2731—2733. РЖХим., 1957, № 1, реф. 706. Колебания природной распространенности изотопов лития.

Carrelli A. Some reguliarities in the building up of isotopes.— Z. Phys., 1932, Bd 75, S. 111—114. C. A., 1932, v. 26, № 16, p. 4243. Некоторые закономерности в строении изотопов. [Приводимым в статье закономерностям изотопы легких элементов не подчиняются]

Cavenago A. La radiogéologie (une application de la physique nucléaire).— Rev. génie militaire, 1957, v. 90, № 2, p. 196—207. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6475. Радиогеология (приложение ядерной физики).

Cork J. M., Smith G. P. Radioactive isotopes of barium from cesium.— Phys. Rev., 1941, v. 60, № 7, p. 480—482. Библиогр. 8 назв. Радиоактивные изотопы бария из цезия.

Curran S. C., Dixon D., Wilson H. W. The natural radioactivity of rubidium.— Philos. Mag., 1951, v. 43, ser. 7, p. 82—92. Библиогр. 26 назв. C. A., 1952, v. 46, № 2, p. 359. Естественная радиоактивность рубидия.

Damon P. E., Kulp J. L. Inert gases and the evolution of the atmosphere.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 13, № 4, p. 280—292. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30798. Инертные газы и эволюция атмосферы.

Davis G. L., Wetherill G. W., Tilton G. R., Hopson C. A. Age of the Baltimore gneiss.— Bull. Geol. Soc. America, 1958, v. 69, № 12, pt 2, p. 1550—1551. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25346. Возраст гнейса из Балтимора.

Davis G. L., Aldrich L. T. Determination of the age of lepidolites by the method of isotope dilution.— Bull. Geol. Soc. America, 1953, v. 64, № 3, p. 379—380. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1954, № 2, реф. 12601. Определение возраста лепидолитов методом изотопного разбавления.

Eireman E. L., Schwarzer D. Measurement of Li^6, He^3 and H^3 in meteorites and its relation to cosmic radiation.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 11, № 4, p. 252—262. Определение Li^6, He^3 и H^3 в метеоритах и их связь с космической радиацией.

Ewald H., Felkel G., Hebeda E., Kocher H. Über Altersbestimmungen von Gesteinen nach der Rubidium-Strontium-Methode.— Z. Naturforsch., 1958, Bd 13a, № 3, S. 235. C. A., 1958, v. 21, p. 18116. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19430. Об определении возраста пород рубидиево-стронциевым методом.

Ewald H., Garbe S., Ney P. Die Isotopenzusammensetzung von Strontium aus Meerwasser und aus Rubidium-armen Gesteinen.— Z. Naturforsch., 1956, Bd 11a, S. 521—522. Angew. Chemie, 1956, Bd 68, № 15, S. 496. Bull. signal., 1957, v. 18, № 3, ref. 23603. C. A., 1957, v. 51, № 15, p. 11203. Изотопный состав стронция в морской воде и породах, бедных рубидием.

Ewing B. B. A field test of the movement of radioactive cations through an underground formation.— Preprint. Nucl. Engng and Sci. Conf., s. a., № 64, 37 p., ill. РЖХим., 1959, № 14, реф. 49123. Полевое исследование движения радиоактивных катионов через подземные образования.

Freimuth H. El origen nuclear de los elementos y minerales.— Rev. Museo municip. ciênc. natur. y tradic. Mar del Plata, 1954, v. 1, № 2, p. 50—55. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7813. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20743. Ядерное происхождение элементов и минералов.

Frize K. Vergleich der Kalium-Argon-Methode zur geologischen Altersbestimmung mit der Rubidium-Strontium Methode an identischem Material.— Dissertations, Mainz, 1955. Сравнение калий-аргонового метода с рубидий-стронциевым методом для геологического определения возраста идентичного материала.

Fucken A., Bratzler K. Experiments on electrical separation of the isotopes of lithium.— Z. phys. Chem., 1935, Bd A 174, S. 269—272.

C. A., 1936, v. 30, № 4, p. 916. Опыты по электролитическому разделению изотопов лития. [Результаты расцениваются как малообещающие].

Gast P. W., Kulp J. L., Long L. E. Absolute age of early Precambrian rocks in the Bighorn Basin of Wyoming and Montana, and southeastern Manitoba.— Trans. Amer. Geophys. Union, 1958, v. 39, № 2, p. 322—334. РЖГеол., 1959, № 1, реф. 782. РЖХим., 1959, № 5, реф. 14961. Абсолютный возраст раннедокембрийских пород из бассейна Бигхорн (Вайоминг и Монтана), а также юго-восточной Манитобы.

Giletti B. J. Rubidium-strontium ages of Lewisian rocks from North-West Scotland.— Nature, 1959, v. 184, № 4701, p. 1793—1794. Рубидие-стронциевые возрасты левизианских пород в северо-западной Шотландии.

Goldich S. S. H., Baadsgard H., Edwards G., Weaver C. E. Investigations in radioactivity dating of sediments.— Bull. Amer. Assoc. Petrol. Geologists, 1959, v. 43, № 3, p. 654—662. C. A., 1959, v. 53, № 16, p. 14864d. Исследования по радиоактивному определению возраста осадков.

Goodman C., Evans R. D. Age measurements by radioactivity.— Bull. Geol. Soc. America, 1941, v. 52, № 4, p. 491—544. Определение возраста по радиоактивности.

Grossbard E., Stranks D. R. Translocation of cobalt-60 and cesium-137 by Fungi in agar and soil cultures.— Nature, 1959, v. 184, № 4683, p. 310—314. Перенесение кобальта-60 и цезия-137 организмами Fungi в грибковых и почвенных культурах.

Hahn O. Geologische Älterbestimmungen nach der Strontium-methode.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1944, Bd 66, H. 1, S. 90. Реф.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 4—10. Определение геологического возраста стронциевым методом.

Hahn O., Strassmann F., Mattauch J., Ewald H. Geologische Altersbestimmungen nach der Strontiummethode.— Chemiker-Ztg, 1943, Jg 67, № 5-6, S. 55—56. C. A., 1943, v. 37, № 22, p. 6606.8. Определение геологического возраста стронциевым методом.

Hahn O., Wallig E. Über die Möglichkeit geologischer Alterbestimmungen rubidiumhaltiger Mineralien und Gesteine.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1938, Bd 236, № 1-4, S. 78—82. О возможности геологического определения возраста минералов и горных пород, содержащих рубидий.

Handley Th. H., Burros C. L. Determination of radioactive cesium.— Analyt. Chem., 1959, v. 31, p. 332—334. C. A., 1959, v. 53, № 11, p. 9898g. Определение радиоактивного цезия.

Harnwell G. P., Bleakney W. The relative abundance of the lithium isotopes.— Phys. Rev., 1934, v. 45, ser. 2, № 2, p. 117. C. A., 1934, v. 28, № 6, p. 1598—1599. Относительная распространенность изотопов лития.

Hammerdinger A., Smyrthe W. R. Radioactive isotope of rubidium.— Phys. Rev., 1937, v. 51, y. 1052—1053. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 6103. Радиоактивный изотоп рубидия. [Rb^{87} как единственный изотоп рубидия с заметной радиоактивностью. Выделение его с помощью масс-спектрометра].

Herrera F., de P. Minor elements and isotopes in petrogenesis.— Cursillos y conferencias inst. «Lucas Mallada», 1954, № 1, p. 85—117. C. A., 1956, v. 50, № 5, p. 3163h. Редкие элементы и изотопы в петрогенезисе.

Herzog L. F. Rubidium-strontium and potassium-calcium analyses and ages.— Publ. Natl Acad. Sci. Natl Research Council publ., 1956, N 400, p. 114—130. C. A., 1947, v. 51, № 22, p. 17661. Определение возраста рубидий-стронциевым и калий-кальциевым методами.

Herzog L. F., Pinson W. H. Rubidium/strontium age, elemental and isotopic abundance studies of stony meteorites.— Amer. J. Sci., 1956, v. 254, p. 555—566. C. A., 1954, v. 57, № 1, p. 166. Рубидий/цезиевый возраст: изучение распространения элементов и изотопов в каменных метеоритах.

Herzog L. F., Pinson W. H., Jr., Cormier R. F. Sediment age determination by Rb/Sr analysis of glauconite.— Bull. Amer. Assoc. Petrol. Geologists, 1958, v. 42, № 4, p. 717—733. C. A., 1959, v. 53, № 11, p. 9934d. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16159. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7819. Определение возраста осадочных образований по анализам Rb/Sr в глауконите.

Hevesy G. V. Die Radioaktivität des Kaliums.— Naturwissenschaften, 1935, Jg 23, H. 34, S. 583—585. Библиогр. 18 назв. C. A., 1936, v. 30, № 3, p. 677. Радиоактивность калия. [Сопоставлены разноактивные изотопы K^{40} и Rb^{86}].

Hughes D. S. The isotope separation in the spectra of Li. I.— Phys. Rev., 1931, v. 38, p. 857—861. C. A., 1932, v. 26, № 2, p. 373. Разделение изотопов в спектре Li. I.

Hughes R. H. Isotope shift in the first spectrum of atomic lithium.— Phys., Rev., 1955, v. 99, № 6, p. 1837—1939. РЖХим., 1956, № 18, реф. 57185. Изотопическое смещение в первом спектре атомарного лития.

Hutchison D. A. Natural abundance of the lithium isotopes.— Phys. Rev., 1954, v. 96, № 4, p. 1018—1021. РЖФиз., 1955, № 7, реф. 13301. РЖХим., 1956, № 9, реф. 25440. Распространенность изотопов лития в природе.

Iimori S., Yoshimura J. The radioactivity of the rubidium extracted from the lepidolite and zinwaldite of Japan.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1926, v. 1, p. 215. Радиоактивность рубидия, извлеченного из лепидолитов и цинвальдитов Японии.

Jamieson R. T., Schreiner G. D. L. The ages of some African lepidolites determined from the ^{87}Rb—^{87}Sr decay.— Proc. Roy. Soc., B, 1957, v. 146, № 923, p. 257—269. C. A., 1957, v. 51, № 15, p. 11203. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14189. Возраст некоторых африканских лепидолитов, определяемый рубидиево-стронциевым методом.

Jeffery P. M. The radioactive age of four Western Australian pegmatites by the potassium and rubidium methods.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 3, p. 191—195. C. A., 1957, v. 51, № 4, p. 2487. РЖХим., 1957, № 9, реф. 30398. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6394. Радиоактивный возраст четырех пегматитов Западной Австралии, определенный калиевым и рубидиевым методами.

Jensen M. L. Geologic importance of variations in stable isotopic abundances.— Econ. Geol., 1953, v. 48, № 3, p. 161—176. Библиогр. 27 назв. С. А., 1954, v. 48, № 20, p. 11997g. Геологическое значение изменений в устойчивых отношениях изотопов.

Kantor J., Kupčo G. Absolútny vek lepidolitov od Rožnej na Morave na základe metódy rádiogénneho stroncia.— Geol. práce. SAV. Zprávy, 1956, № 7, p. 3—12. С. А., 1958, v. 52, № 8, p. 6093. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4746. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15086. Определение абсолютного возраста лепидолитов села Рожна (Моравия) методом радиогенного стронция.

Klemperer O. On the raioactivity of potassium and rubidium.— Proc. Roy. Soc., 1935, v. 148, № 865, p. 638—648. С. А., 1935, v. 29, № 9, p. 2848. Радиоактивность калия и рубидия.

Kocher H. Altersbestimmung nach der Rubidium-Strontium-Methode bei Spektralanalyse mit einer Voltalumineszenz-Lichtquelle.— Z. angew. Phys., 1958, Bd 10, № 3, S. 150—155. С. А., 1958, v. 52, № 11, p. 8872. РЖФиз., 1951, № 11, реф. 26433. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19429. Определение возраста [минералов] по методу отношения рубидия к стронцию с помощью спектрального анализа при использовании вольт-люминесцентного источника света.

McKellar A. Mass ratio of the lithium isotopes from the spectrum of Li_2.— Phys. Rev., 1933, v. 44, № 3, p. 155—164. С. А., 1933, v. 27, № 21, p. 5243. Отношение масс у изотопов лития, определенное по спектру Li_2.

Morrison P., Pine J. Radiogenic origin of the helium isotopes in rock.— Ann. N. Y. Acad. Sci., 1955, v. 62, № 3, p. 69—92. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6364. Радиоактивное происхождение изотопов гелия в горных породах.

Newman F. H., Walke H. J. Radioactivity of potassium and rubidium.— Philos. Mag., 1935, v. 19, № 128, p. 767—773. С. А., 1935, v. 29, № 17, p. 5378. Радиоактивность калия и рубидия. [Доказывается, что источником радиоактивности могут быть изотопы рубидия с массой=86, 87 или 88].

Newman F. H., Walke H. J. Radioactivity of rubidium.— Nature, 1935, v. 135, p. 508. С. А., 1935, v. 29, № 11, p. 3595. Радиоактивность рубидия.

Nicolaysen L. O. Age-determinations in african Pre-Cambrian minerals.— Doct. Dissert. Princeton Univ., 1955. Dissert. Abstrs, 1955, v. 15, № 11, p. 2166—2167. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13236. Определение возраста африканских докембрийских минералов.

Nier A. O. The isotopic constitution of rubidium, zinc and argon.— Phys. Rev., 1936, v. 49, № 3, p. 272. С. А., 1936, v. 30, № 7, p. 2112. Изотопный состав Rb, Zn, Ag. [Среди других данных — вновь выведенное отношение $Rb^{85} : Rb^{87} = 2{,}68 \pm 0{,}02$, а также процентное содержание Rb^{80}, Rb^{81}, Rb^{82}, Rb^{89}, Rb^{90}, Rb^{83}, Rb^{84}, Rb^{86}, Rb^{88}].

Nishita H., Kowalewsky B. W., Steen A. J., Larson K. H. Fixation and extractability of fission products contaminating various soils and clays: I. Sr-90, Y-91, Ru-106, Cs-137 and Ce-144.— Soil. Sci., 1956, v. 81, № 4, p. 317—326. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15708. Фиксация и извлечение продуктов деления, заражающих различные почвы и глины: I. Sr-90, Y-91, Ru-106, Cs-137 и Ce-144.

Noll W. Geochemie des Strontiums.— Chem. Erde, 1933, Bd 8, H. 4. S. 507—600. Геохимия стронция.

Oliphant M. L., Shire E. S., Growther B. M. Disintegration of the separated isotopes of lithium by protons and by heavy hydrogen.— Nature, 1934, v. 133, p. 377. С. А., 1934, v. 28, № 10, p. 2990. Дезинтеграция изолированных изотопов лития протонами и тяжелым водородом. [Получение изотопов лития и изучение энергии выбрасываемых α-частиц].

Pácal Z. Klarky isotopů.— Věst. Ústřed. ústavu geol., 1958, v. 33, № 2, p. 131—134. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73568. Кларки изотопов.

Peirson D. H., Salmon L. Gamma-radiation from deposited fall-out.— Nature, 1959, v. 184, № 4700, p. 1678—1679. Гамма-радиация из отложившихся осадков.

Pinson W. H., Jr., Fairbairn H. W., Cormier R. F. Sr/Rb age measurements on hornblende and feldspar, and the age of syenite at Chicoutimi, Quebec, Canada.— Bull. Geol. Soc. America, 1958, v. 69, № 5, p. 599—601. С. А., 1958, v. 52, № 22, p. 19772. РЖГеол., 1959, № 1, реф. 787. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7820. Измерения возраста по роговой обманке и полевому шпату и возраст сиенита из Шикутими, Квебек, Канада.

Polkanov A. A., Gerling E. K. K-A and Rb-Sr methods and age of Precambrian of USSR.— Trans. Amer.Geophys. Union, 1958, v. 39, № 4, p. 713—715. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7389. K-A и Rb-Sr-методы и возраст докембрия, СССР.

Powell R. M., Pinson W. H., Jr, Fairbairn H. W., Cormier R. F. Test of the half-life of Rb^{87}.— Bull. Geol. Soc. America, 1957, v. 68, № 12, pt 12, p. 1782—1783. Проверка периода полураспада Rb^{87}.

Rothe K. Radiometrische Bestimmungen an Mineralien und Gesteinen (Grundlagen, Meßverfahren mit Zählrohr, Eichung und Anwendung).— Freiberger Forschungsh. C, 1959, № 68, S. 1—160. Библиогр. 107 назв. Радиометрические определения минералов и пород (основы, способ измерения счетной трубкой, уточнение и применение).

Schreiner G. D. L. Age of a Pilansberg dyke of palaeomagnetic significance.— Nature, 1958, v. 181, № 4619, p. 1330—1331. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 13974. Возраст дайки из Пайлансберга, имеющей значение для палеомагнитных исследований.

Schreiner G. D. L. Comparison of the $^{87}Rb \rightarrow {}^{87}Sr$ ages of the red granite of the Bushveld complex from measurements on the total rock and separated mineral fractions.— Proc. Roy. Soc. A, 1958, v. 245, № 1240, p. 112—117. С. А., 1958, v. 52, № 22, p. 19772. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70386. Сравнение величин $Rb^{87} \rightarrow Sr^{87}$ возрастов красных гранитов из комплекса Бушвельд [Южная Африка] по измерениям валовых проб пород и выделенных минеральных фракций.

Schreiner G. D. L., Jamieson R. T., Schonland B. F. J. Age measurements on a pegmatitic mica from the rhodesian shield.— Nature, 1955, v. 175, № 4454, p. 464. РЖГеол., 1956, № 2, реф. 1985. РЖХим., 1956, № 9, реф. 25431. Измерение возраста пегматитовой слюды из района щита Родезии.

Schüler H. The quantity ratio of the lithium isotopes Li^7 and Li^6.— Naturwissenschaften, 1931, Jg 19, S. 772. C. A., 1932, v. 26, № 1, p. 28. Количественное соотношение между изотопами лития с массой=6 и 7. [Результаты проверки данных прежних исследователей (ссылки в заголовке) о соотношении $Li^7 : Li^6$].

Schumacher E. Ein unterer Grenzwert für das Alter des Universums.— Experientia, 1957, Bd 13, № 3, S. 104—105. РЖХим., 1958, № 5, реф. 14013. Нижняя граница возраста Вселенной.

Sitte K. Über die Radioaktivität von Kalium und Rubidium.— Z. Phys., 1935, Bd 96, H. 9-10, S. 593—599. C. A., 1935, v. 29, № 22, p. 7795. Радиоактивность калия и рубидия.

Stewart N. G. Radioactivity in the atmosphere: its origins and measurement.— Smokeless Air, 1958, v. 28, № 106, p. 285—289. РЖХим., 1959, № 1, реф. 749. Радиоактивность в атмосфере, ее происхождение и измерение.

Stremme W. Ergebnisse der Messungen von Radioaktivität in Luft, Wasser und Boden.— Med.-meteorol. Hefte, 1958, № 13, S. 161—166. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20745. Результаты измерений радиоактивности воздуха, воды и почвы.

Sunderman D. N., Meinke W. W. Evaluation of radiochemical separation procedures.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 11, p. 1578—1589. РЖХим., 1958, № 17, реф. 57140. Оценка методов радиохимического отделения.

Tilton G. R., Wetherill G. W., Davis G. L., Hopson C. A. Ages of minerals from the Baltimore gneiss near Baltimore, Maryland.— Bull. Geol. Soc. America, 1958, v. 69, № 11, p. 1469—1474. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 8546. РЖХим., 1959, № 18, реф. 63976. Возраст минералов из балтиморских гнейсов вблизи Балтимора, Мэриленд.

Tomlinson R. H., Das Gupta A. K. The use of isotope dilution in determination of geologic age of minerals.— Canad. J. Chem., 1953, v. 31, № 10, p. 909—914. РЖГеол., 1954, № 4, реф. 5179. РЖХим., 1954, № 15, реф. 37557. Применение изотопного разбавления для определения геологического возраста минералов.

Venkatasubramanian V. S. Application of the Rb-Sr method to the age determination of phlogopites.— Proc. Indian Acad. Sci. A, 1953, v. 38, № 5, p. 376—380. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5180. РЖХим., 1956, № 6, реф. 15868. Применение Rb/Sr-метода для определения возраста флогопитов.

Wetherill G. W., Aldrich L. T., Davis G. L. Potassium-argon ages of lepidolites.— Phys. Rev., 1955, v. 98, p. 250. C. A., 1956, v. 50, № 15, p. 10617h. Калий-аргоновые возрасты лепидолитов.

Wetherill G. W., Tilton G. R., Davis G. L., Aldrich L. T. New determinations of the age of the Bob Ingersoll pegmatite, Keystone, S. Dakota.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 9, № 5-6, p. 292—297. РЖГеол., 1957, № 3, реф. 3196. РЖХим., 1957, № 7, реф. 22671. Новые определения возраста пегматита Боб-Ингерсола, Кистон, Южная Дакота.

White J. R., Cameron A. E. The natural abundance of isotopes of stable elements.— Phys. Rev., 1948, v. 74, № 9, p. 991—1000. Распространение в природе изотопов стабильных элементов.

Whitney D. Rubidium and a young earth.— Pan-Amer. Geollogist, 1936, v. 65, № 1, p. 31—34. Рубидий и молодой возраст земли.

Wijk W. R., van. The weigth ratio of lithium isotopes.— Naturwissenschaften, 1931, Jg 19, S. 894—895. C. A., 1932, v. 26, № 6, p. 1510. Весовое соотношение у изотопов лития.

Willer F. Chronology of Brazilian pegmatites.— Inst. technol. ind. Estado Minas Gerais. Avulso, 1949, № 9, p. 1—21. C. A., 1953, v. 47, № 3, p. 1012g. Возраст бразильских пегматитов.

Zák L. Určování absolutního stáří v geologii pomocí radioaktivity.— Časop. mineral. geol., 1956, v. 1, № 1, p. 59—81. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15767. Определение абсолютного возраста в геологии при помощи радиоактивности.

См также:

III. Геохимия. 2. Литий, рубидий и цезий в космосе: Pinson W. H., Jr., Herzog L. F., Fairbairn H. W., Cormier R. F.— 1958; Schumacher E.— 1956.

III. Геохимия. 6. Литий, рубидий и цезий в природных водах и солях: Lu H.— 1938; Pinson W. H., Herzog L. F., Anderson P. A., Cormier R. F.— 1957; Smales A. A., Webster R. K.— 1957; Yamagata N.— 1956.

III. Геохимия. 8. Литий, рубидий и цезий в растительных и животных организмах: Вернадский В. И.— 1940; Виноградов А. П.— 1956.

IV. МИНЕРАЛОГИЯ

Отв. редакторы:

Канд. геол.-минералог. наук Н. А. СОЛОДОВ
Канд. геол.-минералог. наук Ю. С. СЛЕПНЕВ

1. ОБЩИЕ ВОПРОСЫ

Барсанов Г. П. К методике микрохимического определения минералов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1950, вып. 2, с. 38—41. Библиогр. 6 назв.

Барсанов Г. П. Принципы современной классификации минералов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1959, вып. 9, с. 3—18. Библиогр. с. 18.

Барсанов Г. П., Круглова Н. А. Опыт фотометрического изучения спектров люминесценции минералов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1954, вып. 6, с. 3—28. Библиогр. 9 назв.

Барсанов Г. П., Шевелева В. А. Материалы по изучению люминесценции минералов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1952, вып. 4, с. 3—35. Библиогр. с. 18—19.

Барсуков В. Л. Влияние поляризации на энергетику, структуру и свойства минералов.— В кн.: Научные работы студентов горно-металлургических институтов Москвы. М., 1949, с. 76—87. (М-во высш. образования СССР. Гл. упр. горно-металлург. вузов). Библиогр. 10 назв.

Билибин Ю. А. Минеральные ассоциации магматических горных пород.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1940, № 2, с. 73—97.

Бокий Г. Б. Принципы классификации химических соединений, в том числе минералов. (Доклад, представленный на XX сессию Международного геологического конгресса в Мексике).— Геохимия, 1956, № 6, с. 73—83.

Бонштедт Э. М. Определение удельного веса минералов в тяжелых жидкостях. М.—Л., Изд. АН СССР, 1939. 56 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 40—42.

Брэгг В. Л. Структура силикатов. С прил. статьи Шибольда о структуре полевых шпатов. Перев. Е. К. Бродерсен. Под ред. и с коммент. Н. Н. Падурова. М.— Л.— Новосибирск, ОНТИ, Гос. науч.-техн. горно-геол.-нефт. изд., 1934. 127 стр. (Новые идеи в минералогии). Библиогр. с. 123—127.

Григорьев Д. П. Несколько замечаний о явлениях химического изменения минералов.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1955, вып. 8, с. 85—104. Библиогр. 36 назв.

Григорьев Д. П. О взаимоотношениях биотитов и мусковитов в пегматитовых жилах.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1939, т. 17, № 4-5, с. 14—30, илл. Библиогр. 18 назв.

Григорьев Д. П. Правила составления названий минералов по их химическому составу.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1947, ч. 76, вып. 3, с. 170—176. Библиогр. 12 назв.

Грицаенко Г. Минералогическое совещание при Отделении геолого-географических наук.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 1, с. 69—72.

Есин О. А. О строении расплавленных силикатов.— Успехи химии, 1957, т. 26, вып. 12, с. 1374—1387. Библиогр. 38 назв.

Земятченский П. А. Контактные явления при кристаллизации. II.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1914, т. 8, № 14, с. 1009—1022. Библиогр. в подстроч. примеч.

Илупин И. П. Диагностика наиболее распространенных минералов по показателям преломления.— Изв. высш. учеб. заведений. Геология и разведка, 1958, № 9, с. 78—81, табл. Библиогр. 3 назв.

Инденбом В. Л., Урусовская А. А. Что такое «иррациальные двойники»?— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 1, с. 90—98. Библиогр. 10 назв.

Клыков К. Д. Месторождение слюды около станции Слюдянка, Забайкальской ж. д.— Минеральное сырье и его переработка, 1926, № 5, с. 418—421.

Комовский Г., Аболенский Ф. Люминесценция минералов и аппаратура для ее исследования.— Пробл. сов. геологии, 1938, т. 8, № 4, с. 332—338.

Комовский Г. Ф., Ложникова О. Н., Никольский В. С. Определение интенсивности свечения минералов при облучении их катодными лучами.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956). Т. 2. Аналитические методы. М., Металлургиздат, 1959, с. 276—280. (Гос. н.-и. ин-т редк. и малых металлов).

Копченова Е. В. Полевые методы шлихового анализа.— Сов. геология, 1947, сб. 21, с. 13—36.

Костов И. Заметки о более рациональной классификации минералов.— Зап. Всес. ми-

нералог. о-ва, 1954, ч. 83, вып. 4, с. 328—347. Библиогр. с. 347.

Круглякова Г. И. К вопросу о магнитных свойствах минералов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1954, № 8, с. 297—314. Библиогр. 18 назв.

Крыжановский В. И. 90 коллекций академика А. Е. Ферсмана.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.—Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 150—157.

Ларсен Е., Берман Г. Определение прозрачных минералов под микроскопом. Перев. со 2-го доп. изд. Б. В. Иванова и В. П. Петрова. Под ред. Д. С. Белянкина. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937. 310 стр. Библиогр. 26 назв.

Ли А. Ф., Брадинская Е. М., Громова Е. И., Гребенникова О. Т., Михайлова Г. А., Никонова С. И., Чепцова М. И., Яснус Н. С. Руководство по минералогическому исследованию руд цветных и редких металлов.— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ 1956—1957 гг. Ч. 1. М., 1959, с. 18—19. (Госплан СССР. ЦНИИцветмет).

Ли А. Ф., Брадинская Е. М., Громова Е. И., Гребенникова О. Т., Михайлова Г. А., Никонова С. И., Чепцова М. И., Яснус Н. С. Руководство по минералогическому исследованию руд цветных и редких металлов.— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ 1955—1957 гг. Ч. 2. Обогащение руд и россыпей цветных, редких и благородных металлов. М., 1959, с. 345—346. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Линденер Б. А. О триболюминесценции минералов.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1910, т. 4, № 13, с. 999—1022. Библиогр. в подстроч. примеч.

Лобанов И. Ф. Определение минералов по их растворимости в воде и кислотах. Саратов, 1953. 335 стр. (М-во высш. образования СССР. Саратовск. ун-т). Библиогр. 29 назв.

Логвиненко Н. В. Введение в методику исследования осадочных пород. Харьков, Изд. Харьковск. ун-та, 1957. 130 стр. Библиогр. 132 назв.

Лодочников В. Н. Основы микроскопических методов исследования кристаллического вещества. Изд. 2. Л., Госхимтехиздат, 1932. 194 стр., илл.

Лодочников В. Н. Серпентины и серпентиниты Ильчирские и другие и петрологические вопросы с ними связанные. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1936, 817 стр., илл., карта. (Гл. геол.-гидрогеод. упр. Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 38). Библиогр. в подстроч. примеч.

Никитин В. В. К универсальному методу. Об определении двупреломления.— В кн.: Универсальный столик Е. С. Федорова. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 259—269.

Никонова Л. И. Освоение новых методов сепарации минералов применительно к минералогическому анализу руд цветных и редких металлов (1955).— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ. 1955—1957 гг. Ч. 2. Обогащение руд и россыпей цветных, редких и благородных металлов. М., 1959, с. 334—335. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Петров Г. И., Разумная Е. Г. Общие данные о методах количественного минералогического анализа.— В кн.: Сборник научных трудов: Вып. 1. М.— Л., Металлургиздат, 1941, с. 5—14. (Гос. н.-и. ин-т редк. и малых металлов).

Пилипенко П. П. О прозрачности минералов.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1936, т. 14, № 1, с. 3—7.

Поваренных А. С. Вычисление твердости минералов по Моосу на основании кристаллохимических данных.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1959, № 13, с. 84—106. Библиогр. 41 назв.

Поваренных А. С. К вопросу о природе растворимости минералов.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1958, ч. 87, вып. 2, с. 215—223. Библиогр. с. 222—223.

Поваренных А. С. К вопросу о сжимаемости и термическом расширении минералов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1957, вып. 8, с. 85—98. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10198.

Поваренных А. С. О влиянии структуры минералов на их растворимость.— Зап. Кирг. отд. Всес. минералог. о-ва, 1959, вып. 1, с. 29—36. Библиогр. 19 назв.

Поваренных А. С. О магнитных свойствах минералов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1957, № 11, с. 52—68. Библиогр. 35 назв.

Поваренных А. С. О связи показателя преломления света с природой минералов.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1958, ч. 87, вып. 3, с. 348—359. Библиогр. с. 358—359.

Поваренных А. С. Твердость минералов и определяющие ее факторы.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1958, вып. 12, с. 67—78. Библиогр. 25 назв.

Поваренных А. С. Температура плавления минералов и определяющие ее факторы.— Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва, 1956, вып. 10, с. 45—52. Библиогр. 10 назв.

Разумная Е. Г. Опыт применения ультрафиолетового микроскопа Е. М. Брумберга для определения минералов.— В кн.: Современные методы минералогического исследования горных пород, руд и минералов. Под ред. Е. В. Рожковой. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 241—264. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР). Библиогр. с. 264.

Разумовский Н. К. Определение плавкости минералов методом паяльной трубки.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1955, т. 30, вып. 2, с. 254—258. Библиогр. 3 назв.

Рожкова Е. В., Проскуровский Л. В. Определение диэлектрической проницаемости минералов и их диэлектрическая сепарация.— В кн.: Современные методы минералогического исследования горных пород, руд и минералов. Под ред. Е. В. Рожковой. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 115—138. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР). Библиогр. с. 138.

Розенбуш. Микрохимические методы минерального анализа (Реф.).— Горный ж., 1882, т. 4, кн. 12, с. 339—341.

Савченков Ф. Н. О формулах кремнекислых минералов.— Зап. Минералог. о-ва, 1882, ч. 17, с. 194—206.

Самойлов Як. О соотношении между спайностью и обликом кристаллов.— Зап. Минералог. о-ва, 1904, ч. 41, вып. 1, с. 17—30. Библиогр. в подстроч. примеч.

Сауков А. А. О причинах ограниченности числа минералов.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 209—218. Библиогр. 7 назв.

Свешников Г. Б. О ферромагнитных свойствах минералов.— Вестник Ленингр. ун-та, 1950, № 7, с. 83—87.

Седлецкий И. Д. Классификация минералов коры выветривания.— Сов. геология, 1941, № 3, с. 23—35. Библиогр. 36 назв.

Седлецкий И. Д. Методы определения коллоидно-дисперсных минералов. Киев, 1955. 156 стр., илл. (М-во высш. образования СССР. Киевск. ун-т). Библиогр. с. 148—154.

Сердюченко Д. П. О химической конституции и классификации слюд.— ДАН СССР, 1948, т. 59, № 3, с. 545—548. Библиогр. 25 назв.

Сердюченко Д. П. Хлориты, их химическая конституция и классификация. М., Изд. АН СССР, 1953. 340 стр. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 140). Библиогр. с. 331—338.

Смелянская Г. А. Центрифужный метод определения содержания корунда в руде.— В кн.: Современные методы минералогического исследования горных пород, руд и минералов. Под ред. Е. В. Рожковой. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 58—70. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР). Библиогр. с. 70.

Соболев В. С. О роли давления при минералообразовании.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1955, № 9, с. 50—63. Библиогр. 25 назв.

Старынкевич-Борнеман И. Д. Вывод и проверка химических формул нескольких хибинских титаносиликатов.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 735—755.

Стулов Н. Н. К минералогии пегматитовых жил Гиссарского хребта.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1939, т. 12, вып. 2, с. 69—98, илл. Библиогр. 18 назв.

Сунь Жуй-фан и Шаскольская М. П. Об однозначном соответствии между фигурами травления и дислокациями.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 4, с. 590—593, табл. Библиогр. 4 назв.

Термическое расширение некоторых минералов, содержащих окись лития.— Химия и хим. технол., 1952, вып. 3, с. 67—68.

Федоров Е. С. Об изучении химизма минералов и горных пород.— Зап. Минералог. о-ва, 1899, ч. 37, вып. 2, с. 269—310. Библиогр. в подстроч. примеч.

Федоровский Н. М. Минералогические провинции Европейской части СССР.— Пробл. сов. геологии, 1936, т. 6, № 4, с. 279—301.

Федоровский Н. М. Минералогические провинции СССР. (Продолжение).— Пробл. сов. геологии, 1936, т. 6, № 9, с. 751—785.

Федоровский Н. М. Об энергетической классификации полезных минералов основной магмы. (Тезисы).— Тр. Уральского ФАН СССР, 1935, вып. 4, с. 13—17.

Ферсман А. Е. Как давались названия химическим элементам и минералам.— Природа, 1946, № 1, с. 13—15.

Щербина В. В. Минералы переменного состава как химические индикаторы среды.— Разведка и охрана недр, 1954, № 2, с. 1—4.

Щербина В. В. Парагенезис гипергенных минералов в зависимости от степени окисленности.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1940, вып. 39, с. 23—35. Библиогр. с. 34.

Юшко С. А., Боришанская С. С. Таблица диагностических признаков минералов в шлихах. М., Госгеолтехиздат, 1955. 60 стр., илл. Библиогр. 4 назв.

Ames L. L. Chemical analysis of the fluid inclusions in a group of New Mexico minerals.— Econ. Geol., 1958, v. 53, № 4, p. 473—480. Библиогр. 9 назв. Химические анализы жидких включений в группе минералов из Нью-Мексико.

Espèces minérales discréditées.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1955, t. 78, № 4/6, p. 355. Bull. signal., 1956, v. 17, pt 1, p. 283, réf. 17—4979. Названия минералов, подлежащих исключению.

Fritzen D. K. The rock hunter's field manual — a guide to the identification of rocks and minerals. N. Y., 1960. 207 p. Справочник полевого поисковика — путеводитель по определению пород и минералов.

Heavy-media separation.— Bull. Amer. Ceram. Soc., 1951, v. 30, № 3, p. 63—65. Разделение в тяжелых жидкостях.

Hosking K. F. G. Identification of lithium minerals.— Mining Mag., 1957, v. 96, № 5, p. 271—276. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 632. Определение литиевых минералов.

Iwase K., Fukusima M. Experiments with perovskite ($CaO \cdot TiO_2$) and titanite ($CaO \cdot TiO_2 \cdot SiO_2$).— Bull. Chem. Soc. Japan, 1932, v. 7, p. 91—102. Sci. Repts Tohoku Imp. Univ., 1932, v. 21, p. 114—126. C. A., 1932, v. 26, № 13, p. 3419. Опыты с перовскитом ($CaO \cdot TiO_2$) и титанитом ($CaO \cdot TiO_2 \cdot SiO_2$). [Среди других данных — точки плавления силикатов лития и натрия].

Martini A. Neue Beiträge zur Mikrochemichen Mineral-Analyse. IV.— Mikrochemie, 1937, Bd 23, H. 1, S. 159—164. C. A., 1938, v. 32, № 5, p. 1609.7. О микрохимическом анализе минералов. IV.

Mineralogy; an introduction to the study of minerals and crystals. 5-th ed. Ed. E. H. Kraus, W. F. Hunt, L. S. Ramsdell. N. Y.— Toronto — London, 1959. 686 p. Annot.: Econ. Geol., 1959, v. 54, № 6, p. 1131. Минералогия, введение в изучение минералов и кристаллов. Изд. 5.

Pochettino A. Über die Luminiscenzscheinungen in Krystalle.— Z. Kristallogr., 1913, Bd 51, H. 2, S. 113—131. О люминесценции в кристаллах.

Pough F. H., Rogers T. H. Experiments in x-ray irradiation of gem stones.— Amer. Miheralogist, 1947, v. 32, № 1-2, p. 31—43. Библиогр. 6 назв. Опыты по рентгенооблучению драгоценных камней.

Schmitz-Dumont O., Schmitz E. The effect of the cation and the anion radii on the formation of addition complexes, investigated on systems alkali metavanadate-alkali halide.— Z. anorgan. Chem., 1944, Bd 252, S. 329—353. С. А., 1946, v. 40, № 15, p. 4312.4. Влияние катионных и анионных радиусов на образование дополнительных комплексов, исследованных в системах метаванадат щелочь — щелочные галоиды.

Ubisch H., von. Mass spectrometry and mineralogy.— Geol.. fören. i Stockholm förhandl., 1953, Bd 75, H. 4, № 475, S. 469—489. РЖХим., 1956, № 13, реф. 39347. Масс-спектрометрия и минералогия.

2. ПРИРОДНЫЕ МИНЕРАЛЫ ЛИТИЯ И ЦЕЗИЯ

Альтон Г., Слевин М., Карл Х. Ф. Примеси к сподумену.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 1. М.— Л., Госгеолиздат, 1946, с. 65—66. (МГ и ОН СССР. Гл. упр. геол. фондов). Библиогр. 3 назв.

Андреев В. Н. Огранка драгоценных и полудрагоценных камней. М.— Л., 1937. 95 стр., илл., табл. (Нар. ком. местн. промсти РСФСР). Библиогр. 18 назв.

Андреев В. Н. Огранка самоцветов. Ч. 1. Ограночное сырье. Под ред. И. И. Шафрановского. М., Госгизместпром, 1957. 159 стр., илл. Библиогр. 47 назв.

Арапов Ю. Фосфаты. Киргизстан, Ляйлякский район, Туркестанский хребет.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1936, вып. 7, с. 349.

Афанасьев М. С. Криолитионит.— В кн.: Минералы Ильменского заповедника. Под ред. А. Н. Заварицкого. М.— Л., Изд. АН СССР, 1949, с. 579. (АН СССР. Ильменск. гос. минералог. заповедник).

Березин Б. А. Путеводитель по Ильменскому государственному заповеднику. Миасс, Южный Урал, Челябинская обл. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935. 93 стр., илл., карта. Библиогр. 10 назв.

Березин Б. А. Список минералов Государственного Ильменского заповедника по копям.— В кн.: Материалы к минералогии Ильменских гор. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 53—64. (АН СССР. Уральский ФАН СССР. Тр. Ильменск. заповедника. Вып. 5). Библиогр. в подстроч. примеч.

Беус А. А. Магниофилит и манганконинкит — новые минералы из пегматитов Туркестанского хребта.— ДАН СССР, 1950, т. 73, № 6, с. 1267—1269.

Беус А. А. Новые фосфаты из пегматитов Туркестанского хребта.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1951, вып. 3, с. 19—36. Библиогр. 10 назв.

Богословский М. Г., Савицкая П. В., Соломкина С. Г. Люминесцирующие минералы.— Сов. геология, 1938, т. 8, № 10, с. 99—110, илл.

Бонштедт Э. М. Литиевая слюда (тайниолит?).— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 285—286.

Бонштедт-Куплетская Э. М. Новые минералы. I.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1955, ч. 84, вып. 3, с. 341—348. Библиогр. в подстроч. примеч.

Бонштедт-Куплетская Э. М. Новые минералы. VI.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1958, ч. 87, вып. 1, с. 76—84. Библиогр. в подстроч. примеч. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 21001.

Бонштедт-Куплетская Э. М. Новые минералы. VII.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1958, ч. 87, вып. 4, с. 476—493. Библиогр. в подстроч. примеч. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 11925. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41899.

Бонштедт-Куплетская Э. М. Новые минералы. VIII.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 3, с. 309—322. Библиогр. в подстроч. примеч.

Боровик С. А., Гинзбург А. И. Спектроскопическое исследование лепидолитов.— В кн.: Рефераты научно-исследовательских работ за 1945 год. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 87. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук).

Боровик С. А., Лизунов Н. В., Щербина В. В. Галлий в минералах и рудах СССР.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1941, № 3, с. 150—158. Библиогр. 8 назв.

Будников П. П., Черепанов А. М. Соединения лития в силикатах.— Успехи химии, 1953, т. 22, вып. 7, с. 821—837, илл. Библиогр. 50 назв.

Бурьянова Е. З. Минералогия гранитных пегматитов коростеньского плутона на Волыни и исследование железистых биотитов.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1940, ч. 69, вып. 4, с. 519—540, илл. Библиогр. 20 назв.

Вейберг С. Некоторые каолиниты и их производные.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1911, т. 5, вып. 3, с. 57—215, табл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вертушков Г. Н. Уральские минералы.— В кн.: Сокровищница уральских недр. Справочник-путеводитель по Уральскому геологическому музею. Свердловск, Кн. изд., 1957, с. 137—176, илл.

Гаврусевич Б. А. К минералогии топазовых пегматитов Украины.— ДАН СССР. Сер. А, 1932, № 7, с. 173—181. Библиогр. 20 назв.

Гаврусевич Б. А. Материалы к минералогии гранитных пегматитов верховьев реки Ляйляк.— В кн.: Памирская экспедиция 1930 г. Л., Изд. АН СССР, 1932, с. 131—

143. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил. Тр. экспедиции, вып. 4 (14). Петрография и минералогия). Библиогр. 12 назв.

Гаврусевич Б. А. Очерки по геохимии редких элементов. Очерк первый. Основные черты геохимии бериллия.— Уч. зап. Свердл. ун-та, 1937, вып. 1, с. 7—17.

Герасимовский В. И. О типоморфных минералах нефелиновых сиенитов.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 43—47.

Гинзбург А. И. Битиит-литиево-бериллиевый маргарит.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1957, вып. 8, с. 128—131. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6343. РЖХим., 1958, № 4, реф. 10883.

Гинзбург А. И. Крыжановскит — новый минерал из группы фосфатов.— ДАН СССР, 1950, т. 72, № 4, с. 763—766.

Гинзбург А. И. Минералого-геохимическая характеристика литиевых пегматитов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1955, вып. 7, с. 12—55. Библиогр. 22 назв. РЖХим., 1958, № 1, реф. 734.

Гинзбург А. И. Монтебразит и процессы его изменения.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1950, вып. 2, с. 72—85. Библиогр. 12 назв.

Гинзбург А. И. Об изоморфных замещениях в литиевых слюдах.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1957, вып. 8, с. 42—60. Библиогр. 24 назв. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12283.

Гинзбург А. И. О литиевом хлорите-кукеите.— ДАН СССР, 1953, т. 90, № 5, с. 871—874. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1954, № 4, реф. 3924.

Гинзбург А. И. О минерале «литионит».— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1955, вып. 7, с. 169—170. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8629.

Гинзбург А. И. О процессах окисления фосфатов железа в гранитных пегматитах.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1954, вып. 6, с. 49—70. Библиогр. 16 назв.

Гинзбург А. И. О сиклерите.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1950, вып. 2, с. 86—95. Библиогр. 4 назв.

Гинзбург А. И. О фосфатах в гранитных пегматитах.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1952, вып. 4, с. 36—63. Библиогр. с. 62—63.

Гинзбург А. И. Петалит в пегматитах Калбинского хребта и процессы его изменения.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1949, вып. 1, с. 60—73, илл. Библиогр. 12 назв.

Гинзбург А. И. Поллуцит в пегматитах Калбинского хребта (Восточный Казахстан).— ДАН СССР, 1946, т. 52, № 4, с. 337—339. Библиогр. 4 назв.

Гинзбург А. И. Процессы изменения сподумена.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1944, ч. 73, вып. 4, с. 184—192. Библиогр. 11 назв.

Гинзбург А. И. Сподумен и процессы его изменения.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1959, вып. 9, с. 19—52. Библиогр. с. 51—52. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71056.

Гинзбург А. И. Трифилин в пегматитах Калбинского хребта и процессы его изменения.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1951, вып. 3, с. 37—72. Библиогр. 11 назв.

Гинзбург А. И., Берхин С. И. О составе и химической конституции литиевых слюд.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1953, вып. 5, с. 90—131, илл. Библиогр. 18 назв. РЖГеол., 1954, № 3, реф. 2786.

Гинзбург А. И., Гинзбург И. В. О гольмквистите.— ДАН СССР, 1950, т. 74, № 6, с. 1119—1122.

Гинзбург А. И., Гущина Н. С. Петалит из пегматитов Восточного Забайкалья.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1954, вып. 6, с. 71—85, илл. Библиогр. 8 назв.

Гинзбург А. И., Кононов О. В. О цезийсподумене.— ДАН СССР, 1953, т. 91, № 5, с. 1203—1206.

Гинзбург А. И., Круглова Н. А., Молева В. А. Магниотриплит — новый минерал из группы триплита.— ДАН СССР, 1951, т. 77, № 1, с. 97—100. Библиогр. 4 назв.

Гинзбург И. В. Контактовые взаимодействия редкометальных — литиевых пегматитов с основными породами.— В кн.: Вопросы магматизма Восточной Сибири. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 154—182, илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии, вып. 29). Библиогр. с. 181—182.

Гинзбург И. В. О вариациях состава минералов в зоне контакта сподуменовых пегматитов и основных пород Кольского полуострова.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1957, вып. 8, с. 61—76. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10199. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46281.

Гинзбург И. В., Рогачев Д. Л., Антонюк Е. С., Наливкин А. Б. Гольмквистит — минерал из группы ромбических амфиболов.— Изв. Карельск. и Кольск. ФАН СССР, 1958, № 5, с. 62—76. Библиогр. 20 назв. РЖХим., 1959, № 21, реф. 74549.

Гинзбург И. В., Рогачев Д. Л., Бондарева А. М. Новые данные о гольмквистите.— ДАН СССР, 1958, т. 119, № 5, с. 1013—1016, илл. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5282.

Гинзбург И. И. Геохимия и геология древней коры выветривания на Урале. М., Изд. АН СССР, 1947. 135 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 81. Древняя кора выветривания на ультраосновных породах Урала. Ч. 2). Библиогр. с. 128—133.

Гинзбург И. И. Слюда.— В кн.: Нерудные ископаемые. Сборник под ред. И. И. Гинзбурга, С. В. Константова, И. Д. Курбатова, В. А. Унковской, А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Т. 3. Слюда — цирконий. Л., Изд. АН СССР, 1927, с. 1—66. (АН СССР. Комис. по изучению естеств. производит. сил Союза). Библиогр. с. 64—66.

Гинзбург И. И. Слюда, ее свойства, применение и распространение в России. Пг., 1919. 128 стр. (Материалы для изучения естественных производительных сил России, издаваемых Комиссией при Российской АН. Вып. 34). Библиогр. 107 назв.

Григорьев Д. П. Изучение магнезиально-железистых слюд. II.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1935, ч. 64, вып. 1, с. 21—79, илл. Библиогр. 110 назв.

Грум-Гржимайло С. В., Аникина Л. И., Белова Е. Н., Толстихина К. И. Кривые спектрального поглощения и другие физические константы природных слюд.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1955, № 9, с. 90—119. Библиогр. 22 назв.

Драверт П. Л. Определитель важнейших сибирских минералов с указанием их месторождений. Омск, 1922. 73 стр. (Тр. Зап.-Сиб. отд. Русск. геогр. о-ва. Вып. 3).

Дымков Ю. М. Морфология выделений поллуцита и их генезис.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1953, вып. 5, с. 132—145, илл. Библиогр. 8 назв.

Дымков Ю. М. О некоторых псевдоморфозах по сподумену.— В кн.: Научные работы студентов горно-металлургических институтов Москвы. М., 1949, с. 70—75. (М-во высш. образования СССР. Гл. упр. горно-металлург. вузов). Библиогр. 3 назв.

Звягин Б. Б., Нефедов Е. И. О кукенте.— ДАН СССР, 1954, т. 95, № 6, с. 1305—1308, илл. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1954, № 6, реф. 6453.

Здравомыслов В. К. Минералы, впервые указываемые для СССР в литературе 1935—1937 гг.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1938, вып. 11, с. 47—59. Библиогр. с. 56—59.

Здравомыслов В. К. Минералы, впервые указываемые для СССР в литературе 1936—1938 гг. (Сообщ. 2).— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1940, вып. 31, с. 65—67. Библиогр. с. 66—67.

Здравомыслов В. К. Минералы, впервые указываемые для СССР в литературе 1939—1940 гг. (Сообщ. 3).— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1947, вып. 74, с. 137—143. Библиогр. с. 142—143.

Иванов Б. В. Материалы к исследованию слюд Хибинских тундр.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1937, вып. 10, с. 37—47. Библиогр. с. 47.

Иванов Л. Л. К минералогии Волыни. II. Альбит, циннвальдит, каолин.— Тр. О-ва исследователей Волыни, 1915, т. 7, с. 39—46, илл.

Иванов Л. Л. К минералогии Волыни. III. Список литературы и минералов.— Тр. О-ва исследователей Волыни, 1915, т. 11, вып. 1, с. 113—152.

Иванов Л. Л. К минералогии топазовых месторождений Волыни (статья вторая).— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1936, вып. 7, с. 79—98. Библиогр. 7 назв.

Игнатьева Л. А. Изучение α- и β-сподуменов методом инфракрасной спектроскопии. Доклад на 12-м Совещании по спектроскопии. Ноябрь 1958 г.— Оптика и спектроскопия, 1959, т. 6, вып. 6, с. 807—810. Библиогр. 8 назв.

Изаакс С., Рой Р. α—β-инверсии в эвкриптите и сподумене. (Рез.).— Геохимия, 1959, № 7, с. 659.

Каген Э., Уоттон В. О. Минералогия редких металлов. Под ред. Е. М. Янишевского и В. Калюжного. Перев. А. Н. Лепешкина. М.— Новосибирск — Л., Горно-геол. нефт. изд., 1933. 254 стр.

Казакова Н. М. Древние отложения бассейна озера Севан. (Петрографо-минералогическая характеристика).— В кн.: Материалы по геоморфологии и палеогеографии СССР. М., Изд. АН СССР, 1952, с. 81—118. (Тр. Ин-та географии. Вып. 51). Библиогр. с. 118.

Кокшаров Н. Материалы для минералогии России.— Горный ж., 1855, ч. 2, кн. 5, с. 209—319, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Комовский Г., Аболенский Ф. Люминесценция минералов и аппаратура для ее исследования.— Пробл. сов. геологии, 1938, т. 8, № 4, с. 332—338.

Крыгина Н. Е. Сподумен месторождений Алтын-тау в Кызыл-кумах.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1948, ч. 77, вып. 4, с. 320—322. Библиогр. 5 назв.

Кузнецов С. Д. К минералогии Забайкалья.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1910, т. 4, № 9, с. 711—718. Библиогр. в подстроч. примеч.

Лазаренко Е. К. Некоторые вопросы изучения глинистых минералов и глин.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае-июне 1957 года. Львов, 1958, с. 34—41. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т).

Литвин О. Л. О литиево-железистых слюдах из пегматитов Волыни.— Наук. зап. Київськ. ун-та, 1956, т. 15, вып. 2, с. 119—128. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7856. РЖХим., 1957, № 6, реф. 18907.

Лоран Г. Разложение Аррьежского сподумена и финляндского виктина.— Горный ж., 1836, ч. 1, кн. 2, с. 375—380.

Мартьянов Н. Н., Пиневич Н. Г. О минерале из группы сиклерита.— ДАН СССР, 1954, т. 97, № 6, с. 1057—1059. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1955, № 4, реф. 4619.

Матиас В. В., Бондарева А. М. Литиофосфат — новый минерал.— ДАН СССР, 1957, т. 112, № 1, с. 124—126, илл. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 10915. РЖХим., 1957, № 14, реф. 47742.

Менге И. Н. Минералогические наблюдения, сделанные во время путешествия по Уральским горам.— Тр. Минералог. о-ва, 1830, ч. 1, с. 232—271. Библиогр. в подстроч. примеч.

Меренков Б. Я. Драгоценные, технические и поделочные камни. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1936, 91 стр., илл. (Нерудное минеральное сырье. Вып. 2). Библиогр. с. 88—90.

Михеев В. И., Дубинина В. Н. Материалы к рентгенометрическому определителю минералов.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1948, ч. 77, вып. 2, с. 125—134. Библиогр. 28 назв.

Николаев А. В. К минералогии Кыштымского горного округа. 1. Минералы Кыштымской и Каслинской дачи.— Тр. Геол. музея Росс. АН, 1912, т. 6, вып. 7, с. 171—231. Библиогр. 78 назв.

Никольский А. П. Минералогия вольфрамовых месторождений юго-западного Алтая.— Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та. По-

лезные ископаемые, 1948, сб. 4, с. 65—81. Библиогр. 12 назв.

Новый литиевый минерал — бикитаит. Реф.— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 5, с. 20—21. (МГ и ОН СССР. Отд. научно-техн. информации ВИМС).

Ноддак И. и В. Геохимия рения. Перев. Н. В. Тагеевой.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 2. Работы по геохимии акад. В. И. Вернадского, Г. Гевеши, И. и В. Ноддак, Ф. Панета и др. Л., ОНТИ, Химтеорет., 1935, с. 73—109. Библиогр. в подстроч. примеч.

Олдрич Л. Е., Нир А. О. Нахождение He^3 в природных источниках гелия. Перев. С. В. Ренц-Здравомысловой.— В кн.: Изотопы в геологии. Сборник статей. Перев. с англ. и нем. Под ред. и с предисл. А. В. Трофимова и Д. И. Щербакова. М., ИЛ, 1954, с. 589—597. Библиогр. 9 назв.

Планер Д. Сборник вновь открытых и вновь исследованных минералов.— Горный ж., 1869, ч. 1, кн. 2, с. 353—372; ч. 3, кн. 7, с. 115—140; ч. 3, кн. 8, с. 224—248.

Планер Д. Сборник вновь открытых и вновь исследованных минералов и некоторых малоизвестных синонимов их.— Горный ж., 1872, ч. 3, № 7-8, с. 204—319: ч. 3, №,9, с. 495—519.

Планер К. Г. И. О вновь открытых и вновь исследованных минералах с 1832 года.— Горный ж., 1840, ч. 3, кн. 9, с. 412—427.

Плющев В. Е. О взаимодействии сподумена с сульфатом калия при высоких температурах.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, № 7, с. 1413—1419. Библиогр. 17 назв.

Плющев В. Е. О взаимодействии сподумена с сульфатами щелочных металлов.— ДАН СССР, 1959, т. 124, № 3, с. 642—645. Библиогр. 11 назв.

Половинкина Ю. И. Эффузивно-осадочные и магматические комплексы Украинского кристаллического массива. (Опыт тектоно-магматического анализа). М., Госгеолтехиздат, 1954. 94 стр., илл. (Всес. н.-и. геол. ин-т МГ и ОН СССР. Тр., т. 1) Библиогр. с. 89—92.

Пономарев И. Ф. Обзор работ по кремневым соединениям за 1912 и 1913 годы. 1924. 92 стр. (Тр. Гос. эксперим. ин-та силикатов. Вып. 9). Библиогр. в подстроч. примеч.

Пшибрам К. Окраска и люминесценция минералов. Перев. с англ. А. М. Егорова. Под ред. и с предисл. Г. Ф. Комовского. М., ИЛ, 1959. 458 стр., илл. Библиогр. с. 377—436.

Реньоль Г. Разложение трифана из Швеции.— Горный ж., 1840, ч. 4, кн. 10, с. 137—138.

Семенов Е. И. Литиевые и другие слюды и гидрослюды в щелочных пегматитах Кольского полуострова.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1959, вып. 9, с. 107—137. Библиогр. с. 137. РЖХим., 1959, № 21, реф. 74551.

Синегуб Е. С. Драгоценные, полудрагоценные и поделочные камни.— В кн.: Неметаллические ископаемые СССР. Гл. ред. А. Е. Ферсман. Т. 5. М.— Л., Изд. АН СССР, 1941, с. 404—527, илл. (АН СССР. Геол.-геогр. отд.). Библиогр. с. 520—527.

Скворцов Г. Б. Зональные слюды одного из месторождений Борщевочного кряжа.— В кн.: Бюллетень наукової студентської конференції 1954 року. Ч. 2. Львів, 1955, с. 48—50. (М-во УРСР. Львівськ. ун-т. Студент. наук. тов-во).

Соколов В. И. Оптические символы некоторых минералов. Интерференционные фигуры слюд.— Зап. Горн. ин-та, 1911, т. 3, вып. 2, с. 159—169.

Соловьев С. П. Слюды.— В кн.: Петрография СССР. Сер. 3. Породообразующие минералы. Вып. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1938, с. 119—183. Библиогр. с. 178—183.

Соседко А. Ф. Новые данные по минералогии Ильменских гор.— ДАН СССР, 1939, т. 22, № 9, с. 602—604.

Соседко А. Ф., Гордиенко В. В. Эвкриптит из пегматита северной части Кольского полуострова.— ДАН СССР, 1957, т. 116, № 1, с. 135—136, с табл. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19360. РЖХим., 1958, № 13, реф. 42901.

Стратонович Е. Д. Относительные определители двупреломления двуосного кристаллического вещества.— В кн.: Универсальный столик Е. С. Федорова. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 409—428.

Стрелкин М. Ф. К минералогии Чердоякского и Верхне-Баймурзинского оловянных месторождений (Калба-Нарымский плутон).— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1941, вып. 51, с. 1—20, илл.

Стулов Н. Н. К минералогии пегматитовых жил Гиссарского хребта.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1939, т. 12, вып. 2, с. 69—98, илл. Библиогр. 18 назв.

Суслова С. И. К вопросу о минерале-индикаторе как поисковом признаке литиевых пегматитов.— В кн.: Новое в методике и технике геологоразведочных работ. Сборник 2. Л., Гостоптехиздат, 1959, с. 154—160, илл. (МГ и ОН СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки). Библиогр. 7 назв.

Титов А. Минералы Ильменских гор. Златоуст, 1928. 68 стр., карта. (Златоустовск. о-во краеведения и Гос. Ильменск. минералог. заповедник. Опыт минералогии Ильменских гор. Вып. 1). Библиогр. в подстроч. примеч.

Толстихина К. И. К исследованию люминесцирующих включений в слюдах.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 17, с. 53—56.

Троицкая А. П. Минералы, впервые указываемые для территории СССР в литературе 1950 г.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1952, вып. 4, с. 161—170. Библиогр. в подстроч. примеч.

Туманов С. Г., Масленникова Г. Н. Термический анализ как метод определения степени каолинизации сподумена.— ДАН СССР, 1956, т. 107, № 1, с. 119—121. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8353.

Туровский С. Д. О времени выделения и условиях образования акцессорных минералов в процессе формирования изверженной горной породы.— Тр. Ин-та геол. АН КиргССР, 1956, вып. 7, с. 63—85. Библиогр. с. 84—85. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 12926.

Уразов Г. Г., Плющев В. Е., Шахно И. В. К вопросу о монотропном превращении содумена.— ДАН СССР, 1957, т. 113, № 2, с. 361—363. Библиогр. 10 назв.

Устиев Е. К. «Гебронит» — минерал из группы амблигонита с р. Яны.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 2, с. 132—136, илл. Библиогр. 8 назв.

Ферсман А. Драгоценные, полудрагоценные и поделочные камни.— В кн.: Химико-технический справочник. Ч. 1. Ископаемое сырье. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. Вып. 1. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1918, с. 32—39. (Науч.-техн. отд. ВСНХ). Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Драгоценные (самоцветы) и цветные (поделочные) камни.— В кн.: Химико-технологический справочник. Т. 1. Ископаемое сырье. Ч. 1. Виды сырья. Изд. 2, испр. и доп. под ред. А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1923, с. 47—55. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Драгоценные и цветные камни СССР. Т. 2. Месторождения. Л., 1925. 386 стр., карты. (Монографии, изд. Комиссией по изучению естеств. производит. сил СССР при Росс. АН. Монография 3). Библиогр. в конце глав.

Ферсман А. Е. Драгоценные и цветные камни.— В кн.: Нерудные ископаемые. Сборник под ред. И. И. Гинзбурга, И. Д. Курбатова, В. А. Унковской, А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Т. 1. Л., Изд. Постоянной комис. по изучению естеств. и производит. сил СССР при АН, 1926, с. 359—400. (АН СССР. Комис. по изучению естеств. и производит. сил СССР). Библиогр. с. 400.

Ферсман А. Е. К минералогии пегматитовых жил Среднего Урала.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1927, т. 2, с. 101—124, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Материалы к минералогии острова Эльбы. (Путевые заметки). М., 1909. 48 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Минералогические заметки.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1910, т. 4, № 10, с. 733—750. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Рассказы о самоцветах. Л., Лениздат, 1954. 228 стр., илл.

Ферсман А. Е. Рассказы о самоцветах. Л., Детгиз, Ленингр. отд., 1957. 259 стр., илл.

Ферсман А. Е. Цвета минералов. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936. 159 стр., илл. (АН СССР. Сер. науч.-попул.). Библиогр. с. 147—148.

Фухс Г. О трифиллине.— Горный ж., 1836, ч. 4, кн. 10, с. 143—144.

Хандросс Л. М. К изучению гелия в России.— Горный ж., 1924, № 4-5, с. 436—437. Библиогр. в подстроч. примеч.

Хвостова В. А. Новая находка гольмквистита.— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 5, с. 1027—1030, илл. Библиогр. 4 назв. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9652.

Хлопин В. Г. К вопросу о содержании гелия в бериллиевых, борных и литиевых минералах.— ДАН СССР, 1949, т. 66, № 5, с. 893—894. То же.— В кн.: Хлопин В. Г. Избранные труды. Т. 2. Труды по неорганической и аналитической химии и по геохимии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1957, с. 275—276. (АН СССР. Радиевый ин-т). Библиогр. 8 назв.

Хлопин В. Г., Абидов Ш. А. Радиоактивность и содержание гелия в бериллиевых, борных и литиевых минералах СССР.— ДАН СССР, 1941, т. 32, № 9, с. 637—640. Библиогр. 10 назв.

Холмов Г. В. Минералогический очерк Дулдургинского вольфрамового месторождения (Забайкалье). М.— Л., Геол. изд. Всес. геол.-развед. объединения, 1931. 36 стр., табл. (Тр. Всес. геол.-развед. объединения ВСНХ СССР. Вып. 133). Библиогр. в подстроч. примеч.

Цветков А. И., Вальяшихина Е. П. Материалы по термическому исследованию минералов. III. Слюды. М., Изд. АН СССР, 1956. 108 стр. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 4). Библиогр. с. 105—107.

Цыганов Е. М. О литиевых слюдах из пегматитов Волыни.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1954, ч. 83, вып. 4, с. 383—397. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1956, № 1, реф. 576.

Черных В. В. Минералогическая характеристика слюд и их парагенезис в месторождениях СССР.— В кн.: Слюды СССР. Сборник статей по минералогии, кристаллографии, геологии и экономике слюд и обзор месторождений мусковита в СССР. Под ред. П. М. Татаринова. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, с. 7—32. (НКТП СССР. Гл. геол. упр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т).

Чумаков А. А. Определение первичного ореола рассеяния при поисках литиевых месторождений петрографическим методом.— Уч. зап. Кишиневск. ун-та, 1957, т. 25, с. 125—130. Библиогр. 7 назв.

Чухров Ф. В. Коллоиды в земной коре. М., Изд. АН СССР, 1955. 672 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. в конце частей.

Шилин Л. Л. О литиевых слюдках из пегматитов щелочных магм.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1953, вып. 5, с. 153—163, илл. Библиогр. 4 назв.

Шишаков Н. А. О двухмерных кристаллах кремнезема.— Ж. техн. физ., 1937, т. 7, вып. 16, с. 1630—1640. Библиогр. 18 назв. [Параметры литиевых слюд — лепидолита, циннвальдита].

Шубников А. В., Бруновский Б. К. О пьезоэлектричестве аморфных и кристаллических тел в электрическом поле.— Изв. АН СССР. Сер. 7. Отд. физ.-мат. наук, 1928, с. 367—374.

Шубникова О. М. Аномит.— В кн.: Неметаллические полезные ископаемые СССР. Гл. ред. Н. П. Горбунов. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 228—229. (АН СССР — ЛИГЕМ. НКТП СССР — Главнемет).

Шубникова О. М. Новые данные о минералах и новые минеральные виды (1935 г. и 1.VI. 1936 г.).— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1937, вып. 10, с. 169—226. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шубникова О. М. Новые минеральные виды и новые названия минералов (1936—1937 гг.).— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР,

1938, вып. 11, с. 1—36, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шубникова О. М. Новые минеральные виды и разновидности, открытые в 1938 г.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1940, вып. 31, с. 31—62. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шубникова О. М. Новые минеральные виды и разновидности, открытые в 1939—1944 гг.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1947, вып. 74, с. 1—136, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шубникова О. М. Новые минеральные виды и разновидности, открытые в 1945—1949 гг. М., Изд. АН СССР, 1953. 155 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 144). Библиогр. в подстроч. примеч. РЖГеол., 1954, № 2, реф. 1562.

Шубникова О. М. Новые минералы, описанные в 1950 г.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1952, ч. 81, вып. 1, с. 41—50. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шубникова О. М. Новые минералы, открытые в 1933—1934 гг.— Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР, 1936, вып. 7, с. 307—339. Библиогр. в подстроч. примеч.

Юрк Ю. Ю. Редкие минералы пегматитов Приазовья. Киев, Изд. АН УССР, 1956. 67 стр., илл. (АН УССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. 50 назв.

Юшко С. А. Минералогические ассоциации и последовательность кристаллизации в рудных месторождениях Нагольного кряжа (Донецкий бассейн).— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1948, т. 23, с. 207—255, илл. Библиогр. 31 назв.

Ямзин И. И., Тимофеева В. А., Шашкина Т. И., Белова Е. Н., Глики Н. В. Структура и морфологические особенности фтор-флогопита и тениолита.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1955, ч. 84, вып. 4, с. 415—424, илл. Библиогр. с. 423—424. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7576. РЖХим., 1956, № 17, реф. 53738.

Хамагути, Симода. Геохимическое изучение слюд. 1. Условия кристаллизации и химический состав слюд в пегматите.— Нихон кагаку дзасси, J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1953, v. 74, № 11, p. 879—881 (япон.). РЖХим., 1956, № 5, реф. 12689.

Ahlfeld F., Angelelli V. Mineral species of the Argentine Republic.— Univ. nacl. Tucumán, Inst. geol. y mineria. Publ., 1948, № 458, p. 304. C. A., 1950, v. 44, № 15, p. 6773d. Минералы Аргентинской республики.

Ahrens L. H. Analyses of the minor constituents in pollucite.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 1-2, p. 44—51. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3402e. Анализы редких включений в поллуците.

Ahrens L. H., Gorfinkle L. G. Quantitative spectrochemical analysis of rubidium in lepidolite.— Amer. J. Sci., 1951, v. 249, № 6, p. 451—456. Библиогр. 3 назв. Количественный спектрохимический анализ рубидия в лепидолите.

Alvfeldt O. Minerals of the Varuträsk pegmatites. XXI. X-ray study on kaolinite as an alteration product of spodumene from Varuträsk.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1941, Bd 63, H. 1, № 424, S. 49—51. C. A., 1941, v. 35, № 14, p. 4707.6—7. Минералы пегматита Варутреска. XXI. Рентгеноструктурное изучение каолинита — продукта изменения сподумена из Варутреска.

Angel F. Spodumen und Beryll aus den Pegmatiten von St. Radegund bei Graz.— Z. Kristallogr., 1933, Abt. B, Bd 43, H. 6, S. 441—446. Сподумен и берилл из пегматитов Санкт-Радегунд близ Граца.

Armstrong L. C. Decomposition and alteration of feldspars and spodumene by water.— Amer. Mineralogist, 1940, v. 25, № 7, p. 810—820. C. A., 1941, v. 35, № 10, p. 3195. 9. Разложение и изменение полевых шпатов и сподумена под воздействием воды.

Backlund H. Ambligonit von Uto.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1918, Bd 40, H. 5, № 327, S. 757—775. Амблигонит из Юто.

Barlow N. E. Pegmatite minerals and their recognition.— Rhodesian Mining Rev., 1953, v. 18, № 7, p. 33—34. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5046. Минералы пегматитов и их диагностика.

Barrer R. M., McCallum N. Intracrystalline water in pollucite.— Nature, 1951, v. 167, № 4261, p. 1071. C. A., 1952, v. 42, № 5, p. 1929. Межкристаллическая вода в поллуците.

Bauer E. Untersuchungen zur Epitaxie.— Z. Kristallogr., 1956, Bd 107, H. 4, S. 265—289. Исследования эпитаксии. [Исследование ориентированного нарастания при осаждении методом испарения в вакууме группы веществ (LiF, NaF, CaF_2, BaF_2, MgF_2) на поверхности скола NaCl и слюды].

Behier J. Contribution à la minéralogie de Madagascar. Tananarive, 1960. 78 p. (Ann. géol. Madagascar. Fasc. № 29). Вклад в минералогию Мадагаскара.

Berggren T. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XIV. Analyses of the mica minerals and their interpretation.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1940, Bd 62, H. 2, № 421, S. 182—193. Минералы пегматита Варутреска. XIV. Анализы слюдистых минералов и их интерпретация.

Berggren T. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXII. Two new analyses of stibiomicrolite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1941, Bd 63, H. 1, № 424, S. 52—58. C. A., 1941, v. 35, № 14, p. 4707.6—8. Минералы пегматита Варутреска. XXII. Два новых анализа стибиомикролита.

Berggren T. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXV. Some new analyses of lithium-bearing mica minerals.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1941, Bd 63, H. 3, № 426, S. 262—278. Библиогр. 6 назв. C. A., 1943, v. 37, № 1, p. 55.5. Минералы пегматита Варутреска. XXV. Некоторые новые анализы литийсодержащих слюдистых минералов.

Berman H., Gonyer F. A. Pegmatite minerals of Poland, Maine.— Amer. Mineralogist, 1930, v. 15, № 8, p. 375—387. Минералы пегматитов Поленда, штат Мэн.

Björling C. O., Westgren A. Minerals of the Varuträsk pegmatites. IX. X-ray studies on triphylite, varulite and their oxidation products.— Geol. fören. i Stockholm. förhandl., 1938, Bd 60, H. 1, № 412, S. 67—72. Минералы пегматитов Варутреска. IX.

Рентгеноструктурное изучение трифилина, варулита и продуктов их окисления.

Blang E. W. Spodumene.— Rocks and Minerals, 1932, v. 7, № 1, p. 20—21. Сподумен.

Böggild O. B. Beobachtungen über die Mineralien der Kryolithgruppe.— Z. Kristallogr., 1913, Bd 51, H. 6, S. 591—613. Изучение минералов группы криолита.

Böggild O. B. The mineralogy of Greenland. Koebenhavn, 1953. 442 S., ill., maps. (Medd. Groenland, Bd 149, № 3). Минералогия Гренландии.

Brammall A., Leech J. G. C., Bannister F. A. The paragenesis of cookeite and hydromuscovite associated with gold at Ogofau, Carmarthenshire.— Mineral. Mag., 1937, v. 24, № 157, p. 507—520. Парагенезис кукеита и гидромусковита, ассоциирующих с золотом в Огофау, Кармартеншир [Англия].

Bruce G. A. Gemstones of North Carolina.— Rocks and Minerals, 1958, v. 33, № 78, p. 308—309. РЖГеогр., 1959, № 3, реф. 9077. Драгоценные камни из Северной Каролины.

Brush G. J., Dana E. S. Spodumene and the results of its alteration.— Amer. J. Sci., 1880, v. 20, ser. 3, p. 257. Сподумен и продукты его изменения.

California's lithium gems.— Mineral Inform. Serv., 1953, v. 6, № 9, p. 6. РЖГеол., 1954, № 3, реф. 2795. Литиевые драгоценные камни Калифорнии.

Chapman C. A. Large magnesia-rich triphylite crystals in pegmatite.— Amer. Mineralogist, 1943, v. 28, № 2, p. 90—98. C. A., 1943, v. 37, № 7, p. 1675.9. Крупные магнийсодержащие кристаллы трифилина в пегматите.

Characteristic mineralizations in lithium pegmatites of Central Asia.— Foote Prints, 1955, v. 27, № 1, p. 9—13. Библиогр. 13 назв. Минералогическая характеристика литиевых пегматитов центральной Азии.

Charrin V. Lithium minerals in France.— Céram., verrerie, émaill., 1935, t. 3, p. 279—280. C. A., 1935, v. 29, № 21, p. 7235. Литиевые минералы Франции.

Charrin V. Le mica. Sa nature, ses variétés, ses applications.— Génie civil, 1958, t. 135, № 4, p. 83—86. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17969. Слюда, ее природа, разновидности, применение.

Charrin V. Les minerais de lithium en France.— Génie civil, 1948, t. 125, № 22, p. 436. Литиевые минералы Франции.

Claffy E. W. Composition, tenebrescence and luminescence of spodumene minerals.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 11-12, p. 919—931. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5118. Химический состав, изменение окраски и люминесценция сподумена.

Clark J. D. Petalite — a new commercial mineral.— Mining Engng, 1959, v. 187, № 10, p. 1068—1070. Библиогр. 5 назв. Петалит — новый промышленный минерал.

Cole L. H., Bardero-Wilmot V. L. Lithium-bearing minerals in Canada.— В кн.: Canada's Department of mines. Investigations of mineral resources and the mining industry. Ottawa, 1926, p. 69—75. Литийсодержащие минералы в Канаде.

Cunha A. N., de; Costa O. Montebrasite, a mineral of the amblygonite group, of Mogi das Cruzes, Ministério agr. São Paulo. Brazil.— Dept. nacl produção mineral. Div. geol. e mineral. Notas prelim. e estudos, 1941, № 22, p. 1—8. C. A., 1945, v. 39, № 8, p. 1607g. Монтебразит — минерал из группы амблигонита Мохи-дас-Крузес, Сан-Паулу.

Čech F., Paděra K. Messelit aus den Phosphatnestern im Granit bei Přibyslavice (Böhmen) und das Messelitproblem.— Chem. Erde, 1958, Bd 19, H. 4, S. 436—449. Библиогр. 13 назв. Месселит из фосфатных гнезд в граните близ Пшибыславице (Богемия) и проблема месселита.

Deane N. Kunzite.— J. Gemmology, 1959, v. 7, № 4, p. 121. Кунцит.

Donahey I. W. Petalit.— Foote Prints, 1954, v. 26, № 2, p. 11—25. Библиогр. 25 назв. Петалит.

Donnay G., Donnay J. D. H. Crystal geometry of some alkali silicates.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 3-4, p. 163—171. Геометрия кристаллов некоторых щелочных силикатов.

Ellis H. A. Lithium-bearing minerals in the Coolgardie-Londonderry districts, West Australia.— Ann. Rept Dept Mines for 1943, 1944. Литийсодержащие минералы в районе Кулгарди-Лондондерри, Западная Австралия.

Eriksson T. Triphylite and arrojadite from Norrö muscovite pegmatite.— Arkiv kemi, mineral. och. geol., 1946, Bd A23, № 8, 14S: C. A., 1947, v. 41, № 4, p. 927c. Трифилин и арроядит из мусковитового пегматита Норрё.

Fagnani G. Fayalite, gadolinite, zinnwaldite in the quartz porphyry of Cuasso al Monte.— Atti Soc. ital. sci. nat. e Museo civico stor. nat. Milano, 1941, v. 80, p. 28—32. C. A., 1941, v. 35, № 20, p. 6901.2. Файялит, гадолинит, циннвальдит в кварцевом порфире Куассо-аль-Монте.

Fairbranks E. E. The importance of pollucite.— Amer. Mineralogist, 1928, v. 13, № 1/2, p. 21—25. Значение поллуцита.

Ferguson R. B. Observations on some Al fluoride minerals.— Amer. Mineralogist, 1949, v. 34, № 5, p. 383—397. Библиогр. 7 назв. Исследование некоторых алюминийфтористых минералов.

Ferrari A. Research on polyborates.— Atti X conrg. intern. chim., 1938, v. 2, p. 634—638. C. A., 1939, v. 33, № 20, p. 8134.9. Исследования полиборатов.

Fisher D. J. Note on lithiophosphate.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 7-8, p. 761—762. Библиогр. 5 назв. О литиофосфате.

Fisher D. J. Soda Fe — Mn pegmatite phosphates.— Science, 1955, v. 121, № 1339, p. 312. Натриевые Fe — Mn-фосфаты из пегматитов.

Fleischer M., Ksanda C. J. Dehydration of pollucite.— Amer. Mineralogist, 1940, v. 25, p. 666—672. C. A., 1941, v. 35, № 7, p. 2094.4. Дегидратация поллуцита.

Flink G. On the minerals from Narsarsuk on the Firth of Tunugdliarfik in Southern Greenland.— Medd. Grønland, 1901, H. 24, S. 9—213. [S. 110—115 — zinnwaldite]. О минералах из Нарсарсук в заливе Тунугдлиарфик, Южная Гренландия.

Foote H. W. On the occurrence of pollucite, mangano-columbite and microlite at Rumford, Maine.— Amer. J. Sci., 1896, v. 1, ser. 4, № 6, p. 457—461. О находке поллуцита, манган-колумбита и микролита в Рамфорде, Мэн.

Gabriel A., Slavin M., Carl H. F. Minor constituents in spodumene.— Econ. Geol., 1942, v. 37, № 2, p. 116—125. Элементы-примеси в сподумене.

Gallitelli P. The micas of Baveno granite.— Period. mineral., 1936, v. 7, p. 61—76. C. A., 1937, v. 31, № 6, p. 2129. Слюды из гранита Бавено.

Gibson W. B. A new occurrence of spodumene.— Rocks and Minerals, 1932, v. 7, № 1, p. 23. Новая находка сподумена.

Gillery F. H., Bush E. A. Thermal contraction of β-eucryptite ($Li_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$) by x-ray and dilatometer methods.— J. Amer. Ceram. Soc., 1959, v. 42, № 4, p. 175—177. C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 12780i. Термальные превращения β-эвкриптита ($Li_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$) при рентгеноструктурных и дилатометрических исследованиях.

Glass J. J., Koschmann A. N., Vhay J. S. Minerals of the cassiterite-bearing veins at Irish Creek, Virginia, and their paragenetic relations.— Econ. Geol., 1958, v. 53, № 1, p. 65—84. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 3099. Минералы касситеритсодержащих жил в Айриш-Крик, Виргиния, и их парагенетические соотношения.

Gubelin E. Amblygonite. Old mineral — new gem.— Gems and Gemmology, 1955, v. 8, № 7, p. 208—214. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13439. Амблигонит. Старый минерал — новый драгоценный камень.

Guillemin C., Permingeat F. Revue des espèces minérales nouvelles. Espèces minérales discréditées. Nouvelles données.— Bull. Soc. franç. minéral et cristallogr., 1955, t. 78, № 1/3, p. 214—226. РЖГеол., 1956, № 6, реф. 6454. Обзор новых минералов, дискредитированные минералы, новые данные.

Guillemin C., Permingeat F. Revue des espèces minérales nouvelles.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1957, t. 80, № 4/6, p. 209—224. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4354. Обзор новых минералов.

Guillemin C., Permingeat F. Revue des espèces minérales nouvelles.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1957, t. 80, № 7, p. 378—389. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18552. Обзор новых минералов.

Guillemin C., Permingeat F. Revue des espèces minérales nouvelles.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1958, t. 81, № 1/3, p. 65—71. РЖХим., 1959, № 6, реф. 18870. Обзор новых минералов.

Guillemin C., Permingeat F. Revue des espèces minérales nouvelles.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1958, t. 81, № 7-9, p. 238—240. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56667. Обзор новых минералов.

Guimarães D. Ocorrência de um mineral raro no pegmatito de Germinal, distrito de Nazareno, Minas Gerais.— Rev. Escola minas, 1957, v. 21, № 2, p. 76. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 3103. Находка редкого минерала в пегматите Жерминаль в округе Назарену, Минас-Жераис.

Heinrich E. W., Corey A. S. Montebrasite from Eight Mile Park, Fremont County, Colorado.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 11-12, p. 1141—1145. Библиогр. 10 назв. C. A., 1957, v. 51, № 2, p. 956. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10691. Монтебразит из Ейт-Майл-Парка, графство Фримонт, Колорадо.

Hendicks S. B., Jefferson M. E. Polymorphism of the micas.— Amer. Mineralogist, 1939, v. 24, № 12, pt. 1, p. 729—771. C. A., 1940, v. 34, № 9, p. 2737.4. Полиморфизм слюд.

Henglein E. Zur Kenntnis der Hochtemperatur-Modifikationen von Lithium-Aluminium-Silikaten.— Fortschr. Mineral., 1956, Bd 34, H. 1, S. 40—43. C. A., 1954, v. 51, № 1, p. 145. К вопросу о высокотемпературных изменениях литиевых алюмосиликатов.

Hérbert C. Chemistry of calcium orthophosphates.— Ann. mines et carburants, 1947, v. 136, № 4, p. 5—88. C. A., 1947, v. 41, № 22, p. 7292i. Химия ортофосфатов кальция.

Hess F. L., Fahey J. J. Cesium biotite from Custer County, South Dakota.— Amer. Mineralogist, 1932, v. 17, № 5, p. 173—176. Цезийсодержащий биотит из графства Кастер, Южная Дакота.

Hosking K. F. G. Identification of lithium minerals.— Mines Mag., 1957, v. 46, № 5, p. 271—276. Определение литиевых минералов.

Huang Y. H., Tu S. H., Wang K. H., Chao C. L., Yü C. C. Discovery of a new beryllium-bearing mineral ($Ca_3Be_3Li_2Si_3O_{12}F_2$) (Hsianghualhih).— Ti Chin Yuch K'an, 1958, № 7, p. 35. C. A., 1959, v. 53, № 20, p. 18766e. Находка нового бериллийсодержащего минерала ($Ca_3Be_3Li_2Si_3O_{12}F_2$) (сянхуалит).

Hummel F. A. Thermal expansion properties of natural lithia minerals.— Foote Prints, 1948, v. 20, № 2, p. 3—11. C. A., 1949, v. 43, № 9, p. 3319i. Свойства термального расширения природных литийсодержащих минералов.

Hurlbut C. S. Additional data on biklitaite.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 7-8, p. 768—770. Дополнительные данные по бикитаиту.

Hurlbut C. S. Bikitaite, $LiAlSi_2O_6 \cdot H_2O$, a new mineral from Southern Rhodesia.— Amer. Mineralogist, 1957, v. 42, № 11/12, p. 792—797. C. A., 1958, v. 52, № 4, p. 2673. Geol. Abstrs, 1958, v. 6, № 1, p. 15. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70383. Бикитаит — $LiAlSi_2O_6 \cdot H_2O$ — новый минерал из Южной Родезии.

Inuzuka H. Tridymite. III. X-ray study on thermal changes.— J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1941, v. 26, p. 281—287. C. A., 1948, v. 42, № 1, p. 65. Тридимит. III. Рентгеноструктурное изучение продуктов термального изменения.

Isacs T., Roy R. The α—β inversions in eucryptite and spodumene.— Geochim. et cosmochim. acta, 1958, v. 15, № 3, p. 213—217. РЖХим., 1959, № 17, реф. 60317. α—β-инверсии в эвкриптите и сподумене.

Ishibashi M., Ishihara T. Chemical studies of micas. Chemical constituents of lepidolite

and its meaning from the standpoint of geochemistry and chemical resources.— J. Chem. Soc. Japan, 1942, v. 63, p. 767—780. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3402h. Изучение состава слюд. Основные компоненты лепидолита и их значение с точки зрения геохимии и минеральных ресурсов.

Ito J., Minato H., Okamoto S. Ambligonite from Nagatare, Fukuoka Prefecture, Japan.— Kobutsugaku Zasshi, 1955, v. 2, p. 263—267. C. A., 1957, v. 51, № 7, p. 4885. Амблигонит из Японии, месторождение Нагатаре, префектура Фукуока.

Jakob J. Über rubidium- und cäsiumhaltige Glimmer.— Schweiz. mineral. und petrogr. Mitt., 1927, Bd 7, S. 139—141. О рубидий- и цезийсодержащих слюдах.

Jannele H. F. The gems of Madagascar.— Mineralogist, 1954, v. 22, № 2, p. 85—86, 88, 90. РЖГеол., 1955, № 1, реф. 180. Драгоценные камни Мадагаскара.

Jedwab J. Coloration de surface de l'amblygonite.— Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1957, t. 66, № 1, p. 137—138. РЖГеол., 1959, № 1, реф. 1000. Окрашивание поверхности амблигонита.

Jun Y., Toshio S., Yasuji F. The lepidolite from Kyubiri, Korea.— Bull. Inst. Phys. Chem. Research (Tokyo), 1936, v. 16, p. 166—169. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 6586. Лепидолит из Кьюбири, Корея.

Kastler A. Contribution à l'étude de la pollucite.— C. r. Acad. sci., 1936, t. 182, № 21, p. 1285—1286. Новое в области изучения поллуцита.

Kennard T. D., Rambo A. I. Occurrence of rubidium, gallium and thallium in lepidolite from Pala, California.— Amer. Mineralogist, 1933, v. 18, № 10, p. 454—455. Присутствие рубидия, галлия и таллия в лепидолите из Пала, Калифорния.

Kitti E. The phosphates of the pegmatites of Cerro Blanco, near Tanti in Cordoba, and their uranium content.— Rev. fac. ing. quím., 1954, v. 23, № 36, p. 77—159. C. A., 1956, v. 50, № 6, p. 3960i. Фосфаты из пегматитов в Серро-Бланко близ Танти, Кордова, и содержание в них урана.

Lacroix A. Sur une nouvelle espèce minérale (manandonite) des pegmatites de Madagascar.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1912, t. 35, № 4, p. 223—226. О новом минерале (манандонит) из пегматитов Мадагаскара.

Lamming C. K. G. Columbite in Devon.— Mining Mag., 1956, v. 95, № 3, p. 142—144. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12475. Колумбит в девоне.

Lepidolite.— Mine and Quarry Engng, 1958, v. 24, № 10, p. 438—439. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14035. Лепидолит.

Levinson A. A. Studies in the mica group; relationship between polymorphism and composition in the muscovite-lepidolite series.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 1-2, p. 88—107. C. A., 1954, v. 48, № 20, p. 11986. РЖХим., 1953, № 5, реф. 6096. Изучение группы слюд; связь между полиморфизмом и составом в ряду мусковит — лепидолит.

Lindberg M. L., Frondel C. Zincian rockbridgeite.— Amer. Mineralogist, 1950, v. 35, № 11, p. 1028—1034. Цинковый рокбриджит.

Lindberg M. L., Pecora W. T. Tavorite and Barbosalite, two new phosphate minerals from Minas Gerais, Brazil.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 11-12, p. 952—966. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8617. Таворит и барбосалит — два новых фосфатных минерала из Минас-Жераис, Бразилия.

Lithium minerals.— В кн.: Mineral resources of the United States in 1923. Washington, 1924, p. 65A. Минералы лития. В кн.: Минеральные ресурсы США в 1923 г.

Lithium minerals.— Mining and Met., 1941, v. 22, № 410, p. 101. Минералы лития.

Lithium minerals.— S. Rhodesia Geol. Surv. Mineral Res., 1952, ser. № 7, p. 1—7. C. A., 1953, v. 47, № 22, p. 12143i. Минералы лития.

Lithium minerals in Canada, 1927.— Canad. Mining J., 1928, v. 49, № 45, p. 915. Литиевые минералы в Канаде.

Lithium minerals in 1945.— Mining J., 1946, v. 227, № 5795, p. 727. Литиевые минералы в 1945 г.

Lorenzen J. Fortsatte Undersoegelser of Mineralier fra Kangerdluarsuk.— Medd. Grønland, 1893, Bd 16, H. 7, S. 33—46. Дальнейшее исследование минералов из Кангердлуарсука.

Lundblad B. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXXII. Optical studies of the analyzed micas from Varuträsk.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1942, Bd 64, H. 1, № 428, S. 55—60. Библиогр. 11 назв. C. A., 1943, v. 37, № 15, p. 4335.1—4. Минералы пегматита Варутреска. XXXII. Оптическое изучение анализированных слюд из Варутреска.

Magnée I., de. Présence d'amblygonite (montebrasite) dans les pegmatites de Muika (Luvua).— Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1957, t. 60, № 2, p. 201—205. Библиогр. 7 назв. Амблигонит (монтебразит) в пегматитах Муика (Лувуа).

Mallet F. R. On the occurrence of amblygonite in Kashmir.— Rec. Geol. Surv. India, 1905, v. 32, p. 228—229. О находке амблигонита в Кашмире.

Mallet M. J. Sur l'identité de la hallérite et de la muscovite lithinifère.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr.. 1938, t. 61, № 4-6, p. 209—211. Идентичность галлерита и литийсодержащего мусковита.

Mason B. Minerals of the Varuträsk pegmatites. XXIII. Some iron manganese phosphate minerals and their alteration products with special reference to material from Varuträsk.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1941, Bd 63, H. 2, № 425, S. 117—175. C. A., 1941, v. 35, № 19, p. 6539.2. Минералы пегматитов Варутреска. XXIII. Некоторые минералы железисто-марганцевых фосфатов и продукты их изменения (главным образом на материале из Варутреска).

Mason B. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXVII. Triplite and vivianite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1941, Bd 63, H. 3, S. 285—288. Минералы из пегматита Варутреска. XXVII. Триплит и вивианит.

McKie D. Mineralogical notes.— Rec. Geol. Surv. Tanganyika, 1956, v. 6, p. 87—93.

(Publ. 1958). C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 12962c. Минералогические заметки.

McKie D. Notes on some minerals from Tanganyika.— Rec. Geol. Surv. Tanganyika, 1955 (1958), v. 5, p. 81—99. C. A., 1959, v. 53, № 8, p. 6917a. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71062. Заметки о некоторых минералах из Танганьики.

Megathlin G. R. Spodumene and autunite from Alstead, New Hampshire.— Amer. Mineralogist, 1928, v. 13, № 12, p. 578—579. Библиогр. 5 назв. Сподумен и отенит из Олстеда, штат Нью-Гэмпшир, США.

Meixner H. Mineralogische Angaben zu Friedrichs Lagerstättenkarte der Ostalpen.— Radex Rundschau, 1953, № 7-8, S. 434—444. РЖГеол. и геогр., 1954, № 3, реф. 2801. Минералогические пояснения к карте Фридриха по месторождениям Восточных Альп.

Mikkola T., Wiik H. B. Petalite, a mineral new to Finland.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1947, № 140, p. 281—286. C. A., 1949, v. 43, № 5, p. 1691a. Петалит — новый для Финляндии минерал.

Minerals of South-West Africa.— S. Afric. Mining and Engng J., 1944, v. 55, № 2681, p. 387—389. Минералы Юго-Западной Африки.

Minerals of Southern Rhodesia.— Sands, Clays and Minerals, 1937, v. 3, p. 153—155. C. A., 1938, v. 32, № 1, p. 85.9. Минералы Южной Родезии.

Miser H. D., Stevens R. E. Taeniolite from Magnet Cove, Arkansas.— Amer. Mineralogist, 1938, v. 23, № 2, p. 104—110. C. A., 1938, v. 32, № 7, p. 2463.4. Тайниолит из Магнет-Коува, Арканзас.

Miškovsky J. Pollucit z Puklice u Jihlavy.— Časop. Moravského musea Brně. Vedy přírod., 1955, v. 40, p. 89—92. C. A., 1956, v. 50, № 7, p. 4729d. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10702. Поллуцит из деревни Пуклице близ Иглавы.

Mukherjee B., Prasad U. X-ray study of rare phosphate minerals.— Nature, 1958, v. 182, № 4633, p. 472—473. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22880. Рентгеноструктурное изучение редких фосфатных минералов.

Mumford R. W. Lithium minerals. 2-nd ed. Washington, 1949. 520 p. (Amer. Inst. Mining and Met. Engrs). Литиевые минералы.

Murdoch J. Phosphate minerals of the Borborema pegmatites. I. Patrimonio.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 1-2, p. 50—63. C. A., 1956, v. 50, № 10, p. 7018h. Фосфатные минералы пегматитов Борборемы. I. Патримониу.

Murdoch J. Phosphate minerals of the Borborema pegmatites. II. Boqueirão.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 11-12, p. 1148—1156. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71085. Фосфатные минералы пегматитов Борборемы. II. Бокейран.

Murthy M. K., Hummel F. A. Phase equilibria in the system lithium metasilicate-β-eucryptite.— J. Amer. Ceram. Soc., 1954, v. 37, № 1, p. 14—17. РЖГеол., 1955, № 9, реф. 13299. Фазовые равновесия в системе метасиликат лития-β-эвкриптит.

Nel H. J. Petalite and ambligonite from Karibib, South-West Africa.— Amer. Mineralogist, 1946, v. 31, № 1-2, p. 51—57. C. A., 1946, v. 40, № 9, p. 2419.9. Петалит и амблигонит из Карибиба, Юго-Западная Африка.

Nel H. J. Pollucite from Karibib, South-West Africa.— Amer. Mineralogist, 1944, v. 29, № 11-12, p. 443—452. C. A., 1945, v. 39, № 4, p. 678.9. Поллуцит из Карибиба, Юго-Западная Африка.

Němec D. Minor elements of tourmalines, muscovites and lepidolites from West Moravian pegmatites (geochemical study).— Bull. internat. Acad. tchèque sci. Cl. sci. math., natur. et. méd., 1953, v. 52, № 2, p. 425—436. (Publ. 1953). C. A., 1955, v. 49, № 13, p. 8752g. РЖГеол., 1955, № 3, реф. 3144. РЖХим., 1955, № 21, реф. 48759. Элементы-примеси турмалинов, мусковитов и лепидолитов из пегматитов Западной Моравии (геохимическое исследование).

Nouvelles données, nouvelles définitions.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1957, t. 80, № 10-12, p. 541—542. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 21000. Новые данные, новые определения.

Novotný M. Fosforečnany z pegmatitu na Větrném vrchu u Ohništovic.— Práce Brněnské základ. ČSAV, 1956, v. 28, № 10, p. 501—540. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15624. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34208. Фосфаты из пегматита на Ветряной горе около Огнищевиц.

Palache Ch., Richmond W. E., Wolfe C. W. On amblygonite.— Amer. Mineralogist, 1943, v. 28, № 1, p. 39—53. C. A., 1943, v. 37, № 5, p. 1101.8. Об амблигоните.

Pearl R. M. The gems of Colorado.— Gems and Gemmology, 1939, v. 3, p. 39. Драгоценные камни штата Колорадо (США).

Pehrman G. Phosphates from pegmatites of Lemnäs (Kimito, S. W. Finland).— Acta Acad. aboensis. Math. et phys., 1939, v. 12, № 6, p. 1—24. Mineral. Abstrs, 1940, v. 7, p. 417—418. C. A., 1940, v. 34, № 22, p. 7789.7. Фосфаты из пегматитов Лемнэса (Кимито, Ю.-З. Финляндия).

Pisani M. F. Etude chimique et analyse du pollux de l'île d'Elbe.— C. r. Acad. sci., 1864, t. 58, № 16, p. 714—716. Химическое исследование и анализ поллуцита с острова Эльба.

Pough F. H. Experiments in x-ray irradiation of gem stones.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 1-2, p. 31—43. Библиогр. 6 назв. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3401d. Эксперименты по рентгеноизлучениям драгоценных камней.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. I. The Lithium-manganese-phosphates.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1937, Bd 59, H. 1, № 408, S. 77—96. C. A., 1937, v. 31, № 11, p. 3826. Минералы пегматита Варутреска. I. Литиево-марганцевые фосфаты.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. V. Manganapatite and manganvollckerite. VI. The occurrence of cookeite. VII. Beryl.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1937, Bd 59, H. 3, № 410, S. 257—261, 262—268, 269—272. C. A., 1938, v. 32, № 6, p. 2057.6. Минералы пегматита Варутреска.

V. Манганапатит и манганволькерит. VI. Находка кукеита. VII. Берилл.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. VIII. The amblygonite group.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1937, Bd 59, H. 4, № 411, S. 455—468. C. A., 1938, v. 32, № 18, p. 6981.6. Минералы пегматита Варутреска. VIII. Группа амблигонита.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. X. Spodumene and its alteration products.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1938, Bd 60, H. 2, № 413, S. 201—215. C. A., 1938, v. 32, № 18, p. 6982.3. Минералы пегматита Варутреска. X. Сподумен и продукты его изменения.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XIII. Pollucite, its vein material and alteration products.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1938, Bd 60, H. 4, № 415, S. 612—634. C. A., 1939, v. 33, № 9, p. 3297.8. Минералы пегматита Варутреска. XIII. Поллуцит, состав прожилков в нем и продукты его изменения.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XVI. Lithiophilite, a third primary alkali manganese phosphate from Varuträsk.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1940, Bd 62, H. 3, № 422, S. 291—296. C. A., 1941, v. 35, № 4, p. 1005.9. Минералы пегматита Варутреска. XVI. Литиофилит, третий первичный щелочной марганцевый фосфат из Варутреска.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XVII. Further comments on the minerals varulite and alluaudite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1940, Bd 62, H. 3, № 422, S. 297—302. C. A., 1941, v. 35, № 4, p. 1006.9. Минералы пегматита Варутреска. XVII. Дальнейшие замечания по поводу минералов варулита и аллуадита.

Quensel P. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXIV. A new find of manganotantalite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1941, Bd 63, H. 2, № 425, S. 176—179. Минералы пегматита Варутреска. XXIV. Новая находка манганотанталита.

Quensel P. Die Mineralien von Lithium. Pegmatites von Varuträsk.— Z. Kristallogr., Mineral. und Petrogr., 1942, Bd 53, S. 354—357. Минералы лития. Пегматиты Варутреска.

Quensel P. The paragenesis of the Varuträsk pegmatite.— Geol. Mag., 1952, v. 89, № 1, p. 49—60. Парагенезис [минералов] пегматита Варутреска.

Quensel P. Paragenesis of the Varuträsk pegmatite including a review of its mineral assemblage.— Arkiv mineralogi och geol., 1956, v. 2, № 12, p. 9—125. Библиогр. 79 назв. C. A., 1957, v. 51, № 3, p. 1788f. Парагенезис пегматита Варутреска с обзором минеральных ассоциаций.

Quensel P., Ahlborg K., Westgren A. Minerals of the Varuträsk pegmatite. IV. Petalite and its alteration product, montmorillonite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1937, Bd 59, H. 2, № 409, S. 150—156. C. A., 1938, v. 32, № 6, p. 2053.9. Минералы пегматита Варутреска. IV. Петалит и продукт его изменения — монтмориллонит.

Quensel P., Berggren T. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXXVI. Further alteration products of pollucite.— Geol. fören j Stockholm förhandl., 1945, Bd 67, H. 4, № 443, S. 549—554. C. A., 1946, v. 40, № 22, p. 7087.7. Минералы пегматита Варутреска. XXXVI. Продукты дальнейшего изменения поллуцита.

Quensel P., Berggren T. Minerals of the Varuträsk pegmatite. XXXVII. A spodumene-quartz symplectite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1946, Bd 68, H. 1, № 444, S. 47—50. C. A., 1946, v. 40, № 22, p. 7087.8. Минералы пегматита Варутреска. XXXVII. Сподумен-кварцевый симплектит.

Rao B. R., Rao M. B. R. Spodumene and its associated minerals from the Ooregum mine, Kolar gold field.— Rec. Mysore Geol. Dept, 1939, v. 37, p. 38—42. Mineral. Abstrs, 1941, v. 8, p. 86. C. A., 1941, v. 35, № 21, p. 7323.3. Сподумен и ассоциированные с ним минералы из рудника Оорегум, золотоносный район Колар.

Rennard T. G., Rambo A. I. Occurrence of rubidium, gallium and thallium in lepidolite from Pala, California.— Amer. Mineralogist, 1933, v. 18, № 11, p. 454—455. Содержание рубидия, галлия и таллия в лепидолите из Пала, Калифорния.

Ribeiro T. R. Sobre a nomenclatura das gemas.— Engenharia, miner. e metalurgia, 1956, v. 24, № 142, p. 237—240. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17634. О номенклатуре драгоценных камней.

Richmond N. E., Gonyer F. A. On pollucite.— Amer. Mineralogist, 1938, v. 23, № 11, p. 783—789. О поллуците.

Roberts R. O. Ambligonite and associated minerals from the Mbale mine, Uganda.— Bull. Imp. Instr., 1948, v. 46, № 2-4, p. 342—347. Амблигонит и ассоциирующие с ним минералы из рудника Мбале, Уганда.

Rolff P. A. M., de A. Minerals of the pegmatites of the Borborema plateau.— Brazil. Ministério agr., Dept. nacl produção mineral. Bol., 1946, № 78, p. 23—76. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3405e. Минералы пегматитов плато Борборема.

Roy B., Roy D., Osborn E. Compositional and stability relationships among the lithium aluminosilicates eucriptite, spodumene and petalite.— J. Amer. Ceram. Soc., 1950, v. 33, № 5, p. 152—159. Взаимосвязь состава и устойчивости среди литиевых алюмосиликатов — эвкриптита, сподумена и петалита.

Schairer J. Lithiophillite and other rare phosphates from Portland, Connecticut.— Amer. Mineralogist, 1926, v. 11, № 1, p. 101—104. Литиофилит и другие редкие фосфаты из Портленда, Коннектикут.

Schaller W. T. The ambligonite groups of minerals.— Geol. Surv. Bull., 1916, № 610, p. 141—142. Амблигонитовая группа минералов.

Schaller W. T. Gigantic crystals of spodumene.— Geol. Surv. Bull., 1916, № 610, p. 138. mene.— Geol. Surv. Bull., 1916, № 610, p. 138. Гигантские кристаллы сподумена.

Schaller W. T. Lithium minerals.— В кн.: Industrial minerals and rocks. N. Y., 1937, p. 427—432. (Amer. Inst. Mining and Met. Engrs). Минералы лития.

Schaller W. T. Mineralogical notes. Series 2.— Geol. Surv. Bull., 1912, № 509, p. 113.

Библиогр. 12 назв. Минералогические заметки. Серия 2.

Schaller W. T. Mineralogical notes. Series 3.— J. Wash. Acad. Sci., 1914, v. 4, № 13, p. 354—356. Минералогические заметки. Серия. 3.

Schaller W. T. Natramblygonite, a new mineral.— Amer. J. Sci., 1911, v. 31, ser. 4, № 181, p. 48—50. Neues Jahrb. Mineral., 1912, Bd 2, S. 37. Z. Kristallogr., 1911, Bd 49, S. 233—235. Натровый амблигонит — новый минерал.

Schaller W. T. Spodumene from San Diego County, California.— Bull. Dept Geol. Univ. California, 1903, v. 3, № 13, p. 265—275. Сподумен из графства Сан-Диего, Калифорния.

Schlegel D. M. Gem stones of the United States.— Geol. Surv. Bull., 1957, № 1042-G, p. 111, 203—253. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16655. Драгоценные камни США.

Schröder A. Der brasilianische Edelamblygonit.— Neues Jahrb. Mineral. Monatsh., 1954, № 12, S. 257—266. C. A., 1955, v. 49, № 8, p. 5219b. РЖХим., 1956, № 3, реф. 6206. Благородный бразильский амблигонит.

Schröder A., Hoffmann W. Zur Optik des Tief-Eukryptits von Mollefontein.— Neues Jahrb. Mineral. Monatsch., 1957, № 4, S. 73—75. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6350. К оптике низкотемпературного эвкриптита из Моллефонтейна.

Schulze E. Lithia Hercynica. Verzeichnis der Minerale des Harzes und seines Vorlandes. Leipzig, 1895. 192 S. Минералы Гарца и его окрестностей.

Schwartz G. M., Leonhard R. J. Alteration of spodumene in the Etta Mine, Black Hills, S. D.— Amer. J. Sci., 1925, v. 5, № 11, p. 257—269. Изменение сподумена в руднике Этта, Блэк-Хилс, Ю. Дакота.

Scorza E. P. Kunzite and hiddenite of Cuieté, Municipality of Conselheiro Pena, Minas Gerais.— Mineração e met., 1944, v. 7, p. 333—334. C. A., 1945, v. 39, № 1, p. 43.3. Кунцит и гидденит Кете, муниципалитет Конселейру-Пена, Минас-Жераис.

Scully J. G., Walker A. R. E. Note on spodumene from Namaqualand.— Trans. Roy. Soc. S. Africa, 1914, v. 4, pt 1. О сподумене из Намаквaленда.

Seaman D. M. Pegmatite minerals of the United States.— Rocks and Minerals, 1956, v. 31, № 5-6, p. 227—233. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6286. Минералы пегматитов Соединенных Штатов.

Sekanina J. Minerals and rocks of the region between Nedvědice and Rozna.— Sbor. Klubu Přirod. v Brně, 1946, v. 26, p. 99—113. Mineral. Abstrs, 1947, v. 10, p. 120. C. A., 1948, v. 42, № 14, p. 4876g. Минералы и породы района между Недведице и Рожна.

Sekanina J. Occurrence of lithium and phosphate minerals at Dobrá Voda near Velké Meziříčí.— Věst. sstat. geol. ústavu Československ. rep., 1946, v. 21, p. 299—312, [fr. p. 311—312]. C. A., 1947, v. 41, № 13, p. 4064c. Нахождение лития и фосфатных минералов на месторождении Добра-Вода около Велики-Межерицы.

Sengner S. New amblygonite crystals from Varuträsk. (Minerals of Varuträsk pegmatite 18).— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1940, Bd 62, H. 4, № 423, S. 332—334. Новые находки кристаллов амблигонита из Варутреска.

Serratosa J. M., Bradley W. F. Infra-red absorption of OH bonds in micas.— Nature, 1958, v. 181, № 4602, p. 111. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5285. Инфракрасное поглощение группой ОН в слюде.

Shaub B. M., Schenck B. J. Pollucite from Lithia, Massachusetts.— Amer. Mineralogist, 1954, v. 39, № 7-8, p. 661—664. Библиогр. 5 назв. C. A., 1956, v. 50, № 14, p. 9955e. РЖГеол. и геогр., 1955, № 3, реф. 3086. Поллуцит из месторождения Лития, Массачусетс.

Simpson E. S. Minerals newly reported from West Australia.— Ann. Rept Chem. Branch, Mines Dept, West. Australia, 1937, 1938. 12 p. C. A., 1940, v. 34, № 8, p. 2292.8. Минералы, недавно обнаруженные в Западной Австралии.

Slavík F. Two pyroxenes: light diallage and spodumene from the limestones of the Iron Mountains.— Mineral. Abstrs, 1946. v. 9, p. 266. C. A., 1948, v. 42, № 20, p. 7667f. Два пироксена: светлый диаллаг и сподумен из известняков Айрон-Маунтинса.

Smith F. G. Complex inclusions in pegmatitic minerals.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 5-6, p. 559—560. Комплексные включения в пегматитовых минералах.

Smith G. F., Phillips F. C. Gemstones. London, 1958. 560 p. Драгоценные камни.

Smoke E. J. Thermal expansion properties of some high silica bodies in the system lithia — alumina — silica.— Ceramic Age, 1954, v. 64, № 6, p. 11—15. РЖФиз., 1956, № 1, реф. 761. Свойства теплового расширения некоторых высококремнистых соединений в системе лепидолит — глинозем — кремнезем.

Spence H. S. Lithium minerals in southern Manitoba.— В кн.: Canada Department of mines, Mines branch. Investigations of mineral resources and the mining industry, № 687. Ottawa, 1928, p. 12—18. Минералы лития в южной части штата Манитоба.

Spence H. S. Pegmatite minerals of Ontario and Quebec.— Amer. Mineralogist, 1930, v. 15, № 9, p. 430—450, 474—496. Минералы пегматитов в Онтарио и Квебеке.

Spencer L. J. Twenty-first list of new mineral names.— Mineral. Mag., 1958, v. 31, № 242, p. 951—977. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 11928. Двадцать первый список новых названий минералов.

Staněk J. Mineralogy of some West Moravian pegmatites.— Časop. Moravského musea Brně, 1953, v. 38, p. 112—129. C. A., 1955, v. 49, № 6, p. 3741h. Минералогия некоторых западно-моравских пегматитов.

Staněk J. Spodumen a bavenit z Jeclova.— Časop. Moravského musea, Vědy přírod., 1954, v. 39, p. 67—77. Bull. Analyt. CNRS, 1955, v. 16, pt 1, № 11-12, séc. 8, p. 5864, réf. 16—69213. Сподумен и бавенит из Жеклова.

Stevens R. E. New analysis of lepidolites and their interpretation.— Amer. Mineralogist, 1938, v. 23, № 10, p. 607—628. C. A., 1939, v. 33, № 1, p. 92.6. Новые анализы лепидолитов и их интерпретация.

Stevens R. E., Schaller W. T. The rare alkalies in micas.— Amer. Mineralogist, 1942, v. 27, № 8, p. 525—537. Редкие щелочные элементы в слюдах.

Strunz H. Bityit, ein Berylliumglimmer.— Z. Kristallogr., 1956, Bd 107, № 4, S. 325—330. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1706. Битиит — бериллиевая слюда.

Strunz H. Bor und Beryllium in Phyllosilikaten.— Rend. Soc. mineral. ital., 1957, v. 13, p. 372. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9660. Бор и бериллий в слоистых силикатах.

Strunz H. Die chemische Zusammensetzung von Pollucit.— Z. Krystallogr., 1936, Bd 95, H. 1, S. 1—8. Химический состав поллуцита.

Strunz H., Fischer M. Childro-Eosphorit, Tavorit und Fairfieldit von Hagendorf.— Neues Jahrb. Mineral. Monatsh., 1957, № 4, S. 78—88. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8303. РЖХим., 1958, № 10, реф. 32073. Чилдроэосфорит, таворит и файрфилдит из Хагендорфа.

Sundius N. The chemical composition of holmquistite.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1947, Bd 69, H. 1, № 448, S. 51—54. C. A., 1947, v. 41, № 13, p. 4063h. Химический состав гольмквистита.

Sundius N. The composition eckermannite and its position in the amphybole group.— Sver. geol. undersökn. Årsbok, 1946, Bd 39 (Ser. C), № 475, S. 1—7. C. A., 1948, v. 42, № 16, p. 5808c. Состав экерманнита и его положение в группе амфиболов.

Sundius N. The rhombic amphibole holmquistite.— Amer. Mineralogist, 1959, v. 44, № 6, p. 669—670. C. A., 1959, v. 53, № 20, p. 18767b. Ромбический амфиболовый гольмквистит.

Superceanu C. Asupra chimismului montebrasitelor.— Rev. chim., 1956, v. 7, № 12, p. 694—696. РЖХим., 1957, № 14, реф. 47736. О химизме монтебразитов.

Superceanu C. Minerale rare in pegmatitele granitice din Banat (I.) — Rev. minelor, 1957, v. 7, № 3, p. 140—154. C. A., 1957, v. 51, № 18, p. 13666. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 705. Редкие минералы гранитных пегматитов из Баната.

Taylor W. H. Structures of analcite and pollucite.— Z. Kristallogr., 1938, Bd 99, H. 4, S. 283—291. C. A., 1938, v. 32, № 22, p. 8989.9. Структура анальцима и поллуцита.

Tengner S. Minerals of the Varuträsk pegmatites. XVIII. New amblygonite crystals from Varuträsk.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1940, Bd 62, H. 4, № 423, S. 332—334. Минералы пегматитов Варутреска. Новые кристаллы амблигонита.

Thoreau J. L'alluandite de la pegmatite de Buranga (Ruanda).— Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique, 1954, t. 40, № 3, p. 230—237. РЖГеол., 1955, № 3, реф. 3068. Алюандит из пегматитов Буранги (Руанда).

Thoreau J. Minéraux lithiques des pegmatites du Congo belge et du Ruanda.— Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique, 1953, t 39, sér. T. № 8-9, p 684—687. C. A., 1954, v. 48, № 12, p. 6922e. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5129. Литиевые минералы из пегматитов Бельгийского Конго и Руанды.

Thoreau J., Bastien G. Lazulite et scorzalite des pegmatites du Congo belge et du Ruanda.— Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique, 1954, t. 40, № 6, p. 600—607. РЖГеол., 1955, № 5, реф. 6127. Лазулит и скорзалит из пегматитов Бельгийского Конго и Руанды.

Thoreau J., Bastien G. Les phosphates des pegmatites du Ruanda occidental.— Bull. Acad. roy. sci. coloniales, 1954—1955, t. 25, p. 1595—1603. Фосфаты из пегматитов Западной Руанды.

Thoreau J., Safiannikoff A. Triphylite, lithiophilite et phosphates associés, du Congo belge et du Ruanda.— Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique, 1957, t. 43, № 5, p. 324—327. C. A., 1958, v. 52, № 9, p. 7037. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8301. Трифилин, литиофилит и сопутствующие им фосфаты Бельгийского Конго и Руанды.

Thoreau J., Van Meerssche M., Kipel V. Les lépidolites de la pegmatite de Manono (Katanga).— Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique, 1956, t. 42, № 8, p. 831—839. C. A., 1957, v. 51, № 4, p. 2480. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 10929. РЖХим., 1957, № 11, реф. 37432. Лепидолиты из пегматита Маноно (Катанга).

Thugutt S. J. Zur Chemie einiger Alumosilicate.— Neues Jahrb. Mineral., Geol. und Paläontol., 1894, Beil.-Bd 9, H. 3, S. 555—623. К химии алюмосиликатов.

Toini M., Wiik H. B. Petalite, a mineral new to Finland.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1947, № 140, p. 281—286. Петалит — новый минерал Финляндии.

Ukai Y., Hishimura S., Hashimoto Y. Chemical studies of lithium micas from the pegmatite of Minagi, Okayama Prefecture.— Mineral. J., 1956, v. 2, № 1, p. 27—38. C. A., 1958, v. 52, № 15, p. 12690. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24562. Химическое изучение литиевых слюд из пегматита Минаги, префектура Окаяма.

Vetejška K., Hampl V. Stanoveni lithia v lithiových slídách pomocí plamenného fotometru.— Hutnické listy, 1956, v. 11, № 8, p. 487—489. РЖГеол., 1957, № 3, реф. 3153. Определение лития в литиевых слюдах при помощи пламенного фотометра.

Vetter H. Lithium-Mineralien als Rohstoffe der keramischen Industrie.— Euro-Ceramic, 1958, Bd 8, № 5, S. 119—123. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5652. Минералы, содержащие литий, как сырье для керамической промышленности.

Villars J. Lithiophorite from the Postmasburg manganese deposits.— Amer. Mineralogist, 1945, v. 30, № 9-10, p. 629—634. Литиофорит из марганцевых залежей в Постмасбурге.

Villiers J. E., de; Walt C. F. J., van der. Lithiophorite from the Postmasburg manganese deposits.— Amer. Mineralogist, 1945, v. 30, № 9-10, p. 629—634. C. A., 1946, v. 40, № 1, p. 35.2. Литиофорит из марганцевых месторождений Постмасбурга.

Vogt T., Bastiansen O, Skancke P. Holmquistite as an orthorhombic amphibole.— Amer. Mineralogist, 1958, v. 43, № 9-10, p. 981—982. C. A., 1959, v 53, № 2, p. 998c. Гольмквистит — орторомбический амфибол.

Volborth A. Minerals of the lithium pegmatite at Viitaniemi, Eräjärvi.— Geologi, 1954, v. 6, № 2, p. 5—6. Минералы литиевого пегматита Виитаниэми, Эряярви.

Volborth A. Montebrasit (ambligonite) von Eräjärvi.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1951, № 154, p. 173—176. Библиогр. с. 176. Монтебразит (амблигонит) из Эряярви.

Volborth A. Phosphatminerale aus dem Lithiumpegmatit von Viitaniemi, Eräjärvi, Zentralfinnland.— (Suomalais, tiedeakat. toimituks). Ann. Acad. Sci. Fennicae, Ser. A. III. 1954, № 39, S. 5—86. С. А., 1956, v. 50, № 10, p. 7018c. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13088. Фосфатные минералы из литиевого пегматита Виитаниэми Эряярви, Центральная Финляндия.

Walker T. L. Rare minerals in pegmatite, Point du Bois, Manitoba.— В кн.: Contributions to Canadian mineralogy. Toronto, 1931, p. 9—13. Редкие минералы в пегматите Пуэн-дю-Буа, Манитоба.

Weibel M. Amblygonite, cassiterite, and associated minerals from Caceres, Western Spain.— Amer. Mineralogist, 1956, v. 41, № 1/2, p. 41—48. С. А., 1957, v. 51, № 2, p. 956. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10692. Амблигонит, касситерит и ассоциирующие с ними минералы из Касерес, Западная Испания.

Weidman S. Irvingite, a new variety of lithia-mica.— Amer. J. Sci., 1907, v. 23, № 138, p. 451—454. Ирвингит — новая разновидность литиевой слюды.

Weis P. L. Fluid inclusions in minerals from zoned pegmatites of the Black Hills, South Dakota.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 7/8, p. 671—697. С. А., 1955, v. 49, № 1, p. 120e. РЖГеол., 1954, № 3, реф. 2733. Жидкие включения в минералах из зональных пегматитов Блэк-Хилс, Южная Дакота.

Weiss A., Mehler A., Hofmann U. Kationenaustausch und innerkristallines Quellungsvermögen bei den Mineralen der Glimmergruppe.— Z. Naturforsch., 1956, Bd 11b, № 8, S. 435—438. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6262. Катионный обмен и способность к внутрикристаллическому набуханию у минералов группы слюд.

Wells H. L. On the composition of pollucite and its occurrence at Hebron, Maine.— Amer. J. Sci., 1891, v. 41, № 3, p. 213—220. О составе поллуцита и его, нахождение в Хеброне Мэн.

Williams A. E. Mineral phosphates of the Northern Territory.— Chem. Engng and Mining Rev., 1940, v. 32, № 382, p. 373—375. С. А., 1940, v. 34, № 20, p. 6900.9. Минеральные фосфаты Северной Территории.

Winchell A. N. Further studies of the lepidolite system.— Amer. Mineralogist, 1942, v. 27, № 2, p. 114—130. С. А., 1942, v. 36, № 7, p. 1874.1. Дальнейшее изучение системы лепидолита.

Winchell A. N. The lepidolite system.— Amer. Mineralogist, 1932, v. 17, № 12, p. 551—553. Система лепидолита.

Winchell A. N. Relations between properties and composition in the amblygonite — montebrasit series.— Amer. Mineralogist, 1926, v. 11, № 9, p. 246—249. Зависимость между свойствами и составом в серии амблигонит — монтебразит.

Winkler H. G. F. Struktur und Polymorphie des Eukryptits (Tief-$LiAlSiO_4$) (Betrachtungen zur Polymorphie II).— Heidelberg. Beitr. Mineral und Petrogr., 1954, Bd 4, № 1-2, S. 232—242. РЖГеол. и геогр., 1955, № 4, реф. 4637. Структура и полиморфизм эвкриптита (низкотемпературный $LiAlSiO_4$) (с учетом полиморфии II).

Winkler H. G. F. Tief-$LiAlSiO_4$ (Eukryptit).— Acta crystallogr., 1953, v. 6, № 1, p. 99. РЖХим., 1953, № 3, реф. 2779. Низкотемпературная модификация $LiAlSiO_4$ (эвкриптит).

Zeitner J. C. Man varieties tumbled gems.— Mineralogist, 1956, v. 24, № 11, p. 395—398, 400, 402. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17635. Разновидности окатанных драгоценных камней.

См. также:

III. Геохимия. 3. Литий, рубидий и цезий в горных породах: Шрек.— 1959.

III. Геохимия. 5. Литий, рубидий и цезий в минералах: Толмачев Ю. М.— 1934.

3. СИНТЕТИЧЕСКИЕ МИНЕРАЛЫ ЛИТИЯ, РУБИДИЯ И ЦЕЗИЯ

Адамов М. Н. О характере связи и дипольном моменте молекулы LiH.— Ж. физ. химии, 1949, т. 23, вып. 10, с. 1117—1176. Библиогр. 8 назв.

Аникин И. Н. Методика синтеза нерастворимых в воде тугоплавких кристаллов.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на первом совещании по росту кристаллов (5—10 марта 1956 г). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 330—336. Библиогр. 14 назв. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12238.

Аникин И. Н. О возможности кристаллизовать вольфрамат кальция из системы LiCl — $CaWO_4$.— ДАН СССР, 1956, т. 110, № 4, с. 645—646. Библиогр. 8 назв.

Аникин И. Н., Бокий Г. Б. О гидротермальном синтезе кристаллов шеелита.— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту кристаллов (23 марта — 1 апреля 1959 г.). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 52—53. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

Банн К., Эмметт Г. Рост кристаллов из раствора. 1. Образование слоев на гранях кристаллов.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 1. Рост кристаллов. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1950, с. 89—98, илл. Библиогр. 6 назв.

Беляев Л. М., Витовский Б. В., Добржанский Г. Ф. Методы выращивания люминесцентных кристаллов для сцинтилляционных счетчиков.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на первом совещании по росту кристаллов (5—10 марта 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 249—260. Библиогр. 14 назв. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8346.

Беляев Л. М., Добржанский Г. Ф., Чадаева В. В., Панова В. П., Перекалина З. Б.,

Варфоломеева В. Н. Выращивание активированных кристаллов фтористого лития.— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту кристаллов (23 марта — 1 апреля 1959 г.). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 61. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

Беляев Л. М., Добржанский Г. Ф., Чадаева В. В., Панова В. П., Перекалина З. Б., Варфоломеева В. Н. Выращивание активированных кристаллов фтористого лития.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 5, с. 794—795, илл. Библиогр. 4 назв.

Бокий Г. Б. Кристаллы восьмиводного железо-синеродистого лития.— Зап. Росс. минералог. о-ва, 1932, ч. 61, вып. 2, с. 347—348, илл.

Вайнштейн Б. К., Дворянкин В. Ф. Влияние химической связи на атомное рассеяние электронов.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 6, с. 626—630, илл. Библиогр. 10 назв.

Вальяшихина Е. П. Влияние минерализаторов на некоторые свойства системы диопсид-метасиликат лития.— В кн.: Труды IV совещания по экспериментальной минералогии и петрографии. Вып. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 201—203. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5136.

Васильева М. А. Выращивание монокристаллов фтористого лития и фтористого натрия с высокой прозрачностью в ультрафиолетовой и инфракрасной областях спектра.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на первом совещании по росту кристаллов (5—10 марта 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 242—248.

Вейл В. А. Синтетические минералы.— В кн.: Проблемы рудных месторождений. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. Г. А. Соколова. М., ИЛ, 1958, с. 257—272. Библиогр. 22 назв.

Вернадский В. И. К физической теории кристаллических двойников.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1907, т. 1, № 11, с. 335—352. Библиогр. в подстроч. примеч.

Винокуров В. М. О причинах низкого коэффициента пропускания полированных кристаллов фтористого лития и флюорита в коротковолновой ультрафиолетовой области спектра.— Оптико-механ. пром-сть, 1958, № 9, с. 52—59, илл. Библиогр. 3 назв.

Воскресенская Н. К., Соколов В. А., Банашек Е. И., Шмидт Н. Е. Термодинамические свойства фторида лития.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа, 1956, т. 27, с. 233—238. Библиогр. 8 назв.

Гегузин Я. Е., Овчаренко Н. Н., Шпунт А. А. Развитие «естественной шероховатости» и самозалечивание поверхностных дефектов кристаллов при высоких температурах.— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту кристаллов (23 марта — 1 апреля 1959 г.). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 24. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

Гольцман Б. М., Степанова А. В. Вытягивание из расплава монокристаллических пластинок и трубок.— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту кристаллов (23 марта — 1 апреля 1959 г.). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 48. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

Гордадзе Г. С. О четырехэлектронной модели LiH.— Сообщ. АН ГрузССР, 1950, т. 11, № 4, с. 215—221, илл. Библиогр. 8 назв.

Григорьев Д. П. Искусственное получение амфиболов. Экспериментальное исследование. Ч. II. Применение фтора при минералогических и петрологических экспериментах, в особенности при искусственном получении амфиболов.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1939, ч. 68, вып. 3, с. 363—382. Библиогр. 67 назв.

Григорьев Д. П. Коллекция искусственных минералов Горного музея.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1938, ч. 67, вып. 3, с. 544—548. Библиогр. 12 назв.

Дуглас, Девер. Теплосодержание при температурах от 0 до 900°, температура плавления и теплота плавления фторида лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 64—70. (Редкие металлы). Библиогр. 13 назв.

Евсеев А. М., Пожарская Г. В., Несмеянов Ан. Н., Герасимов Я. И. Давление пара фтористого лития.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 10, с. 2189—2191, илл. Библиогр. 3 назв.

Иванов Л. Л. О кристаллической форме кислого сернокислого калия-лития.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы, 1902, № 3, с. 361—367.

Каплянский А. А. Линейчатая люминесценция рентгенизованных кристаллов фтористого лития.— Оптика и спектроскопия, 1959, т. 6, вып. 3, с. 424—426, илл. Библиогр. 6 назв.

Капустинский А. Ф. Строение кристаллогидратов солей.— Минеральное сырье, 1930, № 6, с. 863—870, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Капустинский А. Ф., Стаханова М. С. Теплоты растворения солей в воде и правило термохимической логарифмики. Теплота растворения фтористого лития.— Тр. Моск. хим.-технол. ин-та им. Д. И. Менделеева, 1956, вып. 22, с. 21—29, илл. Библиогр. 13 назв.

Капустинский А. Ф., Шамовский Л. М., Баюшкина К. С. Термохимия изотопов. Спектры абсорбции и теплоты образования гидрида и дейтерида лития.— Ж. физ. химии, 1937, т. 10, вып. 4-5, с. 620—626, илл. Библиогр. 18 назв.

Кашпар Ян. Работы в области получения и исследования технических монокристаллов в Чехословакии.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на первом совещании по росту кристаллов (5—10 марта 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 32—38. Библиогр. 11 назв.

Кетелаар Дж. А. А. Кристаллические структуры калиевого, рубидиевого, цезиевого и таллиевого кремнефлюорида и литиевого перманганата. Реф.— В кн.: Минералогия и петрография. Т. I. Вып. 4. М.—Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 18. (Рефераты иностранной геологической литературы. Сер. Б).

Кирия В. Расчет энергии взаимодействия системы Li+H.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1939, т. 9, вып. 1, с. 1—3, илл.

Кублицкий А. Искусственные кристаллы.— Природа, 1935, № 8, с. 54—55, илл.

Лужковский В. Г. Температурная зависимость упругости кристаллов галоидных соединений щелочных металлов.— Уч. зап. Ленингр. гос. пед. ин-та, Физ.-мат. фак., 1957, т. 17, с. 75—84, илл. Библиогр. 5 назв.

Масдюпюи. О получении и строении силицидов лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 80—82. (Редкие металлы). Библиогр. 6 назв.

Маслова Е. И., Лилеев И. С. О взаимодействии между Li_2O, SiO_2, Al_2O_3 и CaO при температурах спекания. Сообщ. 2. О взаимодействии окислов лития, алюминия и кальция.— Изв. Сибирск. отд. АН СССР, 1958, № 4, с. 67—73, илл. Библиогр. 5 назв.

Маслова Е. И., Лилеев И. С. О взаимодействии между Li_2O, SiO_2, Al_2O_3 и CaO при температурах спекания. Сообщ. 3. Взаимодействие окислов лития, алюминия, кремнезема.— Изв. Сибирск. отд. АН СССР, 1958, № 8, с. 71—82, илл. Библиогр. 13 назв.

Маслова Е. И., Лилеев И. С. О взаимодействии между Li_2O, Al_2O_3, SiO_2 и CaO при температурах спекания. Сообщ. 4. О взаимодействии силиката лития с окисью кальция при температуре спекания.— Изв. Сибирск. отд. АН СССР, 1959, № 6, с. 78—82, илл. Библиогр. 5 назв.

Мацонашвили Б. Н. Диэлектрическая проницаемость, диэлектрические потери и электропроводность щелочно-галоидных монокристаллов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 3, с. 296—308, илл. Библиогр. 21 назв.

Мацонашвили Б. Н. Диэлектрические потери в щелочно-галоидных кристаллах. Автореф. дисс. канд. физ.-матем. наук. М., 1958. 11 стр. (АН СССР. Физ. ин-т).

Мацонашвили Б. Н. Диэлектрические свойства щелочно-галоидных монокристаллов.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1956, т. 31, вып. 6, с. 1110—1111. Библиогр. 7 назв.

Михеева В. И., Селивохина М. С., Крюкова О. Н. О термическом разложении алюмогидрида лития.— ДАН СССР, 1956, т. 109, № 3, с. 541—542. Библиогр. 4 назв.

Михеева В. И., Селивохина М. С., Леонова В. В. О синтезе алюмогидрида лития.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 12, с. 2705—2712, илл. Библиогр. 5 назв.

Непомнящая В. Н., Штернберг А. А. Полупромышленный метод выращивания монокристаллов сернокислого лития ($Li_2SO_4 \cdot H_2O$).— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту кристаллов (23 марта — 1 апреля 1959 г.). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 32. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

О плавкости некоторых кремнекислых солей глицина, литина и цирконовой земли. Перев. Илимова.— Горный ж., 1836, ч. 1, кн. 3, с. 494—505.

Пирогова Н. И., Эршлер Б. В. Получение безводного иодистого лития.— Ж. прикл. химии, 1956, т. 29, вып. 7, с. 1128—1129.

Плющев В. Е. Высокотемпературный синтез алюмосиликата цезия (поллуцита).— Науч. доклады высш. школы. Химия и хим. технология, 1959, № 2, с. 284—288. Библиогр. 15 назв.

Плющев В. Е. Высокотемпературный синтез поллуцита.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 2, с. 152—156. Библиогр. 8 назв. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81733.

Плющев В. Е. Об образовании лейцита из сподумена в лабораторных и технических условиях.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1953, ч. 82, вып. 1, с. 32—41, илл. Библиогр. 16 назв.

Плющев В. Е., Симанов Ю. П., Шахно И. В. Высокотемпературный синтез алюмосиликата рубидия.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 9, с. 2133—2137. Библиогр. 11 назв.

Плющев В. Е., Симанов Ю. П., Шахно И. В. О бета-модификациях сподумена.— ДАН СССР, 1959, т. 125, № 2, с. 334—336. Библиогр. 11 назв.

Поздняков П. Г. Выращивание кристаллов сульфата лития.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 3, с. 356—359. Библиогр. 6 назв.

Полонский А. М. Ультрафиолетовая люминесценция щелочно-галоидных кристаллов, активированных тяжелыми металлами.— ДАН СССР, 1941, т. 31, № 6, с. 544—546, илл. Библиогр. 3 назв.

Робинсон А. Выращивание крупных кристаллов моноаммоний-фосфата и сульфата лития.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 2. Рост кристаллов. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1950, с. 80—82.

Стасова М. М. Предварительные данные о структуре бензойнокислого лития C_6H_5COOLi.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 2, с. 243.

Стокбарджер Д. Усовершенствованный способ получения оптических кристаллов фтористого лития.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 2. Рост кристаллов. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1950, с. 71—74, илл.

Тананаев И. В., Петушкова С. М., Шпинева Г. В. О получении безводного йодистого лития.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 5, с. 1071—1074. Библиогр. 5 назв.

Тильманс Ю. Я. О дендритной кристаллизации солей из водных растворв.— ДАН СССР, 1951, т. 58, № 1, с. 83—86. Библиогр. 5 назв.

Урусовская А. А. Исследование кристаллов LiF методом травления.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 6, с. 726—732. Библиогр. 5 назв.

Урусовская А. А. Фигуры пластической деформации, наблюдающиеся у кристаллов TlBr+TlJ, CsZ, CsBr.— Тр. Ин-та кристаллографии АН СССР, 1956, вып. 12, с. 172—179, илл. Библиогр. 4 назв.

Утида И., Яги Х. Спектры окрашенных кристаллов LiF.— В кн.: Центры окраски в щелочно-галоидных кристаллах. Сборник статей. Перев. А. С. Хейнмана и К. Б. Толпыго. М., ИЛ, 1958, с. 134—138, илл. Библиогр. 6 назв.

Феофилов П. П. Ориентация центров линейчатой люминесценции в рентгенизированных кристаллах LiF.— Оптика и спект-

роскопия, 1959, т. 6, вып. 3, с. 426—427. Библиогр. 5 назв.

Финкельштейн И. Д., Фрид Э. И. О некоторых свойствах термостойкого керамического материала состава $Li_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 4SiO_2$.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 381—385. РЖГеол., 1954, № 2, реф. 1658.

Хитров В. А., Хитрова Н. Н., Хмельков В. Ф. О температурах плавления и полиморфных превращениях гидроокисей лития, натрия и калия.— Ж. общ. химии, 1953, т. 23, вып. 10, с. 1630—1632. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1954, № 7, реф. 21374.

Ченцова Л. Г., Бутузов В. П. Дымчатая окраска и температурное свечение рентгенизированного синтетического кварца с примесями Al, Li, K и Ge.— В кн.: Тезисы докладов на втором совещании по росту кристаллов (23 марта — 1 апреля 1959 г.). М., Изд. АН СССР, 1959, с. 63. (АН СССР. Ин-т кристаллографии).

Чирвинский П. Н. Искусственное получение и предсказание новых минералов.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1937, ч. 66, вып. 1, с. 47—50.

Чумаков А. А., Копцик В. А. Опыт кристаллизации новых пьезоэлектрических веществ.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 2, с. 235—238. Библиогр. 12 назв.

Шампье. Получение монокристаллов лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 181—182. (Редкие металлы). Библиогр. 3 назв.

Шахно И. В., Плющев В. Е. О синтезе бихроматов рубидия и цезия.— Хим. наука и пром-сть, 1959, т. 4, № 5, с. 685—686. Библиогр. 5 назв.

Шифрин Ф. Ш. Метод изучения электронных термов двух атомных молекул. Электронные термы и длины молекул щелочных металлов и их гидридов.— ДАН СССР, 1956, т. 110, № 4, с. 549—551. Библиогр. 6 назв.

Ямзин И. И., Лейзерон М. С. Синтетическая слюда, ее свойства и применение.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на Первом совещании по росту кристаллов (5—10 марта 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 277—286. Библиогр. 10 назв. РЖГеол., 1958. № 5, реф. 8338.

Ahmed M. S. Partial ionization in lithium hydride.— Nature, 1950, v. 165, № 4189, p. 246. Частичная ионизация гидрида лития.

Ahmed M. S. The state of ionization of lithium hydride.— Philos. Mag., 1951, v. 42, № 9, p. 997—1004. Состояние ионизации [кристаллического] гидрида лития.

Albert P., Mahé J. Preparation of lithium hydride.— Bull. Soc. chim. France, 1950, v. 17, № 5, p. 1165—1167. C. A., 1951, v. 45, № 14, p. 6109c. Приготовление гидрида лития. [Дано описание аппаратуры и методики].

Alexander P. P. Lithium hydride.— U. S. 2 450 266, 28.9 48. C. A., 1949, v. 43, № 3, p. 1159i. Гидрид лития. [Патент США. Получение гидрида лития].

Alexander P. P. Lithium hydride.— U. S. 2 408 748, 9. 10. 46. C. A., 1947, v. 41, № 3, p. 840. Гидрид лития. [Патент США. Получение гидрида лития].

Alexander P. P. Lithium hydride.— U. S. 2 522 592, 15.9.50. C. A., 1951, v. 45, № 17, p. 7757. Гидрид лития. [Патент США].

Alexander P. P. Lithium hydride.— U. S. 2 606 100, 5.8.52. C. A., 1953, v. 47, № 1, p. 279. Гидрид лития. [Патент США].

Amelinckx S., Dekeyser W. Movement of dislocation loops in lithium fluoride.— J. Appl. Phys., 1958, v. 29, № 6, p. 1000—1001. Движение петель дислокации во фториде лития.

Bach F., Bonhoeffer K. F. The photochemical elementary process for lithium hydride.— Naturwissenschaften, 1932, Jg 20, S. 940. C. A., 1933, v. 27, № 7, p. 1573. Фотохимический элементарный процесс для гидрида лития.

Bach F., Bonhoffer R. F. The photochemistry of solid lithium hydrides.— Z. Phys. Chem., 1935, Bd 23, S. 256—264. C. A., 1934, v. 28, № 4, p. 972. Фотохимия твердых гидридов лития.

Bachelet M., Moherle J. Recherche sur les uranates de lithium.— C.r. Acad. sci., 1957, t. 244, № 9, p. 1210—1212. Изучение уранатов лития.

Banus M. D., Vetrano J. B. Determination of small amounts of water-reactive hydrides in presence of inert salts containing base.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 8, p. 1268—1269. Определение небольших количеств гидридов, реагирующих с водою в присутствии инертных солей, содержащих основания. [Дана методика определения гидридов щелочных металлов].

Barbaras G. D. The preparation of the hydrides of zinc, cadmium, beryllium, magnesium and lithium, by the use of lithium aluminium hydride.— J. Amer. Chem. Soc., 1951, v. 73, № 10, p. 4585—4590. Получение гидридов цинка, кадмия, бериллия, магния и лития при помощи алюмогидрида лития.

Barnes R. B., Bonner L. G. Optical properties of LiF crystals in the near infrared.— Phys. Rev., 1935, v. 49, № 8, p. 648. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 5677. Оптические свойства кристаллов LiF в ближней инфракрасной области спектра.

Barrer R. M. Some researches on silicates: mineral syntheses and metamorphoses.— Trans. Brit. Ceram. Soc., 1957, v. 56, № 4, p. 155—179; discuss. p. 179—184. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 2614. Некоторые исследования силикатов: синтезы и превращения минералов.

Bate R. T., Heer C. V. Some optical and magnetic properties of irradiated LiF. Columbus, 1958, 21 p. (Contract N-21-109-eng-52). Nucl. Sci. Abstrs, 1958, v. 12, № 12a, ab. 8169. Некоторые оптические и магнитные свойства облученного фторида лития.

Bayer A. E. Metal hydrides.— Brit. 792 017, 19.3.58. C. A., 1958, v. 52, № 21, p. 19044. Гидриды металлов. [Английский патент. Получение гидридов, в т. ч. гидрида лития].

Bell R. P. The boron hydrides and related compounds.— Quart. Revs. London. Chem. Soc., 1948, v. 2, p. 132—151. C. A., 1948, v. 42, № 21, p. 8101d. Борогидриды и связанные с ними соединения.

Bijvoet J. M. X-ray investigation of the crystal structure of lithium and of lithium hydride.— Recueil trav. chim., 1923, v. 42, p. 859—903. C. A., 1924, v. 18, № 12, p. 1769. Исследование структуры кристаллов лития и гидрида лития при помощи рентгеновских лучей.

Bijvoet J. M., Frederikse W. A. The scattering power for x-ray and the electron-distribution of the H− ion.— Recueil trav. chim., 1929, v. 48, p. 1041—1046. C. A., 1929, v. 23, № 22, p. 5411. Рассеивающая способность по отношению к рентгеновским лучам и распределение электронов H− иона. [Интенсивность дифракции кристаллов гидрида лития].

Bijvoet J. M., Karssen A. Crystal structure of lithium hydride.— Z. Phys. Chem., 1932, Bd B 15, S. 414—415. C. A., 1932, v. 26, № 10, p. 2630. Кристаллическая структура гидрида лития.

Bijvoet J. M., Lonsdale K. The ionic state of LiH.— Philos. Mag., 1953, v. 44, № 7, p. 204—207. Ионное состояние гидрида лития.

Binder D., Sturm W. J. Annealing process in neutron-irradiated LiF.— Phys. Rev., 1955, v. 99, № 2, p. 603—604. Процесс отжига во фториде лития, облученном нейтронами. [Определение энергии активации].

Binder D., Sturm W. J. Equivalence of x-ray lattice parameter and density changes in neutron-irradiated LiF.— Phys. Rev., 1954, v. 96, № 6, p. 1519—1522. Эквивалентность рентгеновских параметров решетки и изменений плотности облученного нейтронами фторида лития.

Binder D., Sturm W. J. Expansion of LiF under neutron-irradiation.— Phys. Rev., 1957, v. 107, № 1, p. 106—107. Расширение фторида лития под влиянием облучения нейтронами.

Birks L. S., Seal R. T. X-ray properties of plastically deformed LiF.— J. Appl. Phys., 1957, v. 28, № 5, p. 541—543. Рентгеновские свойства пластически деформированного LiF.

Bittner J. On the procedure of growing large monocrystals.— Current Sci., 1957, v. 26, № 7, p. 202—204. О методе выращивания больших монокристаллов. [Монокристаллы фторида лития, выращенные по методу Киропулеса и по методу Стокбаргера].

Bradley R. S. Lattice energy of lithium hydride and the normal potential of H−.— Philos. Mag., 1929, v. 7, № 7, p. 1081—1084. C. A., 1930, v. 24, № 13, p. 3146. Энергия решетки гидрида лития и нормальный потенциал иона водорода H−.

Brandt W. Energy loss of fast charged particles in LiH.— Phys. Rev., 1958, v. 111, № 4, p. 1042—1046. Потери энергии быстрыми заряженными частицами в гидриде лития.

Brauer K. H., Fröhlich F. Zur Mikrohärte verfärbter LiF-Kristalle.— Naturwissenschaften, 1959, Jg 46, H. 6, S. 198. О микротвердости окрашенных кристаллов LiF.

Breck D. W., Eversole W. G., Milton R. B., Reed T. B., Thomas T. L. Crystalline zeolites. I. Properties of a new synthetic zeolite, type A.— J. Amer. Chem. Soc., 1956, v. 78, p. 5963—5971. C. A., 1957, v. 51, № 8, p. 5498d. Кристаллические цеолиты. I. Свойства нового синтетического цеолита, тип A.

Briggs T. R., Patterson E. S. Polyiodides of rubidium. I. Iodine and rubidium iodide.— J. Phys. Chem., 1932, v. 36, p. 2611—2624. C. A., 1932, v. 26, № 22, p. 5865. Полийодиды рубидия. I. Йод и йодид рубидия. [Рассмотрены: RbJ и RbS_3].

Cartz L. Thermal vibrations of atoms in cubic crystals. II. The amplitude of atomic vibrations.— Proc. Phys. Soc., 1955, v. 68B, № 431, p. 957—967. Библиогр. 28 назв. Тепловые колебания атомов в кубических кристаллах. II. Амплитуда тепловых колебаний. [Приведены данные для гидрида лития].

Caspari M. E. Directional breakdown in alkali halide crystals.— Phys. Rev., 1955, v. 98, № 6, p. 1679—1691. Направленный пробой в щелочногалоидных кристаллах. [Электрическая прочность монокристалла фторида лития и других щелочных галогенидов].

Champier G. Réalisation de monocristaux de lithium.— C. r. Acad. sci., 1956, t. 243, № 7, p. 657—659. РЖМет., 1957, № 6, реф. 9646. Получение монокристаллов лития.

Chauvy D., Rossel J. Spectre de luminescence de CsJ.— Helv. phys. acta, 1959, v. 32, № 6-7, p. 481—485. Спектр люминесценции CsJ.

Clark C. H. D., Stoves J. L. Berechnung der Kernabstände für zweiatomigen Wasserstoff, Hydride und Deuteride in den Grund- und angeregten Zuständen.— Philos. Mag., 1939, v. 27, № 7, p. 389—403. Вычисление ядерных расстояний для двухэтажных молекул водорода, гидридов и дейтеридов, в нормальном и в возбужденном состоянии. [Рассмотрены также гидрид и дейтерид лития].

Clusius K., Eichenauer W. Ergebnisse der Tieftemperaturforschung. 17. T^3 und Pseudo-T^3 Gebiet beim Lithiumfluorid.— Z. Naturforsch., 1956, Bd 11A, H. 9, S. 715—718. Результаты низкотемпературных исследований. 17. Область кубической и псевдокубической зависимости теплоемкости для фтористого лития.

Crawford F. H., Jorgensen T. Band spectrum of LiH and LiD.— Phys. Rev., 1934, v. 46, p. 746—747. C. A., 1935, v. 29, № 1, p. 45. Полосатый спектр гидрида лития и дейтерида лития.

Crawford F. H., Jorgensen T. The band spectra of the hydrides of lithium.— Phys. Rev., 1935, v. 47, p. 358—366. C. A., 1935, v. 29, № 15, p. 5018. Полосатые спектры гидридов лития.

Crawford F. H., Jorgensen T. The band spectra of the hydrides of lithium.— Phys Rev., 1935, v. 47, № 12, p. 932—941. Полосатые спектры гидридов лития.

Crawford F. H., Jorgensen T. The band spectra of the hydrides of lithium. III. Potential curves and isotopic relations.— Phys. Rev., 1936, v. 49, № 10, p. 745—752. C. A., 1936, v. 30, № 17, p. 5882. Полосатые спектры гидридов лития. III. Кривые потенциала и изотопные соотношения.

Crawford F. H., Jorgensen T. Isotope relations in the spectra of lithium hydride and

lithium deuteride.— Phys. Rev., 1935, v. 48, p. 475. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 5675.8. Соотношение изотопов в спектрах гидрида и дейтерида лития.

Crawford F. H., Jorgensen T. L-uncoupling in the LiH molecule.— Phys. Rev., 1934, v. 45, № 10, p. 737—738. L-распад в молекуле LiH.

Crawford F. H., Jorgensen T. Potential curves of lithium hydride and lithium deuteride.— Phys. Rev., 1936, v. 49, p. 640. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 5633.5. Кривые потенциалов гидрида лития и дейтерида лития.

Crawford F. H., Jorgensen T., Jr. Bandenspektren von LiH, LiD und NaD.— Phys. Rev., 1934, v. 46, № 2, p. 939. Chem. Zbl., 1935, Bd 2, № 7, S. 976. Полосатые спектры гидрида лития, дейтерида лития и дейтерида натрия.

Crawford F. H., Jorgensen T., Jr. Isotopenbeziehungen in den Spektren von LiH und LiD.— Bull. Amer. Phys. Soc., 1935, v. 10, № 3, p. 8. Chem. Zbl., 1936, Bd 2, № 5, S. 751. Изотопные соотношения в спектрах гидрида лития и дейтерида лития.

Curien H., Mihallovic Z. Effets transistoires des déformations mécaniques sur la conductibilité électrique du fluorure de lithium et des halogénures alcalins.— J. phys. et radium, 1958, v. 19, № 10, p. 794—796. Влияние механических деформаций на электропроводность фторида лития и щелочных галогенидов.

Deubner A., Schreiber G., Schubert R. Untersuchungen zur Absorption künstlich gezüchteter Lithium-fluoridkristalle im nahen Infrarot.— Optik, 1958, Bd 15, H. 12, S. 734—738. Библиогр. 10 назв. C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 12835. Изучение вблизи инфракрасного поглощения искусственно приготовленными кристаллами фтористого лития.

Dick R. G., Jr.; Overhauser A. W. Theory of the dielectric constants of alkali halide crystals.— Phys. Rev., 1958, v. 112, № 1, p. 90—103. C. A., 1959, v. 53, № 4, p. 2717g. Теория диэлектрических постоянных щелочных галоидных кристаллов.

Distillates.— Chem. Age, 1957, v. 78, № 1999, p. 718. Дистиллаты. [Образование пузырьков в кристаллах LiF].

Douglas T. B., Dever J. L. Lithium fluoride: heat content from 0° to 900°, the melting point and heat of fusion.— J. Amer. Chem. Soc., 1954, v. 76, № 19, p. 4826—4829. Фторид лития. Теплосодержание при 0—900°, точка плавления и теплота плавления.

Ephraim F., Michel E. Über Metallhydride. II. Hydride der Erdalkalimetalle und des Lithiums.— Helv. chim. acta, 1921, v. 4, № 6, p. 900—924. Гидриды металлов. II. Гидриды щелочноземельных металлов и лития.

Ewinc D. H., Seitz F. The electronic constitutions of crystals LiF and LiH.— Phys. Rev., 1936, v. 50, № 8, p. 760—777. Электронная структура кристаллов фторида лития и гидрида лития.

Ewinc D. H., Seitz F. Über die Elektronenstruktur von LiF und LiH.— Bull. Amer. Phys. Soc., 1936, v. 11, № 4, p. 13. Chem. Zbl., 1937, Jg 108, Bd 1, № 11, S. 2549. Об электронной структуре фторида лития и гидрида лития.

Fairchild J. G. Artificial jarosites — the separation of potassium from cesium.— Amer. Mineralogist, 1933, v. 18, p. 543—547. C. A., 1934, v. 28, № 7, p. 1958. Искусственные ярозиты — отделение калия от цезия. [Получение искусственных ярозитов K, Rb. Ag, Pb. Химические и оптические данные по искусственным ярозитам].

Fisher I. Approximations of molecular theory tested on LiH and BeH+.— Arkiv fys., 1952, Bd 5, S. 349—376. C. A., 1952, v. 46, № 18, p. 8509h. Приближения молекулярной теории, опробованные на гидриде лития и на BeH+.

Fisher I. A quantum mechanical study of lithium hydride.— Nature, 1951, v. 168, № 4284, p. 1002. Изучение гидрида лития при помощи квантовой механики.

Freed S., Thode H. Magnetic susceptibility of lithium hydride. Diamagnetism of ionic crystals.— J. Chem. Phys., 1935, v. 3, p. 212—215. C. A., 1935, v. 29, № 11, p. 3563. Магнитная восприимчивость гидрида лития. Диамагнитные свойства ионных кристаллов.

Frondel C. Crystal habit variation in sodium fluoride.— Amer. Mineralogist, 1940, v. 25, № 5, p. 338—356. Библиогр. 24 назв. Изменения кристаллического габитуса во фтористом натрии.

Gibb T. R. P., Jr. Hydrides.— J. Chem. Educ., 1948, v. 25, № 10, p. 577—582. Гидриды. [Обзор природы и свойств гидридов].

Gibb T. R. P., Jr. Solid solutions of metal hydrides in metal halides.— U. S. 2 702 281, 15.2.55. C. A., 1955, v. 49, № 10, p. 7204c. [Получение] твердых растворов гидридов металлов в их галоидных соединениях. [Патент США. Метод применения к гидридам щелочных металлов — лития и др.].

Gibb T. R. P., Jr.; Messer C. E. Lithium hydride. Washington, 1954, 38 p. Библиогр. 90 назв. (U. S. Atomic Energy Commission NYO-3957). C. A., 1955, v. 49, № 7, p. 4413—4414. Гидрид лития. [Физические и химические свойства, метод получения 99% гидрида лития, применение].

Gilman J. J., Johnston W. G. Creation of dislocations in LiF crystals of low stresses.— J. Appl. Phys., 1958, v. 29, № 1, p. 110—111. Создание дислокаций в кристаллах фторида лития при низких напряжениях.

Gilman J. J., Johnston W. G. Dislocations point-defect clusters and cavities in neutron irradiated LiF-crystals.— J. Appl. Phys., 1958, v. 29, № 6, p. 877—888. Дислокации скопления точечных отклонений и впадин в облученных нейтронами кристаллах фторида лития.

Gilman J. J., Johnston W. G. Observations of dislocation glide and climb in lithium fluoride crystals.— J. Appl. Phys., 1956, v. 27, № 9, p. 1018—1022. Наблюдения за скольжением и подъемом дислокаций в кристаллах фторида лития.

Gilman J. J., Johntson W. G., Sears C. W. Dislocation etch pit formation in lithium fluoride.— J. Appl. Phys., 1958, v. 29, № 5, p. 747—755. Образование ямок травления на дислокациях во фтористом литии.

Gilman J. J., Knudsen C., Walsh W. P. Cleavage crancks and dislocations in LiF crystals.— J. Appl. Phys., 1958, v. 29, № 4.

p. 601—607. Трещины раскалывания и дислокации в кристаллах фторида лития.

Gilman J. J., Stauff D. W. Nucleation of dislocations accompanying electric breakdown in LiF crystals.— J. Appl. Phys., 1958, v. 29, № 2, p. 120—127. Конденсация дислокаций, сопровождающая электрический распад в кристаллах фторида лития.

Glockler G., Evans G. E. Force constants and internuclear distance.— J. Chem. Phys., 1942, v. 10, № 9, p. 606. Библиогр. 2 назв. Постоянные силы и межядерное расстояние. [Приведены данные для гидрида и дейтерида лития].

Groot S. R., de; Biedermann M. M. The energy of lithium hydride and lithium deuteride at absolute zero.— Physica, 1941, v. 8, p. 905—922. C. A., 1943, v. 37, № 7, p. 1643. Энергия гидрида лития и дейтерида лития при абсолютном нуле.

Guggenheimer K. M. New regularities in vibrational spectra.— Proc. Phys. Soc. A, 1946, v. 58, № 328, p. 456—468. Библиогр. 20 назв. Новые закономерности в колебательных спектрах. [Приведены данные для гидрида лития].

Guiter H. Influence du pH sur la composition et l'aspect physique des molybdates de lithium.— C. r. Acad. sci., 1944, t. 218, № 10, p. 406—408. C. A., 1945, v. 39, № 13, p. 2705.8. Влияние pH на состав и физический вид молибдатов лития.

Gunn S. R., Green R. G. The heats of formation at 25° of the crystalline hydrides and deuterides and aqueous hydroxides of lithium, sodium and potassium.— J. Amer. Chem. Soc., 1958, v. 80, p. 4782—4786. Теплота образования при 25° кристаллических гидридов и дейтеридов и водных гидроокисей лития, натрия и калия. [Определены теплоты образования гидрида и дейтерида лития. Вычислена энергия кристаллов LiH и LiD].

Guntner P. Specific heat investigations at low temperatures.— Ann. Physik, 1920, Bd 63, S. 476—480. C. A., 1921, v. 15, № 7, p. 976. Исследования удельной теплоты при низких температурах. [Приведены данные для гидрида лития при температуре 80—120°].

Guntz A., Benoit F. The heat of combination of the alkaline earth metals with oxygen, hydrogen and nitrogen.— Ann. chimie, 1923, v. 20, p. 5—33. C. A., 1924, v. 18, № 9, p. 1228. Теплоты соединения щелочноземельных металлов с кислородом, водородом и азотом. [Приведены теплоты образования окиси, нитрида, амида, имида и гидрида лития].

Guntz A., Benoit F. The ionizing property of fused lithium hydride.— C. r. Acad. sci., 1923, t. 176, p. 970—971. C. A., 1923, v. 17, № 13, p. 2219. Ионизирующая способность расплавленного гидрида лития.

Hader R. N., Nielsen R. L., Herre M. G. Lithium and its compounds.— Industr. and Engng Chem., 1951, v. 43, № 12, p. 2636—2646. Библиогр. 26 назв. Литий и его соединения. [В т. ч. гидрид лития. Дано описание способа производства].

Hansley V. L. Alkali metal hydrides.— U. S. 2 504 927, 18.4.50. C. A., 1950, v. 44, № 18, p. 8606f. Гидриды щелочных металлов. [Патент США. Получение гидрида лития].

Heilmann G. The temperature dependence of the optical constants of LiF in the range of the infrared residual ray band.— Z. Physik, 1958, Bd 152, № 3, S. 368—383. Температурная зависимость оптических постоянных фторида лития в инфракрасном участке спектра.

Henrion J. Die Hydrolyse von Alkalichloriden und die Natur der chemischen Bindung zwischen Wasserstoff und stark elektropositiven Metallen.— Bull. Soc. chim. belges, 1935, v. 44, p. 210—213. Chem. Zbl., 1935, Jg 106, Bd 2, № 12, S. 1821—1822. Гидролиз хлоридов щелочных металлов и природа химической связи между водородом и металлами с ярко выраженной электроположительностью.

Heumann F. K., Salmon O. N. The lithium hydride, deuteride and tritide systems. N. Y., 1956. 54 p. (Contract W-31-109-eng-52). Nucl. Sci. Abstrs, 1957, v. 11, № 9, ab. 4811. Системы гидрида лития, дейтерида лития и тритида лития.

Hilmy M. E. Structural crystallographic relation between sodium sulfate and potassium sulfate and some other synthetic sulfate minerals.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 1/2, p. 118—135. РЖФиз., 1955, № 2, реф. 2748. РЖХим., 1953, № 5, реф. 6092. Структурно-кристаллографические соотношения между сульфатом калия, сульфатом натрия и некоторыми другими синтетическими сульфатными минералами.

Holding A. F., le C.; Ross N. A. The laboratory preparation of lithium deuteride and lithium aluminium deuteride.— J. Appl. Chem., 1958, v. 8, № 5, p. 321—324. Лабораторное получение дейтерида лития и алюмодейтерида лития.

Huff V. N., Gordon S., Morrell V. E. Allgemeine Methode und thermodynamische Tabellen zur Berechnung von Gleichgewichtzusammensetzung und Temperatur chemischer Reaktionen. Cleveland, 1951. 57 p. (NACA Report № 1037, 1951). Chem. Zbl., 1953, Jg 124, № 36, S. 5617—5618. Общий метод и термодинамические таблицы для вычисления равновесного состава и температуры химических реакций. [Термодинамические свойства, в том числе и гидрида лития, сведены в 45 таблицах].

Hurd C. B., Moore G. A., Jr. The thermal dissociation of lithium hydride.—J. Amer. Chem. Soc., 1935, v. 57, № 2, p. 332. Термическая диссоциация гидрида лития.

Hurley A. C. The electrostatic calculation of molecular energies. I—III.— Proc. Roy. Soc. A, 1954, v. 226, № 1165, p. 170—205. Электростатическое вычисление молекулярных энергий. [Вычислена энергия связи для гидрида лития].

Hutchisson E., Muskat M. Quantum mechanics of lithium hydride.— Phys. Rev., 1932, v. 40, № 3, p. 340—344. Библиогр. 10 назв. Квантовая механика гидрида лития.

Hutting G. F., Krajewski A. The chemistry of lithium. III. Lithium hydride.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1924, Bd 141, S. 133—

160. C. A., 1925, v. 19, № 7, p. 1104. Химия лития. III. Гидрид лития.

Hylleraas E. A. Wave mechanical calculation of the lattice energy and the lattice constant of lithium hydride.— Z. Physik, 1930, Bd 63, S. 771—794. C. A., 1930, v. 24, № 22, p. 5604. Квантово-механическое вычисление энергии решетки и постоянной решетки гидрида лития.

Inoue K. Strength of single crystals of inorganic salts under high pressure. 2.— Rev. Phys. Chem. Japan, 1957, v. 27, p. 543—548. C. A., 1958, v. 52, № 17, p. 14274a. Прочность монокристаллов неорганических солей под высоким давлением. 2. [Данные для фторида лития, NaCl, KCl, KBr и KJ].

Jack K. H., Wachtel M. M. The characterization and crystal structure of cesium antimonide, a photoelectric-surface material.— Proc. Roy. Soc. A, 1957, v. 239, № 1216, p. 46—60. C. A., 1957, v. 51, № 20, p. 15211d. Характеристика и кристаллическая структура цезиевого антимонида — фотоэлектрического покровного материала.

Jahn W. NaLi[BeF_4], eine Modellsubstanz zu Monticellit CaMg[SiO_4].— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1954, Bd 276, № 3-4, S. 113—127. РЖФиз., 1955, № 9, реф. 19085. NaLi(BeF_4) как модельное вещество для исследования монтичеллита CaMg(SiO_4).

Janz G. J., Lorenz M. R., Brown C. T. Preparation and thermal stability of lithium titanium fluoride.— J. Amer. Chem. Soc., 1958, v. 80, № 16, p. 4126—4128. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11281. Получение и термическая устойчивость фторида лития и титана.

Jen C. K., Lord N. W. Color center magnetic resonance, LiF.— Phys. Rev., 1954, v. 96, № 4, p. 1150—1151. Магнитный резонанс центров окраски во фториде лития.

Johansson G., Lipscomb W. N. The structure of Roussin's black salt, $CsFe_4S_3(NO)_7 \cdot H_2O$.— Acta crystallogr., 1958, v. 11, pt 9, p. 594—598. Библиогр. 12 назв. Структура черной соли Руссена. $CsFe_4S_3(NO)_7 \cdot H_2O$.

Johnston W. G., Gilman J. J. Dislocation velocities, dislocation densities and plastic flow in lithium fluoride crystals.— J. Appl. Phys., 1959, v. 30, № 2, p. 129—144. Скорость дислокаций, плотность дислокаций и пластическая деформация в кристаллах фторида лития

Jones G. O., Martin D. L. The specific heat of lithium fluoride at low temperatures.— Philos. Mag., 1954, v. 45, № 365, p. 649—650. Удельная теплоемкость фторида лития при низких температурах.

Kazarnovskii I. The electron affinity of hydrogen.— Z. Phys., 1926, Bd 38, S. 12—21. C. A., 1927, v. 21, № 8, p. 1222. Сродство с электроном водорода. [Проверено на гидриде лития и других гидридах].

Kazarnovskii I. Salt-like hydrides. IV.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1928, Bd 170, S. 311—319. C. A., 1928, v. 22, № 18, p. 3343. Солеподобные гидриды. IV. [Гидрид лития].

Kelley K. K. Contributions to the data on theoretical metallurgy. I. The entropies of inorganic substances. Washington, 1932. 63 p. (Bull. Bur. Mines, U. S. A., № 350). Новое в теоретической металлургии. I. Энтропии неорганических веществ. [Приведено значение энтропии для гидрида лития].

Kivama R., Minomura S. After-effect of ultrahigh pressure on alkali halide crystals.— Rev. Phys. Chem. Japan, 1957, v. 27, p. 43—47. C. A., 1958, v. 52, № 17, p. 14273i. Последствия сверхвысокого давления в кристаллах щелочных галогенидов. [Лауэ-граммы кристаллов фторида лития, NaCl и KCl до и после сжатия].

Kleiss L. M. Calculations of properties of hydrides of second row elements (Li — F). Ann Arbor, 1954. 68 p. (Publs Univ. microfilms, № 9526). C. A., 1955, v. 49, № 6, p. 3584. Расчеты свойств гидридов элементов второго ряда [от лития до фтора].

Klemm W. Über neue Sauerstoff und Fluorhaltige Komplexe.— Forschungsber. Wirtsch.- und Verkehrsministeriums Nordrhein — Westfalen, 1955, № 160, S. 38. О новых кислород- и фторсодержащих соединениях.

Klemm W., Wehrmeyer G., Bade H. Weitere Beiträge zur Kenntnis der Alkalimetallcuprate (III).— Z. Elektrochem., 1959, Bd 63, № 1, S. 56—59. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81634. Дальнейшее изучение купратов щелочных металлов.

Klemperer W. Infrared spectrum of lithium hydride.— J. Chem. Phys., 1955, v. 23, № 12, p. 2452. Инфракрасные спектры гидрида лития.

Klemperer W. A., Margrave J. L. Binding energies of gaseous alkali hydrides.— J. Chem. Phys., 1952, v. 20, № 3, p. 527. Энергия связи газообразных гидридов щелочных металлов. [Дано значение энергии связи гидрида лития].

Klier M. The temperature dependance of the optical constants of lithium fluoride and sodium fluoride in the infrared region.— Z. Physik, 1958, Bd 150, S. 49—63. Реф.: Nucl. Sci. Abstrs, 1958, v. 12, № 6, ab. 4257. Температурная зависимость оптических постоянных фторида лития и фторида натрия в инфракрасной области.

Knaul W. Die thermodynamischen Eigenschaften der Fluoride.— Bergakademie, 1955, Bd 7, № 8, S. 377—379. Термодинамические свойства фторида. [Фторид лития].

Knipp G. K. Wave-mechanical treatment of the LiH molecule.— J. Chem. Phys., 1936, v. 4, № 5, p. 300—307. Исследование молекулы гидрида лития с точки зрения волновой механики.

Knipp G. K. Wellenmechanische Behandlung des Molekuls LiH.— Phys. Rev., 1935, v. 47, № 2, p. 339. Chem. Zbl., 1935, Bd 2, № 15, S. 2334—2335. Квантово-механическое толкование молекулы гидрида лития.

Kramer A. W. Don't forget lithium-hydrogen reaction.— Power Generation, 1949, v. 53, № 4, p. 74—76, 126—130. О реакции литий — водород.

Kubaschewski O., Evans E. L. Metallurgical thermochemistry. Vol. I. 3-rd ed. (rev.) London — N. Y.— Paris — Los Angeles, 1958, 426 p. Металлургическая термохимия. [На стр. 252 — теплота образования и энтропия гидрида лития].

Lambert M., Guinier A. Evidence of the formation of lithium in a lithium fluoride crystal irradiated with x-rays.— C. r. Acad. sci., 1958, t. 246, p. 1678—1680. Реф.: Nucl. Sci. Abstrs, 1958, v. 12, № 12a, ab. 8172. Образование лития в кристаллах фторида лития, облученных х-лучами.

Lambert M., Guinier A. Structure imperfections in the neutron irradiated lithium fluoride: the submicroscopic cavities.— C. r. Acad. sci., 1957, t. 244, № 23, p. 2791—2794. Несовершенная структура фтористого лития, облученного нейтронами: субмикроскопические углубления.

Laquer H. L. Low temperature thermal expansion of various materials. New Mexico, 1955. 58 p. (Los Alamos Scientific Laboratory. AECD-3706) Реф.: Nucl. Sci. Abstrs, 1956, v. 10, № 12a, ab. 3824. Тепловое расширение различных веществ при низкой температуре. [В т. ч.— гидрида лития].

Levi G. R., Carrini E. Dismutazione dei cloriti alcolini e alcolino terrosi.— Gazz. chim. ital., 1956, v. 86, № 5, p. 447—450. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1974g. Диспропорции между хлоридами щелочных и щелочноземельных металлов.

Lonsdale K. Vibration amplitudes of atoms in cubic crystals.— Acta crystallogr., 1948, v. 1, pt 3, p. 142—149. Амплитуды колебания атомов в кристаллах с кубической решеткой. [Приведены данные для гидрида лития].

Lorant M. Synthetic optic crystals.— Functional Photography, 1954, v. 5, № 10, p. 9—11. Синтетические оптические кристаллы. [Технология получения больших кристаллов фторида лития, NaCl, $CaBr_2$ и $LiNO_3$].

Lord N. W. Electron-nuclear double resonance of F-centers in lithium fluoride.— Phys. Rev. Letters, 1958, v. 1, № 5, p. 170—171. Электронно-ядерный двойной резонанс F-центров во фториде лития.

Low F. J., Souire C. F. Nuclear magnetic resonance in LiF — Phys. and Chem. Solids, 1958, v. 5, p. 85—88. Nucl. Sci. Abstrs, 1958, v. 12, № 1, ab. 10040. Ядерный магнитный резонанс во фториде лития.

Lundquist S. O. A quantum mechanical investigation of the binding energy of the LiH-crystal.— Arkiv fys., 1954, v. 8, № 17, p. 177—196. Sci. Abstrs. A, 1955, v. 58, № 686, ab. 1072. Квантово-механическое исследование энергии связи кристаллического гидрида лития.

Lundquist S. O., Froman P. O. Some remarks on the calculation of the cohesive energy of ionic crystals.— Arkiv fys., 1950, Bd 2, H. 5, S. 431—438. Вычисление энергии сцепления ионных кристаллов. [Вычислена энергия сцепления у гидрида лития].

Malard C. Etude thermogravimétrique des séléniates simples et doubles de cuivre et de potassium, rubidium et de césium.— C. r. Acad. sci., 1959, t. 248, № 19, p. 2761—2762. РЖХим., 1959, № 24, реф. 85603. Термогравиметрическое исследование простых и двойных селенатов меди и калия, рубидия и цезия.

Martin D. L. The specific heats of lithium fluoride, sodium chloride and zinc sulphide at low temperatures.— Philos. Mag., 1955, v. 46, № 378, p. 751—758. Теплоемкость фтористого лития, хлористого натрия и сернистого цинка при низких температурах.

Masuya Ch., Ohara G. Growing lithium sulfate monohydrate single crystals.— J. Chem. Soc. Japan, 1959, v. 62, № 2, p. 168—173. Выращивание монокристаллов моногидрата сульфата лития.

McKisson R. L. The preparation of a lithium deuteride casting and some properties of lithium deuteride. S. l., 1950. 8 p. (University of California, Radiation Laboratory UCRL-992). Реф.: Nucl. Sci. Abstrs, 1951, v. 5, № 1—24, ab. 1811. Приготовление отливки дейтерида лития и некоторые свойства дейтерида лития.

Messer C. E., Damon E. B., Maybury P. C. Solid-liquid equilibrium in the lithium — lithium hydride system. I. Apparatus; melting and freezing points of Li-hydride and Li-hydride rich mixtures. N. Y., 1955. 16 p. (U. S. Atomic Energy Commission NYO-3958). C. A., 1956, v. 50, № 22, p. 16234. Равновесие твердой и жидкой фаз в системе литий — гидрид лития. I. Аппаратура. Точки плавления и замерзания гидрида лития и смесей с высоким содержанием гидрида лития.

Messer C. E., Damon E. B., Maybury P. C., Mellor J., Seales R. A. Solid-liquid equilibrium in the lithium — lithium hydride system.— J. Phys. Chem., 1958, v. 62, № 2, p. 220—222. Равновесие твердой и жидкой фаз в системе литий — гидрид лития.

Messer C. E., Fasolino L. G., Thalmayer C. E. The heats of formation of lithium, sodium and potassium hydrides.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 17, p. 4524—4526. Теплоты образования гидридов лития, натрия и калия.

Messer C. E., Seales R. A. Solid-liquid equilibrium in the lithium — lithium hydride system. II. Freezing points over the composition range 5 to 90 per cent lithium hydride. S. l., 1956. 14 p. (Tufts University Medford, Massachusets NYO-3959). Реф.: Nucl. Sci. Abstrs, 1956, v. 10, № 18A, ab. 7470. Равновесие твердой и жидкой фаз в системе литий — гидрид лития. II. Точки замерзания составов, содержащих от 5 до 90% гидрида лития.

Meyer J., Taube W. Fluorides and silicofluorides of rubidium.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1936, Bd 227, S. 337—340. C. A., 1936, v. 30, № 17, p. 5903. Фториды и кремнефториды рубидия. [Техника получения Rb_2SiF_6, $RbHF_2$ и $RbHF_3$].

Minomura S. The after-effect of hydrostatic pressure on the F-bands in alkali halides.— Rev. Phys Chem. Japan, 1954, v. 24, № 1, p. 28—40. РЖФиз., 1957, № 3, реф. 7699. Последствие гидростатического сжатия на F-полосы в щелочно-галоидных кристаллах. [Исследование фтористого лития, NaCl, KBr, KCl и KJ].

Mitra S. S. Force constants of hydrides.— J. Chem. Phys., 1954, v. 22, № 3, p. 564—565. Константы гидридов. [В т. ч. и для гидрида лития].

Moers K. Investigations on the salt character of lithium hydride — Z. anorgan. und allgem. Chem., 1920, Bd 113, S. 179—228.

C. A., 1921, v. 15, № 16, p. 2594. Исследование солевой природы гидрида лития.

Morehead F. F., Daniels F. Thermoluminescence and coloration of lithium fluoride produced by alpha-particles, electrons, gamma-rays and neutrons.— J. Chem. Phys., 1957, v. 27, № 6, p. 1318—1324. Термолюминесценция и окрашивание фторида лития под влиянием альфа-частиц, электронов, гамма-лучей и нейтронов.

Mullers S., Brasseur H. Synthèse de mica à base de germanium.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1956, t. 79, № 10-12, p. 582—590. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14095. Синтез германиевой слюды.

Murray G. T. Brittle-ductile transition temperatures in ionic crystals.— J. Amer. Ceram. Soc., 1960, v. 43, № 6, p. 330—334. Температуры перехода ионных кристаллов из хрупкого состояния в пластическое.

Nakamura G. The absorption spectrum of lithium hydride and its molecular constants.— Z. phys. Chem., Abt. B, 1929, Bd 3, S. 80—82. C. A., 1929, v. 23, № 14, p. 3406. Спектр поглощения гидрида лития и его молекулярные константы.

Nakamura G. The band spectrum of lithium hydride.— Z. Physik, 1929, Bd 59, S. 218—242. C. A., 1930, v. 24, № 6, p. 1290. Полосатый спектр гидрида лития.

Nakamura G. Isotope effect in the band spectrum of lithium hydride.— Nature, 1931, v. 128, № 3235, p. 759—760. Библиогр. 6 назв. Изотопный эффект в полосатом спектре гидрида лития.

Narasimham P. T. Temperature dependence of the dielectric constant of ionic crystals.— Proc. Nat. Inst. Sci. India, 1955, v. 21, № 2, p. 133—143. Температурная зависимость диэлектрической проницаемости в ионных кристаллах. [Измерен температурный коэффициент диэлектрической проницаемости для фторида лития, NaCl и MgO].

Nash H. C., Smith C. S. Single-crystal elastic constants of lithium.— Phys. and Chem. Solids, 1959, v. 9, № 2, p. 113—118. Библиогр. 12 назв. C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 12783e. Константы эластичности монокристалла лития.

Nernst W. Constitution of the hydrides.— Z. Elektrochem., 1920, Bd 26, S. 323—325. C. A., 1920, v. 14, № 22, p. 3374. Строение гидридов. [О солеобразной природе гидрида лития. Рассмотрены способ получения и свойства лития].

Nordman C. E., Lipscomb W. N. Bemerkung zum Wasserstoff-Deuterium-Isotopeneffekt in Kristallen.— J. Chem. Phys., 1951, v. 19, № 11, p. 1422. Chem. Zbl., 1954, Jg 125, № 14, S. 2977. Замечания к изотопному эффекту водород — дейтерий в кристаллах. [Изотопный эффект в гидриде лития].

Nordman C. E., Lipscomb W. N. Isotopic effect and thermal expansion coefficients of crystals.— J. Chem. Phys., 1953, v. 21, № 11, p. 2077. Изотопный эффект и коэффициенты теплового расширения кристаллов. [Даны коэффициенты теплового расширения LiH, LiD и LiT].

Pearce D. W., Burns R. E. Lithium hydride.— Proc. Indian Acad. Sci., 1949, v. 58, p. 99—106. C. A., 1950, v. 44, № 7, p. 2879. Гидрид лития.

Peters K. A confirmation of Faraday's law for lithium hydride.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1924, Bd 131, S. 140—172. C. A., 1924, v. 18, № 5, p. 615. Подтверждение закона Фарадея для гидрида лития.

Platas O., Motsen F. A. Electronic structure of LiH. IV. Hydrogen atom polarization.— J. Chem. Phys., 1958, v. 29, № 4, p. 965—966. Электронная структура гидрида лития. IV. Поляризация атома водорода.

Potter E. C., Bockris J. O'M. Observations sur le dégagement d'hydrogène à l'anode dans l'électrolyse des hydrures salins: Nouvelles recherches.— В кн.: Colloques internationaux du Centre national de la recherche scientifique. 39. Electrolyse. Paris, 23—27 Mai 1952. Paris, 1952, p. c3—c6. Библиогр. 13 назв. Наблюдение выделения водорода на аноде при электролизе солей гидридов. Новые данные.

Pringsheim P. Einige neue Beobachtungen an photochemisch verfärbten Lithiumfluorid.— Z. Physik, 1954, Bd 136, № 5, S. 573—581. Новые наблюдения над фотохимически окрашенным фтористым литием. [Исследования спектра рентгенизированного фторида лития].

Prociv D. La formation de l'aluminate acide de lithium.— Chimie et industrie, 1929, v. 22, № 3, p. 485. Образование кислого алюмината лития.

Proskurnin M., Kazarnovskii L. Salt-like hydrides. III.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1928, Bd 170, S. 301—310. C. A., 1928, v. 22, № 20, p. 3851. Солеподобные гидриды. III. [В т. ч. гидрид лития].

Prützner B. The kaolinates of rubidium and cesium.— Arch. minéral. Soc. sci. et lettres Varsovie, 1930, v. 6, p. 29—42. C. A., 1932, v. 26, № 16, p. 4625. Каолинаты рубидия и цезия. [Рассмотрены $Rb_2Al_2Si_2O_8$ и $Cs_2Al_2Si_2O_8$].

Quartaroli A., Belfiori O. Peculiar isomerism in synthetic and mineral inorganic compounds.— Rend. Semin. facoltà sci. Univ. Cagliari, 1937, v. 7, p. 111—142. Chem. Zbl., Teil. II, 1938, S. 3380—3381. C. A., 1940, v. 34, № 9, p. 2724.4. Своеобразный изомеризм в синтетических и минеральных неорганических соединениях. [В т. ч. фосфаты лития и сульфиды кобальта].

Rauch W. Ultraviolet dispersion frequencies of the alkali hydrides.— Z. Phys., 1939, Bd 111, S. 650—656. C. A., 1939, v. 33, № 16, p. 6155. Частоты ультрафиолетовой дисперсии щелочных гидридов. [Приведены данные для гидрида лития].

Rosenbaum E. C. Potential-energy surve of the excited state of LiH.— J. Chem. Phys., 1938, v. 6, № 1, p. 16—18. Потенциальная кривая гидрида лития в возбужденном состоянии.

Roy R. Decomposition and resynthesis of the micas.— J. Amer. Ceram. Soc., 1949, v. 32, p. 202—209. C. A., 1949, v. 43, № 16, p. 6120c. Разложение и повторный синтез слюды.

Russel G., Klick C. C. Configuration coordinate curves for F-centers in alkali halide crystals.— Phys. Rev., 1956, v. 101, № 5, p. 1473—1479. Конфигурационные координ-

наты для F-центров в щелочно-галоидных кристаллах. [Определены параметры потенциальной кривой основного состояния для фтористого лития].

Sanfourche A. Neutral lithium phosphate.— C. r. Acad. sci., 1938, t. 206, № 18, p. 1820—1822. C. A., 1938, v. 32, № 15, p. 5717.6. Литиевый фосфат.

Ścavnicar S., Sabatier G. Action du chlorure de lithium sur les feldspaths alcalins. Données nouvelles sur le feldspath-Li, le spodumene-Fe et l' α-eucryptite.— Bull. Soc. franç. minéral. et cirstallogr., 1957, t. 80, № 79, p. 308—317. C. A., 1958, v. 52, № 10, p. 7956. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46266. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5173. Воздействие хлористого лития на щелочные полевые шпаты. Новые данные о литиевом полевом шпате, железном сподумене и α-эвкриптите.

Sears G. W. Strength of lithium fluorid whiskers.— Phys. and Chem. Solids, 1958, v. 6, № 2-3, p. 300—301. Библиогр. 5 назв. Крепость «усов» фторида лития. [Методика выращивания «усов» фторида лития].

Sears G. W. Twist in lithium fluoride whiskers.— J. Chem. Phys., 1959, v. 31, № 1, p. 53—54. Спиральный рост «усов» фторида лития.

Senio P., Tucker C. W., Jr. On the temperature dependence on the lattice defects in neutron-irradiated lithium fluoride. Washington, 1956. 8 p. (Contract W-31-109-Eng-52). Nucl. Sci. Abstrs, 1957, v. 11, № 7. ab. 4167. Температурная зависимость искажений кристаллической решетки фторида лития, облученного нейтронами.

Senio P., Tucker C. W., Jr. Radiation effects in LiF. N. Y., 1957. 39p. (Contract W-31-109-Eng-52). Nucl. Sci. Abstrs, 1958, v. 12, № 12a, ab. 8170. Эффект радиации во фториде лития.

Sivaramakrishnan V. Faraday effect in cubic crystals.— J. Indian Inst. Sci. A, 1957, v. 39, № 1, p. 1—7. Эффект Фарадея в кубических кристаллах. [Измерение магнитооптического вращения во фториде лития и др.].

Slesser C. E., Cibb T. R. P., Jr. Properties of lithium hydride for shielding purposes.— В кн.: Reactor shielding information meeting, May 12—13. 1955. Engineer Research and Development Laboratories. Fort Belvoir, Virginia. Pt 3, 1955, 81 p. (AEC. Division of Reactor Development). Свойства гидрида лития, позволяющие использовать его в качестве экранирующего материала.

Spaepen J. Density of neutron-irradiated lithium fluoride crystals.— Phys. Rev. Letters. 1958, v. 1, № 8, p. 281—282. C. A., 1959, v. 53, № 1, p. 58a. Удельный вес кристаллов фторида лития, облученного нейтронами.

Sproull R. L. Charged dislocations in lithium fluoride.— Philos. Mag., 1960, v. 5, № 56, p. 815—831. Заряженные дислокации во фториде лития.

Sproull R. L., Moss M., Weinstock H. Effect of dislocations on the thermal conductivity of lithium fluoride.— J. Appl. Phys., 1959, v. 30, № 3, p. 334—336. Влияние дислокации на теплопроводность кристаллов фторида лития.

Stambauch C. K., Harris P. M. Charge distribution and vibration amplitudes in lithium hydride and lithium deuteride.— Phys. Rev., 1952, v. 86, № 4, p. 651. Распределение заряда и амплитуды колебания в гидриде лития и дейтериде лития.

Staritzky E., Walker D. I. Lithium hydride LiH and lithium deuteride LiD.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 6, p. 1055. Гидрид лития LiH и дейтерид лития LiD. [Кристаллография].

Stevenson D. P. Note on the entropy of gaseous diatomic hydrides and halides.— J. Chem. Phys., 1940, v. 8, № 11, p. 898. Заметка об энтропии газообразных двухатомных гидридов и галоидных соединений. [В т. ч. гидрида лития].

Swain E. E., Jr.: Heumann F. K. The remodules de cisaillement principaux de la périclase (MgO) et du fluorure de lithium.— C. r. Acad. sci., 1960, t. 250, № 11, p. 1974—1976. Влияние давления на главные модули сдвига в кристаллах MgO и LiF.

Swain E. E., Jr.: Heumann F. K. The reaction between lithium and hydrogen at temperatures between 29° C—250° C. N. Y., 1955. 32 p. (Knolls Atomic Power Laboratory Schenectady. KAPL-1067). Реф.: Nucl. Sci. Abstrs, 1955, v. 9, № 17, ab 5589. Реакция между литием и водородом при температурах от 29 до 250° C.

Technique for the extraction and partial chemical analysis of fluid-filled inclusions from mineral.— Econ. Geol., 1958, v. 53, № 3, p. 235—269. Библиогр. 69 назв. Техника извлечения и частный химический анализ флюидных включений в минералах.

Thewlis J. Unit cell dimensions of lithium fluoride made from Li^6 and Li^7.— Acta crystallogr., 1955, v. 8, pt 1, p. 36—38. Размеры элементарной ячейки фторида лития из Li^6 и Li^7.

Tomita K., Fukui K. Über die elektronische Struktur der LiH.— Progr. Theoret. Phys., 1953, v. 10, № 9, p. 362—363. Chem. Zbl., 1955, Jg 126, № 23, S. 5256. Об электронном строении гидрида лития.

Triandaf L. Metarsenites in lithium.— Ann. scient. Univ. Jassy, Sec. I, 1942, v. 28, p. 13—17. C. A., 1948, v. 42, № 21, p. 8101d. Метаарсениты лития.

Tronstad J. L., Wergeland H. On the hydride and deuteride of lithium. I.— Kgl. norske vid. selskabs forhandl., 1937, v. 10, № 10, p. 36—39. C. A., 1938, v. 32, № 16, p. 6124. 4. Гидрид и дейтерид лития. I. [Термодинамика равновесия].

Tutin J. The hydrides of lithium, boron and beryllium.— J. Soc. Chem. Ind., 1934, v. 53, № 3, p. 65. Гидриды лития, бора и бериллия.

Ubbelohde A. R. Die Nullpunktsenergie bei der Strukturbestimmung von Festkörpern.— Trans. Faraday Soc., 1936, v. 32, № 3, p. 525—529. Chem. Zbl., Teil I, 1937, Jg 108, № 19, S. 3931. Энергия нулевой точки при структурном анализе твердых тел. [Рассмотрены кристаллы гидрида лития и дейтерида лития].

Vogel W., Gerth K. Zur Struktur von Fluoridgläsern. 3. Teil.— Silikattechnik, 1958, Bd 9, № 11, S. 495—501. РЖГеол., 1959, № 9,

реф. 18693. Структура фторидных стекол. Ч. 3. [Тройные щелочно-щелочноземельно-бериллофторидные стеклосистемы].

Washburn J. Formation of dislocation substructures.— В кн.: Growth Perfection of Crystals International Conference, Cooperstown. N. Y., 1958, p. 342—349. C. A., 1959, v. 53, № 11, p. 9769. Образование оснований дислокаций. [Изучены кристаллы фторида лития].

Watson W. W. The spectrum of lithium hydride.— Phys. Rev. 1925, v. 25, № 6, p. 887. Спектр гидрида лития.

Weinberger M. A., Mousseau T. J., Maas O. Electrolysis of lithium hydride.— Canad. J. Chem., 1958, v. 36, № 11, p. 1455—1460. Электролиз гидрида лития.

Weizeln W. Über die Banden des Lithiumhydrides und Lithiums.— Z. Physik, 1930, Bd 60, № 9-10, S. 599—602. О полосах гидрида лития и лития.

Whapham A. D. Propagation of dislocations in electron irradiated lithium fluoride.— Philos. Mag., 1958, v. 3, № 25, p. 97—100. Распространение дислокаций в облученном электронами фтористом литии.

Wiegand D. A., Smoluchowski R. Evidence for interstitials in low-temperature x-ray irradiated LiF.— Phys. Rev., 1958, v. 110, № 4, p. 991—992. Библиогр. 6 назв. Наличие промежуточных состояний в облученном рентгеновыми лучами при низких температурах фториде лития.

Wilke K. T. Die Entwicklung der Kristallzüchtung seit 1945.— Fortschr. Mineral., Kristallogr. und Petrogr., 1956, Bd 34, № 2, S. 85—150. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12537. Выращивание кристаллов за период с 1945 г.

Winkler H. G. Betrachtungen zur Polymorphie. I. Die Polymorphie de $K_2Li(AlF_6)$.— Acta crystallogr., 1954, v. 7, pt 1, p. 33—40. C. A., 1954, v. 48, № 9, p. 4920d. Замечания по поводу полиморфизма. I. Полиморфизм $K_2Li(AlF_6)$.

Winkler H. G. F. Die Polymorphie des $K_2Li(AlF_6)$.— Fortschr. Mineral. Kristallogr. und Petrogr., 1953, Bd 31 (G. 1952), S. 45—47. Mineral. Abstrs, 1954, v. 12, № 8, p. 433. Полиморфизм $K_2Li(AlF_6)$.

Yasumori I. The binding energy of lithium hydride.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1952, v. 25, p. 358. C. A., 1953, v. 47, № 11, p. 5190g. Энергия связи гидрида лития.

Young D. A. Etching of radiation damage in lithium fluoride.— Nature, 1958, v. 182, № 4632, p. 375—377. Библиогр. 4 назв. Травление пороков, вызванных радиацией, во фториде лития.

Zambonini F., Malossi L. Riproduzione artificiale della litiofilite.— Z. Kristallogr., 1931, Bd 80, H. 5-6, S. 442—454. Искусственное получение литиофилита.

Zarzycki G. High-temperature x-ray diffraction study of molten salts. I. Structure of molten fluorides, lithium fluoride, sodium fluoride, and potassium fluoride.— J. phys. et radium, 1957, v. 18, p. 65A—69A. C. A., 1958, v. 52, № 17, p. 14269. Изучение расплавленных солей методом рентгеновской дифракции при высокой температуре. I. Структура расплавленных фторидов лития, натрия и калия.

Zintl E., Harder A. Alkali hydrides.— Z. phys. Chem. Abt. B, 1931, Bd 14, S. 265—284. C. A., 1932, v. 26, № 7, p. 1840. Гидриды щелочных металлов. [Получение, анализ и рентгенографическое исследование гидридов, в т. ч. гидрида лития].

Zintl E., Harder A. Crystal structure of lithium hydride. (Reply).— Z. Phys. Chem. Abt. B, 1932, Bd 15, S 416. C. A., 1932, v. 26, № 10, p. 2630. Кристаллическая структура гидрида лития. (Дискуссия).

Zintl E. A., Harder A. Lattice dimensions of lithium hydride LiH and lithium deuteride LiD.— Z. Phys. Chem., 1935, Bd 28, S. 478—480. C. A., 1935, v. 29, № 16, p. 5325.4. Размеры решетки гидрида лития LiH и дейтерида лития LiD.

V. КРИСТАЛЛОХИМИЯ

Отв. редактор

Канд. геол.-минералог. наук Ю. А. ПЯТЕНКО

Айберс Дж. А., Вайнштейн Б. К. Расширенные таблицы атомных амплитуд рассеяния электронов согласно статистической теории с учетом обмена.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 5, с. 641—645. Библиогр. 6 назв.

Акишин П. А., Рамбиди Н. Г. Электронографическое исследование строения молекулы окиси лития.— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 5, с. 973—976. Библиогр. 13 назв.

Акишин П. А., Рамбиди Н. Г. Электронографическое исследование строения молекул парообразных галогенидов щелочных элементов.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ., хим., 1958, № 6, с. 223—230, илл. Библиогр. 12 назв.

Андреев С. Н., Строганов Е. В., Халдин В. Г. О применимости уравнения А. Ф. Капустинского для расчета энергии кристаллических решеток комплексных солей.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 5, с. 1753—1757. Библиогр. 11 назв.

Аппен А. А. О строении сложных силикатных стекол в свете результатов изучения их свойств.— Ж. прикл. химии, 1954, т. 27, вып. 2, с. 121—126. Библиогр. 14 назв.

Барков С. А. Сравнительная точность простейших уравнений для расчета энергий кристаллических решеток.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 6, с. 991—994. Библиогр. 4 назв.

Бацанов С. С. Атомные рефракции металлов.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 6, с. 1221—1222. Библиогр. 16 назв.

Бацанов С. С. О рефракциях полиморфных модификаций.— Вестник Моск. ун-та. Сер. физ.-мат. и естеств. наук, 1956, вып. 2, с. 131—136. Библиогр. 14 назв.

Бацанов С. С., Дураков В. И. Определение ионности связей из поляризационных данных. (Предварительное сообщ.).— Изв. Сибирск. отд. АН СССР, 1959, № 1, с. 67—71. Библиогр. 8 назв.

Бацанов С. С., Пахомов В. И. Об изменении характера химической связи при изменении координационного числа.— Кристаллография, 1957, т. 2, вып. 1, с. 183—186. Библиогр. 5 назв.

Белов Н. В. Кристаллохимия основного процесса кристаллизации магмы.— В кн.: Геохимия редких элементов в связи с проблемой петрогенезиса. Труды геохимического симпозиума (20—24 декабря 1957 г.). [Отв. ред. А. П. Виноградов]. М., Изд. АН СССР, 1959, с. 95—100. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии).

Белов Н. В. Кристаллическая структура силикатов.— Хим. наука и пром-сть, 1958, т. 3, № 1, с. 46—56, илл.

Белов Н. В. Новые типы структур с плотнейшей упаковкой составляющих атомов.— ДАН СССР, 1949, т. 65, № 5, с. 677—679. Библиогр. 5 назв.

Белов Н. В. О двойниковых законах у слюд и слюдоподобных минералов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1949, № 3, с. 29—40. Библиогр. 9 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. I.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1950, № 4, с. 21—34. Библиогр. 16 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. IV.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1953, № 7, с. 3—20. Библиогр. 22 назв. РЖХим., 1955, № 9, реф. 15799.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. V.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1954, № 8, с. 13—40. Библиогр. 45 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. VI.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1955, № 9, с. 3—14. Библиогр. 19 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. VII.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1956, № 10, с. 10—32, илл. Библиогр. 29 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. VIII.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1957, № 11, с. 3—21. Библиогр. 17 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. IX.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1958, № 12, с. 15—42. Библиогр. 36 назв.

Белов Н. В. Очерки по структурной минералогии. X.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1959, № 13, с. 23—52. Библиогр. 39 назв.

Белов Н. В. По поводу работы А. А. Беуса «О положении щелочных металлов в структуре берилла».— Геохимия, 1959, № 3, с. 282—283.

Белов Н. В. Развернутые формулы берилла.— Геохимия, 1959, № 8, с. 734—736.

Белов Н. В. Рентгеновы лучи и строение кристаллов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1946, т. 10, № 4, с. 380—386.

Белов Н. В., Бокий Г. Б. Современное состояние кристаллохимии и ее ближайшие задачи.— В кн.: Первое совещание по кристаллохимии. Рефераты докладов. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 7—38. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии).

Бернал Дж. Д. Роль воды в кристаллических веществах. (Статья англ. ученого). Перев. с франц.— Успехи химии, 1956, т. 25, вып. 5, с. 643—661. Библиогр. с. 660—661.

Беус А. А. О зависимости между содержанием лития, натрия и цезия в щелочных бериллах. [Ответ на статью Н. В. Белова «По поводу работы А. А. Беуса «О положении щелочных металлов в структуре берилла» в ж. «Геохимия», 1959, № 3].— Геохимия, 1959, № 8, с. 731—733.

Беус А. А. О положении щелочных металлов в структуре берилла.— Геохимия, 1959, № 3, с. 278—281. Библиогр. 5 назв.

Бокий Г. Б. О кристаллнческих структурах химических элементов.— Вестник Моск. ун-та, 1948, № 5, с. 97—111, илл. Библиогр. 10 назв.

Бокий Г. Б. Структурные типы химических соединений. Из доклада, прочит. на заседании секции физ. химии учен. совета химич. фак. МГУ 28 окт. 1955.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ., хим., 1957, № 2, с. 163—175. Библиогр. 13 назв.

Бокий Г. Б. Учение о дальтонидах и бертоллидах в свете атомной теории структуры кристаллов. Доклад на 3-м Всесоюз. совещании по физ.-хим. анализу. 1 июня 1955 г.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 6, с. 1150—1161. Библиогр. 26 назв.

Бокий Г. Б., Бацанов С. С. Рефрактометрическое определение строения силикатов.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1957, ч. 86, вып. 4, с. 421—431. Библиогр. 19 назв.

Бокий Г. Б., Малиновский Т. И., Аблов А. В. Строение дигалогенидов-диаминов кобальта.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 1, с. 49—52. Библиогр. 11 назв.

Бокий Г. Б., Победимская Е. А. Кристаллохимия сульфидов. Статья 1. Кристаллохимия простых сульфидов (и их ближайших аналогов) одновалентных элементов.— Вестник Моск. ун-та, Сер. физ.-матем. и естеств. наук, 1954, вып. 1, с. 101—106. Библиогр. 12 назв.

Болдырев А. К. Химическая конституция и кристаллическая структура слюд.— В кн.: Слюды СССР. Сборник статей по минералогии, кристаллографии, геологии и экономике слюд и обзор месторождений мусковита в СССР. Под ред. П. М. Татаринова. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, с. 33—92. (НКТП СССР. Гл. геол. упр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т). Библиогр. 36 назв.

Боровский И. Б. Обзор основных работ по кристаллохимии.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 1. Работы по геохимии и кристаллохимии В. М. Гольдшмидта 1911—1930 гг. Л., Госхимтехиздат, 1933, с. 75—200. Библиогр. с. 198—200.

Вайнштейн Б. К. Некоторые данные по кристаллохимии водорода.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 3, с. 293—297. Библиогр. 28 назв. [Гидриды Li, Rb, Cs].

Вайнштейн Б. К., Айберс Дж. А. Атомные амплитуды рассеяния электронов для элементов третьего периода.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 4, с. 416—419. Библиогр. 7 назв.

Верещагин Л. Ф., Кабалкина С. С. Исследование кристаллической структуры галогенидов рубидия при высоком давлении.— ДАН СССР, 1957, т. 113, № 4, с. 797—798. Библиогр. 5 назв.

Вернадский В. И. О пустых промежутках в изоморфных смесях.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1909, т. 3, № 2, с. 139—149. Библиогр. в подстроч. примеч.

Вигнер Г. Ионный обмен и структура. Перев. И. Н. Антипова-Каратаева.— Почвоведение, 1936, т. 31, № 3, с. 353—375. Библиогр. в подстроч. примеч.

Воробьев А. А., Завадовская Е. К. Физические и электрические свойства ионных кристаллов.— Изв. Томского политехн. ин-та, 1956, т. 83, с. 3—21, илл. Библиогр. 6 назв.

Вульф Г. Свойства некоторых псевдосимметрических кристаллов в связи с теорией кристаллического строения вещества.— Зап. Минералог. о-ва, 1892, ч. 29, с. 65—130, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Гилман Дж., Джонстон В. Наблюдение скольжения и переползания дислокаций в кристаллах LiF.— Пробл. соврем. физ., 1957, № 9, с. 57—61. Библиогр. 8 назв.

Гольдшмидт В. М. Кристаллохимия. Перев. И. Д. Борнеман-Старынкевича. Л., ОНТИ, Химтеорет., 1937, 64 стр. Библиогр. с. 59—61.

Горюнова Н. А. Некоторые вопросы кристаллохимии соединений со структурой цинковой обманки.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1957, т. 21, № 1, с. 120—132. Библиогр. 38 назв.

Грум-Гржимайло С. В. О возможности определения валентности и координации окрашивающих минералы элементов по кривым поглощения.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 2, с. 89—110. Библиогр. 21 назв.

Диогенов Г. Г. О периодичности в группе щелочных металлов.— ДАН СССР, 1951, т. 78, № 5, с. 899—900.

Жданов В. А., Конусов В. Ф., Андреева Л. Г. К теории устойчивости и механических свойств ионных решеток типа CsCl.— Тр. Сибирск. физ.-техн. ин-та при Томском ун-те, 1955, вып. 34, с. 219—230, илл. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7520.

Жданов В. А., Марьясова Р. П. К теории кристаллических решеток типа NaTl.— Ж. физ. химии, 1953, т. 27, вып. 2, с. 210—216. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1953, № 4, реф. 4314.

Жданов Г. С., Звонкова З. В. Вопросы теории химического строения и реакционной способности на основе данных кристаллохимии.— В кн.: Первое совещание по кристаллохимии. Рефераты докладов. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 57—76. (АН СССР, Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 34 назв.

Жданов Г. С., Звонкова З. В. Кристаллохимия роданидов металлов.— Успехи химии, 1953, т. 22, вып. 1, с. 3—35, илл. Библиогр. 30 назв.

Жданов Г. С., Уманский М. М., Варфоломеева Л. А., Ежкова З. И., Золина З. К. Рентгенографическое определение элементарных ячеек и пространственных групп пьезоэлектрических кристаллов: $KLiC_4H_4O_6 \cdot H_2O$, $NH_4LiC_4H_4O_6 \cdot H_2O$, $NaHC_4H_4O_6 \cdot H_2O_4(NH_4)_2C_4H_4O_6$. — Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 3, с. 271—273. Библиогр. 7 назв.

Журавлев Н. Н., Смирнов В. А. Рентгенографическое определение структуры Cs_3Bi.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып .4, с. 534—537, илл. Библиогр. 8 назв.

Завадовская Е. К. Замечание о связи F-полосы поглощения в щелочно-галоидных кристаллах и энергии решетки.— Изв. Томского политехн. ин-та, 1956, т. 83, т. 30—31. Библиогр. 3 назв.

Завадовская Е. К. Связь между энергией решетки и физико-химическими свойствами монокристаллов типа хлористого цезия, вюрцита, цинковой обманки и рутила..— Изв. Томского политехн. ин-та, 1956, т. 83, с. 251—255, илл. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 507. РЖХим., 1956, № 18, реф. 57338.

Заев Н. Е. Расчет радиусов атомов элементов по Д. И. Менделееву.— Ж. общ. химии, 1955, т. 25, вып. 10, с. 1844—1859. Библиогр. 10 назв. РЖХим., 1956, № 9, реф. 24783.

Заславский И. И. Зависимость кристаллической структуры от химических свойств.— Ж. общ. химии, 1940, т. 10, вып. 4, с. 369—379, илл. Библиогр. 7 назв.

Заславский И. И. Молекулярные объемы в кристаллохимии.— Ж. общ. химии, 1938, т. 8, вып. 11, с. 1008—1021. Библиогр. 7 назв.

Звонкова З. В. Кристаллическое строение молекулярных и комплексных соединений таллия.— Ж. физ. химии, 1956, т. 30, вып. 2, с. 340—347. Библиогр. 15 назв.

Ивантишин М. Н. Вычисление некоторых ионных радиусов по валентности и порядковому номеру элемента.— Геологічний ж., 1940, т. 6, вып. 4, с. 165—178. Библиогр. 5 назв.

Инденбом В. Л., Урусовская А. А. Что такое «иррациональные двойники».— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 1, с. 90—98, илл. Библиогр. 10 назв.

Капустин А. П. Обнаружение дислокаций с помощью ультразвука.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 2, с. 265—267, с табл.

Капустинский А. Ф. Нулевой период и вторичная периодичность.— ДАН СССР, 1951, т. 80, № 5, с. 755—758. Библиогр. 15 назв.

Капустинский А. Ф. Об электронном строении молекулярных соединений.— Минеральное сырье, 1930, № 6, с. 857—863, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Капустинский А. Ф. Периодичность в строении электронных оболочек и ядер атомов. Сообщ. 1. Периодическая система химических элементов и ее связь с теорией чисел и с физико-химическим анализом.— 2. Классификация ядер атомов элементов на основе упаковочного эффекта и слоистое строение атомов ядра.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1953, № 1, с. 3—20, с табл. Библиогр. с. 11, 20.

Капустинский А. Ф. Постоянство и кратность пропорций как основные положения кристаллографии и химии.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 1, с. 90—94. Библиогр. 9 назв.

Капустинский А. Ф. Принципы кристаллохимии и физико-химический анализ.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа Ин-та общ. и неорган. химии АН СССР, 1936, т. 8, с. 103—114. Библиогр. 3 назв.

Капустинский А. Ф. Радиусы восьмиэлектронных катионов.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 1, с. 82—95. Библиогр. 32 назв.

Капустинский А. Ф. Универсальное уравнение энергии решетки ионных кристаллов.— ДАН СССР, 1949, т. 67, № 3, с. 467—470. Библиогр. 5 назв.

Капустинский А. Ф. Электроотрицательность и энергия кристаллической решетки.— Ж. общ. химии, 1943, т. 13, вып. 7-8, с. 497—502, илл. Библиогр. 18 назв.

Капустинский А. Ф., Яцимирский К. Б. Термохимические радиусы и энергетика тетраэдрических и треугольных ионов.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 12, с. 2191—2200. Библиогр. 12 назв.

Капустинский А. Ф., Яцимирский К. Б. Энергия решетки солей, образованных ионами с восьмиэлектронной внешней оболочкой.— Ж. общ.химии, 1956, т. 26, вып. 4, с. 941—948. Библиогр. 16 назв.

Классен-Неклюдова М. В., Урусовская А. А. Влияние неоднородного напряженного состояния на механизм пластической деформации галогенидов таллия и цезия.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 4, с. 410—418. Библиогр. 16 назв.

Ковалев Г. А., Соколова Е. П., Комков А. И. Эталонные рентгеновские константы ромбических и некоторых моноклинных пироксенов (новые данные).— В кн.: Материалы к минералогии месторождений полезных ископаемых. 1. Под общ. ред. Н. М. Успенского. Л., Гостоптехиздат, 1959, с. 95—104. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та МГиОН СССР. Нов. сер. Вып. 26).

Ковба Л. М., Ипполитова Е. А., Симанов Ю. П., Спицын В. И. Рентгенографическое исследование уранатов щелочных элементов.— ДАН СССР, 1958, т. 120, № 5, с. 1042—1044. Библиогр. 7 назв.

Колонцова Е. В., Телегина И. В. Возможный механизм двойникования в кристаллах CsJ и CsBr.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 3, с. 334—338, илл. Библиогр. 12 назв.

Колонцова Е. В., Телегина И. В., Плавник Г. М. О структуре полос сброса некоторых ионных кристаллов.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 4, с. 419—424. Библиогр. 6 назв.

Комовский Г., Максимов А. Рентгенографическое исследование диаграммы состояния сплава Al—Li и структура соединения Al—Li.— Ж. техн. физ., 1935, т. 5, вып. 8, с. 1343—1352, илл.

Копцик В. А. Основы кристаллохимии пьезоэлектрических кристаллов.— В кн.: Тезисы докладов Второго совещания по кристаллохимии. Март 1957 г. М., Изд. АН СССР, 1957, с. 39—40. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии. М-во высш. образования СССР. Моск. ун-т).

Копцик В. А., Минаева К. А., Воронков А. А., Соловьев А. Ф., Израиленко А. Н., Попкова Е. Г., Козлова Г. И. Исследование новых пьезоэлектрических кристаллов на малых образцах.— Вестник Моск. ун-та, Сер. матем., механ., астрон., физ., хим., 1958, № 6, с. 91—98. Библиогр. 9 назв.

Крип'якевич П. І. Кристалічна структура сполук MgLiZn і $MgLi_{0,25}Zn_{1,75}$.— Хім. зб. Львівськ. ун-та, 1958, т. 46, вып. 5, с. 107—114. Библиогр. 7 назв.

Крипякевич П. И. О плотнейших упаковках атомов различного размера (плотнейшие упаковки второго рода).— В кн.: Первое совещание по кристаллохими. Рефераты докладов.М., Изд. АН СССР, 1954, с. 90—91 (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 4 назв.

Курбатов В. О природе кристаллов. IV. О междуатомном сцеплении окислов и их гидратов.— Ж. общ. химии, 1950, т. 20, вып. 9, с. 1543—1548.

Липсон Г. 1941 год. Структуры металлов.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 3. Кристаллические структуры. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1951, с. 16—20. Библиогр. 38 назв.

Лященко Б. Г., Литвин Д. Ф., Пузей И. М., Абов Ю. Г., Головкин В. С. Изучение дефектной структуры металлических монокристаллов нейтронографическим методом.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 2, с. 148—154, илл. Библиогр. 13 назв.

Мейтак Г. П. Система атомов.— Ж. общ. химии, 1955, т. 25, вып. 10, с. 1829—1843. Библиогр. 13 назв.

Макаров Е. С. Кристаллохимическая систематика интерметаллических фаз.— В кн.: Первое совещание по кристаллохимии. Рефераты докладов. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 80—86. (АН СССР, Ин-т общ. и неорган. химии).

Максимов А., Комовский Г. Рентгенографическое исследование системы Mg—Li.— Ж. техн. физ., 1936, т. 6, вып. 9, с. 1608—1614, илл.

Михеев В. И. Влияние изоморфного замещения в слюдах на характер дебаеграмм.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1954, № 8, с. 261—280. Библиогр. 5 назв.

Мольер К., Ратжи В., Странский И. Структуры поверхностей ионных кристаллов.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 1. Рост кристаллов. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1950, с. 25—31, илл. Библиогр. 7 назв.

Некрасов Б. В. Электронное строение молекулы фтористого цезия.— ДАН СССР, 1948, т. 59, № 2, с. 255—256. Библиогр. 3 назв.

Ненадкевич К. О кристаллической форме сернокислого лития. М., 1902. 15 стр., табл.

Николаев В. И. и **Буровая Э. Е.** О кристаллогидратах железисто-синеродистого лития.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа Ин-та общ. и неорган. химии АН СССР, 1936, т. 8, с. 351—356.

Озеров Р. П. К кристаллохимии кислородных ванадиевых бронз элементов первой группы периодической системы.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 2, с. 201—203. Библиогр. 5 назв.

Озеров Р. П. Кристаллохимия кислородных соединений ванадия, вольфрама и молибдена.— Успехи химии, 1955, т. 24, вып. 8, с. 951—984. Библиогр. 123 назв.

Орищенко А. В. Строение и свойства некоторых неводных растворов электролитов.— В кн.: Строение и физические свойства вещества в жидком состоянии. Материалы совещания, состоявшегося в Киеве 28—30 мая 1953 г. Киев, 1954, с. 109—116. (АН УССР и Киевск. ун-т).

Ормонт Б. Ф. О современном состоянии теории комплексных соединений. 1. О состоянии координационной теории. Структурная систематика комплексных соединений.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 4, с. 664—677, илл. Библиогр. 21 назв.

Ормонт Б. Ф. О современном состоянии теории комплексных соединений. 2. Некоторые вопросы энергетики и теории химической связи.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 4, с. 678—686, илл. Библиогр. 24 назв.

Ормонт Б. Ф., Горюнова Н. А., Агеева И. Н., Федорова Н. Н. К теории фаз переменного состава со структурой цинковой обманки. (Об исследовании возможной области гомогенности соединений типа $A^{III}B^{V}$).— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1957, т. 21, № 1, с. 133—140. Библиогр. 34 назв.

Пинскер З. Г., Курдюмова Р. Н. К вопросу о природе химической связи в кристаллическом LiH.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 4, с. 501—503, илл. Библиогр. 3 назв.

Плюснина И. И., Бокий Г. Б. Инфракрасные спектры отражения кольцевых силикатов в интервале длин волн 7—15 мк.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 6, с. 752—756. Библиогр. 7 назв.

Поваренных А. С. К вопросу о размерах эффективных радиусов ионов.— ДАН СССР, 1956, т. 109, № 6, с. 1167—1170. Библиогр. 9 назв.

Поваренных А. С. Некоторые вопросы теории координационного числа атомов в кристаллах.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 4, с. 395—407. Библиогр. с. 406—407.

Поваренных А. С. О количественной оценке состояния химической связи в минералах.— ДАН СССР, 1956, т. 109, № 5, с. 993—995. Библиогр. 11 назв.

Поваренных А. С. О некоторых основных вопросах кристаллохимии и их понимании в минералогии.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1955, ч. 84, вып. 4, с. 469—492. Библиогр. с. 490—492.

Порай-Кошиц М. А. О структуре кристаллов β-модификации тетранитропалладита рубидия.— Тр. Ин-та кристаллографии АН СССР, 1951, вып. 6, с. 147—154, илл. Библиогр. 3 назв.

Порай-Кошиц М. А. Об изоморфии кристаллов тетранитропалладита рубидия и це-

зия.— 1р. Ин-та кристаллографии АН СССР, 1951, вып. 6, с. 155—162, илл.

Порай-Кошиц М. А. Строение кристаллов тетрахлорокобальтоата цезия Cs_2CoCl_4.— Кристаллография, 1956, т. 1, вып. 3, с. 291—299, илл. Библиогр. 20 назв.

Порай-Кошиц М. А. Уточнение параметров структуры кристаллов триаминодиродано-никеля (II) и тетрахлорокобальтоата цезия методом дифференциального синтеза Фурье на электронной вычислительной машине. [Доклад на 5-м Всесоюз. совещании по применению рентгеновых лучей к исследованию материалов. Июнь 1955 г.].— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1956, т. 20, № 7, с. 740—750. Библиогр. 20 назв.

Порай-Кошиц М. А., Анцышкина А. С. Рентгеноструктурное исследование соединений N_1'' и Co″ типа Me″ Py_4X_2.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 6, с. 686—695. Библиогр. 43 назв.

Преснов В. А., Гаман В. И. О связи электрических свойств кристаллов с параметрами кристаллической решетки.— ДАН СССР, 1957, т. 114, № 1, с. 67—69. Библиогр. 10 назв.

Прохоренко В. К. О структуре щелочных металлов в жидком состоянии.— ДАН БССР, 1959, т. 3, № 5, с. 194—196. Библиогр. 7 назв.

Ракузин М. А. Нагрузка ангидридной молекулы, как критерий для классификации природных кристаллогидратов.— Зап. Росс. минералог. о-ва, 1929, ч. 58, вып. 2, с. 209—232. Библиогр. в подстроч. примеч.

Регель В. Р., Бережкова Г. В. О зависимости предела сбросообразования от кристаллографической ориентировки монокристаллов.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 5, с. 761—767, илл. Библиогр. 8 назв.

Регель В. Р., Урусовская А. А., Коломийчук В. Н. Выявление выходов дислокаций на поверхность кристалла методом травления. (Обзор).— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 6, с. 937—955. Библиогр. 264 назв.

Рискин В. Я. Пути создания новых твердых сплавов в свете современной кристаллохимии.— Редкие металлы, 1933, № 3, с. 3—9, илл. Библиогр. 10 назв.

Робертсон Дж. М. 1942 год.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 3. Кристаллические структуры. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1951, с. 30—35, илл. Библиогр. 36 назв.

Робертсон Дж. М. 1945 год.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 3. Кристаллические структуры. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1951, с. 47—51, илл. Библиогр. 17 назв.

Савинцев П. А. О связи физических свойств кристаллов с молекулярной концентрацией.— ДАН СССР, 1956, т. 110, № 5, с. 769—771. Библиогр. 14 назв.

Самойлов О. Я. Изменение координационного числа при плавлении металлов.— ДАН СССР, 1952, т. 83, № 3, с. 447—450. Библиогр. 8 назв.

Самойлов О. Я. Координационные числа и гидратация ионов Li^+, Na^+, K^+, Cl^-, Br^-, J^- в водных растворах.— Изв. АН СССР, Отд. хим. наук, 1952, № 3, с. 398—405. Библиогр. 9 назв.

Саркисов Э. С. Межатомные расстояния в кристаллах и формула Ю. М. Розери.— ДАН СССР, 1947, т. 55, № 8, с. 737—740. Библиогр. 4 назв.

Саркисов Э. С. Расчет межатомных расстояний инертных газов в кристаллах.— ДАН СССР, 1948, т. 62, № 2, с. 231—234. Библиогр. 9 назв.

Седлецкий И. Д. Рентгенографические таблицы для определения коллоидных минералов почв. Под ред. И. Н. Антипова-Каратаева. М.— Л., Изд. АН СССР, 1941. 42 стр. (АН СССР. Почв. ин-т). Библиогр. с. 41.

Сердюченко Д. П. О кристаллохимической роли натрия в магнезиально-железистых слюдах.— ДАН СССР, 1954, т. 97, № 2, с. 315—318. Библиогр. 12 назв. РЖГеол., 1955, № 3, реф. 3075. РЖХим., 1955, № 15, реф. 31471.

Симонов В. И. Кристаллические структуры амблигонита и сейдозерита. Автореф. дисс. канд. физ.-мат. наук. М., 1958. 17 стр., илл. (АН СССР. Ин-т кристаллографии). Библиогр. 17 назв. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25360 Д.

Симонов В. И., Белов Н. В. Кристаллическая структура амблигонита.— ДАН СССР, 1958, т. 119, № 2, с. 354—356, илл. Библиогр. 11 назв. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16222.

Симонов В. И., Белов Н. В. Определение структуры амблигонита методом минимализации.— Кристаллография, 1958, т. 3, вып. 4, с. 428—437, илл. Библиогр. 21 назв.

Симпозиум по рентгеноструктурному анализу и кристаллохимии (март 1958, ГДР).— Вестник АН СССР, 1958, № 9, с. 91—92.

Скрышевский А. Ф. Рентгенографическое исследование некоторых растворов.— В кн.: Строение и физические свойства вещества в жидком состоянии. Материалы совещания, состоявшегося в Киеве 28—30 мая 1953 г. Киев, 1954, с. 27—39. (АН УССР и Киевск. ун-т). Библиогр. 11 назв. РЖХим., 1956, № 11, реф. 32076.

Смирнова Н. Л. Возможное размещение атомов в октаэдрических пустотах гексагональной плотнейшей упаковки.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 5, с. 778—782, илл. Библиогр. 9 назв.

Смирнова Н. Л. Возможные сверхструктуры в простой кубической структуре.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 1, с. 20—24, илл. Библиогр. 3 назв.

Смирнова Н. Л. Возможные сверхструктуры при размещени атомов по местам плотнейшей упаковки.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 1, с. 13—19. Библиогр. 33 назв.

Соболев Вл. Значение координационного числа алюминия в силикатах.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1947, № 1, с. 16—30. Библиогр. 19 назв.

Соболь С. И. О величинах эффективных ионных радиусов элементов в расплавах и в твердых телах при высокой температуре.— Ж. прикл. химии, 1951, т. 24, № 7, с. 710—719. Библиогр. 11 назв.

Соколов В. А. О координационных числах атомов в кристаллических решетках простых веществ.— Уч. зап. Казахск. ун-та, 1957, т. 27. Геол. и геогр., вып. 3, с. 46—54. Библиогр. 9 назв.

Соколов В. А., Стариков К. З. Плотность упаковки ионов в кристаллах.— Уч. зап. Казахск. ун-та, 1957, т. 27. Геол. и геогр., вып. 3, с. 83—97. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10212.

Сонин А. С., Желудев И. С. Пространственная симметрия и сегнетоэлектрические фазовые переходы.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 4, с. 487—497. Библиогр. 19 назв.

Спиро Н. С. Зависимость свойств атомов и их соединений от электронной структуры.— Тр. Всес. н.-и. ин-та галургии, 1949, вып. 21, с. 262—335.

Стариков К. З. Вычисление элементарных ячек кристаллов.— Уч. зап. Казахск. ун-та, 1957, т. 27. Геол. и геогр., вып. 3, с. 110—114. Библиогр. 9 назв.

Стасова М. М. Предварительные данные о структуре бензойнокислого лития C_6H_5COOLi.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 2, с. 243, с табл.

Степанов А. В. Об электростатической теории ионных кристаллов. (Письмо в ред.).— Ж. эксперим. и теор. физ., 1958, т. 34, вып. 6, с. 1661—1662.

Тейлор В. Природа алюмосиликатных остовных («вязанных») структур и их свойства.— В кн.: Основные идеи геохимии. Вып. 3. Работы по структуре силикатов Ф. Махачки, В. Л. Брэгга, Э. Шибольда и В. Тейлора. Л., ОНТИ, Химтеорет., 1937, с. 307—332. Библиогр. 43 назв.

Тищенко Г. Н. Электронографическое исследование структуры $CsNiCl_3$.— Тр. Ин-та кристаллографии АН СССР, 1955, вып. 11, с. 93—96. Библиогр. 6 назв.

Тищенко Г. Н., Пинскер З. Г. Электронографическое определение структуры $CsCoCl_4$.— ДАН СССР, 1955, т. 100, № 5, с. 913—916. Библиогр. 6 назв. РЖХим., 1956, № 10, реф. 28289. РЖФиз., 1956, № 3, реф. 6946.

Торопов Н. А., Бондарь И. А. Фтороберриллаты и другие кристаллохимические аналоги силикатов и им подобных веществ.— Успехи химии, 1955, т. 24, вып. 1, с. 52—68. Библиогр. 37 назв.

Торопов Н. А., Гребенщиков Р. Г. О кристаллохимическом подобии фторбериллатов рубидия и силикатов бария.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 12, с. 2686—2699. Библиогр. 19 назв.

Федоров Е. С. Начало применения кристаллохимического анализа.— Зап. Горн. ин-та, 1911, т. 3, вып. 2, с. 150—157. Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Геоэнергетическая проблема. Очерк 1. Энергия иона.— Природа, 1935, № 9, с. 17—28, илл.

Ферсман А. Е. Радиусы и эки ионов.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 33—45. (АН СССР). Библиогр. 10 назв.

Франк-Каменецкий В. А. Внешняя форма кристаллов барита в связи с их атомным строением.— Уч зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол. наук, 1952, вып. 2, с. 32—60, илл. Библиогр. 36 назв.

Франк-Каменецкий В. А. По поводу дискуссии о положении щелочных металлов в структуре берилла.— Геохимия, 1959, № 7, с. 656—657. Библиогр. 5 назв.

Франк-Каменецкий В. А. Рентгенографический метод изучения глин.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае — июне 1957 года. Львов, 1958, с. 713—726, илл. (М-во высш. образования УССР. Львовск. ун-т). Библиогр. с. 724—726.

Франк-Каменецкий В. А., Соседко Т. А. О характере изоморфизма в щелочных бериллах.— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 4, с. 815—817. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 2983.

Фридберг И. Д., Кулик Б. А. Диэлектрические потери в связи со структурой бинарных силикатных и щелочногалоидных соединений и их механических смесей.— В кн.: Тезисы докладов Второго совещания по кристаллохимии. Март 1957 г. М., Изд. АН СССР, с. 70—71. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии. М-во высш. образования СССР. Моск. ун-т).

Фукс Г. И., Каверина Н. И. Влияние радиуса катионов на свойства граничных слоев растворов электролитов в плоских зазорах между поверхностями кварца.— ДАН СССР, 1958,т. 121, № 2, с. 322—325. Библиогр. 11 назв.

Хомутов Н. Е. О величинах радиусов гидратированных ионов.— Ж. физ. химии, 1956, т. 30, вып. 10, с. 2160—2163. Библиогр. 5 назв.

Хэмпсон Дж. К. Неорганические структуры.— В кн.: Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 3. Кристаллические структуры. Ред. Г. Б. Бокий. Перев. Г. Д. Вигдоровича. М., ИЛ, 1951, с. 12—16, илл. Библиогр. 22 назв.

Шамовский Л. М. Об элементарном фотографическом процессе в ионных кристаллах.— ДАН СССР, 1936, т. 4, № 2, с. 59—62. Библиогр. 8 назв.

Шемякин Ф. М. Естественная классификация химических соединений.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа Ин-та общ. и неорган. химии АН СССР, 1936, т. 9, с. 49—56. Библиогр. в подстроч. примеч.

Шефталь Н. Н. К вопросу о реальном кристаллообразовании.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на первом совещании по росту кристаллов (5—10 марта 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 5—31. Библиогр. 44 назв.

Шифрин Ф. Ш. Связь между электронными уровнями энергии и междуатомными расстояниями в молекулах.— ДАН СССР, 1956, т. 106, № 2, с. 233—236.

Шубников А. Основной закон кристаллохимии.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1922, т. 16, с. 515—524.

Яцимирский К. Б. К вопросу о теплоте гидратации ионов и энергии решетки.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 2, с. 169—173. Библиогр. 8 назв.

Яцимирский К. Б. Энергия решетки солей с многоатомными ионами.— Ж. общ. химии,

1956, т. 26, вып. 9, с. 2376—2380. Библиогр. 11 назв.

Abrahams S. C. a. o. The crystal chemistry of cesium penta- and hexasulfide.— J. Amer. Chem. Soc., 1952, v. 74, № 15, p. 3761. Кристаллохимия пента- и гексасульфидов цезия.

Abrahams S. C., Grison E. The crystal structure of cesium hexasulphide.— Acta crystallogr., 1953, v. 6, pt 2, p. 206—213. РЖХим., 1953, № 4, реф. 4303. Кристаллическая структура гексасульфида цезия.

Albert J. G. The crystal structure of lithium sulfate.— Z. Kristallogr., 1933, Bd 84, S. 150—158. C. A., 1933, v. 27, № 8, p. 1795. Кристаллическая структура сульфата лития.

Andress K. R., Saffe O. X-ray investigation of the solid solution series carnallite — bromcarnallite.— Z. Kristallogr., 1939, Bd 101, S. 451—469. C. A., 1940, v. 34, № 18, p. 6193.6. Рентгенографическое исследование твердого раствора серии карналлит — бромкарналлит.

Ballard S. S., Combes L. S., McCarthy K. A. The physical properties of crystalline cesium iodide.— J. Opt. Soc. America, 1933, v. 43, p. 975—976. C. A., 1954, v. 48, № 3, p. 1100. Физические свойства кристаллического йодистого цезия.

Barta F. A., Zachariasen W. H. Crystal structure of lithium iodate.— Phys. Rev., 1930, v. 36, p. 1693. C. A., 1932, v. 6, № 13, p. 3433. Кристаллическая структура йодата лития.

Barnes W. H., Wendling A. V. The structure of rubidium dithionate $Rb_2S_2O_6$.— Z. Kristallogr., 1938, Bd 99, H. 2, S. 153—180. Библиогр. 31 назв. Структура дитионата рубидия $Rb_2S_2O_6$.

Barrer R. M., Baynham J. W., McCallum N. Hydrothermal chemistry of silicates. Pt V. Compounds structurally related to analcite.— J. Chem. Soc., 1953, № 12, p. 4035—4041. C. A., 1954, v. 48, № 8, p. 4348h. Химия силикатов гидротермального происхождения. Ч. V. Соединения, структурно связанные с анальцимом.

Barrer R. M., McCallum N. Hydrothermal chemistry of silicates. Pt IV. Rubidium and caesium alumosilicates.— J. Chem. Soc., 1953, № 12, p. 4029—4035. Химия силикатов гидротермального происхождения. Ч. IV. Алюмосиликаты рубидия и цезия.

Barrer R. M., McCallum N. Intracrystalline water in pollucite.— Nature, 1951, v. 167, № 4261, p. 1071. Кристаллизационная вода в поллуците.

Baumhauer H. Über den Kristallbau der Lithiumglimmer und die Verwachsung von Lepidolith und Muscovit.— Z. Kristalogr., 1913, Bd 51, H. 4, S. 345—357. О кристаллическом строении литиевых слюд и о срастании лепидолита с мусковитом.

Baur W. H. Die Kristallstruktur des Edelamblygonits $LiAlPO_4(OH, F)$.— Acta crystallogr., 1959, v. 12, pt 12, p. 988—994. Библиогр. 16 назв. Кристаллическая структура благородного амблигонита $LiAlPO_4(OH, F)$.

Baur W. H. Über kristallstrukturelle Beziehungen zwischen Ambligonit, Kieserit und Titanit.— Heidelberg. Beitr. Mineral. und Petrogr., 1959, Bd 6, H. 6, S. 399—404. Библиогр. 19 назв. О структурных взаимоотношениях между амблигонитом, кизеритом и титанитом.

Beattie I. R. The structure of analcite and ion-exchanged forms of analcite.— Acta crystallogr., 1954, v. 7, pt 4, p. 357—359. РЖХим., 1955, № 8, реф. 13449. Структура анальцима и его ионообменные формы.

Bleicher K. Über die Krystallformen der äthan- und bromäthansulfonsauren Salze.— Z. Kristallogr., 1913, Bd 51, H. 5, S. 502—520. О кристаллических формах этан- и бром-этан-сульфокислых солей.

Brauer P. Über Fremdionen in Ionenkristallen.— Z. Elektrochem., 1953, Bd 57, № 8, S. 744—747. РЖХим., 1955, № 9, реф. 15828. О посторонних ионах в ионных кристаллах.

Brewington G. P. The secondary structure of x-ray absorption edges from elements in certain cubic crystals.— Phys. Rev., 1934, v. 46, p. 861—864. C. A., 1935, v. 29, № 7, p. 2078. Вторичная структура краев полос поглощения в рентгеновских спектрах некоторых кристаллов кубической системы. [Данные по RbCl].

Brion H., Daudell R., Odiot S. Emploi de la notion de loge dans l'étude des liaisons chimiques.— C. r. Acad. sci., 1954, t. 239, № 10, p. 644—646. РЖХим., 1935, № 21, реф. 48249. Использование понятия ячейки при изучении химической связи.

Clausen H. The crystal structure of cryolithionite.— Kgl. danske vid. selskabs skr., naturvidenskab. math. Afdel., 1928, [9], v. 1, № 2 (in english). C. A., 1936, v. 30, № 12, p. 4119.9. Кристаллическая структура криолитионита.

Čech F. Krystallografie barevných turmalinů z lithného pegmatitu od Ctidružic u Moravskych Budějovic.— Rozpr. ČSAV. Rada MPV, 1958, v. 68, № 12, p. 33—43. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9650. Кристаллография цветных турмалинов из литиевого пегматита Цтидружиц около Моравских Будеёвиц.

Delwaulle M. L. The system bismuth iodide — rubidium iodide and water.— Bull. Soc. chim., 1936, v. 3, p. 1820—1822. C. A., 1937, v. 31, № 1, p. 60. Система йодид висмута — йодид рубидия — вода.

Dietzel A. The structure of silicate glasses.— Naturwissenschaften, 1943, Jg 31, S. 110—112. C. A., 1943, v. 37, № 20, p. 6099.7. Структура силикатных стекол.

Djerassi C., Fishman J. Constitution and stereochemistry of samogenin, markogenin and mexogenin.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 16, p. 4291—4297. РЖХим., 1956, № 17, реф. 54570. Строение и стереохимия самогенина, маркогенина и мексогенина.

Donnay G., Donnay J. D. H. Crystal geometry of some alkali silicates.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 3-4, p. 163—171. C. A., 1954, v. 48, № 22, p. 13327a. РЖХим., 1954, № 21, реф. 46065. Геометрия кристаллов некоторых щелочных силикатов.

Donnay J. D. H., Melon J. Crystallography of lithium molybdotellurate.— Amer. Mine-

ralogist, 1936, v. 21, p. 125—127. C. A., 1936, v. 30, № 22, p. 7948. Кристаллография молибдотеллурата лития.

Engel G. The crystal structures of some compounds of K_2PtCl_6 type.— Naturwissenschaften, 1933, Jg 21, S. 704. C. A., 1934, v. 28, № 1, p. 15. Кристаллические структуры некоторых соединений типа K_2PtCl_6. [Данные по определению (порошковым методом) кристаллических решеток Rb_2SnCl_6 и Rb_2PtCl_6].

Ernst Schiebold zu seinem 65. Geburtstag. Red. von E. Becker u. a. Berlin, 1959. 162 S. (Freiberger Forschungsh., B, № 37). Библиогр. в конце статей. Сборник работ по кристаллографии, выпущенный в ознаменование 65-летия Эрнста Шибольда.

Srnst Th. Crystal structure of lithium hydroxide.— Naturwissenschaften, 1932, Jg 20, S. 124. C. A., 1932, v. 26, № 14, p. 371.1. Кристаллическая структура гидроокиси лития.

Erzeugung künstlich radioaktiver Atomkerne mit Neutronen großer Energie. (Mitteilungen aus der Kernphysik).— Naturwissenschaften, 1938, Jg 26, H. 10, S. 191—192. Получение искусственных радиоактивных атомных ядер с нейтронами большой энергии. (Сообщения по ядерной физике).

Ferroni E., Cocchi M. Epitaxie der beiden polymorphen Phasen des $CsNO_3$ auf der (OOl)-Ebene des Muskovits.— Z. Kristallogr., 1959, Bd 111, H. 2, S. 154—158. C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8957d. Эпитаксия обеих полиморфных фаз $CsNO_3$ плоскости (OOl) мусковита.

Fischer-Hjalmars I., Grabe B. A theoretical study of the colored alkali oxides.— J. Chem. Phys., 1954, v. 22, № 7, p. 1259. РЖФиз., 1957, № 1, реф. 2319. Теоретическое изучение окрашенных окислов щелочных металлов.

Foster W. R., Savins J. G., Waite J. M. Some aspects of the structure and rheology of montmorillonite-water-electrolyte systems.— Mines Mag., 1954, v. 45, № 10, p. 152—157, 161. РЖХим., 1956, № 12, реф. 35574. О структуре и реологии систем монтмориллонит — вода — электролит.

Frondel C. Effect of dyes on the crystal habit and optics of NaF, LiF, NaCl, KCl, KBr and KJ.— Amer. Mineralogist, 1940, v. 25, № 2, p. 91—110. Библиогр. 25 назв. Влияние красителей на габитус кристаллов и оптику NaF, LiF, NaCl, KCl, KBr и KJ.

Gomba's P. Theory of the lithium bromide crystal, including polarization effects.— Z. Phys., 1934, Bd 92, S. 795—814. C. A., 1935, v. 29, № 10, p. 2042—2043. Теория кристалла LiBr, включая эффект поляризации. [Вычисление констант кристалла LiBr с поправками на вандерваальсовские силы и поляризацию (константы решетки, энергия, сжимаемость и др.)].

Gossner B, Mussgnug F. Über die structurelle und molekulare Einheit von Petalite.— Z. Kristallogr., 1930, Bd 74, H. 1, S. 62—66. О структурном и молекулярном единстве петалита.

Gossner B., Strunz H. Über strukturelle Beziehungen zwischen Phosphaten (Triphylin) und Silikaten (Olivin) und über die chemische Zusammensetzung von Arbennit.— Z. Kristallogr., 1932, Bd 83, H. 5-6, S. 415—421. О структурных соотношениях между фосфатами (трифилин) и силикатами (оливин) и о химическом составе арбеннита.

Gottfried C., Nagelschmidt J. G. Über die Struktur einiger komplexer Cyanide.— Z. Kristallogr., 1930, Bd 73, H. 3-4, S. 357—364. О структуре некоторых комплексных цианидов.

Hägg G. Zum Kristallbau der Dithionate von Kalium und Rubidium.— Z. Kristallogr., 1932, Bd 83, H. 3-4, S. 265—273. О кристаллическом строении дитионатов калия и рубидия. [$K_2S_2O_6$ и $Rb_2S_2O_6$].

Hall G. G. The electronic structure of some body-centred cubic metals.— Proc. Phys. Soc., 1953, v. A66, № 12, p. 1162—1171. РЖХим., 1955, № 12, реф. 23156. Электронная структура некоторых металлов с объемноцентрированной кубической решеткой.

Hartman P. Über die Gleichgewichtsformen einiger Ionenkristalle.— Neues Jahrb. Mineral. Monatsh., 1959, H. 4, S. 73—84. Библиогр. 11 назв. О формах равновесия некоторых ионных кристаллов.

Hellner E., Laves F. The crystal structure of $SrMg_2$, $BaMg_2$ and $CaLi_2$.— Z. Kristallogr., 1943, Bd 105, S. 134—143. C. A., 1944, v. 38, № 12, p. 2865. Кристаллическая структура $SrMg_2$, $BaMg_2$ и $CaLi_2$.

Hilmer W. Die Bestimmung der Kristallstruktur von Lithiumpolyarsenat $(LiAsO_3)x$.— Abhandl. Dtsch., Akad. Wiss. Berlin. Kl. Chem., Geol. und Biol., 1955, № 7, S. 125—131. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4398. Определение кристаллической структуры полиарсената лития $(LiAsO_3)x$.

Hoffmann A. Crystal chemistry of lithium ferrites.— Naturwissenschaften, 1938, Jg 26, S. 431. C. A., 1939, v. 32, № 11, p. 20. Кристаллохимия литиевых ферритов.

Holoeien E. Electron affinity of atomic lithium.— Nature, 1959, v. 183, № 4655, p. 173. Библиогр. 8 назв. Сродство электронов атомарного лития.

Hower J. J. The fixation of heavy metal cations by some clay minerals.— Doct. Dissert., Univ. Washington, 1955. Dissert. Abstrs, 1955, v. 15, № 9, p. 1597. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13116. Определение положения катионов тяжелых металлов в некоторых глинистых минералах.

Jahn W. Untersuchungen an Silicatmodellen. V. NaLi (BeF_4), eine Modellsubstanz zu Monticellit $CaMg(SiO_4)$.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1954, Bd 276, № 3-4, S. 113—127. РЖХим., 1955, № 12, реф. 2314. Исследование модельных структур силикатов. V. $NaLi(BeF_4)$ — модель для структуры монтичеллита $CaMg(SiO_4)$.

Johnson T. H. Evidence for the secondary structure of lithium fluoride by atomic diffraction.— J. Franklin Inst., 1931, v. 212, № 4, p. 507—514. C. A., 1932, v. 26, N 2, p. 369. Доказательство существования вторичной структуры фтористого лития, полученное при помощи атомной дифракции.

Jones L. H. The infrared spectra and structure of LiOH, $LiOH \cdot H_2O$ and the deuterium species. Remark on fundamental frequency of OH^-.— J. Chem., Phys., 1954, v. 22, № 2, p. 217—219. РЖХим., 1954, № 17, реф. 39168.

Инфракрасные спектры поглощения и структура LiOH, $LiOH \cdot H_2O$ и их дейтерированных производных. Замечания об основных частотах OH−.

Juza R., Uphoff W. Zur Existenz der Verbindungen Li_9CrP_5 und Li_9BrAs_5.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1958, Bd 297, № 3-4, S. 227—231. РЖХим., 1959, № 11, реф. 38096. К существованию соединений Li_9CrP_5 и Li_9CrAs_5.

Keating D. T. X-ray measurements of pile-irradiated LiF.— Phys. Rev., 1955, v. 97, № 3, p. 832—834. РЖХим., 1956, № 8, реф. 21745. Рентгенографическое исследование LiF, облученного нейтронами из уранового реактора.

Ketelaar J. A. A. Die Kristallstruktur von K−, Rb−, Cs− und Tl− Silicofluorid und von $LiMnO_4 \cdot 3H_2O$.— Z. Kristallogr., 1935, Bd 92, H. 1-2, S. 155—156. C. A., 1936, v. 30, № 9, p. 2821. Кристаллическая структура фторидов K, Rb, Cs, Tl и Si, а также $LiMnO_4 \cdot 3H_2O$.

Klug H. P. Lattice constants of rubidium and cesium iron alums.— Acta crystallogr., 1955, v. 8, pt 2, p. 114. Константы кристаллической решетки рубидиевых и цезиевых железистых квасцов.

Klug H. P., Sears G. W., Jr. A crystal chemical study of cesium trichlorocuprate.— J. Amer. Chem. Soc., 1946, v. 68, № 6, p. 1133—1134. Кристаллохимическое исследование трихлоркупрата цезия.

Lang G. Die Kristallstruktur einiger Vertreter der Verbindungsklasse $Me^I_2\ Me^{IV}\ O_3$ als Beitrag zur Aufklärung der Ordnungsphase von Li_2TiO_3.— Z. anorg. und allgem. Chem., 1954, Bd 276, H. 1-2, S. 77—94. C. A., 1954, v. 48, № 19, p. 11144b. Кристаллическая структура некоторых представителей класса соединения $Me^I_2\ Me^{IV}\ O_3$, разъясняющая классификацию Li_2TiO_3.

Larmor J. Surface layers of crystals.— Nature, 1936, v. 137, p. 575—576. C. A., 1936, v. 30, № 12, p. 4082. Поверхностные слои кристаллов. [Дискуссионная статья по вопросу о пиро-электрическом возбуждении кристаллов. Среди рассмотренных — кристаллы Li и Bi].

Mauguin C., Graber L. Étude des micas fluorés au moyen des rayonsx.— C. r. Acad. sci., 1928, t. 186, № 17, p. 1131—1133. Изучение фтористых слюд при помощи рентгенолучей.

Meier D., Treadwell W. D. Mixed crystals from the concentration of rubidium chloride and potassium chloride in alcoholic hydrochloric acid.— Helv. chim. acta, 1951, v. 34, № 6, p. 1712—1723. C. A., 1952, v. 46, № 7, p. 2869. Смешанные кристаллы, полученные при концентрации растворов хлоридов рубидия и калия в смеси спирта и соляной кислоты.

Menzer G. Die Kristallstruktur von Kryolithionit.— Z. Kristallogr., 1930, Bd 15, H. 3-4, S. 265—287. Кристаллическая структура криолитионита.

Menzies A. C. Growth of crystals of cesium bromide and the infrared transmission limit in optical materials.— Proc. Phys. Soc. A, 1952, v. 65, p. 576—578. C. A., 1952, v. 46, № 22, p. 10892. Рост кристаллов бромида цезия и границы инфракрасной эмиссии оптических материалов.

Miller J. J. The crystal structure of caesium chromate Cs_2CrO_4.— Z. Kristallogr., 1938, Bd 99, H. 1, S. 32—37. Кристаллическая структура хромата цезия.

Moeller C. K. On the structure of caesium hexahalogenoplumbates (II).— Kgl. danske vid. selskab. Mat.-fys. medd., 1960, Bd 32, № 3, 13 S. О структуре цезий-гексагалогеносвинцовых соединений (II).

Moore A., Graham J., Williamson G. K., Raynor G. V. An x-ray examination of crystallographic transformations in indium-rich solid solutions with thallium, lithium and lead.— Acta metallurgica, 1955, v. 3, № 6, p. 579—589. РЖМет., 1956, № 8, реф. 7918. Рентгеновское исследование кристаллографических превращений в богатых индием твердых растворах индия с таллием, литием и свинцом.

Morita A. Cohesive energies and band structures of covalence and ionic crystals.— Phys. and Chem. Solids, 1959, v. 8, p. 363—366. C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 13786c. Энергия связи и структуры ковалентных и ионных кристаллов.

Morosin B., Lingafelter E. C. The crystal structure of cesium tetrabromozincate, Cs_2ZnBr_4.— Acta crystallogr., 1959, v. 12, pt 10, p. 744—745. Библиогр. 8 назв. Кристаллическая структура тетрабромцинката цезия, Cs_2ZnBr_4.

Náray-Szabó S. V. Die Structur des Pollucits $CsAlSi_2O_6 \cdot xH_2O$.— Z. Kristallogr., 1938, Bd 99, H. 4, S. 277—282. Структура поллуцита $CsAlSi_2O_6 \cdot xH_2O$.

Náray-Szabó S. V. Kürzere Originalmitteilungen und Notizen. Die Struktur des Leucits $KAlSi_2O_6$.— Z. Kristallogr., 1942, Bd 104, H. 1, S. 39—44. C. A., 1942, v. 36, № 12, p. 3457.5. Краткие сообщения и заметки. Структура лейцита $KAlSi_2O_6$.

Nowotny H. Die Struktur von LiPb.— Z. Metallkunde, 1941, Bd 33, H. 11, S. 388. Библиогр. 3 назв. Структура LiPb.

Owen E. A., Williams G. I. X-ray measurements on lithium at low temperatures.— Proc. Phys. Soc. A, 1954, v. 67, № 10, p. 895—900. РЖХим., 1955, № 13, реф. 25648. Рентгенографические исследования лития при низких температурах.

Pathak P. D., Pandya N. V. Thermal expansion of caesium iodide by X-ray diffraction and the Grüneisen's parameters.— Current Sci., 1960, v. 29, № 1, p. 14—15. Рентгенографическое изучение объемного расширения CsJ и параметра Грюнейзена.

Pepinsky R. Crystal structure of $LiOH \cdot H_2O$.— Phys. Rev., 1939, v. 55, p. 1115. Кристаллическая структура $LiOH \cdot H_2O$.

Pepinsky R. Crystal structure of lithium hydroxide monohydrate.— Z. Kristallogr., 1939/40, Bd 102, H. 2, S. 119—131. Кристаллическая структура моногидрата гидроокиси лития.

Ramberg H. Relationships between heats of reactions among solids and properties of the constituent ions, and some geochemical implications.— J. Geol. 1953, v. 61, № 4, p. 318—352. РЖХим., 1956, № 16, реф. 50521. Соотношение между теплотой реакций в

твердых телах и свойствами составляющих их ионов; некоторые геохимические следствия.

Remick J. H. A chart showing the sphere of influence of atoms and ions in minerals.— Amer. Mineralogista, 1958, v. 43, № 1-2, p. 116—168. РЖХим., 1959, № 6, реф. 18874. [Таблица атомных и ионных радиусов в минералах].

Rüdorff W., Becker H. Die Strukturen von $LiVO_2$, $NaVO_2$, $LiCrO_2$ und $NaCrO_2$.— Z. Naturforsch., 1954, Bd 96, № 9, S. 614—615. РЖХим., 1955, № 15, реф. 31092. Структуры $LiVO_2$, $NaVO_2$, $LiCrO_2$ и $NaCrO_2$.

Schmitz-Dumont O., Bornefeld H. Über den Einfluss des Kationenradius auf die Bildungsenergie von Anlagerungsverbindungen. VIII. Die Systemreihe Alkalifluorid/Zinkfluorid.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1956, Bd. 287, № 3, S. 120—137. Bull. signal., 1957, v. 18, № 3, réf. 19940. Влияние радиусов катионов на энергию образования связей. VIII. Система щелочной фторид — фторид цинка.

Schulz L. G. Growth of alkali halides crystals from the vapor phase and from solution into substrates of mica.— Acta crystallogr., 1951, v. 4, pt 6, p. 483—486. C. A., 1952, v. 46, № 11, p. 4875. Рост кристаллов галоидов щелочных металлов [в т. ч. йодистого рубидия] из пара и раствора на слюде.

Schulz L. G. Growth of alkali halides from the vapor on single-crystal substrates of alkali halides.— Acta crystallorg., 1952, v. 5, p. 130—132. C. A., 1962, v. 46, № 10, p. 4305. Рост галоидов щелочных металлов [в т. ч. йодистого рубидия] из паров на монокристаллах галоидов щелочных металлов.

Schulz L. G. Oriented overgrowths of alkali halides on silver substrates.— Acta crystallogr., 1952, v. 5, pt 2, p. 266—268. C. A., 1952, v. 46, № 22, p. 10761. Ориентированные нарастания галоидов щелочных металлов [в т. ч. рубидия и цезия] на серебре.

Schulz L. G. Overgrowths of alkali halides on calcium carbonate and sodium nitrate.— Acta crystallogr., 1952, v. 5, pt 2, p. 264—265. C. A., 1953, v. 47, № 3, p. 937. Нарастание кристаллов галоидов щелочных металлов [в т. ч. цезия и рубидия] на поверхности кристаллов карбоната кальция и нитрата натрия.

Schulze G. E. R. Über die Atomabstände in Laves-Phasen.— Z. Kristallogr., 1959, Bd 111, H. 4, S. 249—258. О межатомных расстояниях в фазах Лавеса.

Seemann H. Die Kristallstruktur des Lithiummetasilikates $(Li_2SiO_3)x$.— Acta crystallogr., 1956, v. 9, pt 3, p. 251—252. Библиогр. 2 назв. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11864. Кристаллическая структура метасиликата лития $(Li_2SiO_3)x$.

Seemann H. Über die Struktur des Lithiumpolysilikates $(Li_2SiO_3)x$.— Abhandl. Dtsch. Akad. Wiss. Berlin. Kl. Chem., Biol. und Geol., 1955, (1957), № 7, S. 113—116. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14191. О структуре полисиликата лития $(Li_2SiO_3)x$.

Sillen L. G. Röntgenuntersuchung von $LiBi_3O_4Cl_2$.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1939, Bd 242, H. 1, S. 41—48. Рентгеноструктурное исследование $LiBi_3O_4Cl_2$.

Straumanis M., Jevins A., Karlsons K. Does the lattice constant depend on the wave length? Precision determination of the lattice constants of lithium fluoride, sodium fluoride, arsenious oxide, thallium chloride and thallium bromide.— Z. phys. Chem., 1939, Bd 42, S. 143—152. C. A., 1939, v. 33, № 11, p. 4124. Зависит ли константа решетки от длины волны?. Точное определение констант решетки фтористого лития и натрия, окиси мышьяка, хлорида и бромида таллия.

Strunz H. Gitterkonstante und Raumgruppe von Rhodizit und Jeremejewit.— Naturwissenschaften, 1938, Jg 26, H. 14, S. 217. C. A., 1938, v. 32, № 17, p. 6580.9. Константы кристаллической решетки и пространственная группа родицита и еремеевита.

Strunz H. Pulver diagramme von Ambligonit, Fremontit, Graftönit, Repossit und Karyinit.— Zbl. Mineral., Geol. und Paläontol. Abt. A., 1939, № 8, S. 248—250. Порошкограммы амблигонита, фремонтита, графтонита, репоссита и кариинита.

Strunz H. Die Struktur von Rhodizit.— Naturwissenschaften, 1943, Jg 31, H. 5-6, S. 68. C. A., 1943, v. 37, № 18, p. 5339. Структура родицита.

Tavora E. X-ray diffraction powder data for some minerals from Brazilian localities.— Anais Acad. brasil. ciênc., 1955, № 1, p. 7—27. C. A., 1956, v. 50, № 2, p. 732. Библиогр. 13 назв. Рентгенографические (дебаевские) данные для некоторых минералов Бразилии.

Taylor W. H. Note on the structures of analcite and pollucite.— Z. Kristallogr., 1938, Bd 99, H. 4, S. 283—290. Замечание о структуре анальцима и поллуцита.

Tiede E. Krystallochemische Untersuchungen an MgO- und LiF-Phosphoren.— Ber. 1939, Jg 72, № 3, S. 611—615. C. A., 1939, v. 33, № 12, p. 1522. Кристаллохимические исследования MgO- и LiF-фосфоров.

Tutton A. E. H., Porter M. W. Die krystallographischen Beziehungen der Doppelchromate der Alkalien und des Magnesiums.— Z. Kristallogr., 1913, Bd 51, H. 1, S. 53—84. Кристаллографические отношения дихроматов щелочей и магния.

Wadsley A. D. The structure of lithiophorite $(Al, Li)MnO_2(OH)_2$.—Acta crystallogr., 1952, v. 5, pt 5, p. 676—680. Библиогр. 9 назв. Структура литиофорита $(Al, Li)MnO_2(OH)_2$.

Walker D. S., Cromer D. L., Staritzky E. Crystallographic data. 138. Dirubidium thorium hexanitrate, $Rb_2Th(NO_3)_6$.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 10, p. 1635—1636. Bull. signal., 1957, v. 18, № 3, réf. 18—19945. Кристаллографические данные. 138. Дирубидие-ториевый гексанитрат $Rb_2Th(NO_3)_6$.

Warren B. E., Biscoe J. The crystal structure of the monoclinic pyroxenes.— Z. Kristallogr., 1931, Bd 80, H. 5-6, S. 391—401. Кристаллическая структура моноклинных пироксенов.

Wheatley P. J. Structure of lithium methoxide.— Nature, 1960, v. 185, № 4714,

p. 681—682. Структура литиевого метоксида.

White J. C., Elmes P. C., Walsh A., Rast N. Oriented macro-molecular inclusions in ionic crystals, and their relationship to crystal growth.— Kolloid. Z., 1953, Bd 132, H. 2-3, S. 147—149. Библиогр. 10 назв. Ориентированные макромолекулярные включения в ионных кристаллах и их влияние на рост кристаллов.

Weigand D. A., Smoluchowski R. Low-temperature annealing of irradiation-induced defects in LiF.— Phys. Rev., 1959, v. 116, № 5, p. 1069—1080. Отжиг при низкой температуре радиационных дефектов решетки LiF.

Winkler H. G. The structure of low-temperature $K_2Li(AlF_6)$ and its relation to elpasolite, $K_2Na(AlF_6)$, and other structures.— Heidelberg. Beitr. Mineral. und Petrogr., 1952, Bd 3, S. 297—336. C. A., 1953, v. 47, № 17, p. 8593. Структура низкотемпературного $K_2Li(AlF_6)$ и его отношение с эльпазолитом $K_2Na(AlF_6)$ и другими структурами.

Winkler H. G. F. Betrachtungen zur Polymorphie. II. Structur und Polymorphie des Eukryptits (Tief-$LiAlSiO_4$).— Heidelberg. Beitr. Mineral. und Petrogr., 1954, Bd 4, № 1-2, S. 233—242. РЖГеол., 1955, № 4, реф. 4637. РЖХим., 1956, № 9, реф. 24894. О полиморфизме. II. Структура и полиморфизм эвкриптита (низкотемпературного $LiAlSiO_4$).

Winkler H. G. F. Synthese und Kristallstruktur des Eukryptits, $LiAlSiO_4$.— Acta crystallogr., 1948, v. 1, pt 1, p. 27—34. Синтез и кристаллическая структура эвкриптита, $LiAlSiO_4$.

Zambonini F., Laves F. Über die Kristallstruktur des Li_3PO_4 und seine Beziehung zum Strukturtyp des Olivin.— Z. Krystallogr., 1932, Bd 83, H. 1, S. 26—28. Кристаллическая структура Li_3PO_4 и ее отношение к структурному типу оливина.

Zemann-Hedlik A., Zemann J. Die Kristallstruktur von Petalit, $LiAlSi_4O_{10}$.— Acta crystallogr., 1955, v. 8, pt 12, p. 781—787. C. A., 1956, v. 50, № 7, p. 4729c. РЖХим., 1956, № 17, реф. 53737. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1701. Кристаллическая структура петалита $LiAlSi_4O_{10}$.

Zemann-Hedlik A., Zemann J. Zur Kenntnis der Kristallstruktur von Petalit.— Naturwissenschaften, 1954, Jg 41, H. 20, S. 476—477. РЖХим., 1955, № 12, реф. 23141. К вопросу о кристаллической структуре петалита.

Ziegler G. E. The unit cell and space group of KNO_2 and $LiNO_2$.— Z. Kristallogr., 1935. Bd 90, S. 95. C. A., 1935, v. 29, № 14, p. 4647. Элементарная ячейка и пространственная группа KNO_2 и $LiNO_2$.

Zinn N. H. Two-crystal study of the structure and width of K x-ray absorption limits.— Phys. Rev., 1934, v. 46, p. 659—664. C. A., 1935, v. 29, № 7, p. 2078. Изучение на двух кристаллах структуры и ширины пределов поглощения серии K рентгеновского спектра. [Данные по Rb]

Zintl E. A., Harder A. Lattice dimensions of lithium hydride LiH and lithium deuteride LiD.— Z. phys. Chem., 1935, Bd 28, S. 478—480. C. A., 1935, v. 29, № 16, p. 5325. Параметры решеток гидрида лития LiH и дейтерида лития LiD.

Zintl E., Schneider A. Lattice structure of the lithiumcadmium alloys.— Z. Electrochem., 1934, Bd 40, S. 107. C. A., 1934, v. 28, № 9, p. 2587. Структура сплавов литий — кадмий.

Zintl E., Schneider A. Metals and alloys. 17. X-ray analysis of lithium amalgams.— Z. Elektrochem., 1935, Bd 41, S. 764—767. C. A., 1936, v. 30, № 5, p. 1344. Металлы и сплавы. 17. Рентгенографический анализ амальгамы лития.

Zintl E., Brauer. Konstitution des Lithiumnitrids.— Z. Elektrochem., 1935, Bd 41, № 2, S. 102—107. C. A., 1935, v. 29, № 9, p. 2808. Строение нитрида лития.

Zintl E., Schneider A. Röntgenanalyse der Lithium-Amalgama.— Z. Elektrochem., 1935, Bd 41, № 12, S. 771—774. Рентгеновский анализ амальгамы лития.

Zintl E., Woltersdorf G. Gitterstruktur von LiAl. (18. Mitteilung über Metalle und Legierungen).— Z. Elektrochem., 1935, Bd 41, № 12, S. 876—879. C. A., 1936, v. 30, № 10, p. 3376. Структура LiAl. (Сообщение о металлах и сплавах).

VI. ГЕОЛОГИЯ

Отв. редакторы:

Канд. геол.-минералог. наук Н. А. СОЛОДОВ
Канд. геол.-минералог. наук Ю. С. СЛЕПНЕВ

1. ОБЩИЕ ВОПРОСЫ

Антропов П. Я. Минерально-сырьевые ресурсы Восточной Сибири, перспективы их расширения и освоения. Доклад на пленарном заседании Конференции. М., 1958. 23 стр. (АН СССР. Орг. ком. конференции по развитию производит. сил Вост. Сибири).

Белов И. В. Основные черты вулканизма Саяно-Байкальской горной страны.— В кн.: Совещание по металлогении Западного Забайкалья. (Тезисы докладов). Иркутск, 1956, с. 7—11. (Ин-т геологии Вост.-Сиб. ФАН СССР. Иркутский горно-металлург. ин-т М-ва высш. образования. Трест «Востсибцветметразведка» МЦМ СССР. Иркутское геол. упр. МГ и ОН СССР).

Белянкина Е. Д., Гурьева Э. Я., Игнатова М. Д., Петров В. П., Толстихина К. И. Генезис и типизация промышленного мусковита. М., Изд. АН СССР, 1958. 153 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 12). Библиогр. с. 118—122.

Бетехтин А. Г. Гидротермальные растворы, их природа и процессы рудообразования.— В кн.: Основные проблемы в учении о магматогенных рудных месторождениях. Изд. 2. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 125—278, илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 275—278.

Беус А. А. Вертикальная зональность пегматитов на примере пегматитового поля Аксу-Пуштиру (Туркестанский хребет).— ДАН СССР, 1948, т. 60, № 7, с. 1235—1238, илл.

Беус А. А. К вопросу о происхождении зональности гранитных пегматитов.— ДАН СССР, 1954, т. 97, № 1, с. 129—132. Библиогр. 11 назв.

Беус А. А. О зональности гранитных пегматитов.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1951, № 6, с. 87—102, илл. Библиогр. 5 назв. То же.— Отд. изд. М., 1953. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук).

Беус А. А. Основные черты геохимии бериллия и генетические типы бериллиевых месторождений. Автореф. дисс. д-ра геол.-минералог. наук. Изд. 2. М., 1959. 40 стр., табл. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов).

Билибин Ю. А. Металлогенические провинции и металлогенические эпохи. (Курс лекций, прочит. в Ленингр. ун-те). М., Госгеолтехиздат, 1955. 88 стр.

Варламов Н. Распределение пегматитов разных типов вокруг северо-восточной части крупного гранитного массива Ньянза (Руанда, Африка).— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 33—54, карта. Библиогр. 15 назв.

Варламов Н. Современное направление в изучении пегматитов; обзор работ по пегматитам Бельгийского Конго и Руанда-Урунди; классификация пегматитов Бельгийского Конго и Руанда-Урунди.— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 9—32, илл. Библиогр. 24 назв.

Вернадский В. И. Краткий отчет о ходе исследования радиоактивности месторождений Российской империи летом 1914 г.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1914, т. 8, № 18, с. 1353—1384. Библиогр. в подстроч. примеч.

Власов К. А. Генезис редкометальных гранитных пегматитов.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1955, № 5, с. 54—71, илл. Библиогр. 16 назв.

Власов К. А. Генезис редкометальных гранитных пегматитов. М., Изд. АН СССР, 1955. 76 стр. Библиогр. 16 назв.

Власов К. А. Значение формы гранитных пегматитов.— ДАН СССР, 1943, т. 41, № 9, с. 399—402.

Власов К. А. К вопросу о генезисе пегматитов.— ДАН СССР, 1951, т. 78, № 2, с. 351—354.

Власов К. А. Основные генетические типы редкометальных месторождений и факторы их образования.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 12, с. 13—32. Библиогр. 10 назв. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5611. РЖХим., 1958, № 13, реф. 42876.

Власов К. А. Сложные редкометальные пегматиты.— В кн.: Рефераты научно-исследовательских работ за 1945 год. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 88—89. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук).

Власов К. А. Текстурно-генетическая классификация гранитных пегматитов.—

ДАН СССР, 1946, т. 53, № 9, с. 837—840, илл. Библиогр. 4 назв.

Власов К. А. Текстурно-парагенетическая классификация гранитных пегматитов.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1952, № 2, с. 30—55, илл. Библиогр. 8 назв. То же.— Отд. изд. М., 1953. 47 стр., илл. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук).

Власов К. А. Факторы образования различных типов редкометальных гранитных пегматитов.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1956, № 1, с. 65—89, илл. Библиогр. 18 назв. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12416.

Власов К. А. Эманационный процесс и кристаллизационная дифференциация как ведущие факторы образования ряда месторождений редких элементов.— В кн.: Вопросы геохимии и минералогии. Отв. ред. Д. И. Щербаков. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 83—93. (АН СССР. Отд. геол.-геогр. наук). РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12415.

Войткевич Г. В. Древнейшие участки земной коры.— Природа, 1956, № 9, с. 89—92.

Вольфсон Ф. И. Структуры эндогенных рудных месторождений.— В кн.: Основные проблемы в учении о магматогенных рудных месторождениях. Изд. 2. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 521—616, илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 615—616.

Гаврусевич Б. А., Мятелкин П. В. О распространении редкоземельных и радиоактивных элементов в Прибайкалье.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. I. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 517—526. Библиогр. с. 525—526.

Гинзбург А. И. Генетические типы месторождений редких элементов.— Разведка и охрана недр, 1957, № 6, с. 1—12. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6583. РЖХим., 1958, № 2, реф. 4135.

Гинзбург А. И. Новые типы редкометальных месторождений.— Геология рудных месторождений, 1959, № 3, с. 34—47. Библиогр. с. 47.

Гинзбург А. И. О марганцево-фосфатном типе пегматитов.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 31—42. Библиогр. 12 назв. РЖГеол., 1954, № 2, реф. 1593.

Гинзбург А. И. О минералах — геохимических индикаторах и их значении при поисках руд редких металлов в пегматитах.— ДАН СССР, 1954, т. 98, № 2, с. 233—235. Библиогр. 7 назв.

Гинзбург А. И. О некоторых группах гранитных пегматитов, образовавшихся в различных геологических условиях, и их оценке.— Разведка недр, 1952, № 2, с. 6—16, илл., Библиогр. 7 назв.

Гинзбург А. И. О некоторых особенностях сподуменовых месторождений.— Разведка недр, 1950, № 1, с. 5—13, илл.

Гинзбург А. И. Структуры минеральных агрегатов сложных пегматитов литиевого типа.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1949, вып. 1, с. 74—86. Библиогр. 10 назв.

Гинзбург А. И. Типы редкометальных месторождений, генетически связанных с различными интрузивными комплексами.— В кн.: Вопросы магматизма и металогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 211—219. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы ко II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Гинзбург А. И., Горжевский Д. И. К вопросу о взаимосвязи редкометальных пегматитов и некоторых типов рудных жил..— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1957, № 6, с. 14—29. Библиогр. 19 назв. РЖГеол., 1958, № 7. реф. 12420. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77016.

Гинзбург И. В. Об изменении вещественного состава гранитной магмы, ведущем к образованию литиевых пегматитов.— Тр. Минералог. музея АН СССР, 1959, вып. 10, с. 45—56. Библиогр. с. 56.

Гинзбург И. В. Об одном примере генетической связи редкометальных пегматитов с гранитными породами.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 5, с. 164—192. Библиогр. с. 192. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10115.

Говоров И. Н. Метасоматическая зональность десиликации при грейзенизации известняков.— ДАН СССР, 1958, т. 119, № 3, с. 556—559, илл.

Говоров И. Н., Благодарева Н. С. Метасоматическая зональность в рудах флюоритовых месторождений Дальнего Востока.— Сообщ. Дальневост. фил. Сибирск. отд. АН СССР, 1959, вып. 10, с. 95—107, илл. Библиогр. 6 назв.

Горбунов Н. П. Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 5—36, илл. (Совнарком СССР. АН СССР).

Горжевский Д. И., Козеренко В. Н. О закономерностях размещения полиметаллических и редкометальных зон и поясов (на примерах Алтая, Восточного Казахстана и Забайкалья).— Геол. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1956, № 2-3, с. 36—61. Библиогр. 31 назв.

Григорьев П. К. Материалы по пегматитам Сев. Карелии. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935. 108 стр. карта, илл. (Гл. геол.-гидро-геод. упр. Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та. Вып. 37). Библиогр. 62 назв.

Ермаков Н. П. Происхождение остаточных пегматитов камерного типа на Волыни.— В кн.: Пьезооптическое кристаллосырье. Сборник № 1. М., 1956, с. 21—38, илл. (М-во радиотехн. пром-сти СССР. Всес. н.-и. ин-т пьезоопт. минерал. сырья). Библиогр. 24 назв.

Заварицкий А. Н. О пегматитах как образованиях промежуточных между изверженными горными породами и рудными жилами.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1947, ч. 76, вып. 1, с. 37—50. Библиогр. 16 назв.

Заварицкий А. Н. О пегматитах как образованиях, промежуточных между изверженными горными породами и рудными жилами.— В кн.: Основные проблемы в учении о магматогенных рудных месторождениях. Изд. 2. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 82—95. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 95. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44336.

Захаров Е. Е. Металлогенический очерк Урала.— Тр. Геол. ин-та АН СССР, 1938, т. 8, с. 107—150, илл. Библиогр. 100 назв.

Ивантишин М. Н. К топогеохимии магматического Среднего Урала, Свердловск, Изд. Уральского ФАН СССР, 1944. 60 стр., илл. (АН СССР. Уральский фил. Тр. Горно-геол. ин-та. Вып. 4). Библиогр. 98 назв.

Ивантишин М. Н. О первичной региональной зональности рудных месторождений северной части восточно-азиатской тихоокеанской складчатой области.— ДАН СССР, 1945, т. 48, № 4, с. 288—292, илл. Библиогр. 8 назв.

Ингерсон Э. Методы и проблемы геологической термометрии.— В кн.: Проблемы рудных месторождений. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. Г. А. Соколова. М., ИЛ, 1958, с. 309—374. Библиогр. 226 назв.

Карпова Е. Д. Основные черты варисской металлогении Тянь-Шаня в связи с историей его развития.— Сов. геология, 1953, сб. 2. Вопросы региональной металлогении, с. 61—74.

Кассин Н. Г. Металлогенические процессы Казахстана.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1938, ч. 67, вып. 2, с. 333—364.

Коржинский Д. С. Очерк метасоматических процессов.— В кн.: Основные проблемы в учении о магматогенных рудных месторождениях. Изд. 2. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 335—456. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 453—456.

Коржинский Д. С. Петрологический анализ флогопитовых и мусковитовых месторождений Восточной Сибири.— В кн.: Слюды СССР. Сборник статей по минералогии, кристаллографии, геологии и экономике слюд и обзор месторождений мусковита в СССР. Под ред. П. М. Татаринова. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, с. 93—114. (НКТП СССР. Гл. геол. упр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т). Библиогр. 5 назв.

Крейтер В. М. Структуры рудных полей месторождений. М., Госгеолтехиздат, 1956. 272 стр., илл. Библиогр. с. 267—271.

Кузнецов В. И. Место пегматитов в процессе формирования одного из тел гранитов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1951, № 5, с. 99—112.

Кузнецов В. И. О процессе становления гранитных пегматитов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1948, № 2, с. 199—203, илл.

Лабазин Г. С. Рудные комплексы и типы эндогенных месторождений подвижных зон и их распределение в ходе геологического развития этих зон.— В кн.: Общие принципы регионального металлогенического анализа и методика составления металлогенических карт для складчатых областей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 65—110. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР. Нов. сер., вып. 22).

Левицкий О. Д. Генетическая классификация оловорудных месторождений.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 27—37. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82).

Магакьян И. Г. Главные промышленные семейства и типы руд.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1950, ч. 79, вып. 4, с. 241—267. Библиогр. 14 назв.

Магакьян И. Г. Основы металлогении материков. Ереван, Изд. АН АрмССР, 1959. 279 стр., илл. (АН АрмССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 269—275.

Митропольский Б. С. Редкометальное оруденение Горной Шории.— Вестник Зап.-Сиб. геол. треста, 1937, вып. 3, с. 31—39. Библиогр. 5 назв.

Никитин В. Д. К теории генезиса пегматитов.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1955, т. 30, вып. 2, с. 44—117. Библиогр. 66 назв.

Никитин В. Д. О состоянии изученности процессов формирования слюдоносных пегматитов.— Тр. ВНИИасбестоцемент, 1956, вып. 5, с. 91—155. Библиогр. 66 назв.

Никитин В. Д. Особенности редкометальной минерализации в пегматитовых жилах.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1957, ч. 86, вып. 1, с. 18—27, илл. Библиогр. с. 27. РЖХим., 1958, № 18, реф. 60488.

Никитин В. Д. Процессы перекристаллизации и метасоматоза в слюдоносных и керамических пегматитах.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1952, т. 27, вып. 2, с. 107—157. Библиогр. 28 назв.

Никитин В. Д. Современное состояние учения о процессах и условиях формирования пегматитов.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1959, т. 40, с. 77—94, илл. Библиогр. 45 назв.

Никитин В. Д., Садовский Ю. А., Филиппов В. А. Природа ниобо-танталовой минерализаци в редкометальных пегматитах.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1959, т. 35, вып. 2, с. 3—28, илл. Библиогр. 25 назв.

Обручев В. А. Образование гор и рудных месторождений. Изд. 2 (доп.). М.— Л., Изд. АН СССР, 1942. 199 стр., илл. Библиогр. с. 188—198.

Овчинников Л. Н. Экспериментальные исследования в связи с изучением рудных месторождений.— Минералог. сб. Уральского ФАН СССР, 1955, № 3, с. 30—49, илл. Библиогр. с. 49.

Падалка Г. Л. Геотектоническое районирование и некоторые вопросы металлогении Юго-Восточного Забайкалья.— Бюл. Всес. н.-и. геол. ин-та, 1958, № 1, с. 40—58, илл.

Романович И. Ф. Один из вариантов группировки месторождений полезных ископаемых по признаку использования в промышленности.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1956, т. 29, с. 118—123. Библиогр. с. 123.

Россовский Л. Н., Шостацкий А. Н., Зильберфарб Л. С. О некоторых положениях в работах К. А. Власова и их роли при поисках и оценке редкометальных пегматитов.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1959, № 11, с. 105—107. Библиогр. 12 назв.

Сафьянников А. Классификация пегматитов Бельгийского Конго и Руанда-Урунди.— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 84—96, илл.

Свитальский Н. И. Курс рудных месторождений. Т. 1—2. Л.— М.— Новосибирск, 1933.

Семененко Н. П. Парагенетический анализ и систематика метаморфических пород. Киев, Изд. АН УССР, 1954. 60 стр., илл. (АН УССР. Тр. Ин-та геол. наук. Сер. петрогр., минералогии и геохимии, вып. 2). Библиогр. 13 назв.

Семенов А. И. Зоны редкометального оруденения в Восточном Казахстане.— ДАН СССР, 1945, т. 50, с. 411—414.

Семенов А. И. Основные черты металлогении Восточного Казахстана.— Сов. геология, 1953, сб. 2. Вопросы региональной металлогении, с. 44—60.

Семенов А. И. Структурно-металлогенические зоны. (О закономерностях пространственного распределения эндогенных минеральных месторождений в складчатых областях).— В кн.: Общие принципы регионального металлогенического анализа и методика составления металлогенических карт для складчатых областей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 111—128, табл. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР. Нов. сер., вып. 22). РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17891.

Семенов А. И., Серпухов В. И. Общие принципы регионального металлогенического анализа.— В кн.: Общие принципы регионального металлогенического анализа и методика составления металлогенических карт для складчатых областей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 5—20. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР. Нов. сер., вып. 22).

Смирнов В. И. Эволюция эндогенного рудообразования.— Природа, 1959, № 4, с. 17—22.

Смирнов С. С. Очерк металлогении Восточного Забайкалья. М.— Л., Госгеолиздат, 1944. 91 стр. (Вост.-Сиб. геол. упр. Иркутский ун-т). Библиогр. 26 назв.

Смирнов С. С. Схема металлогении Восточного Забайкалья.— Пробл. сов. геологии, 1936, т. 6, № 10, с. 846—864. Библиогр. в подстроч. примеч.

Смирнов С. С. Тихоокеанский рудный пояс в пределах СССР.— Природа, 1946, № 2, с. 52—60.

Смирнов С. С., Цареградский В. А. Северо-восток Азии, его металлогения и оловоносность.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1937, № 5, с. 863—892. Библиогр. 43 назв.

Смит Ф. Г. Перенос и отложение несульфидных жильных минералов.— В кн.: Вопросы физико-химии в минералогии и петрографии. М., ИЛ, 1950, с. 163—209. Библиогр. с. 170—171, 185—187, 200—201, 209.

Танатар И. И. Основы учения о рудных месторождениях. Допущено М-вом высш. образования УССР в качестве уч. пособия для студентов геол. фак. высш. уч. заведений УССР. Харьков, Изд. Харьковск. ун-та, 1959. 292 стр., илл. Библиогр. 102 назв.

Танатар И. И. Теоретические основы учения о рудных месторождениях. Киев — Львов, Гостехиздат УССР, 1950. 262 стр., илл. Библиогр. 190 назв.

Татаринов П. М. Современные идеи о происхождении некоторых неметаллических полезных ископаемых.— Бюл. Всес. н.-и. геол. ин-та, 1958, № 1, с. 92—104. Библиогр. 36 назв.

Успенский Н. М. О генезисе пегматитов Золотой Горы.— Сов. геология, 1945, № 4, с. 93—98, илл. Библиогр. 10 назв.

Успенский Н. М. Псевдографические сростки кварца с турмалином и гранатом в пегматитах.— Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та. Полезные ископаемые, 1946, сб. 3, с. 119—126, илл. Библиогр. 6 назв.

Ферсман А. Е. Перспективы распространения полезных ископаемых на территории Союза. Л., Изд. АН СССР, 1932. 78 стр. Библиогр. с. 78.

Хотенок М. М. Признаки хрусталеносности кварцевых жил и пегматитовых тел.— В кн.: Геология, разведка и разработка месторождений пьезооптического кристаллосырья. М., 1957, с. 93—100. (М-во радиотехн. пром-сти СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та пьезоопт. минерал. сырья, т. 1, вып. 1). Библиогр. 10 назв.

Шавло С. Г. О становлении пегматитов Калбы и Нарыма.— Тр. Алтайск. горно-металлург. н.-и. ин-та АН КазССР, 1958, т. 6, с. 40—64. Библиогр. 11 назв. РЖХим., 1959, № 6, реф. 18913.

Шманенков И. В. Развитие комплексного метода изучения полезных ископаемых.— Сов. геология, 1957, сб. 60, с. 201—207. Библиогр. в подстроч. примеч. РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16236.

Шнейдерхен Г. Генетическая классификация месторождений на геотектонической основе.— В кн.: Рудные регенерированные месторождения. Сборник статей. Под ред. и с предисл. В. И. Смирнова. М., ИЛ, 1957, с. 11—62. Библиогр. 72 назв.

Штейнберг Д. С. К петрохимии гранитов Урала. Л., Изд. АН СССР, 1944. 80 стр. (Уральский ФАН СССР. Тр. Горно-геол. ин-та. Вып. 3 (а). Библиогр. 72 назв.

Carte géologique de l'Afrique Equatoriale Française au 1/2 000 000. Paris, French Equatorial Africa Bureau of Mines and Geology, 1958. 198 p. (Explanatory text by G. Gérard). Геологическая карта Экваториальной Французской Африки, масштаб 1/2 000 000.

Derry D. R. The genetic relationships of pegmatites, aplites and tin veins.— Geol. Mag., 1931, v. 68, № 808, p. 454—475. Генетическая связь пегматитов, аплитов и оловоносных жил.

El Shazly E. M. Classification of Egyptian mineral deposits.— Egypt. J. Geol., 1957, v. 1, p. 1—21. Классификация египетских месторождений полезных ископаемых.

The genesis of lithium pegmatites.— Engng and Mining J., 1925, v. 120, № 21, p. 803. Генезис литиевых пегматитов.

Heinrich E. W., Levinson A. A. Geological, mineralogical and crystallographic factors in the exploitation of lepidolite deposits.— Econ. Geol., 1955, v. 50, № 1, p. 99. Геологические, минералогические и кристаллографические факторы при разработке месторождений лепидолита.

Hess F. L. The natural history of the pegmatites.— Engng and Mining J., 1925, v. 120, № 8, p. 289—298. История пегматитов.

Hess F. L. Pegmatite.— Econ. Geol., 1933, v. 28, № 5, p. 447—462. Пегматиты.

Hirschi H. Zur Kontaktmetamorphose durch Lithiumpegmatite bei Keystone (South

Dakota).— Schweiz. mineral. und petrogr. Mitt., 1931, Bd 11, S. 256—263. О контактном метаморфизме литиевого пегматита в Кистоне, Южная Дакота.

Jahns R. H. The genesis of pegmatites. I. Occurrence and origin of giant crystals.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 7/8, p. 563—598. РЖГеол., 1954, № 1, реф. 356. Генезис пегматитов. I. Проявление и происхождение гигантских кристаллов.

Jahns R. H. The genesis of pegmatites. II. Quantitative analysis of lithium-bearing pegmatites, Mora County, New Mexico.— Amer. Mineralogist, 1953, v. 38, № 11-12, p. 1078—1112. Библиогр. 39 назв. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5130. Генезис пегматитов. II. Количественный анализ литиевых пегматитов в графстве Мора, штат Нью-Мексико.

Jahns R. H. The study of pegmatites.— Econ. Geol., 50th Anniv. Vol., 1905—1955, 1956, pt 2, p. 1025—1130. Изучение пегматитов.

Jahns R. H. The study of pegmatites.— Z. angew. Geol., 1957, Bd 3, № 5-6, S. 285—286. Изучение пегматитов.

Kemp I. F. The pegmatites.— Econ. Geol., 1924, v. 19, № 8, p. 697—723. Пегматиты.

Landes K. K. Age and distribution of pegmatites.— Amer. Mineralogist, 1935, v. 20, № 2, p. 81—105, № 3, p. 153—175. Возраст и распространение пегматитов.

Landes K. K. Origin and classification of pegmatites.— Amer. Mineralogist, 1933, v. 18, № 2, p. 33—56, № 3, p. 95—103. Происхождение и классификация пегматитов.

Landes K. K. The paragenesis of the granite pegmatites of Central Maine.— Amer. Mineralogist, 1925, v. 10, № 11, p. 355—411. Парагенезис гранитных пегматитов центральной части штата Мэн.

Landes K. K. Pegmatites and hydrothermal veins.— Amer. Mineralogist, 1937, v. 22, № 5, p. 551—560. Пегматиты и гидротермальные жилы.

Landes K. K. Sequence of mineralization in the Keystone, South Dakota pegmatites.— Amer. Mineralogist, 1928, v. 13, № 11-12, p. 519—530, 537—558. Последовательность минерализации в пегматитах Кистона, Южная Дакота.

Lingren W. Mineral deposits. 4-th ed. N. Y.— London, 1933. 930 p. Рудные месторождения.

Magakjan I. G. Eine metallogenetische Weltkarte.— Z. angew. Geol., 1959, Bd 5, H. 3, S. 122—124. Металлогеническая карта мира.

Norton J. J., Page L. R. Zones and replacement bodies in the Hugo pegmatite, Keystone, South Dakota.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 3-4, p. 205. Зоны и тела замещения в пегматите Хьюго — Кистон, Южная Дакота.

Page L. R. Petrology of spodumene bearing pegmatites.— Amer. Mineralogist, 1955, v. 40, № 3-4, p. 330. Петрология сподуменсодержащих пегматитов.

Reh H. Einige Bemerkungen zur Entstehung der Thüringer Saxonischen Lagerstätten.— Z. angew. Geol., 1959, Bd 5, H. 7, S. 293—296. Библиогр. с. 296. Несколько замечаний о происхождении тюрингско-саксонских месторождений.

Schaller W. T. The genesis of lithium pegmatites.— Amer. J. Sci., 1925, v. 10, № 57, p. 269—279. Engng and Mining J., 1925, v. 120, № 21, p. 803. Генезис литиевых пегматитов.

Schaller W. T. Mineral replacement in pegmatites.— Amer. Mineralogist, 1927, v. 12, № 3, p. 59—63. Замещения минералов в пегматитах.

Schaller W. T. Origine of pegmatite minerals.— Amer. Mineralogist, 1926, v. 11, № 1, p. 66. Генезис пегматитовых минералов.

Shaub B. M. On the origin of some pegmatites in the town of Newry, Maine.— Amer. Mineralogist, 1940, v. 25, № 10, p. 673—688. О происхождении некоторых пегматитов Ньюри, Мэн.

Štemprok M. Příspěvek ke genesi rudního ložiska Cínovce v Krušhych horách.— Věst. Ustřed ústavu geol., 1958, v. 33, № 4, p. 270—274. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25741. РЖХим., 1959, № 12, реф. 41936. К генезису рудного месторождения Циновец в Крушных горах.

Thoreau J. Les phases de la pegmatite de Manono (Katanga).— Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique, 1949, t. 35, № 7, p. 1008—1015. С. А., 1950, v. 44, № 13, p. 57686. Фазы пегматита Маноно (Катанга).

Žák L. Minerogenetische Studie einer pegmatitisch-pneumatolytischen Paragenese von Krupka (Graupen) im Erzgebirge.— Chem. Erde, 1959, Bd 20, H. 2, S. 81—103. Библиогр. с. 103. Минералогенетическое изучение пегматито-пневматолитового парагенезиса в районе Крупка (Граупен) в Рудных горах.

2. МЕСТОРОЖДЕНИЯ ЛИТИЯ, РУБИДИЯ И ЦЕЗИЯ

Алмейда, Джонстон, Леонардос, Скорца. Берилл-танталит-касситеритовые пегматиты Параиба и Рио-Гранде де Норте в северо-западной части Бразилии. Реф. В. Нехорошев.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 52—54. (М-во геологии СССР. Гл. упр. геол. фондов).

Амеландов А. С. Обзор слюдяных месторождений Урала.— В кн.: Слюды СССР. Сборник статей по минералогии, кристаллографии, геологии и экономике слюд и обзор месторождений мусковита в СССР. Под ред. П. М. Татаринова. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1937, с. 238—257. Библиогр. 11 назв.

Арапов Ю. А. Геология и петрография оловоносных пегматитов верховьев реки Ляйляк.— В кн.: К геологии и петрографии Туркестанского хребта. Л., Изд. Таджикско-Памирской экспедиции, 1936, с. 3—61, илл. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспеди-

ция 1934 г. Тр. экспедиции. Вып. 51). Библиогр. 22 назв.

Арапов Ю. А. О некоторых оловоносных пегматитах.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1941, вып. 54, с. 1—23. Библиогр. с. 21—22.

Аржекаев С. А. Минеральносырьевая база СССР к началу второго пятилетия и ее удельный вес в мировых ресурсах.— Минеральное сырье, 1934, № 2, с. 1—14.

Аристов В. В., Станкеев Е. А., Константинов Р. М. К вопросу о происхождении амазонитовых гранитов в Восточном Забайкалье.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1956, т. 29, с. 52—56, илл. Библиогр. 5 назв.

Артемьев Б. Н. Литий. Л.— М., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935. 12 стр. (НКТП СССР. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т. Минерально-сырьевая база СССР. Вып. 6). Библиогр. 10 назв.

Артемьев Б. Н. Материалы к познанию оловянных месторождений Восточного Забайкалья. (Предварительный отчет по работам 1928 г.).— Изв. Гл. геол.-развед. упр., 1930, т. 49, № 7, с. 29—45.

Артемьев Б. Н., Спектор И. Е. Олово. Л.-М., Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935. 48 стр. (НКТП СССР. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т. Гл. упр. по никелю и олову. Минерально-сырьевая база СССР. Вып. 19).

Аскасинский В. В. Недра Читинской области. Чита, Кн. изд., 1957. 76 стр., илл.

Аскасинский В. В., Таратута Л. А. Состояние и перспективы расширения минерально-сырьевой базы Читинской области и основные задачи научно-исследовательских, поисковых и геолого-разведочных работ. (Доклад на пленарном заседании). Чита. Кн. изд., 1958. 35 стр. (Орг. ком. Читинск. регионального совещания по развитию производит. сил. Вост. Сибири).

Асосков П. И. Проблема лития во второй пятилетке.— Минеральное сырье, 1933, № 8-9, с. 32.

Ассовский А. Н. Некоторые данные об оловоносности Борщевочного хребта (В. Забайкалье).— Изв. Гл. геол.-развед. упр., 1930, т. 49, № 7, с. 17—27, илл.

Барсанов Г. П., Гинзбург А. И. Торолит — танталат олова из месторождения Калбинского хребта.— ДАН СССР, 1946, т. 54, № 7, с. 619—622, илл. Библиогр. 3 назв.

Бек-Домбровский Р. Нерудно-минеральное хозяйство Урала в перспективе Урало-Кузнецкого комбината.— Хозяйство Урала, 1931, № 2, с. 47—60.

Бернар Х. Некоторые наблюдения над жилами зональных пегматитов в Маноно.— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 69—77. Библиогр. 5 назв.

Беус А. А. Бериллий. Изд. 2 (переработ.). Науч. ред. И. С. Степанов. М., Госгеолтехиздат, 1959. 38 стр. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Требования промышленности к качеству минерального сырья. Справочник для геологов. Вып. 36). Библиогр. 10 назв.

Беус А. А., Гинзбург А. И., Заболотная Н. П., Новикова М. И., Ситнин А. А. Некоторые типы пневматолито-гидротермальных месторождений бериллия. М., Госгеолтехиздат, 1959. 55 стр., илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Геология месторождений редких элементов. Вып. 4). Библиогр. с. 52—54.

Беус А. А., Залашкова Н. Е. Бериллий.— В кн.: Минеральные ресурсы капиталистических стран (литий, бериллий, бор, фтор, магний). Под ред. Н. А. Быховера, М. В. Дубовской и А. Ф. Опалева. М., Госгеолтехиздат, 1959, с. 32—60. (МГ и ОН СССР. Всес. геол. фонд). Библиогр. 30 назв.

Белов И. В. Магматические формации Саяно-Байкальской горной области и спорные вопросы их возрастных соотношений.— В кн.: Труды Четвертой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (12—14 мая 1955 г.). М., Изд. АН СССР, 1957, с. 64—72. Библиогр. 5 назв.

Бок И. И. Разведка месторождений редких элементов в Режевском районе на Урале.— Разведка недр, 1933, № 16, с. 21—25, илл.

Бублейников Ф. Неметаллические ископаемые Урала и Урало-Кузнецкий комбинат.— Минеральное сырье, 1931, № 10-11, с. 1054—1062.

Бублейников Ф. Современное состояние промышленности неметаллических ископаемых.— Минеральное сырье, 1930, № 10, с. 1422—1433.

Буркер Е. С. Редкие элементы в соликамских карналлитах.— В кн.: Соликамские карналлиты. Сборник статей под общ. ред. Н. С. Курнакова, В. Е. Цифриновича и С. И. Вольфковича. М.—Л., ОНТИ, Гл. ред. горно-топлив. лит., 1935, с. 22—24. (Союзкалий).

Буркер Е. С. Сырьевые базы лития, рубидия и цезия в СССР.— В кн.: Тезисы докладов. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1937, с. 182—183. (Междунар. геол. конгресс XVII сессия. СССР. 1937).

Буркер Е. С. Сырьевые базы лития, рубидия и цезия в СССР. (Тезисы).— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 5. М., Гос. науч.-техн. изд. нефт. и горно-топлив. лит., 1940, с. 184—185. (Международ. геол. конгресс).

Бучельников С. Урал.— В кн.: Химико-технический справочник. Т. 1. Ископаемое сырье. Вып. 2. Ископаемое сырье по экономическим областям СССР. Под ред. А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1925, с. 149—201. Библиогр. в подстроч. примеч.

Быховер Н. А., Опалев А. Ф. Минерально-сырьевая база капиталистических стран. Разведка и охрана недр, 1959, № 10, с. 53—59.

Бэнди. Пегматитовый район Рибау-Альто Лигонха (Мозамбик, Восточная Африка).— В кн.: Геохимия, минералогия и месторождения бериллия. Сборник переводов. Под ред. А. А. Беуса и М. Б. Рейфмана. М., ИЛ, 1955, с. 157—162. (Редкие металлы. Бериллий. Сборник передовых статей из иностранной периодической литературы № 3).

Вильнер А. И. Минеральные ресурсы Австралии. М., Госгеолиздат, 1949. 79 стр.,

илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 14). Библиогр. 65 назв.

Вильямс Г. Дж. Оловянные месторождения Карагве, Танганьика.— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 5. М., Гос. науч.-техн. изд. нефт. и горно-топлив. лит., 1940, с. 145—162, карта, илл. (Междунар. геол. конгресс.) Библиогр. 19 назв.

Вронский Б. И., Островский И. А. Черный бипирамидальный касситерит из месторождения Арга-Ыннах-Хайской интрузии в бассейне реки Яны.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Востока СССР. Вып. 1. Магадан, Изд. «Советская Колыма», 1945, с. 148—156. Библиогр. 6 назв.

Вронский Б. И., Островский И. А. Черный бипирамидальный касситерит из месторождения Кёстёр в бассейне р. Яны.— Зап. Всеросс. минералог. о-ва, 1945, ч. 74, вып. 2, с. 137—143. Библиогр. 6 назв.

Высоцкий Н. К. Полезные ископаемые Урала (переработка и дополнения Горского И. И., Молдованцева Е. П. и Татаринова П. М.).— В кн.: Геологическая карта Урала. Масштаб 1 : 500 000. Объяснительная записка. Л.— М., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 185—228, карта.

Вязовов В. В. Природные калийные соли.— Хим. наука и пром-сть, 1957, т. 2, № 6, с. 700—706. Библиогр. 22 назв.

Гимараниш, Белецкий. Олово-танталоурановые месторождения в районе Сан Жуан дел Рей, штат Минас Жераис, Бразилия.— В кн.: Материалы Международной конференции по мирному использованию атомной энергии, состоявшейся в Женеве 8—20 августа 1955 г. Т. 6. Геология урана и тория. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 167—171.

Гинзбург А. И., Коган Б. И. Литий.— В кн.: Минеральные ресурсы капиталистических стран (литий, бериллий, бор, фтор, магний). Под ред. Н. А. Быховера, М. В. Дубовской и А. Ф. Опалева. М., Госгеолтехиздат, 1959, с. 5—31. (МГ и ОН СССР. Всес. геол. фонд.) Библиогр. 46 назв.

Горбунов Н. П., Щербаков Д. И. Геохимические идеи в практике Таджикско-Памирской экспедиции.— В кн.: Научные итоги работ Таджикско-Памирской экспедиции. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 7—34, илл. (АН СССР. Геол. группа).

Гордиенко М. Месторождение лепидолита около с. Липовского, на Урале.— Горный ж., 1929, № 8-9, с. 1501.

Гордиенко М. А. Уральское сырье для получения солей лития.— Химия и хозяйство, 1930, № 12, с. 100—101.

Григорьев Ив. Ф. Грейзены, их минералогические типы и условия образования.— Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол., 1953, т. 28, № 1, с. 3—40, илл. Библиогр. 21 назв.

Григорьев Ив. Ф., Доломанова Е. И. Генетические типы оловорудных месторождений Забайкалья.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1956, т. 29, с. 38—51. Библиогр. с. 50—51.

Григорьев Ив. Ф., Доломанова Е. И. Геолого-минералогические особенности месторождений касситерито-кварцевой формации Восточного Забайкалья, залегающих в контактах карбонатных пород и гранитов.— Тр. Моск. геол.-развед. ин-та, 1955, т. 28, с. 24—38. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1956, № 2, реф. 2046.

Григорьев И. Ф., Доломанова Е. И. Об оловорудных месторождениях переходных типов между месторождениями касситерито-кварцевой и касситерито-сульфидной формаций.— В кн.: Вопросы геологии южной части Дальнего Востока и Забайкалья. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 279—301, илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 3). Библиогр. с. 301.

Дворкин-Самарский В. А. Некоторые геологические закономерности размещения редкометальных пегматитов Саяно-Байкальской складчатой области.— Краткие сообщ. Бурятск. комплексного н.-и. ин-та Сибирск. отд. АН СССР, 1959, вып. 1, с. 12—18, карт. Библиогр. 19 назв.

Дзенс-Литовский А. И., Гаркави М. Ю., Васильев Г. А., Еловская Л. В. Донные соляные отложения и погребенные рассолы Кара-Богаз-Гола как новый вид сульфатного сырья.— Тр. Всес. н.-и. ин-та галургии, 1959, вып. 35, с. 16—42, илл. Библиогр. 55 назв.

Долгов Л. М., Шпринцин А. Г. Основные месторождения и добыча лития за рубежом.— Колыма, 1956, № 10, с. 44—46.

Доломанова Е. И. Оловянно-вольфрамовые месторождения Ингодинского рудного узла и их генетические особенности. М., Изд. АН СССР, 1959. 299 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии. Вып. 23). Библиогр. с. 296—298.

Домбровский В. В. Геология Байкало-Патомского нагорья. Иркутск, Иркутское обл. изд., 1940. 200 стр., карты. (Тр. Вост.-Сиб. геол. упр., вып. 26). Библиогр. 176 назв.

Драверт П. Л. К минералогии курорта «Боровое» и его окрестностей.— Изв. Зап.-Сиб. отд. Геогр. о-ва, 1930, т. 7, с. 29—79, карта. Библиогр. 22 назв.

Дюроше. Наблюдения над металлоносными месторождениями в Швеции, Норвегии и Финляндии.— Горный ж., 1850, ч. 3, кн. 9, с. 342—364; ч. 4, кн. 10, с. 1—78; 1851, ч. 1, кн. 3, с. 302—335; ч. 2, кн. 6, с. 275—377; 1852, ч. 3; кн. 7, с. 98—146; ч. 3, кн. 8, с. 239—301; ч. 3, кн. 9, с. 458—479.

Елисеев Н. А. Геологический очерк Калбы.— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов по проблеме комплексного изучения и освоения природных ресурсов Алтайско-Иртышского района. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 119—176, илл. (АН СССР. Казакстанская база. Тр., вып. 5).

Елисеев Н. А. К вопросу об изучении металлогении Калбинского хребта в Казахстане.— Пробл. сов. геологии, 1933, т. 2, № 6, с. 243—256, илл. Библиогр. 13 назв.

Елистратов В. В. Минеральные ресурсы Восточной Сибири (в связи с предварительными итогами геолого-разведочных работ 1931 г.). М.— Л., Геол. изд. Всес. геол.-развед. объединения, 1932. 45 стр., 2 карты. (ВСНХ СССР. Всес. геол.-развед. объедине-

ние. Тр. Вост.-Сиб. геол.-развед. треста. Вып. 1). Библиогр. с. 43—44.

Ерофеев Б. Н., Морозенко Н. К. Вольфрамовые и оловянные месторождения Калбы и Нарыма.— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов по проблеме комплексного изучения и освоения природных ресурсов Алтайско-Иртышского района. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 183—213, карта, илл. (АН СССР. Казакстанская база. Тр. вып. 5).

Ершов А. Д. Новые данные по геологии цветных и редких металлов.— Сов. геология, 1947, сб. 14—15, с. 3—10.

Ефремов Н. Н., Веселовский А. А. Рубидий и цезий в соликамских карналлитах. (Предварительное сообщение).— Ж. прикл. химии, 1931, т. 4, вып. 4, с. 541—542.

Жилинский Г. Б. Оловоносность Центрального Казахстана. (Оловоносные формации и их место в общей металлогении региона). Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1959. 212 стр., илл. (АН КазССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 204—210.

Заварицкий А. Н. Геологический и петрографический очерк Ильменского минералогического заповедника и его копей. М., 1939. 318 стр. (Гл. упр. по заповедникам). Библиогр. с. 5—16.

Залашкова Н. Е. Этапы альбитизации в гранитных пегматитах на примере одного из пегматитовых полей Алтая.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и генезиса месторождений редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1957, с. 155—167, илл. (АН СССР. Ин-т минералогии, геохимии и кристаллохимии редк. элементов. Тр., вып. 1). Библиогр. с. 166—167. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12083.

Заплеталов Н. М. Пегматиты Алтын-Тау в Кызыл-кумах.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 181—196, илл. (Совнарком СССР. АН СССР). Библиогр. 8 назв.

Злобин. Геогностическое обозрение окрестностей реки Курбы, Онона и Селенги.— Горный ж., 1833, ч. 1, кн. 3, с. 330—337.

Иванов А. А. Галогенные формации СССР и закономерности размещения связанных с ними главнейших полезных ископаемых.— В кн.: Материалы Научной сессии по металлогеническим и прогнозным картам. Доклады. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1958, с. 203—211. (АН СССР. АН КазССР. МГ и ОН СССР. МГ и ОН КазССР).

Иванова Т. Н., Гаврилова В. Н., Унксов В. А. Интрузии северо-западной части Зеравшано-Гиссарской системы.— В кн.: Геология и полезные ископаемые Зеравшано-Гиссарской горной системы (Таджикистан). М.— Л., Госгеолиздат, 1940, с. 33—84. (Ком. по делам геологии при Совнаркоме СССР). Библиогр. 29 назв.

Ильинский В. П. Соль.— В кн.: Нерудные ископаемые. Сборник под ред. И. И. Гинзбурга, С. В. Константова, И. Д. Курбатова, В. А. Унковской, А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Т. 3. Слюда-циркониий. Л., Изд. АН СССР, 1927, с. 93—196. (АН СССР. Комис. по изучению естеств. производит. сил Союза). Библиогр. с. 196.

Ионин Н. Новый оловорудный район Союза в пределах Туркестанского хребта.— Пробл. сов. геологии, 1934, т. 2, № 4, с. 45—60.

Ионин Н. В. Олово в Средней Азии.— В кн.: Минеральные богатства Средней Азии. Сборник. Гл. ред. Н. П. Горбунов. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1935, с. 130—135, илл. (Таджикско-Памирская экспедиция при СНК СССР. Наркомтяжпром. НИС Техпром).

Ионин Н. В. Северные склоны Туркестано-Алтайского хребта.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1933 г. Л., ОНТИ, Госхимтехиздат, 1934, с. 67—94, илл., карты. (Совнарком СССР. АН СССР).

Ионин Н. В., Стулов Н. Н. Месторождение оловянного камня р. Карасу (Гиссарский хребет).— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1935 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 145—159, илл. (Совнарком СССР. АН СССР).

Ирман. О месторождении цветных камней в Мурзинской слободе.— Горный ж., 1836, ч. 1, кн. 2, с. 222—233.

Ициксон М. И. О времени и месте проявления оловоносности в истории развития геосинклинальных областей (автореф. доклада).— В кн.: Материалы совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 171—184. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология).

Циксон М. И. Распределение оловорудных месторождений в складчатых областях.— Сов. геология, 1958, № 1, с. 86—113. Библиогр. 37 назв.

Калюжный В. А. Граниты и оловорудные месторождения центральной части Калбинского хребта. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936. 83 стр., илл., карты. (АН СССР. Ломоносовск. ин-т). Библиогр. 39 назв.

Калюжный В. А. Граниты оловорудной зоны Туркестанского хребта. (Система р. Каравшин).— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1935 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 185—216, илл. (Совнарком СССР. АН СССР). Библиогр. 5 назв.

Кисельников В. Наши естественные горные ресурсы, теперешнее использование их и его возможные перспективы.— Горный ж., 1926, № 1, с. 3—13; № 3, с. 196—212.

Коган Б. И. Литий. Изд. 2 (переработ.). Науч. ред. А. И. Гинзбург. М., Госгеолтехиздат, 1959, 28 стр. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Требования промышленности к качеству минерального сырья. Справочник для геологов. Вып. 41). Библиогр. 39 назв.

Корнилов Г. П. Богатства Урала.— Редкие металлы, 1938, № 1, с. 41—42. Библиогр. 5 назв.

Коростышевский Н. Б. Комплексное использование полезных компонентов оловолитиевой руды.— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та, 1957, разд. 4, вып. 21, с. 1—12. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 22130.

Костылева Е. Е., Прокопенко Н. М. Пегматитовые жилы Приургинского района Северной Монголии.— В кн.: Северная Монголия. 1. Предварительные отчеты геологической, геохимической и почвенно-географической экспедиции о работах, произведенных

в 1925 году. Л., Изд. АН СССР, 1926, с. 51—84, карта. Библиогр. в подстроч. примеч.

Кратц К. О., Нумерова В. Н. Краткий очерк геологического строения и основные черты металлогении восточной части Балтийского щита.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Запада СССР. 1. Л., Госгеолтехиздат, 1957, с. 19—34. (МГ и ОН СССР. Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Сев.-Зап. геол. упр.). Библиогр. с. 33—34.

Краускопф К. Осадочные месторождения редких металлов.— В кн.: Проблемы рудных месторождений. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. Г. А. Соколова. М., ИЛ, 1958, с. 375—425. Библиогр. 219 назв.

Кузнецов В. И. К вопросу о месте сподумена в процессе формирования гранитных пегматитов.— Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те, 1953, № 7, с. 35—44, илл. Библиогр. 5 назв.

Кузнецов В. И. К изучению гранитных пегматитов Калбы.— Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та, 1956, вып. 46, с. 99—105. Библиогр. 10 назв.

Кузнецов В. И. Основные черты геологического строения месторождений тантала и ниобия, связанных с гранитными пегматитами.— Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та, 1956, вып. 46, с. 126—134. Библиогр. 4 назв.

Кузнецов В. И. Связь пегматитов с развитием трещин во вмещающих породах на примере одного месторождения.— Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та, 1955, вып. 28, с. 70—115, илл. Библиогр. 5 назв.

Куплетский Б. М. Очередные проблемы петрографии Туркестанского хребта. Полевые наблюдения.— В кн.: К геологии и петрографии Туркестанского хребта. Л., Изд. Таджикско-Памирской экспедиции, 1936, с. 77—93, илл. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. Тр. экспедиции. Вып. 51). Библиогр. 17 назв.

Курек Н. Н. Второстепенные полезные ископаемые Прииртышья (окончание).— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов по проблеме комплексного изучения и освоения природных ресурсов Алтайско-Иртышского района. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 227—272, илл. (АН СССР, Казахстанская база. Тр., вып. 5).

Курнаков Н. С., Кузнецов Д. И. Минеральные соли Урало-Эмбинского района и озера Индер.— Вестник АН СССР, 1936, № 1, с. 21—30.

Кюн Н., де. Пегматиты Северного Лугулу.— В кн.: Пегматиты Центральной Африки. Сборник статей. Перев. с франц. Н. А. Титовой и С. Б. Шнеерсон. Предисл. А. И. Гинзбурга. М., ИЛ, 1958, с. 55—59, илл. Библиогр. 4 назв.

Лавров М. М. Геологическое прошлое Иркутской области. Иркутск. кн. изд., 1958. 120 стр., илл., карта. Библиогр. с. 118—119.

Лебедев В. И. Материалы к изучению оловоносных пегматитов Туркестанского хребта.— Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол.-почв.-геогр., 1937, т. 3, вып. 4, с. 81—103, илл. Библиогр. 19 назв.

Либман Э. Рассеянные редкие элементы. (Геолого-экономический очерк). Под ред. Б. Н. Некрасова. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1936. 30 стр. (Гл. упр. пром-сти редк. металлов. НКТП СССР. Редбаза МГТ). Библиогр. в подстроч. примеч.

Либман Э. П. К вопросу изучения рассеянных редких элементов.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1936, т. 9, вып. 2, с. 47—55. Библиогр. в подстроч. примеч.

Либман Э. П. Литий. М.— Л., Госгеолиздат, 1947. 40 стр. (М-во геологии СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Требования промышленности к качеству минерального сырья. Справочник для геологов. Вып. 41). Библиогр. 26 назв.

Либман Э. П. Рубидий и цезий. М.— Л., Госгеолиздат, 1947. 28 стр. (М-во геологии СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Требования промышленности к качеству минерального сырья. Справочник для геологов. Вып. 46). Библиогр. 29 назв.

Литиевые соединения в России.— Тр. Комис. сырья, 1917, вып. 4, с. 123—126. (Ком. военно-техн. помощи объединенных науч. и техн. организаций).

Магакьян И. Г. Металлогеническая карта мира.— ДАН АрмССР, 1958, т. 26, № 3, с. 167—176, илл. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21187.

Марковский А. П. Геология южной части бассейна рек Ляйляк и Ак-су. Л., Изд. Таджикско-Памирской экспедиции, 1936. 88 стр. илл., карта. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. Вып. 53. Тр. экспедиции. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-т). Библиогр. 30 назв.

Месторождения урана и тория.— В кн.: Материалы Международной конференции по мирному использованию атомной энергии, состоявшейся в Женеве 8—20 августа 1955 г. Т. 6. Геология урана и тория. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 11—72 (Организация Объединенных Наций). Библиогр. 96 назв.

Минеральные ресурсы стран Африки. М., Госгеолиздат, 1950. 194 стр., илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 18). Библиогр. с. 188—193.

Минеральные ресурсы Турции. М., Госгеолиздат, 1949. 76 стр., илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 12). Библиогр. 111 назв.

Миронов В. А. Литий.— В кн.: Годовой обзор минеральных ресурсов СССР за 1926/27 г. Л., Изд. Геол. ком., 1928, с. 523—525. Библиогр. 6 назв.

Митропольский Б. С. К вопросу о постановке поисковых работ на олово в Алтае-Саянской горной системе.— Вестник Зап.-Сиб. геол. треста, 1937, вып. 3, с. 44—49.

Митропольский Б. С. Литиевые месторождения в Казахстане — Вестник Казахск. ФАН СССР, 1944, № 3, с. 3—5.

Митропольский Б. С. Пегматиты Казахстана.— Вестник Казахск. ФАН СССР, 1944, № 1, с. 41—43.

Митропольский Б. С. Редкометальное оруденение Горной Шории.— Вестник Зап.-Сиб. геол. треста, 1937, вып. 3, с. 31—39. Библиогр. 5 назв.

Моор Г. Минеральные ресурсы Гренландии по последним данным.— Проблемы Арктики, 1941, № 5, с. 80—82.

Мораес Л. Ж., ди. Известные месторождения урана и тория в Бразилии.— В кн.: Материалы Международной конференции по мирному использованию атомной энергии, состоявшейся в Женеве 8—20 августа 1955 г. Т. 6. Геология урана и тория. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 156—162.

[**Мурзаев П. М.** Осмотр месторождения лепидолита и розовых турмалинов у д. Савватьево, близ г. Нерчинска].— В кн.: Отчет о деятельности Академии наук СССР за 1926 г. Т. 2. Отчет о научных командировках и экспедициях. Л., Изд. АН СССР, 1927, с. 94.

Наследов Б. Н. Металлургическая база Узбекистана.— В кн.: Узбекистан. Труды и материалы Первой конференции по изучению производительных сил Узбекистана 19—28 декабря 1932. Т. 2. Л., Изд. АН СССР, 1933, с. 129—144.

Наследов Б. Н. Средняя Азия как база редких и малых металлов.— Редкие металлы, 1932, № 4-5, с. 20—26.

Наследов Б. Н. Черты экономической геологии западного окончания северных хребтов Тянь-Шаня.— Соц. наука и техника, 1936, № 6, с. 5—14.

Наследов Б. Н., Либман Э. П. Редкие элементы и малые металлы Средней Азии. Ташкент, 1933. 93 стр., прилож., карта (Среднеаз. гос. плановая комис. Материалы к плану второй пятилетки. Пром. серия под ред. И. З. Рахмана). Библиогр. с. 91—92.

Некрасов И. Я. Генетические типы оловорудных месторождений хребта Полоусного и Селенняхского кряжа.— Геология рудн. месторождений, 1959, № 1, с. 77—89. Библиогр. 3 назв.

Нехорошев В. П. Геология Алтая. М., Госгеолтехиздат, 1958. 262 стр. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. геол. ин-т). Библиогр. с. 257—261.

Нехорошев В. П. Закономерности распределении рудных месторождений Алтая.— Сов. геология, 1948, № 29, с. 25—41. Библиогр. 14 назв.

Никитин И. К. К геологии северного склона Туркестанского хребта. (Верховья Исфары и Соха). Л., Изд. Таджикско-Памирской экспедиции, 1936. 90 стр., илл. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. Тр. экспедиции. Вып. 50). Библиогр. 23 назв.

Никитин Ю. В., Саухатас И. С. О литиевых пегматитах Северной Карелии.— Тр. Лабор. геол. докембрия АН СССР, 1957, вып. 7, с. 109—119, илл. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19359. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7861.

Никольский А. П. Проявление редкометального оруденения в полиметаллической зоне Рудного Алтая.— Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та. Полезные ископаемые, 1946, сб. 3, с. 108—118, илл. Библиогр. 7 назв.

Новые месторождения петалита в Южной Родезии.— БИКИ, 1954 № 139, с. 3.

О сырьевых ресурсах и размерах производства плавикового шпата, бора, бериллия, лития и магния в капиталистических странах. М., 1958. 26 стр., 5 табл. (Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Геол.-развед. трест № 1). Библиогр. в подстроч. примеч.

Обручев В. А. Ископаемые богатства Казахстана.— Природа, 1944, № 3, с. 52—56.

Озеро Сирлс — крупнейший источник получения лития в США (без автора). Реф. А. Л. Любимов.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 60 (М-во геологии СССР. Гл. упр. геол. фондов).

Озеров И. М. Парагенетическая характеристика касситерита в россыпях.— Разведка недр, 1938, № 4-5, с. 24—26.

Озеров К. Н., Лебедева О. Н. Предварительные итоги изучения Мурзинско-Алабашкинского района на Урале в 1937 г.— Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та. Общ. сер., 1940, сб. 4, с. 60—69.

Озерский А. Очерк геологии, минеральных богатств и горного промысла Забайкалья. СПб, Изд. СПб. минералог. о-ва, 1867, 89 стр.

Осмоловский К. Н., Первушин С. А. Новые виды минерального сырья и перспективы их использования.— В кн.: Геологическая изученность и минерально-сырьевая база СССР. К XVIII съезду ВКП(б). Под общ. ред. И. М. Губкина. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол-развед. лит., 1939, с. 200—206. (Гл. геол. упр.).

Открытие месторождений литиевых минералов в Индии.— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 4, с. 101. (МГ и ОН СССР. Отд. научно-техн. информации ВИМС).

Пахолков В. Д. Минеральные ресурсы Канады. М., Госгеолиздат, 1949. 67 стр., илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 11). Библиогр. 159 назв.

Пельш А. Д. Комплексное ипсользование солевых рассолов.— Хим. наука и пром-сть, 1957, т. 2, № 6, с. 734—742. Библиогр. 59 назв.

Первушин С. А. Минеральные ресурсы Германии. М.— Л., Госгеолиздат, 1945. 108 стр., илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 2). Библиогр. 112 назв.

Первушин С. А., Орлова Е. В., Коган Б. И., Поль А. С., Свет Я. М. Минеральные ресурсы стран Западной и Юго-Западной Европы. М.—Л., Госгеолиздат, 1947. 150 стр., илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 6). Библиогр. в конце разделов.

Плешанов С. П. Материалы по геологии и полезным ископаемым бассейна Оки в ее среднем течении (Восточный Саян).— Тр. Иркутского горнометаллург. ин-та, 1957, вып. 14, с. 60—81, илл. Библиогр. с. 80—81. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5612.

Плешанов С. П. Некоторые вопросы геологии Восточно-Саянского пегматитового пояса.— В кн.: Труды Первого совещания по металлогении Западного Забайкалья. Иркутск, 1959, с. 231—241, илл. (АН СССР, Вост.-Сиб. фил. М-во высш. образования Иркутский горно-металлург. ин-т. МГ и ОН

СССР. Иркутское геол. упр.). Библиогр. с. 241.

Плешанов С. П. Провинция редкометальных пегматитов Восточного Саяна.— В кн.: Совещание по металлогении Западного Забайкалья. (Тезисы докладов). Иркутск, 1956, с. 71-75. (Ин-т геологии Вост.-Сиб. ФАН СССР. Иркутский горно-металлург. ин-т М-ва высш. образования. Трест «Востсибцветметразведка» МЦМ СССР. Иркутское геол. упр.).

Пожарицкий К., Русаков М. П. Геолого-промышленные контуры оловорудных районов Восточной Калбы и Нарыма.— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов по проблеме комплексного изучения и освоения природных ресурсов Алтайско-Иртышского района. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 587—597. (АН СССР. Казахстанская база. Тр., вып. 5).

Преображенский И. А. Оловоносные гранитоиды Борщевочного хребта (Восточное Забайкалье).— Тр. Петрогр. ин-та. АН СССР, 1939, вып. 14, с. 67—125, илл. Библиогр. 65 назв.

Преображенский П. И., Чураков А. Н. Слюда. Пг., Гос. тип., 1917. 12 стр. (Комис. по изучению естеств. производит. сил России при АН. Естественные производительные силы России. Т. 4. Полезные ископаемые. Вып. 26). Библиогр. 33 назв.

Рабкин М. И., Тихомиров Н. И. Геологическое строение и полезные ископаемые северо-восточной части Чукотского полуострова.— Тр. Аркт. ин-та, 1938, т. 104, с. 5—77, карта. Библиогр., 11 назв.

Радкевич Е. А. Оловорудные месторождения СССР.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 385—453. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82). Библиогр. с. 452—453.

Радкевич Е. А. Оловорудные районы зарубежных стран.— В кн.: Геология олова. М.—Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 297—384. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82). Библиогр. с. 383—384.

Редкометальные пегматиты. (Реферированные статьи). Л., 1958. 121 стр. (Информ. сб. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки МГ и ОН СССР, № 10).

Ресурсы полезных ископаемых Урала к началу второй пятилетки.— В кн.: Минеральные ресурсы Урала. Свердловск, 1934, с. 5—28. (Уральская планов. комис.).

Розин М. С. География полезных ископаемых Африки. М., Географгиз, 1957. 280 стр., карты. Библиогр. с. 258—263.

Розин М. С., Орлова Е. В., Первушин С. А., Сырова Е. И. Минеральные ресурсы Соединенных Штатов Америки. М., Госгеолиздат, 1952. 408 стр., илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 20). Библиогр. с. 390—406.

Розин М. С., Орлова Е. В. Минеральные ресурсы стран Южной Америки. М.— Л., Госгеолиздат, 1945. 128 стр. илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 3). Библиогр. 63 назв.

Розин М. С., Первушин С. А., Орлова Е. В. Минеральные ресурсы Северной Европы (Великобритании, Эйре, Швеции, Норвегии, Финляндии, Дании, Нидерландов). М.— Л., Госгеолиздат, 1945, 146 стр. илл. (Минеральные ресурсы зарубежных стран. Вып. 4). Библиогр. с. 99.

Руб М. Г. Взаимоотношение жильных пород с оруденением в юго-западной части Приморского края.— Сов. геология, 1956, сб. 51, с. 142—165, илл.

Руб М. Г. Грейзены юго-западного Приморья и их генезис.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 5, с. 97—163. Библиогр. 10 назв. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14062. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46285.

Руб М. Г., Готман Я. Д. О связи оруденения с интрузивными породами (на примере Приханкайского района).— В кн.: Вопросы магматизма и металлогении СССР. Ташкент, Изд. АН УзССР, 1958, с. 602—608. (АН СССР. МГ и ОН СССР. АН УзССР. Материалы к II Всесоюзному петрографическому совещанию).

Рудо-минеральное сырье СССР. Сводный обзор по республикам и областям. С предисл. и под общ. ред. Н. М. Федоровского. М., 1933. 119 стр. (Тр. Ин-та прикл. минералогии).

Самойло М. В. Об оловянном камне из долины реки Правой Пешковой (Юго-восточное Забайкалье, Борщевочный кряж).— Цветные металлы, 1933. № 8-9, с. 23—27, илл.

Саркисян С. Г. Петрография рыхлых касситеритсодержащих отложений Забайкалья. М., Изд. АН СССР, 1941. 100 стр., илл. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 50). Библиогр. с. 93—97.

Семененко Н. П. Гранитные пегматиты УССР.— Геологічний ж., 1940, т. 6, вып. 4, с. 5—37. Библиогр. 39 назв.

Сердюченко Д. П. Редкие и благородные металлы на Северном Кавказе и пути изыскания их новых месторождений.— В кн.: Северный Кавказ — мощная минерально-сырьевая база СССР. Сборник статей. Под. ред. Д. П. Сердюченко. Ростов н/Д., Кн. изд. «Северный Кавказ», 1932, с. 180—198. Библиогр. 13 назв.

Сердюченко Д. П., Успенская Л. Н., Лосев Н. А. Открытие олова на Северном Кавказе в связи с минералого-химическим изучением шлихов.— Уч. зап. Ростовск. н/Д. ун-та, 1935, вып. 3, с. 101—110. Библиогр. 9 назв.

Смирнов С. С. Забайкалье. (Из материалов поездки по поручению Комитета по цветным металлам НТО ВСНХ СССР).— Минеральное сырье и его переработка, 1926, № 4, с. 324—325.

Смирнов С. С. К оценке оловорудных районов.— Сов. геология, 1941, № 3, с. 3—16.

Смирнов С. С. Новые зарубежные рудные месторождения. (Краткий обзор крупных открытий последних лет.)— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1947, № 2, с. 123—136, илл. Библиогр. 60 назв.

Смирнов С. С. Об олово-вольфрамовом оруденении Востока СССР.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1945, № 6, с. 47—55. Библиогр. 4 назв.

Смирнов С. С. Рудные месторождения Верхоянского хребта.— В кн.: Геология и полезные ископаемые Севера СССР. Труды

первой геолого-разведочной конференции Главсевморпути 24—27 апреля 1935 г. Т. 2. Полезные ископаемые. Л., Изд. Главсевморпути, 1936, с. 213—238.

Смирнов С. С., Дубовик М. М., Епифанов П. П., Муромцев А. И., Розенцвит А. О. Минералогический очерк Яна-Адычанского района.— Тр. Ин-та геол. наук АН СССР, 1941, вып. 46, с. 1—62, илл. Библиогр. с. 60.

Смирнов-Верин С. С. Еще о цезии.— Редкие металлы, 1937, № 4, с. 43—44.

Соседко А. Ф. Альбитовые пегматиты центральных дуг Средней Азии.— Соц. наука и техника, 1936, № 2, с. 24—38, илл.

Соседко А. Ф. Геология и полезные ископаемые Кызыл-Кумов.— В кн.: Каракалпакия. Труды первой конференции по изучению производительных сил Каракалпакской АССР. Т. 1. Л., Изд. АН СССР, 1934, с. 123—134, карта (АН СССР. Совет по изучению производит. сил. Совет Народных Комиссаров Каракалпакской АССР).

Соседко А. Ф. Геохимическая диаграмма пегматитов центральных дуг Средней Азии.— ДАН СССР, 1937, т. 14, № 5, с. 299—301.

Соседко А. Ф. Материалы по минералогии и геохимии пегматитов Алтын-Тау.— Тр. Совета по изучению производит. сил АН СССР. Сер. Каракалпакская, 1935, вып. 5, с. 75—101, илл. Библиогр. 11 назв.

Соседко А. Ф. Пегматиты южного склона Туркестанского хребта.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 159—180, илл. (Совнарком СССР. АН СССР).

Соседко А. Ф. Пегматиты южных склонов Туркестанского хребта.— В кн.: Материалы по геологии и оруденению верховьев Зеравшана. Л., Изд. Таджикско-Памирской экспедиции, 1937, с. 3—72, илл. (АН СССР. Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. Вып. 68. Материалы экспедиции). Библиогр. 39 назв.

Соседко А. Ф. Полезные ископаемые Туркестанского хребта.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1933 г. Л., ОНТИ, Госхимтехиздат, 1934, с. 53—66, илл. карта. (Совнарком СССР. АН СССР).

Соседко А. Ф. Проблема цезия в СССР.— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 5. М., Гос. науч.-техн. изд. нефт. и горно-топлив. лит., 1940, с. 189. (Междунар. геол. конгресс).

Соседко А. Ф. Цезий.— Редкие металлы, 1937, № 2-3, с. 46—47.

Справочник по полезным ископаемым Северокавказского края. Ростов н/Д., Книгоизд. «Северный Кавказ», 1933. 371 стр., 16 табл. (Упр. Уполнаркомтяжпрома на Северном Кавказе и Северокавказский геол.-развед. трест). Библиогр. в подстроч. примеч.

Стальнов Г. И. Полезные ископаемые Забайкалья. Под ред. П. И. Полевого. Владивосток, Изд. Геол. ком. Дальнего Востока, 1923. 153 стр. с картой. Библиогр. 243 назв.

Степанов Б. Л. Роль Восточно-Сибирского края в оловянной проблеме СССР. М.— Иркутск, ОГИЗ, 1933. 76 стр., илл., табл. (Тр. Вост.-Сиб. геол.-развед. треста. Вып. 4). Библиогр. 43 назв.

Степанов И. С. О развитии сырьевой базы редких металлов.— Горный ж., 1945, № 11-12, с. 9—10.

Степанов И. С. Рубидий и цезий. Изд. 2 (переработ.). Науч. ред. Ю. Л. Черносвитов. М., Госгеолтехиздат, 1960. 36 стр. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья. Требования промышленности к качеству минерального сырья. Справочник для геологов. Вып. 46). Библиогр. 83 назв.

Стрелкин М. Ф. К вопросу об оловоносных пегматитах.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1938, № 3, с. 465—488.

Стрелкин М. Ф. Пегматиты Кырк-булака.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 149—158, илл. (Совнарком СССР. АН СССР).

Стрелкин М. Ф. Формация оловоносных пегматитов.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 93—114. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82). Библиогр. 5 назв.

Сущинский П. П. Очерк месторождений вольфрамовых и оловянных руд в России. Пг., 1916. 45 стр., табл., илл. (Материалы для изучения естеств. и производит. сил России. Вып. 5). Библиогр. 24 назв.

Сущинский П. П. Очерк месторождений цветных камней юго-восточного Забайкалья. М., 1925. 92 стр. (Тр. Ин-та прикл. минералогии и петрографии. Вып. 16). Библиогр. 50 назв.

Сырокомский В. С. Редкие элементы.—В кн.: Минеральные ресурсы Урала. Свердловск, Уральское изд., 1934, с. 305—312. (Уральская планов. комис.).

Тарасов Е. П., Плешанов С. С. Восточно-Саянские редкометальные пегматиты.— В кн.: Материалы совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 343—346. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология). РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14302. РЖХим., 1957, № 14, реф. 47735.

Твалчрелидзе А. А. Новое в области минерального сырья Закавказья.— Минеральное сырье, 1934, № 8, с. 20—24.

Тетяев М. Ленско-Байкальская область.— В кн: Химико-технический справочник. Т. 1. Ископаемое сырье. Вып. 2. Ископаемое сырье по экономическим областям СССР. Под ред. А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1925, с. 287—294. Библиогр. в подстроч. примеч.

Титов В. Заметки о месторождениях цветных камней и соляных озерах Нерчинского края.— Горный ж., 1855, ч. 2, кн. 6, с. 417—495.

Трофимов В. С. Оловянные и вольфрамовые месторождения Прииртышья.— В кн.: Большой Алтай. Сборник материалов по проблеме комплексного изучения и освоения естественных производительных сил Алтайско-Иртышского района. Л., Изд. АН СССР, 1934, с. 179—190.

Тюрнер Ф. С. Металлогенические провинции и эпохи.— В кн.: Проблемы рудных месторождений. Сборник статей. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. Г. А. Соколо-

ва. М., ИЛ, 1958, с. 34—90. Библиогр. 286 назв.

Уразов Г. Г., Поляков В. Д. Исследование Кара-Богаз-Гола. Из работ Института общей и неорганической химии.— Природа, 1956, № 9, с. 61—67, илл. Библиогр. в подстроч. примеч. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 997. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15177.

Федоровский Н. М. Минералогические провинции СССР.— В кн.: Академику В. И. Вернадскому к пятидесятилетию научной и педагогической деятельности. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1936, с. 619—742.

Ферсман А. Е. Богатства Урала. Свердловск, 1944. 67 стр., илл.

Ферсман А. Е. Краткий отчет о минералогической экспедиции в Селенгинскую Даурию в 1915 г.— ДАН СССР. Сер. А, 1923, т. 1, с. 65—68.

Ферсман А. Е. Парагенезис минералов Мурзинки.— Изв. Росс. АН. Сер. 6, 1922, т. 16, с. 463—476.

Ферсман А. Пегматитовые жилы Адуя. Пг., 1914. 16 стр., табл. (Геол. и минералог. музей им. имп. Петра Великого. Тр. Радиев. экспедиции АН, № 2). Библиогр. в подстроч. примеч.

Ферсман А. Е. Перспективы нахождения олова на территории Союза.— Редкие металлы, 1932, № 6, с. 4—11.

Ферсман А. Е. Полезные ископаемые Кольского полуострова, современное состояние, анализ, прогноз. М.— Л., Изд. АН СССР, 1941. 345 стр. (АН СССР. Совет по изучению производит. сил и Кольская база. Тр. Комис. по проблемам минерал. сырья. Сер. региональн., вып. 1). Библиогр. с. 265—266.

Ферсман А. Е. Проблема нерудных ископаемых. Л., Науч. хим.-техн. изд. Науч.-техн. упр. ВСНХ, 1929. 170 стр. (Материалы по химизации народного хозяйства СССР. Вып. 2). Библиогр. с. 106.

Филатов К. С. Редкие металлы.— В кн.: Полезные ископаемые Красноярского края. Красноярск, Краев. гос. изд., 1938, с. 298—329. (Зап.-Сиб. геол. упр.). Библиогр. в подстроч. примеч.

Харашвили И. Г. Олово.— В кн.: Природные ресурсы Грузинской ССР. Т. 1. Металлические полезные ископаемые. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 161—165. Библиогр. 12 назв.

Хлопин В. Г. Литий.— В кн.: Сообщения о научно-технических работах в Республике. Вып. 19. Первое Всесоюзное совещание по редким элементам в Москве 27—30 сент. 1925 г. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1925, с. 13—14.

Хлопин В. Г. Литий. Пг., 1917. 7 стр. (Комис. по изучению естеств. производит. сил России при АН. Естественные производительные силы России. Т. 4. Полезные ископаемые. Вып. 41). Библиогр. с. 6—7.

Хлопин В. Литий, рубидий и цезий.— В кн.: Химико-технический справочник. Ч. 1. Ископаемое сырье. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. Вып. 1. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1918, с. 74—76. (Науч.-техн. отд. ВСНХ). Библиогр. в подстроч. примеч.

Хлопин В. Литий, рубидий и цезий.— В кн.: Химико-технический справочник. Т. 1. Ископаемое сырье. Ч. 1. Виды сырья. Изд. 2, испр. и доп., под ред. А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1923, с. 102—104. Библиогр. в подстроч. примеч.

Хлопин В. Г. Литий (рубидий и цезий).— В кн.: Нерудные ископаемые. Сборник под ред. И. И. Гинзбурга, С. В. Константова, И. Д. Курбатова, В. А. Унковской, А. Е. Ферсмана и Д. И. Щербакова. Т. 2. Л., Изд. АН СССР, 1927, с. 213—226. (АН СССР. Комис. по изучению естеств. производит. сил СССР). Библиогр. 8 назв.

Ходьков А. Е. О происхождении замещенных зон на Верхнекамском месторождении.— В кн.: Материалы изучения районов современного и ископаемого соленакопления. Под ред. В. В. Вязовова и С. М. Кореневского. Л., Госхимтехиздат, 1956, с. 314—338. (М-во хим. пром-сти СССР. Главгорхимпром. Тр. Всес. н.-и. ин-та галургии. Вып. 32). Библиогр. 6 назв.

Хольтедаль У. Геология Норвегии. Т. 1—2. М., ИЛ, 1957.

Цветные металлы.— В кн.: Краткий отчет о работе институтов Главного геологоразведочного управления ВСНХ СССР за 1927/28 и 1928/29 гг. М.— Л., Геол. изд. Гл. геол.-развед. упр., 1930, с. 57—77. (ВСНХ СССР. Гл. геол.-развед. упр.).

Чернышкова Л. П. Геологические особенности пегматитов Волыни, их морфология и внутреннее строение.— В кн.: Пьезооптическое кристаллосырье. Сборник № 1. М., 1956, с. 8—20, илл. (М-во радиотехн. промсти СССР. Всес. н.-и. ин-т пьезоопт. минерал. сырья). Библиогр. 12 назв. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6186.

Чернышкова Л. П. Геологические особенности пегматитов Волыни, их морфология и внутреннее строение.— В кн.: Геология, разведка и разработка месторождений пьезооптического кристаллосырья. М., 1957, с. 11—24, илл. (М-во радиотехн. пром-сти СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та пьезоопт. минерал. сырья, т. 1, вып. 1). Библиогр. 12 назв. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 20934. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77037.

Черский Н. В. Богатства недр Якутии. Изд. 2, переработ. и доп. Якутск, Кн. изд., 1958. 232 стр., илл. Библиогр. 32 назв.

Чумаков А. А., Гинзбург И. В. Новая редкометальная геохимическая провинция на Кольском полуострове.— ДАН СССР, 1957, т. 114, № 2, с. 400—403. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17927.

Шавло С. Г. К геологии пегматитов и гидротермалитов Калба-Нарымского района.— Тр. Алтайск. горно-металлург. н.-и. ин-та АН КазССР, 1956, т. 3, с. 64—78. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34193.

Шавло С. Г. Пегматиты и гидротермалиты Калбинского хребта. Алма-Ата, Изд. АН КазССР, 1958. 327 стр., илл. (АН КазССР. Алтайск. горно-металлург. н.-и. ин-т). Библиогр. 93 назв.

Шейнманн Ю. М. Геологический очерк района нижнего течения рек Онона и Ингоды и верховьев Шилки (Восточное Забайкалье). М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит. 1935. 79 стр., илл.,

2 карты. (Гл. геол. упр. НКТП СССР. Тр. Вост.-Сиб. геол. треста. Вып. 7). Библиогр. 24 назв.

Шейнманн Ю. М. О Завитинском оловянном месторождении.— Вестник Геол. ком., 1927, т. 2, № 1, с. 17—18.

Шилин Л. Л. Геологический и петрографический очерк гор Алтын-Тау.— Тр. Совета по изучению производит. сил АН СССР. Сер. Каракалпакская, 1935, вып. 5, с. 37—74, карта. Библиогр. 25 назв.

Шилин Л. Л. Пегматиты Султан-Уиз-дага.— Тр. Совета по изучению производит. сил. АН СССР. Сер. Каракалпакская, 1935, вып. 5, с. 115—132, илл. Библиогр. 8 назв.

Щерба Г. Н. Заметки о грейзенах Казахстана.— Изв. КазССР. Сер. геол., 1949, вып. 11, с. 87—97. Библиогр. 14 назв.

Щерба Г. Н. Редкие металлы Восточного Казахстана, генетические типы месторождений.— Изв. АН КазССР. Сер. геол., 1958, вып. 4, с. 20—37.

Щербаков Д. И. Генетические типы оловорудных проявлений Средней Азии.— В кн.: Научные итоги работ Таджикско-Памирской экспедиции. М. —Л., Изд. АН СССР, 1936, с. 477—507, илл. (АН СССР. Геол. группа). Библиогр. в подстроч. примеч.

Щербаков Д. И. Геохимическая станция в Ходженте.— В кн.: Труды Таджикистанской базы. Т. 4. Геология и геохимия. М.—Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 13—26, илл.

Щербаков Д. И. Мышьяк, редкие и малые элементы Средней Азии.— В кн.: Минеральные богатства Средней Азии. Сборник. Гл. ред. Н. П. Горбунов. Л., ОНТИ, Химтеорет, 1935, с. 107—130. (Таджикско-Памирская экспедиция при СНК СССР. Наркомтяжпром. НИС Техпром.).

Щербаков Д. И. Оловоносность Средней Азии в свете работ 1935 г.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1935 г. М.—Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 111—140, илл. (Совнарком СССР. АН СССР).

Щербаков Д. И. Особенности металлогении Средней Азии.— В кн.: Таджикско-Памирская экспедиция 1934 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1935, с. 37—50, илл. (Совнарком СССР. АН СССР).

Щербаков Д. И. Проблемы сверхредких и рассеянных элементов.— Редкие металлы, 1935, № 3, с. 28—38.

Щербаков Д. И. Редкие и малые металлы Средней Азии.— Редкие металлы, 1934, № 4, с. 12—28, илл.

Щербаков Д. И. Редкие элементы Средней Азии.— В кн.: Тезисы докладов. М.—Л., ОНТИ, Гл. ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1937, с. 173. (Междунар. геол. конгресс. XVII сессия. СССР. 1937).

Щербаков Д. И. Редкие элементы Средней Азии.— В кн.: Труды XVII сессии. 1937. Т. 5, М., Гос. науч.-техн. изд. нефт. и горно-топлив. лит., 1940, с. 109—112. (Междунар. геол. конгресс).

Щербаков Д. И., Соседко А. Ф. Работы Южно-Ферганской экспедиции по изучению сурьмяно-ртутных месторождений.— ДАН СССР. Сер. А, 1928, № 11, с. 181—186.

Щербина В. В. Геохимия олова.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 5—25. (АН СССР. Тр. Ин-та геол. наук. Вып. 82). Библиогр. 13 назв.

Юрк Ю. Ю. Граниты и пегматиты Украинского кристаллического щита. Киев, Изд. АН УССР, 1956. 123 стр., илл. (АН УССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. 102 назв.

Якжин А. А. Кондаковское месторождение мусковита в Восточной Сибири. Иркутск, 1937. 148 стр., илл. (Тр. Вост.-Сиб. геол. треста. Вып. 22). Библиогр. 9 назв.

Сы Ю-дун. Виды литиевых минералов и месторождения лития в различных типах гранитных пегматитов.— Дичжи чжиши, 1957, № 2, с. 1—5. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 943.

Adams J. W. On beryllium deposits of the mount Antero region, Chaffee County, Colorado.— Geol. Surv. Bull., 1953, № 982D, p. 95—119. Бериллиевые месторождения района горы Антеро, графство Чаффи, Колорадо.

Agassiz J. F. Géologie et pegmatites stannifères de la région de Mumba-Numbi, Kivu (Congo belge).— Comité National du Kivu, Bruxelles, Nouvelle sér., 1954, t. 78, № 7, p. 28. Геология и оловоносные пегматиты района Мумба-Нумби, Киву (Бельгийское Конго).

Ahlfeld F. Die Erzlagerstatten inder tertiaren Magmaprovinz der bolivianischen Zentralanden.— Neues Jahrb. Mineral., 1932, Bd 65A, S. 285—448. Рудные месторождения третичной магматической провинции Центральных Анд Боливии.

Allen F. Mineral resources of North Carolina.— Rocks and Minerals, 1958, v. 33, № 78, p. 301. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25619. Минеральные ресурсы Северной Каролины.

Almeida S. C., Johnston W. D., Leonardos O. H., Scorza E. P. The beryl-tantalite-cassiterite pegmatites of Paraiba and Rio Grande do Norte, Northeastern Brazil.— Econ. Geol., 1944, v. 39, № 3, p. 206—223. Берилл-танталит-касситеритовые пегматиты Параибы и Риу-Гранде-ду-Норти, северо-западная Бразилия.

Another lithium discovery.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 11, p. 60. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 12082. Новое месторождение лития.

Argentina: importante halazgo de minerales en Mendoza, San Juan y San Luie.— Ibérica, 1955, v. 22, № 312, p. 165—166. РЖГеогр., 1957, № 6, реф. 14072. [Находки минерального сырья в Аргентине].

Arundale J. C. Lithium.— Bull. Bur Mines (U. S. A.), 1956, № 556, p. 465—470. Библиогр. 23 назв. Литий.

Arundale J. C., Mentch F. B. Lithium.— В кн.: Minerals yearbook, 1952. Vol. 1. Washington, 1955, p. 650—659. Литий.

Assunção C. T. Ocorrência de espodumena em Gelfa (Ancora).— Bol. museu e lab. mineral. e geol. Fac. ciênc. Univ. Lisboa, 1954, ser. 7, № 22, p. 29—32. C. A., 1956, v. 50, N 4, p. 2375a. Месторождение сподумена в Гельфе (Анкора).

Aubert G., Pierrot R. Sur un gisement de pegmatite à Li, Mn, Nb, Ta, Sn et Be dans la région de Crozant (Creuse).— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1959, t. 82,

№ 10-12, p. 400. O Li-, Mn-, Nb-, Ta-, Sn- и Be-носном пегматите в районе Кросан (Крёз).

Aumacho River lengthens zone on lithium belt.— North. Miner, 1955, v. 41, № 39, sec. 1, p. 3. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 660. Протяженная зона Омачо-Ривер в литиевом поясе.

Australian minerals and metals — 1956 and current review.— East. Metals Rev., 1957, v. 10, № 25, p. 577—578; № 26, p. 591—593. РЖГеогр., 1959, № 8, реф. 25083. Минералы и металлы Австралии. Обзор за 1956 г.

Bandy M. C. The Ribaue — Alto Ligonha pegmatite district, Portuguese East Africa.— Rocks and Minerals, 1951, v. 26, № 9/10, whole № 224, p. 512—521. C. A., 1955, v. 49, № 3, p. 1498c. Пегматитовый район Рибау-Алту-Лигонья, Португальская Восточная Африка.

Bannerman H. M. New Hampshire Mineral Resource Survey. VII. Structural and economic features of some New Hampshire pegmatites. Concord, New Hampshire, 1943. 22 p. (N. H. State Planning and Development Comm.). C. A., 1945, v. 39, № 1, p. 46. Служба по минеральным ресурсам Нью-Гэмпшира. VII. Структурные и экономические особенности некоторых пегматитов Нью-Гэмпшира.

Bannert B. Die Bergbauschätze Österreichs.— Z. Wirtschaftsgeogr., 1958, Bd 2, № 3, S. 73—82. РЖГеогр., 1959, № 8, реф. 24294. Природные богатства Австрии.

Bayramgil O. Mineralogical study of the pegmatite of Gördes, Western Anatolia.— Bull. Geol. Soc. Turkey, 1954, v. 5, p. 54—70, (67—70). C. A., 1955, v. 49, № 7, p. 4465g. Минералогическое изучение пегматита Гёрдеса, Западная Анатолия.

Behier J., Gigues J. Le lithium à Madagascar.— Echo mines et métallurgie, 1956, № 3490, p. 149, РЖГеол., 1957, № 4, реф. 4907. Литий на Мадагаскаре.

The Belgian Congo and Ruanda-Urundi.— Mining J., 1958, Annual Rev., p. 153, 155. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25611. Бельгийское Конго и Руанда-Урунди.

Berliner M. H. Investigation of the Harding tantalum-lithium deposits, Taos County, New Mexico.— Rept. Invest. U. S. Bur. Mines, 1949, № 4607, 7 p. C. A., 1950, v. 44, № 5, p. 1860d. Исследование тантало-литиевых месторождений в Хардинге, графство Таос, Нью-Мексико.

Bernard H. Quelques observations sur les filons zonaires pegmatitiques à Manono.— Ann. Soc. géol. Belgique, 1954—1955, t. 78, fasc. spéc., p. 41—49. C. A., 1955, v. 49, № 14, p. 9457h. Некоторые замечания по поводу зональных пегматитовых жил в Маноно.

Blake W. P. Tin ore in the Black Hils of Dakota.— В кн.: Mineral resources of the United States. Calendar years 1883 and 1884. Washington, 1885, p. 602—613. (Department of the interior U. .S. Geological Survey). Олово в Блэк-Хилсе, Дакота.

Bowles O. Nonmetallic minerals, new deposits and new uses for a variety of industrial minerals.— Mining and Met., 1945, v. 26, № 458, p. 76—80. Реф. в кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 80—85. Неметаллические минералы, новые месторождения [методы обработки] и промышленное использование минерального сырья.

Brana V. Metale rare şi disperse.— Rev. minelor, 1958, v. 9, № 11, p. 519—522. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18808. Редкие и рассеянные металлы.

Broadhurst S. D. Lithium resources of North Carolina.— N. Carolina Dept Conserv. and Devel. Div. Mineral Resources. Inform. Circ., 1956, v. 15, p. 1—37. C. A., 1957, v. 51, № 2, p. 965. Ресурсы лития в Северной Каролине.

Brotzen O. Mineral association in granitic pegmatites.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1959, Bd 81, H. 2, № 497, S. 231—296. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 21486f. Минеральная ассоциация в гранитных пегматитах.

Brown J. India's mineral wealth: a guide to the occurrences and economics of the useful minerals of India, Pakistan and Burma. 3-rd ed. Bombay, 1955. 761 p., maps, ill. Минеральные богатства Индии. Путеводитель по месторождениям и экономике полезных минералов Индии, Пакистана и Бирмы.

California and the Southwest. Ed. C. N. Zierer. N. Y.— London, 1956. 376 p., maps. Калифорния и Юго-Запад.

Cameron E. N. Concepts of the internal structure of granitic pegmatites and their applications to certain pegmatites of South West Africa.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1955, v. 58, p. 45—70. Библиогр. 27 назв. Изучение внутренней структуры гранитных пегматитов применительно к некоторым пегматитам Юго-Западной Африки.

Cameron E. N. Occurrence of mineral deposits in the pegmatites of the Karibib-Omaruru and Orange River areas of South West Africa.— Mining Engng, 1955, v. 7, № 9, p. 867—874. C. A., 1955, v. 49, № 21, p. 14596c. Размещение минеральных месторождений в пегматитах районов Карибиб-Омаруру и Оранжевой реки, Юго-Западная Африка.

Canadian lithium pegmatites.— Mining Mag., 1954, v. 91, № 3, p. 179—181. Литиевые пегматиты Канады.

Carbonell A. Los yacemientos de los metales poco frecuentes en la provincia Córdoba y en otros lugares comparables a ella geologicamente.— В кн.: Congrès géologique international. XIV session en Espagne, 1926. Madrid, 1927, fasc. 3, p. 1317—1337. Месторождения редких металлов в провинции Кордова и других местах, сходных по геологическому строению.

Cesium at Bernic Lake.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 32, p. 76. Цезий в районе озера Берник.

Chambers G. H., Enck E. G. Lithium ores and lithium salts.— Foot Prints, 1934, v. 7, № 1, p. 1—11. Ceram. Abstrs, 1935, v. 14, № 8, p. 119. Литиевые руды и литиевые соли.

Charlewood G. H. Exploration in Manitoba.— Canad. Mining J., 1957, v. 78, № 4, p. 147—249. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12370. Исследования в Манитобе.

Charrin V. Les minéraux exceptionnels de la région d'Ambazac, dans la Haute-Vienne.— Génie civil, 1958, t. 135, № 11, p. 247—249. РЖГеогр., 1959, № 9, реф. 27748. Редкие металлы района Амбазак в департаменте Верхняя Вьенна [Франция].

Charrin V. La pegmatite.— Chimie et Industrie, 1953, v. 69, № 6, p. 1131—1139. Пегматиты [Франция].

Chen C. H., Lee M. T. Tin and tungsten deposits of Machiangyuan, Chianghua, Hunan.— Nat. Res. Commiss. (China), Mineral Explor. Bureau, Contrib. Econ. Geol., 1944, № 1, p. 89—92. C. A., 1946, v. 40, № 6, p. 1431. Оловянные и вольфрамовые месторождения Мачиангуан, Чиангуа, Хунан.

Chronique des métaux, minerais et substances diverses.— Ann. mines, 1956, № 10, p. 56—64. Список металлов, руд и других веществ.

Clark J. D. Lepidolite — occurrences and uses.— Foote Prints, 1946, v. 18, № 1, p. 8—13. C. A., 1946, v. 40, № 21, p. 6371.3. Лепидолит. Месторождения и использование.

Clarke F. F., Zinner P. a. o. Edison spodumene mine, Pennington County, South Dakota.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1948, № 4234, 23 p. C. A., 1950, v. 44, № 15, p. 6781h. Сподуменовый рудник Эдисон, графство Пеннингтон, Южная Дакота.

Clemons B. H., Browning J. S. Strategic beryllium from domestic pegmatites.— Mining Engng, 1953, v. 5, p. 786—788. Стратегический бериллий из отечественных месторождений.

Colorado pegmatites.— Mining World, 1946, v. 8, № 5, p. 11—14. Пегматиты Колорадо.

Cuivre, uranium et bien d'autres choses encore.— Europe-France outre-mer, 1959, v. 36, № 350, p. 69—71. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 25612. Медь, уран и другие полезные ископаемые.

Čech F. O kassiteritech z lithno-fosfátového pegmatitu ze Ctidružic u Moravskych Budějovic.— Časop. Moravského musea Brně. Vědy přírod., 1955, r. 40, s. 81—88. C. A., 1956, v. 50, № 7, p. 4727g. О касситеритах из литиево-фосфатного пегматита Цтидружиц у г. Моравске Будейовице [ю.-з. Моравия].

Čech F. Krystallografie barevných turmalinů z lithného pegmatitu od Ctidružic u Moravských Budějovic.— Rozpr. ČSAV. Řada MPV, 1958, r. 68, № 2, s. 33—43. C. A., 1958, v. 52, № 12, p. 9877. Библиогр. 10 назв. Кристаллографическое исследование окрашенного турмалина в литиевом пегматите Цтидружиц близ Моравских Будейовиц.

Čech F. A mineral of the rutile group from the lithium pegmatite at Biskupice near Hrotovice, Western Moravia.— Časop. Moravského musea Brně. Vědy přírod., 1958, r. 43, s. 55—58. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 993b. Минерал группы рутила из литиевого пегматита в Бискупице близ Хротовице, Западная Моравия.

Černy P. Západomoravské desilikované pegmatity. I. Drahonín u Tišnova.— Práce Brněnské základ. ČSAV, 1958, r. 30, № 5, s. 161—202. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77032. Десилицированные пегматиты Западной Моравии. I. Драгонин близ Тишнова.

Davies J. F. Geology and mineral deposits of the Bird Lake area, Lac du Bonnet Mining Division, Manitoba.— Manitoba Dept Mines and Natur Res. Mines Branch Publ., 1955, № 54—1, 44 p. C. A., 1955, v. 49, № 21, p. 14594h. Геология и месторождения полезных ископаемых района Бёрд-Лейк, горный округ Лак-дю-Бонне, Манитоба.

Davies J. F. Geology of the Winnipeg River area, Lac du Bonnet Mining Division, Manitoba.— Manitoba Dept Mines and Natur. Res. Mines Branch Publ., 1957, № 56-1, 27 p. C. A., 1958, v 52, № 1, p. 184. Геология района р. Виннипег, горный округ Лак-дю-Бонне, Манитоба.

Davies J. F. The lithium and beryllium pegmatites of Southeastern Manitoba.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1958, v. 51, № 555, p. 420—426. Библиогр. 16 назв. Trans. Canad. Inst. Mining and Metallurgy, 1958, v. 61, p. 230—236. РЖГеол., № 8, реф. 16595. C. A., 1958, v. 52, № 20, p. 16993. Литиевые и бериллиевые пегматиты в Юго-Восточной Манитобе.

Davies J. F. Lithium deposits of the Cat Lake — Winnipeg River area.— West. Miner and Oil Rev., 1956, v. 29, № 9, p. 35—37. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9660. Литиевые месторождения района оз. Кэт — р. Виннипег.

Davies J. F. Manitoba lithium deposits.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 78—79, 100—101. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11254. Месторождения лития в Манитобе.

Derry D. R. Lithium-bearing pegmatites in Northern Quebec.— Econ. Geol., 1950, v. 45, № 2, p. 95—104. Литиевые пегматиты в северной части Квебека.

Derry D. R. Tin-bearing pegmatites in Eastern Manitoba.— Econ. Geol., 1930, v. 25. № 2, p. 145—159. Оловоносные пегматиты Восточной Манитобы.

Development of Highland mineral deposits.— Refractories J., 1954, v. 30, № 9, p. 372—378. Разработка минеральных месторождений в северной части Шотландского нагорья.

Dewey H. Southwest England [geology]. London, 1935. 75 p. (Geol. Surv. Gr. Brit.). C. A., 1936, v. 30, № 8, p. 2138.5. Юго-западная Англия [геология]. [Геологический обзор юго-западной Англии. Отмечены пегматитовые дайки с содержанием лития, вольфрама и молибдена].

Discoveries of vitally important rare minerals made in Northwest Territories.— Canad. Mining. J., 1943, v. 64, № 11, p. 716. Открытие жизненно важных редких минералов в Северо-Западных территориях.

Dixey F. Progress report of the Overseas Geological Surveys, 1956—1957.— Overseas Geol. and Mineral Res., 1959, v. 7, № 3, p. 271—321. Доклад о работах, проводившихся в 1956—1957 годах Заморскими Геологическими Службами.

Dorphinghans W. T. Amblygonit-Zinn-Vorkommen von Caceres in Spanien. Ein neues typus pneumatolitischer Lagerstätten. Berlin, 1914. 88 S. Амблигонит-оловянные месторождения из Касереса, Испания. Новый тип пневматолитового месторождения.

Dunn J. A. Tin-tungsten mineralization at Mawchi, Karen states, Burma.— Records Geol. Surv. India, 1938, v. 73, p. 209—237. C. A., 1940, v. 34, № 9, p. 2741.5. Олово-вольфрамовая минерализация в Моучи, штат Карен, Бирма.

Dyer B. W. Searles Lake development.— Quart. Colorado School Mines, 1950, v. 45, № 4B, p. 39—44. Разработка оз. Сёрлс.

Earl L. Manitoba's drop in production offset by prospect for future.— West. Business and Ind., 1958, v. 32, № 3, p. 40, 44, 46, 48. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14259. Поиски минерального сырья в Манитобе обеспечат увеличение добычи.

Eastern Canada, Manitoba.— Mining Mag., 1959, v. 101, № 4, p. 189. Восточная Канада, Манитоба.

Eckel E. B. A new lepidolite deposit in Colorado.— J. Amer. Ceram. Soc., 1933, v. 16, № 5, p. 239—245. Новое месторождение лепидолита в Колорадо.

Eigo D. P., Franklin J. W., Cleaver G. H. Lithium.— Engng and Mining J., 1955, v. 156, № 9, p. 75—89. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 661. Литий.

Ellis H. A. A spodumene deposit Ravensthorpe, West Australia.— Ann. Rept Dept Mines for 1943. 1944. Сподуменовое месторождение Равенсторп, Западная Австралия.

Ermans P.-F. Étude de procédés de concentration applicables à la pegmatite stannifère de Manono.— Rev. gén. sci. appl., 1956, v. 3, № 4, p. 81—99. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 13565. РЖим., 1957, № 22, реф. 71406. Изучение процессов концентрации применительно к оловянным [и литиевым] пегматитам Маноно.

Fisher D. J. Preliminary report on some pegmatites of the Custer district.— S. Dakota Geol. Surv. Rept Invest., 1942, № 44, 35 p. C. A., 1943, v. 37, № 6, p. 1352.9. Предварительное сообщение о некоторых пегматитах округа Кастер.

Foote H. W. Über das Vorkommen von Pollucit, Mangano-Columbit und Mikrolith bei Rumford in Maine.— Z. Krystallogr., 1896, Bd 27, H. 1, S. 60—64. О месторождении поллуцита, мангано-колумбита и микролита в районе Рамфорд, штат Мэн.

Francis G. H. Zoned hydrotermal bodies in the serpentinite mass of Glen Urquhart (Inverness-shire).— Geol. Mag., 1955, v. 2, № 6, p. 433—447. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24579. Зональные гидротермальные тела в массиве серпентинитов Глен-Эркхарт (графство Инвернесс) [Великобритания].

Franco H. N. R. R. The pegmatite with amblygonite at Fazenda Cuiabá, Mogi das Cruzes, São Paulo.— Mineração e met., 1945, v. 8, p. 256—260. C. A., 1945, v. 39, № 15, p. 3226.4. Пегматит с амблигонитом в Фазенда Куиаба, Мохи-дас-Крузес, Сан-Паулу.

Fraser H. J. Paragenesis of the Newry pegmatite, Maine.— Amer. Mineralogist, 1930, v. 15, № 8, p. 349—364. Парагенезис пегматитов Ньюри, штат Мэн.

Frommurze H. F., Gevers T. W., Rossouw P. J. The geology and mineral deposits of Karibib area, South West Area.— Union S. Africa Dept Mines, Geol. Surv. Explanation sheet, 1942, N 79, 180 p. C. A., 1950, v. 44, № 3, p. 982b. Геология и месторождения района Карибиб, Юго-Западная зона.

Geological map of Canada.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1956, v. 49, № 526, p. 81. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 2396. Геологическая карта Канады.

Géologie minière. Pegmatites à terre rares et filons métallifères.— Chronique mines outre-mer, 1958, an. 26, № 262, p. 114—118. Горнорудная геология. Редкоземельные пегматиты и металлоносные жилы.

Geology of Black Hills, S. Dak.— Econ. Geol., 1913, v. 9, p. 265; v. 18, p. 206. Геология Блэк-Хилса, Ю. Дакота.

Geology of Canadian industrial mineral deposits. (Arranged by a Committee of the Industrial Minerals Division, Canadian Institute of Mining and Metallurgy). Winnipeg, 1957. 248 p. (Sixth Commonwealth Mining and Metallurgical Congress). Геология промышленных месторождений Канады.

Geology of Winnipeg area.— Precambrian, 1958, v. 31, № 6, p. 9. Геология района Виннипег.

Gevers T. W. Phases of mineralization in Namaqualand pegmatites.— Trans. Geol. Soc. S. Africa, 1937, v. 39, p. 331—377. C. A., 1938, v. 32, № 5, p. 1619.3. Фазы минерализации пегматитов. Намаквaленда.

Gevers T. W., Partridge F. C., Joubert G. K. The pegmatite area south of the Orange River, Namaqualand.— Mem. Geol. Surv. S. Africa, 1937, № 31, p. 172. Mineral. Abstrs, 1939, v. 7, p. 338—339. C. A., 1940, v. 34, № 7, p. 1947.6. Пегматитовое поле к югу от Оранжевой реки, Намаквaленд.

Gillson J. L. Industrial minerals.— Mining Congr. J., 1958, v. 44, № 2, p. 93—103, 136. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9836. Промышленное минеральное сырье.

González R. J. Importancia de los problemas geológicomineros de México.— Comercio exterior, 1958, v. 8, № 1, p. 19—22. РЖГеогр., 1959, № 5, реф. 15823. Значение проблемы минеральных ресурсов Мексики.

Gries J. P. Investigation of the Beecher № 2 lithium-bearing pegmatite, Custer County, S. Dakota.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1950, № 4632, 14 p. C. A., 1950, v. 44, № 9, p. 3851i. Исследование литиевого пегматита Бичер № 2, графство Кастер, Южная Дакота.

Grip E. A lithium pegmatite on Kluntarna in the Archipelago of Piteå.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1940, Bd 62, H. 4, № 423, S. 380—390. C. A., 1941, v. 35, № 9, p. 2824.9. Литиевый пегматит Клунтарны в Архипелаге Питео.

Guigues J. Étude des gisements de pegmatite de Madagascar.— Haut Commissariat Madagascar et Dépend., Trav. Bur. géol., 1955, № 67, 26 p. Bull. signal., 1956, v. 17, № 1, pt 1, réf. 17—5094. Изучение пегматитовых месторождений Мадагаскара.

Guigues J. Pegmatite deposits of Madagascar.. I.— Haut Commissariat Madagascar et Dépend., Trav. Bur. géol., 1954, № 58, 112 p. C. A., 1955, v. 49, № 21, p. 1459e. Пегматитовые образования Мадагаскара. I.

Guimarães D. Mineral deposits of magmatic origin.— Econ. Geol., 1947, v. 27, № 8,

p. 721—736. Рудные месторождения магматического происхождения.

Guimarães D. Occurrence of a rare mineral in the pegmatite of Germinal, Nazareno District, Minas Gerais.— Rev. Escola minas, 1957, v. 21, p. 76. C. A., 1958, v. 52, № 15, p. 12689. Нахождение редких минералов в пегматите Жерминаля, район Назарену, Минас-Жераис.

Guimarães D., Guedes S. V. Preliminary note on the stanniferous region of São João del Rei, Minas Gerais.— Brazil. Ministério agr. Dept. nacl. produção mineral. Div. fomento produção mineral. Avulso, 1944, № 58, 26 p. C. A., 1945, v. 39, № 22, p. 5215.4. Предварительное замечание об оловоносном районе Сан-Хуан-дель-Рей, Минас-Жераис.

Gwynne C. S. Pegmatites in the Beecher Rock Basin.— S. Dakota Geol. Surv. Rept Invest., 1944, v. 48, p. 1—23. C. A., 1945, v. 39, № 1, p. 46.8. Пегматиты в бассейне Бичер-Рок.

Gysin M. Alkaline syenites containing spodumene from the vicinity of Quitota (Angola).— Arch. sci. (Genève), 1957, v. 10, p. 596—599. C. A., 1958, v. 58, № 12, p. 9877. Щелочные сиениты, содержащие сподумен, вблизи Квитоты (Ангола).

Hall L. R., Lloyd J. C. Ambligonite and beryl deposits of Euriowio, Broken Hill District.— N. S. Wales Dept Mines, Techn. Rept, 1953 (publ. 1956), v. 1, p. 60—63. C. A., 1957, v 51, № 17, p. 12767. Месторождения амблигонита и берилла в Эвриовиво, район Брокен-Хилл.

Hanley J. B. Lithia pegmatites of the Brown Derby mine, Gunnison County, Colorado.— Econ. Geol., 1945, v. 40, № 8, p. 593. Amer Mineralogist, 1946, v. 31, № 3-4, p. 197. Литиевые пегматиты месторождения Браун-Дерби, графство Ганнисон, Колорадо.

Hanley J. B., Heinrich E. W., Page L. R. Pegmatite investigations in Colorado, Wyoming, and Utah, 1942—1944. A report on resources of beryllium, tantalum and lithium minerals and muscovite.— Geol. Surv. Profess. Paper, 1950, № 227, 125 p. C. A., 1950, v. 44, № 17, p. 7727f. Исследования пегматитов в штатах Колорадо, Вайоминг и Юта в 1942—1944 гг. Доклад о запасах бериллиевых, танталовых и литиевых минералов и мусковита.

Hasegawa S. Chemical studies of allanites and their associated minerals from the pegmatites in the northern part of the Abukuma massif.— Sci. Repts Tôhoku Univ. Ser. 3, 1957, v. 5, p. 345—372. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 996g. Химическое изучение алланита и ассоциирующих минералов из пегматитов северной части массива Абукума.

Heinrich E. W. Pegmatites of Eight Mile Park, Fremont County, Colorado.— Amer. Mineralogist, 1948, v. 33, № 7-8, p. 420—448; № 9-10, p. 550—587. Пегматиты месторождения Эйт-Майл-Парк, графство Фримонт, Колорадо.

Hermann F. Lithiumvorkommen der Erde.— Neues Jahrb. Mineral., 1935, Bd 11, № 9, S. 108. Мировые месторождения лития.

Hess F. L. Lithium in North Carolina.— Engng and Mining J., 1936, v. 137, № 7, p. 339—342. C. A., 1936, v. 30, № 20, p. 7071. Литий в Северной Каролине.

Hess F. L. The spodumene pegmatites of North Carolina.— Econ. Geol., 1940, v. 35, № 8, p. 942—966. Сподуменовые пегматиты Северной Каролины.

Hess F. L. Tin, tungsten and tantalum deposits of South Dakota.— Geol. Surv. Bull., 1909, № 380, p. 131—161. Олово, вольфрам и танталовые месторождения Южной Дакоты.

Hess F. L., Bryan B., Jr. The pegmatites at Tinton, S. Dakota.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1938, № 3404, 19 p. C. A., 1938, v. 32, № 20, p. 7865.4. Пегматиты района Тинтон, Ю. Дакота.

Hess F. L., Raston C. C. Lithium in New England.— Engng and Mining J., 1938, v. 139, № 6, p. 48—49. Литий в Нью-Инглленде.

Hirschi H. Mikrolith im Spodumenpegmatit bei Embudo in New Mexico.— Schweiz. mineral. und petrogr. Mitt., 1931, Bd 11, H. 2, S. 253—255. Микролит в сподуменовом пегматите Эмбудо, Нью-Мексико.

Hirschi H. Thormineral aus Lithium-pegmatit von Camp Harding bei Embudo, new Mexico.— Schweiz. mineral. und petrogr. Mitt., 1928, Bd 8, S. 260. Ториевые минералы из литиевого пегматита Кэмп-Хардинга, Эмбудо, Нью-Мексико.

Holmquist P. J. The Archean geology of the coast regions of Stockholm.— Geol. fören. i Stockholm. förhandl., 1910, Bd 32, S. 789—911. Геология архея в районе Стокгольма.

Hopkins A. Canada's northern frontier.— Mining J., 1957, v. 248, № 6350, p. 554—555. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12369. Северная часть Канады.

Hosking K. F. G. La caractérisation des minerais de lithium.— Mining Mag., 1957, v. 96, № 5, p. 271—276. Характеристика литиевых руд.

Hutchinson R. W. Geology of the Montgary pegmatite.— Econ. Geol., 1959, v. 54, № 8, p. 1525—1542. Библиогр. 10 назв. Геология пегматита Монтгари.

Hutchinson R. W., Claus R. J. Pegmatite deposits, Alto Ligonha, Portuguese East Africa.— Econ. Geol., 1956, v. 51, № 8, p. 757—780. Библиогр. 5 назв.; 1955, v. 50, № 7, p. 782. РЖГеол., 1957, № 19, реф. 12788. РЖХим., 1958, № 14, реф. 46286. Пегматитовые месторождения Алту-Лигонья, Португальская Восточная Африка.

Hutt G. M. The search for industrial minerals in Canada.— West. Miner and Oil Rev., 1958, v. 31, № 6, p. 33—39. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14257. Поиски промышленных минералов в Канаде.

Important lithium deposits.— Mining J., 1951, v. 236, № 6027, p. 176. Важнейшие месторождения лития.

Investigation of the Mateen spodumene deposit, Pennington County, South-Dakota.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1948, № 4339, p. 20. C. A., 1948, v. 42, № 18, p. 6711d. Исследование сподуменового месторождения Матин, графство Пеннингтон, Южная Дакота.

Jacob K., Mahadevan T. M. Mineral wealth of Bihar.— Indian Mining J., 1957, v. 5, p. 47—57. C. A., 1958, v. 52, № 9, p. 7039. Минеральное богатство Бихара. [Индия].

Jacobson R. The pegmatites of central Nigeria. Colshester, 1946. 61 p. (Geological Survey of central Nigeria, Bull. № 17). Пегматиты центральной Нигерии.

Jahn W. F., Pesonen P. E. Investigation of tin-bearing pegmatites in the Tinton area, Lawrence County, South-Dakota.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1949, № 4484, 25 p. C. A., 1949, v. 43, № 17, p. 6545i. Исследование оловосодержащих пегматитов в районе Тинтона, графство Лоренс, Южная Дакота.

Jahns R. H. Lithium-bearing pegmatites near Wickenburg, Arizona.— Bull. Geol. Soc. America, 1949, v. 60, № 12, pt 2, p. 1899. Литийсодержащие пегматиты близ Уикенберга, Аризона.

Jahns R. H. Lithium-tantalum pegmatites in Mora County, N. Mexico. [Abstract].— Bull. Geol. Soc. America, 1946, № 57, p. 1208. Литиево-танталовые пегматиты в графстве Мора, Нью-Мексико.

Jahns R. H., Wright L. A. Gem- and lithium-bearing pegmatites of the Pala district, San Diego County, California. San Francisco, 1951. 72 p. (California Division of Mines. Special report 7-A). Пегматиты, содержащие драгоценные камни и литий, района Пала, графство Сан-Диего, Калифорния.

Jahns R. H., Wright L. A. The Harding beryllium-tantalum-lithium pegmatites, Taos County, New Mexico.— Econ. Geol., 1944, v. 39, № 1, p. 96. Бериллий-тантал-литиевые пегматиты Хардинга, графство Таос, Нью-Мексико.

Jaroš Z. Ein neuer Fundort von Lepidolith und seiner Begleitmineralien in Westmähren.— Přiroda. Brno, 1928, v. 21, № 2-3, s. 1—2. Neues Jahrb. Mineral., Ref. I, 1928, S. 306. Новое месторождение лепидолита и сопутствующих минералов в Западной Моравии.

Jedwab J. Les oligo-éléments dans la recherche des pegmatites minéralisées.— Ann. Soc. géol. Belgique, 1954—1955, t. 78, fasc. spéc., p. 71—79. Элементы-примеси при поисках рудоносных пегматитов.

Jesus A. M., de. Mangano- and lithium-bearing pegmatites from the neighborhood of Mangualde.— Comuns. Serv. geol. Portugal, 1933, v. 19, p. 65—210. Mineral. Abstrs, 1938, v. 6, p. 440—442. C. A., 1938, v. 32, № 3, p. 888.5. Марганцово-литиевые пегматиты в окрестностях Мангуалди.

Johnston W. D., Jr. Beryl-tantalite pegmatites of Northeastern Brazil.— Bull. Geol. Soc. America, 1945, v. 56, № 11, p. 1015—1070. C. A., 1946, v. 40, № 4, p. 813.7. Берилл-танталитовые пегматиты в северо-восточной Бразилии.

Josephson G. W. Mineral raw materials.— Industr. and Engng Chem., 1955, v. 47, № 3, pt 1, p. 426—431. Минеральное сырье [в Южно-Атлантических штатах].

Kesler T. L. Geology and the lithium industry.— Foote Prints, 1956, v. 28, № 1, p. 11—15. C. A., 1957, v. 51, № 21, p. 16223. Геология и литиевая промышленность.

Kesler T. L. The tin-spodumene belt of the Carolina.— Geol. Surv. Bull., 1942, № 936-J, p. 245—269. C. A., 1943, v. 37, № 6, p. 1352.2. Олово-сподуменовый пояс Каролины.

Knorring O., von. Helvine from a lithium pegmatite near Salisbury, Southern Rhodesia.— Mineral. Mag., 1959, v. 32, № 244, p. 87—89. Библиогр. 6 назв. C. A., 1959, v. 53, № 17 p. 15874g. Гельвин из литиевого пегматита близ Солсбери, Южная Родезия.

Kock W. P., de. The lepidolite deposits of South-West Africa.— Trans. Geol. Soc. S. Africa, 1932, v. 35, Meeting, June 27, p. 97—113. Месторождения лепидолита в юго-западной Африке.

Kock W. P., Teuscher E. O. Die zonale Verteilung des Lithiums in osterzgebirgischen Greisen.— Neues Jahrb. Mineral. Abhandl., 1951, Bd 82, № 1-2, S. 93—109. Зональное распределение лития в грейзенах восточной части горно-рудного района.

Krauskopf K. B. Sedimentary deposits of rare metals.— Econ. Geol., 50-th Anniv. Vol., 1905—1955, pt 1, p. 411—463. C. A., 1956, v. 50, № 13, p. 9523a. Осадочные месторождения редких металлов.

Krenkel E. Geologie und Bodenschätze Afrikas. 2. stark veränd. Aufl. Leipzig, 1957. 597 S., ill. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 13737. Геология и полезные ископаемые Африки. Изд. 2, перераб.

Krishnan M. S. The mineral production of the Indian Union during 1952.— Rec. Geol. Surv. India, 1955, v. 86, № 2, p. 309—376. РЖГеогр., 1959, № 9, реф. 28005. Добыча полезных ископаемых в Индии в 1952 г.

Kuno H. Pegmatites of Suichung district, South Manchuria. A further contribution to the study of pegmatites containing rare-elements minerals.— J. Geol. Soc. Japan, 1950, v. 56, p. 79—83. Пегматиты района Суйчан, Южная Маньчжурия. Новые сведения по пегматитам, содержащим минералы редких элементов.

Lacroix A. Les pegmatites gemmifères de Madagascar.— C. r. Acad. sci., 1912, t. 155, № 8, p. 441—447. Пегматиты Мадагаскара, содержащие драгоценные камни.

Lafont D. S., de. Lithium pegmatites and stanniferous pneumatolytes of the Sudan and Senegal.— Chronique mines outre-mer, 1958, an. 26, № 3, p. 245—251. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 2010g. Литиевые пегматиты и оловоносные пневматолиты из Судана и Сенегала.

Landes K. K. Colorado pegmatites.— Amer. Mineralogist, 1935, v. 20, № 5, p. 319—333. Пегматиты Колорадо.

Landes K. K. The paragenesis of the granite pegmatites of Central Maine.— Amer. Mineralogist, 1925, v. 10, № 11, p. 378. Парагенезис гранитных пегматитов центральной части Мэн.

Landolt P. E. Lithium.— Mining Engng, 1951, v. 3, № 12, p. 1045—1048. Литий.

Legraye M. Quelgues observations sur les pegmatites de la région de Kabunga (Kivu, Congo belge).— Ann. Soc. géol. Belgique, Liège, 1954—1955, t. 78, fasc. spéc., p. 31—40. Несколько наблюдений по пегматитам района Кабунга (Киву, Бельгийское Конго).

Limsden H. B. Lithium wealth in Manitoba.— Mining Times Canada and Oilfields

Rev., 1926, v. 1, № 5, p. 5. Литиевые богатства Манитобы.

Lincoln F. C. The Etta Mine — a unique lithia producer in the Black Hills.— Engng and Mining J., 1927, v. 124, № 6, p. 213—219. Рудник Этта — единственный производитель окиси лития в Блэк-Хилсе.

Lithium.— Mineral Res. Australia. Summary Rept, 1946, № 25, p. 5—17. Минеральные ресурсы Австралии.

Lithium-bearing ores.— Rhodesian Mining Rev., 1954, v. 19, № 3, p. 43. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4906. Литийсодержащие руды.

Lithium find for Conwest in new area.— North. Miner, 1955, v. 41, № 7, p. 1, 9. РЖГеол., 1956, № 2, реф. 2052. Находка лития в Конуэсте, в новом районе.

Lithium. Gisements de petalite en Rhodesie.— Chronique mines colon., 1955, t. 23, № 227, p. 148. Литий. Месторождения петалита в Родезии.

Lithium. Gîtes lithinifères du Plateau Central.— Chronique mine outre-mer, 1958, an. 26, № 262, p. 128—129. Литий. Месторождение литиевых руд в Центральном плато.

Lithium resources of North America. A brief summary of the geology, distribution, production, and reserves.— Geol. Surv. Bull., 1955, № 1027-G, p. 325—343. Литиевые ресурсы в Северной Америке. Краткий обзор геологии, распределения, производства и ресурсов.

Litio: pegmatitos portadoras.— Ind. minera, 1954, año 12, № 147, p. 42—44. Литийсодержащие пегматиты.

Mäkinen E. Die Cranitpegmatite von Tammela in Finnland und ihre Minerale.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1913, № 35, p. 1—101. Гранитные пегматиты района Таммела в Финляндии и их минералы.

Magakjan I. G. Fundortbedingungen und industrielle Verwendung von Spurenelementen.— Z. angew. Geol., 1959, Bd 5, H. 4, S. 160—164. Месторождения и промышленное применение рассеянных элементов.

Mansell T. A. Northwest Territories Review.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 2, p. 87—123. Обзор по Северо-Западным Территориям.

Marelle A. Le développement de l'industrie minière.— Marchés trop. monde, 1958, v. 14, № 645, p. 799—803. РЖГеогр., 1959, № 6, реф. 18992—18994. [Изучение и эксплуатация минеральных ресурсов Французской Западной Африки].

Mather W. B. Lithium — northeast Brazil is potential source.— Mining Engng, 1954, v. 6, № 9, p. 897—903. J. Amer. Ceram. Soc., 1955, v. 38, № 4, p. 75. РЖГеол., 1955, № 6, реф. 7810. Северо-восточная Бразилия — возможный источник лития.

The Mauve — a pioneer lithium small working.— Rhodesian Mining Rev., 1955, v. 20, № 9, p. 27—29. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 12081. Рудник Мов — пионер добычи лития в Родезии.

McLaughlin Th. G. Pegmatite dikes of the Bridger Mountains, Wyoming.— Amer. Mineralogist, 1940, v. 25, № 1, p. 46—68. C. A., 1940, v. 34, № 9, p. 2745.6. Пегматитовые дайки в горах Бриджер, Вайоминг.

McLellan R. R. Brown Derby pegmatites, Gunnison County, Colorado.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1956, № 5204, 21 p. C. A., 1956, v. 50, № 15, p. 10619h. Пегматиты Браун-Дерби, графство Ганнисон, Колорадо.

Medwenitsch W. Zur Lagerstättengeologie Ägyptents.— Tschermaks mineral. und petrogr. Mitt., 1958, Bd 6, № 4, S. 420—428. РЖХим., 1959, № 6, p. 18889. К геологии месторождений Египта.

Megathlin G. R. The pegmatite dikes of the Gilsum area, New Hampshire.— Econ. Geol., 1929, v. 24, № 2, p. 163—181. Пегматитовые дайки района Джилсум. Нью-Гэмпшир.

Meng H. M. Geology of Ko-chiu [Kokiu] tinfield, Yunnan.— Bull. Geol. Soc. China, 1937, v. 16, p. 421—437. Neues Jahrb. Mineral., Ref. II, 1937, S. 703. C. A., 1939, v. 33, № 7, p. 2443.8. Геология оловоносного поля Кокью, Юнан.

Mineral resources of Australia. Summary report N 25. Lithium. Bureau of Mineral resources. Geology and geophysics. Canberra, 1949. 17 p. Минеральные ресурсы Австралии.

Mineral resources in Southern Rhodesia. Lithium minerals.— Rhodesian Mining J., 1954, v. 26, № 321, p. 39—41, 45. РЖГеол., 1954, № 6, реф. 6608. Минеральные ресурсы Южной Родезии. Литиевые минералы.

Mineral resources of the United States. Calendar years 1883 and 1884. Washington, 1885. 1016 p. (Department of the interior U. S. Geol. Surv.). Минеральные ресурсы США за календарные годы 1883 и 1884.

Minerals of Canada.— Mining and Industr. Rev., 1958, v. 102, Suppl., Oct., I—IV. РЖГеогр., 1959, № 8, реф. 24917—24918. Минерально-сырьевая база Канады.

Mohr H. Lepidolite deposits «Rožna» in Moravie as lithium ore deposit.— Berg- und Hüttenmänn. Monatsch., 1934, Bd 32, № 2, p. 44—50. (J. Amer. Ceram. Soc., 1934, v. 17, № 11). Ceram. Abstrs, 1934, v. 13, № 11, p. 301. Berg- und hüttenmann. Jahrb., 1934, Bd 82, S. 44—50. C. A., 1934, v. 26, № 20, p. 6400. Лепидолитовые месторождения Рожна в Моравии как источник литиевой руды.

Morgante S. Cassiterite in a pegmatite of the Valle di Terento (Alto Adige).— Rend. Soc. mineral. ital., 1956, v. 12, p. 172—176. C. A., 1956, v. 50, № 22, p. 16590d. Касситерит в пегматите Валле-ди-Теренто (Альто Адидже).

Mulligan R. Lithium deposits of Manitoba, Ontario, and Quebec.— Chronique mines outre-mer, 1958, an. 26, p. 186—187. C. A., 1957, v. 51, № 22, p. 17643. Месторождения лития в Манитобе, Онтарио и Квебеке.

Mulligan R. Lithium in Canada.— Canad. Mining J., 1957, v. 78, № 4, p. 121—126. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6585. Литий в Канаде.

Nama Creek gets rich show in new sector.— North. Miner, 1955, v. 41, № 10, p. 1, 9. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7754. Богатое оруденение на новом участке Нама-Крик.

New England States have war minerals.— Mining Congr. J., 1943, v. 29, № 4, p. 56, Стратегические минералы Нью-Ингленда.

Noakes L. C. Mineral resources of Australia. [Lithium].— Mineral Resources Survey. Summary Report. Canberra, 1946, № 25, 17 p. C. A., 1947, v. 41, № 10, p. 3020b. Минеральные ресурсы Австралии. Литий.

Norman G. W. H. Molybdenite deposits and pegmatite in the Preissac-Lacorne area, Abitibi County, Quebec.— Econ. Geol., 1945, v. 40, № 1, p. 1—17. Библиогр. 11 назв. С. А., 1945, v. 39, № 12, p. 2469.5. Молибденитовые месторождения и пегматиты района Прейсак-Лакорн, графство Абитиби, Квебек.

Norton J. J., Schlegel D. K. Lithium in North America.— Mining Mag., 1956, v. 94, № 1, p. 58—59; № 2, p. 117—118; № 3, p. 177—178. Литий в Северной Америке.

Oen Ing Soen. On some sulphide minerals in the beryllium-lithium pegmatite of Mangualde, North Portugal.— Neues Jahrb. Mineral., Abhandl., 1959, Bd 93, H. 2, S. 192—208. Библиогр. с. 205—206. Некоторые сульфидные минералы в бериллий-литиевом пегматите Мангуалди, Северная Португалия.

Oftedal I. Enrichment of lithium in Norwegian cleavelandite-quartz pegmatites.— Norsk geol. tidsskr., 1941, Bd 20, H. 3/4, S. 193—198. С. А., 1943, v. 37, № 9, p. 2311.6. Обогащение литием норвежских кварц-клевеландитовых пегматитов.

Oftedal I. Lepidolit- og tinnstenførende pegmatit i Förde, Telemark.— Norsk geol. tiddsskr., 1942, Bd 22, H. 1—2, S. 1—14. (in English, p. 13—14). С. А., 1946, v. 40, № 6, p. 1432. Лепидолит- и оловосодержащие пегматиты Фёрде, Телемарк.

Oftedal I. En lithium førende granitpegmatitt i Nordland.— Norsk geol. tidskr., 1949—1950, Bd 28, № 1-4, S. 234—237. С. А., 1951, v. 45, № 15, p. 6547e. Литийсодержащий гранитный пегматит в Норланде.

Olson J. C. Economic geology of the Spruce Pine pegmatite district, North Carolina.— N. Carolina Dept Conserv. and Devel. Div. Mineral Resources. Bull., 1944, v. 43, pt 1, p. 1—67. С. А., 1946, v. 40, № 14, p. 4006.5. Экономическая геология пегматитового района Спрус-Пайн, Северная Каролина.

Olson J. C. Mica-bearing pegmatites of New Hampshire.— Geol. Surv. Bull., 1942, № 931-P, p. 363—403. С. А., 1942, v. 36, № 22, p. 6952.8. Слюдоносные пегматиты Нью-Гэмпшира.

Olson J. C. Pegmatites of the Cashiers and Zirconia districts, North Carolina.— N. Carolina Dept Conserv. and Devel. Div. Mineral Resources. Bull., 1952, № 64, p. 1—32. Пегматиты районов Кашир и Циркония, Северная Каролина.

Paeva G., de. Pegmatite provinces of Brazil.— Brazil, Ministério agr. Dept. nacl. produção mineral. Bol., 1946, № 78, p. 13—21. С. А., 1947, v. 41, № 11, p. 3405d. Пегматитовые провинции Бразилии.

Page L. R., Othus U. S. Pegmatite investigations 1942—1945. Black Hills, South Dakota.— Geol. Surv. Profess. Paper, 1953, N 247, p. 1—228. Рец.: Schneiderhöhn H.— Zbl. Mineral., 1954, (1955), Teil 2, № 2-3, S. 355—356. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8822. Рец. Исследования пегматитов в 1942—1945 гг. Блэк-Хилс, Южная Дакота.

Paine L. G. Mineral resource of South-West Africa.— Mining Mag., 1954, v. 91, № 6, p. 329—335. Минеральные ресурсы Юго-Западной Африки.

Palache Ch. A topaz deposit in Topsham, Maine.— Amer. J. Sci., 1934, v. 27, № 157, p. 37—48. С. А., 1934, v. 27, № 6, p. 1631. Месторождение топаза в Топсеме, Мэн.

Parga-Pondal I., Cardoso G. M. Die Lithiumpegmatite von Lalin in Galizien (Prov. Pontevedra, Spanien).— Schweiz. mineral. und petrog. Mitt., 1948, Bd 28, № 1, S. 324—334. Литиевые пегматиты месторождения Лалин в Хализьен (пров. Понтеведра, Испания).

Parga-Pondal I., Frage-Faden E. Chemistry of lithiferous pegmatites from Gogas, Lalin.— An. Real soc. esp. fis. y quim., 1934, v. 32, p. 1011—2020. С. А., 1935, v. 29, № 4, p. 1038. Химия литиевых пегматитов из Хохаса, Лалин.

Payner E. O. Minerals in New South Wales for atomic energy.— Proc. Australian Atom. Energy Symposium, 1958, p. 27—34. С. А., 1959, v. 53, № 18, p. 16843c. Минералы для атомной промышленности в Новом Южном Уэльсе.

Pegmatites à lithium et beryllium du Manitoba.— Chronique mines outre-mer, 1958, an. 26, № 268, p. 288. Литиевые и бериллиевые пегматиты в Манитобе.

Pehrman G. The granite pegmatites of Kimito (Southwest Finland) and their minerals.— Acta Acad. aboensis. Math. et phys., 1945, v. 15, № 2, 84 p. С. А., 1946, v. 40, № 5, p. 1119.8. Гранитные пегматиты Кимито (юго-западная Финляндия) и их минералы.

Phillips D. F. The potential of the lithium ore deposits of S. Rhodesia.— Rhodesian Mines and Inds, 1954, v. 16, № 7, p. 21, 23. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8829. Потенциальные литиевые месторождения Южной Родезии.

Planck W. E. Mineral commodities of California: geological occurrence, economic development and utilization of the states mineral resources. Lithium and lithium compounds.— Calif. Dept Nat. Resources. Div. Mines. Bull., 1957, v. 176, p. 307—312. С. А., 1958, v. 5, № 10, p. 7959. Полезные ископаемые Калифорнии: геология, экономика и использование минеральных ресурсов в штатах. Литий и литиевые соединения.

Pokorný J. Pegmatitové ložisko v Rožné u Bystřice nad Pernšteynem.— Časop. Moravského musea Brně. Vědy přírod., 1956. r. 41, s. 31—48. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 8110. Месторождение литиевых минералов в Рожне и около Бистрицы, над Перштейном.

Pye E. G. Lithium in Northwest Ontario.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 73—75, 100. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9659. Литий в северо-западном Онтарио.

Quebec lithium deposit believed world's largest.— Canad. Mining Reporter, 1955, v. 37, № 16, p. 11. РЖГеол., 1956, № 3, реф. 3287. Литиевое месторождение Квебек, вероятно, самое крупное в мире.

Quebec lithium sees big future in producing strategic metal.— North. Miner, 1955, v. 41, № 4, p. 1, 9. РЖГеогр., 1957, № 6, реф.

13915. [Перспективы производства лития в провинции Квебек].

Quensel P. The paragenesis of the Varuträsk pegmatite.— Geol. Mag., 1952, v. 89, № 1, p. 49—60. Парагенезис пегматитов Варутреска.

Quensel P. The paragenesis of the Varuträsk pegmatite including a review of its mineral assemblage.— Arkiv mineralogi och geol., 1955, Bd 2, № 2, S. 9—125. Библиогр. 79 назв. Парагенезис пегматитов Варутреска, включая обзор минералов.

Quinn H. A. Mineral occurrences in Manitoba.— West. Miner and Oil Rev., 1956, v. 29, № 8, p. 38—41. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12748. Месторождения полезных ископаемых в Манитобе.

Raggatt H. G. The mineral resources of Australia.— Australas. Engr, 1957, June, p. 65—69. РЖГеогр., 1959, № 8, реф. 25082. Минеральные ресурсы Австралии.

Ramberg M. H. Pegmatites in West Greenland.— Bull. Geol. Soc. America, 1956, v. 67, № 2, p. 185—213. Пегматиты Западной Гренландии.

Les ressources minérales du Morvan.— Génie civil, 1953, t. 130, № 13, p. 250—252. Минеральные ресурсы Морвана. [Франция].

Review and forecast of metals and minerals.— Mining World, 1957, v. 19, № 5, p. 55—78. РЖГеогр., 1958, № 5, реф. 13392. Состояние и перспективы добычи металлов и минерального сырья.

A rich source of base minerals. South West Africa.— Industr. Rev. Africa, 1958, v. 9, № 10, p. 34—35. РЖГеогр., 1959, № 8, реф. 24885. [Юго-Западная Африка как источник минерального сырья].

Riordon P. H. The geology of Canadian industrial mineral deposits. The asbestos belt of Southeastern Quebec.— В кн.: 6-th Commonwealth Mining Metallurgical Congress. Vancouver, 1957, p. 3—8. С. А., 1958, v. 52, № 9, p. 7040. Геология месторождений полезных ископаемых в Канаде. Асбестовый пояс в юго-восточном Квебеке.

Rolff P. A. M. de Almeida. Geologia da provincia estano-litinifera de Rio das Mortes, Minas Gerais (Brasil).— Rev. Escola minas, 1952, v. 17, № 6, p. 3—12, 39—40. С. А., 1954, v. 48, № 1, p. 84c. Геология оловянно-литиевой провинции Риу-дас-Мортес, Минас-Жераис, Бразилия.

Rolff P. A. M. de Almeida. Geologia e recursos minerais da Paraiba.— Rev. Escola minas, 1956, v. 20, № 6, p. 32—35. РЖГеогр., 1958, № 4, реф. 11048. Геология и минеральные ресурсы штата Параиба.

Roos A. Mining lepidolite in New Mexico.— Engng and Mining J., 1926, v. 121, № 26, p. 1037—1042. Добыча лепидолита в Нью-Мексико.

Roubault M., Lenoble A., Gangloff A. New observations on the pegmatite of Madagascar.— Congr. géol. intern. C. r. 19e session. Algiers, 1952, v. 6, p. 179—199. С. А., 1955, v. 49, p. 120g. Новые данные по пегматитам Мадагаскара.

Rowe R. B. Lithium deposits of Manitoba.— Canad. Dept Mines and Techn. Surv. Paper, 1956, № 55-26, p. 1—15. С. А., 1957, v. 51, № 3, p. 1786. Литиевые месторождения в Манитобе.

Rowe R. B. Pegmatitic beryllium and lithium deposits, Preissac-Lacorne region, Abitibi County, Quebec.— Canad. Dept Mines and Techn. Surv. Paper, 1953, № 53-3, p. 1—35. Бериллий-литиевые пегматиты в районе Прейссак-Лакорн, графство Абитиби, Квебек.

Rowe R. B. Pegmatitic lithium deposits in Canada.— Econ. Geol., 1953, v. 48, № 7, p. 627. Месторождения литиевых пегматитов в Канаде.

Rowe R. B. Pegmatitic lithium deposits in Canada.— Econ. Geol., 1954, v. 49, № 5, p. 501—515. РЖГеол. и геогр., 1955, № 2, реф. 1763. Месторождения литиевых пегматитов Канады.

Rowe R. B. Pegmatitic lithium deposits of Canada.— Bull. Geol. Soc. America, 1953, v. 64, № 12, pt 2, p. 1468. Месторождения литиевых пегматитов Канады.

Roy C. M. K. Economic geology and mineral resources of Madhya Bharat.— Bull. Geol. Surv. India, 1955, A, № 10, p. 1—88, maps. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64059. Промышленная геология и минеральные ресурсы Мадхья-Бхарат.

Safianikoff A. Minéralisation aurifère et stannifère dans la concession Sud de la Compagnie Minière des Grands Lacs Africains.— C. r. Comité spéc. Katanga, 50-e Anniv. Congrès Elisabethville. Bruxelles, 1950, t. 11, p. 465—483. Золотоносное и оловоносное оруденение в южной концесии Горнорудной компании Больших Африканских озер.

Saklatvalla B. D. Rare metals and minerals.— Mining and Met., 1939, v. 20, № 1, p. 9—12. Редкие металлы и минералы.

Sanderson L. Lithum.— Canad. Mining. J., 1956, v. 77, № 7, p. 70—71, 76. Литий [сырьевые источники].

Sanderson L. Lithium.—Mining J., 1939, v. 60, № 9, p. 549—551. Литий [добыча и применение].

Sarcia J. A. Les gîtes lithinifères du S-E des monts d'Ambazac.— Echo mines et métallurgie, 1957, № 3511, p. 723—728. Chronique mines outre-mer, 1958, an. 26, № 262, p. 129. РЖГеогр., 1959, № 7, реф. 21730. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17926. Литиевые месторождения в юго-восточной части гор Амбазак.

Sarcia J. A. The lithium deposit of the southeastern section of the Ambazac Mountain.— Commiss. énergie atomique. France. Rapports, 1959, № 856, p. 1—16. С. А., 1959, v. 53, № 22, p. 21462i. Месторождения лития в юго-восточной части гор Амбазак.

Schreck A. E. Lithium.— Engng and Mining J., 1957, v. 158, № 2, p. 102—103. РЖГеогр., 1958, № 3, реф. 8412. Литий.

Schwartz G. M. Geology of the Etta spodumene mine, Black Hills, South Dakota.— Econ. Geol., 1925, v. 20, № 7, p. 646—659. Геология сподуменового рудника Этта, Блэк-Хилс, Южная Дакота.

Schwartz G. M. The Tin Mountain spodumene mines, Black Hills, South Dakota.— Econ. Geol., 1930, v. 25, № 3, p. 275—284. Сподуменовые рудники Тин-Маунтин, Блэк-Хилс, Южная Дакота.

Seaman D. Pegmatites.— Rocks and Minerals, 1943, v. 18, № 7, p. 200—207. Пегматиты [США].

Searles Lake geology.— Mining World, 1946, v. 8, № 5, p. 15—17, 29. Геология озера Сёрлс.

Searles Lake, a major lithium source.— Engng and Mining J., 1945, v. 146, № 3, p. 93. Озеро Сёрлс — крупнейший литиевый источник.

Sekanina J. Lithno-fosfatova asociace nerostná od Dobré Vody u Velke Meziříčí.— Vest. sstat. geol. ústavu. Ceskoslov. rep., 1946, r. 21, № 1-6, s. 299—312. С. А., 1947, v. 41, № 13, p. 4064. Месторождение литиевых фосфатов Добра-Вода близ Вельке-Мезиржичи.

Sekanina J. Über den Pegmatitgang von «Hradisko» bei Rožna.— Příroda. Brno, 1930, v. 23, p. 374—375. О пегматитах «Храдиско» в районе Рожна.

Shainin V. E. The Branchville, Connecticut, pegmatite.— Amer. Mineralogist, 1946, v. 31, № 7-8, p. 329—345. Библиогр. 25 назв. С. А., 1946, v. 40, № 19, p. 5672.6. Пегматит Бранчвилл, Коннектикут.

Shainin V. E., Dellwig L. F. Pegmatites and associated rocks in the Newry Hill area, Oxford County, Maine.— Maine Geol. Surv. Bull., 1955, № 6, p. 1—58. С. А., 1956, v. 50, № 2, p. 733. Пегматиты и вмещающие породы в районе Ньюри-Хилл, графство Оксфорд, Мэн.

Shand S. J. The terminology of late-magmatic and post-magmatic processes.— J. Geol., 1944, v. 52, № 5, p. 342—350. Реф. в кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, вып. 2, с. 21—22. Терминология позднемагматических и постмагматических процессов.

Shaub B. M. The Walnut Hill spodumene ledge near South Worthington, Massachusetts.— Rocks and Minerals, 1954, v. 29, № 78, p. 339—343. Месторождения сподумена в Уолнат-Хилл близ южной части Уортингтона, Массачусетс.

Sheridan D. M. Geology of the High Climb pegmatite, Custer County, South Dakota.— Geol. Surv. Bull., 1955, № 1015-C, p. 1—98. Геология пегматита Хай-Клайм, графство Кастер, Южная Дакота.

Shibata H. On lithium-pegmatite from Nagatare, Hukuoka Prefecture.— J. Geol. Soc. Tokyo, 1934, v. 41, № 493, p. 582—603. Библиогр. 20 назв. Литиевый пегматит из Нагатаре, префектура Хукуока.

Simonen A. The petrology of the Aulanko area in southwestern Finland.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1948, № 143, p. 1—66. С. А., 1949, v. 43, № 9, p. 9323f. Петрология района Ауланко в юго-западной Финляндии.

Sinkankas J. Recent gem mining at Ramona, San Diego County, California.— Gems and Gemmology, 1956—1957, v. 8, № 12, p. 367—373. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 1005. Современная добыча самоцветов в Рамоне, графство Сан-Диего, Калифорния.

Smith W. C., Page L. R. Tin-bearing pegmatites of the Tinton District, Lawrence County, South Dakota. (Preliminary report).— Geol. Surv. Bull., 1941, № 922-T, p. 595—630. С. А., 1942, v. 36, № 12, p. 3458.3. Оловосодержащие пегматиты района Тинтон, графство Лоренс, Южная Дакота. (Предварительное сообщение).

Sofoulis J. Cattlin Creek spodumene pegmatite, Ravensthorpe, Phillips River goldfield, Western Australia.— Geol. Surv. W. Australia, Rept (publ. 1955), 1952, p. 45—48. С. А., 1956, v. 50, № 12, p. 8407b. Сподуменовый пегматит Кэтлин-Крика, Равенсторп, золотоносная площадь Филлипс-Ривер, Западная Австралия.

Soulé de Lafont D. Pegmatites lithiques et pneumatolytes stannifères au Soudan et au Sénégal.— Chronique mines outre-mer, 1958, an. 26, № 267, p. 245—251. Литиевые пегматиты и оловосодержащие пневматолиты в Судане и Сенегале.

Le sous-sol du Limousin.— Usine nouvelle, 1958, № 7, p. 36, 53. РЖГеогр., 1959, № 9, реф. 27749. Полезные ископаемые Лимузена.

Southern Rhodesia Geological Survey. Lithium minerals.— S. Rhodesia Geol. Surv. Min. Res., 1952, № 7, p. 1—7. Annot. Bibliogr. Econ. Geol., 1954, v. 26, № 1, p. 49, ab. 362. Геологическая служба Южной Родезии. Литиевые минералы. [Месторождения литиевых минералов в Южной Родезии. Химические анализы амблигонита, лепидолита, петалита. Самые высокие концентрации литиевых минералов в Южной Родезии наблюдаются в южной части оловянного поля Бикита].

Springer G. D. Geology of the Rennie — West Hawk Lake area, Lac du Bonnet mining division, Manitoba.— Manitoba Dept Mines Natur. Res. Mines Branch Publ., 1952, № 50-6, p. 1—24. Геология района Ренни — Уэст-Ок-Лейк, горный округ Лак-дю-Бонне, Манитоба.

Sturgeon M. T. a. o. The geology and mineral resources of Athens County, Ohio, Columbus, 1958. 600 p. (Ohio Geol. Surv.). Геология и минеральные ресурсы графства Атенс, Огайо.

Summary reports from Colonial Geological Surveys. Northern Rhodesia.— Colon. Geol. and Mineral Resources, 1955, v. 5, № 1, p. 73—74. Краткий отчет Колониальных Геологических служб. Северная Родезия.

Sundius N. Några mineral från Väne Ryrs (Skuleboda) södra pegmatitgång.— Geol. fören. i Stockholm förhandl., 1942, Bd 64, H. 4, № 431, S. 447—478. С. А., 1944, v. 38, № 18, p. 4883.7. Некоторые минералы из южной пегматитовой жилы Вэне Рирс (Скулебода).

Switzer G. The paragenesis of the Center Stafford, New Hampshire, pegmatite.— Amer. Mineralogist, 1938, v. 23, № 11, p. 811—820. Библиогр. 7 назв. Парагенезис пегматитов Сентер-Стаффорда, Нью-Гэмпшир.

Thoreau J. La pegmatite stannifère de Manono (Katanga).— C. r. Comité spéc. Katanga, Congrès Elisabethville, Bruxelles, 1950, t. 11, p. 344—369. Оловоносные пегматиты Маноно (Катанга).

Thoreau J. Pegmatites et minéralisations associées de l'est du Congo: quelque observations.— Ann. Soc. géol. Belgique. Mem., 1949—1950, t. 83, p. M 257—262. Пегматиты и связанная с ними минерализация в восточной части Конго; некоторые наблюдения.

Thoreau J. Pegmatites et minéralisations connexes du Congo belge oriental et Ruanda-Urundi.— В кн.: International Geological Congress. Report of the 18-th session. Great Britain, 1948, Gen. ed A. G. Butler. Pt 14. Proceedings of the Association des Services géologiques africains. Ed. K. S. Sanford, F. Blondel. London, 1951, p. 282—287. Библиогр. 7 назв. Перев. в кн.: Редкометальные пегматиты. Л., 1958, № 10, с. 33—34. Пегматиты и связанное с ними оруденение восточной части Бельгийского Конго и Руанда-Урунди.

Thoreau J. Remarques au sujet de la communication de N. Varlamoff: Matériaux pour l'étude des pegmatites du Congo Belge et du Ruanda-Urundi...— Ann. Soc. géol. Belgique, 1954—1955, t. 78, fasc. spéc., p. 23—25. Замечания по поводу сообщения Н. Варламова: «Материалы для изучения пегматитов Бельгийского Конго и Руанда-Урунди».

Thurston W. R. Pegmatites of the Crystal Moutain district, Larimer County, Colorado.— Geol. Surv. Bull., 1955, № 1011, p. 1—183. РЖХим., 1957, № 17, реф. 22706. Пегматиты района Кристалл-Маунтин, графство Лаример, штат Колорадо.

Tomich S. A. A spodumen-bearing pegmatite on Hampton Plains south of Kalgoorlie, Western Australia.— Rept Geol. Surv. Branch, West. Australia Dept Mines, Ann. Rept, 1953, p. 11—12 (publ. 1956). C. A., 1957, v. 51, № 18, p. 13667. Сподуменсодержащий пегматит на равнине Хэмптон, южная часть Калгурли, Западная Австралия.

Tosson S. Comparison of some wolframite deposits in Egypt and France.— Econ. Geol., 1957, v. 52, № 8, p. 972—974. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19549. Сравнение некоторых вольфрамитовых месторождений Египта и Франции.

Tremblay L. P. Piedmont map-area, Abitibi County, Quebec.— Canad. Dept Mines and Techn. Surv. Geol. Surv. Mem., 1950, № 253, p. 1—113. Карта района Пидмонт, графство Абитиби, Квебек.

Tyndale-Biscoe R. The Bikita tin-field, Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1951, v. 62, pt 1, № 3045, p. 691—693, 695—697. Оловоносное поле Бикита, Южная Родезия.

Tyndale-Biscoe R. The geology of the Bikita tin-field, Southern Rhodesia.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1951, v. 54, p. 11—23. Библиогр. 5 назв. С. А., 1955, v. 49, № 15, p. 10137d. Геология оловоносного поля Бикита, Южная Родезия.

Van Wambeke L. Étude préliminaire de la zone d'altération radioactive de la pegmatite de Kobokobo (Kivu).— Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1957, t. 66, № 2, p. 268—276. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70397. Предварительное изучение зоны радиоактивного изменения пегматитов в Кобокобо (Киву) [Бельгийское Конго].

Varlamoff N. Gisements de cassitérite de la région de Kalima (Maniema, Congo belge).— Ann. Soc. géol. Belgique, 1947—1948, t. 71, p. B194—237. Месторождения касситерита района Калима (Маниема, Бельгийское Конго).

Varlamoff N. Granites et minéralisation du Maniema (Congo belge).— Ann. Soc. géol. Belgique. Mém., 1949—1950, t. 73, fasc. 2, p. M 111—169. Граниты и минерализация в Маниема (Бельгийское Конго).

Varlamoff N. Matériaux pour l'étude des pegmatites du Congo belge et du Ruanda-Urundi. Première note. Repartition des types de pegmatites autour de la partie Nord-Ouest du grand massif granitique de Nyanza (Ruanda — Afrique).— Ann. Soc. géol. Belgique, 1954—1955, t. 78, fasc. spéc., p. 1—21. Материалы для изучения пегматитов Бельгийского Конго и Руанда-Урунди. Первое сообщение. Распределение типов пегматитов вокруг северо-западной части большого гранитного массива Ньянза (Руанда, Африка).

Varlamoff N. Tendances actuelles dans l'étude des pegmatites à travers le monde; revue des travaux sur les pegmatites du Congo belge et du Ruanda-Urundi; proposition d'une classification des pegmatites du Congo belge et du Ruanda-Urundi.— Ann. Soc. géol. Belgique, 1953—1954, t. 77, p. B245—267. Современные тенденции в изучении пегматитов: обзор работ по пегматитам Бельгийского Конго и Руанда-Урунди; предложение классификации пегматитов Бельгийского Конго и Руанда-Урунди.

Vi Gario G. Notes on some Searles Lake micromounts.— Rocks and Minerals, 1956, v. 31, № 11-12, p. 586—587. О некоторых микрохолмах оз. Сёрлс.

Vohlidal A. Die Li-führenden Pegmatite von Jeclov bei Jihlava.— Příroda. Brno, 1933, r. 24, № 9, s. 323—324. Литиевые пегматиты Жеклова, близ Иглавы.

Volborth A. Eräjärven Viitanienemen Lipegmatitin mineraaleista.— Geologi, 1954, v. 6, № 2, p. 5—6. РЖГеол., 1955, № 5, реф. 6139. Месторождение литиевых пегматитов [в Финляндии] у оз. Эряярви в районе мыса Виитаниеми.

Volborth A. Die Mineralparagenese im Lithiumpegmatit von Viitaniemi (Zentralfinnland) vom geochemischen Standpunkt.— Tschermaks mineral. und petrogr. Mitt., 1956, Bd 5, № 4, S. 273—283. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12429. Парагенетические ассоциации минералов литиевых пегматитов Виитаниеми (центральная часть Финляндии) с геохимической точки зрения.

Wadia D. N. India's mineral potentiality for atomic energy.— Sci. and Culture, 1956, v. 21, № 10, p. 561—565. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14313. Сырьевые источники для атомной промышленности в Индии.

Wadia D. N. India's potential in strategic and critical metals. Deficiency in a long list of basis metals.— Commerce, 1957, v. 94, № 2397, p. 326—327. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12361. Потенциал Индии в стратегических и военных металлах. Дефицит в большинстве цветных металлов.

Walpole B. P. The regional distribution of uranium occurrences, Northern Territory, Australia.— Proc. Australian Atom. Energy Symposium, 1958, p. 6—14. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16843. Региональное распределение месторождений урана, Северная Территория, Австралия.

Weibel M. Zur Lagerstättenkunde Westspaniens. Überlick über die Petrographie und mineralogische Beschreibung der Lagerstätten Zentral-Estremaduras.— Heidelberg, Beitr. Mineral. und Petrogr., 1955, Bd 4, H. 5, S. 379—411. C. A., 1955, v. 49, № 22, p. 15660e. Месторождения в Западной Испании. Петрографическое и минералогическое описание месторождений центральной части Эстремадуры.

Westenberger H. The spodumene pegmatite of Edling near Spittal on the Drau, Carinthia.— Carinthia, 1954, Bd 28, S. 48—49. C. A., 1956, v. 50, № 15, p. 10619i. Сподуменовый пегматит Эдлинга близ Спиттала на Драве, Каринтия.

Williams A. E. Mineral phosphates of the Northern Territory.— Chem. Engng and Mining Rev., 1940, v. 32, № 382, p. 373—375. Месторождение фосфатов в Северной Территории [Австралия].

Woodford A. O., Crippen R. A., Garner R. B. Section across commercial quarry, Crestmore, California.— Amer. Mineralogist, 1941, v. 26, № 6, p. 351—381. Библиогр. 28 назв. Разрез промышленного карьера Крестмор, Калифорния.

Wright J. F. Geology and mineral deposits of a part of south-eastern Manitoba.— Geol. Surv. Canada, Mem., 1932, № 169, p. 108—126. Геология и рудные месторождения в юго-восточной части Манитобы.

Wright J. F. Tin, lithium and beryllium deposits of south-east Manitoba.— Canad. Mining J., 1930, v. 51, p. 514—517. Месторождения олова, лития и бериллия в юго-восточной части Манитобы.

Wright L. A., Stewart R. M., Gay Th. E., Jr., Hazenbush G. C. Mines and mineral deposits of San Bernardino County, California.— Calif. J. Mines and Geology, 1953, v. 49, № 1-2, p. 49—257. Библиогр. 52 назв. Рудники и месторождения графства Сан-Бернардино, Калифорния.

См. также:

III. Геохимия. 3. Литий, рубидий и цезий в горных породах: Солодов Н. А.— 1959 (№ 4 и 7).

III. Геохимия. 9. Изотопы лития, рубидия и цезия. Определение абсолютного возраста: Ahrens L. H., Gorfinkle L. G.— 1950.

IV. Минералогия. 2. Природные минералы: Superceanu C.— 1957.

VII. МЕТОДЫ ПОИСКОВ И РАЗВЕДОК

Отв. редакторы:

Канд. геол.-минералог. наук Н. А. СОЛОДОВ
Канд. геол.-минералог. наук Ю. С. СЛЕПНЕВ

Артемьев Б. Н. Опробование и техническая документация пегматитовых и пневматолитических рудных месторождений. Л.—М., Гос. геол.-развед. изд., 1932. 36 стр. (Опробование месторождений твердых полезных ископаемых. Металлы).

Бабкин А. С. Вопросы дальнейшего направления поисков месторождений бериллия, лития и тантала. 1. Вопросы комплексного изучения месторождений и районов геолого-съемочных и поисковых работ. 2.— В кн.: Материалы Совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 512—514. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология).

Барканов И. В. Методика поисков рудных месторождений на территории восточной части Балтийского кристаллического щита.— В кн.: Материалы по геологии и полезным ископаемым Северо-Запада СССР. 1. Л., Госгеолтехиздат, 1957, с. 106—116. (МГ и ОН СССР. Гл. упр. геологии и охраны недр при Совете Министров РСФСР. Сев.-Зап. геол. упр.).

Беус А. А. Бериллий. Оценка месторождений при поисках и разведках. М., Госгеолтехиздат, 1956. 148 стр., илл. Библиогр. с. 147—148.

Беус А. А., Бритаев М. Д., Гречухин Н. А. Разведка месторождений бериллия, тантала и ниобия. М., Госгеолтехиздат, 1957. 99 стр. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР. Методические указания по производству геолого-разведочных работ. Вып. 2).

Бродский А. А. Очередные задачи в области развития гидрохимических методов поисков рудных месторождений.— В кн.: Опыт разработки гидрохимических методов поисков рудных месторождений. Под ред. А. А. Бродского и В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1959, с. 5—20. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информ. ВИМС). Библиогр. 12 назв.

Быховер Н. А. Состояние геолого-поисковых работ в восточных районах СССР и дальнейшие задачи в свете решений XX съезда КПСС.— В кн.: Материалы Совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 5—20. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология).

Вебб И. С. Обзор достижений США в области геохимических поисков и рекомендации по геохимии для будущих работ в Великобритании.— В кн.: Геохимические методы поисков рудных месторождений (сборник статей). Под ред. В. В. Поликарпочкина. Л., 1958, с. 26—55, илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки. Бюро Науч.-техн. информации. Методика и техника разведки. Сборник № 13). Библиогр. 64 назв.

Виноградов А. П., Малюга Д. П. Биогеохимические методы поисков рудных месторождений.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 290—300. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во). РЖХим., 1958, № 20, реф. 67140.

Гинзбург А. И. О минералах — геохимических индикаторах и их значении при поисках руд редких металлов в пегматитах.— ДАН СССР, 1954, т. 98, № 2, с. 233—235. Библиогр. 7 назв.

Гинзбург А. И. Поисковые признаки редкометальных пегматитов.— Разведка недр, 1949, № 3, с. 7—16, илл. Библиогр. 6 назв. Рец.: Полишкин С. Л.— Разведка недр, 1949, № 6, с. 54—55. Библиогр. 5 назв.

Гинзбург И. И. Геохимические методы поисков полезных ископаемых.— Вестник АН СССР, 1956, № 6, с. 58—64.

Гинзбург И. И. Опыт разработки теоретических основ геохимических методов поисков руд цветных и редких металлов. М., Госгеолтехиздат, 1957. 299 стр., илл., карта. Библиогр. с. 282—295. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21513.

Дахнов В. Н. Достижения отечественной науки и промышленности в области использования радиоактивных методов при поисках, разведке и разработке полезных ископаемых. М., Изд. АН СССР, 1957. 22 стр. (АН СССР. Гл. упр. по использованию атомн. энергии при Совете Министров СССР. Всесоюзная научно-техническая конференция по применению изотопов и излучений в народном хозяйстве и науке). Библиогр. 12 назв.

Дахнов В. Н. Современное состояние и перспективы дальнейшего развития радиометрии скважин.— Разведка и охрана недр, 1956, № 6, с. 25—39.

Дворцова К. И., Горецкая Е. Н. Методика составления металлогенических карт.— В кн.: Общие принципы регионального металлогенического анализа и методика составления металлогенических карт для складчатых областей. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 129—148. (Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР. Нов. сер., вып. 22). Библиогр. с. 149.

Зауер Л. М. К вопросу об использовании растений-индикаторов в геологии.— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. геол. и геогр., 1959, вып. 4, с. 120—141, илл. Библиогр. 28 назв.

Иванова В. Ф., Христианов В. К. Нейтронный каротаж для поисков промышленных концентраций бора.— Геохимия, 1956, № 2, с. 68—73. Библиогр. 4 назв.

Инструкция по металлометрической съемке. [Утв. 9/VII 1956 г.]. М., Госгеолтехиздат, 1957. 99 стр., илл. (МГ и ОН СССР). Библиогр. с. 97—98.

Инструкция по применению классификации запасов к коренным месторождениям тантала, ниобия, циркония, гафния, бериллия, лития, цезия, рубидия, скандия и редких земель. [Утв. 22/IX 1955 г.] М., Госгеолтехиздат, 1955. 64 стр. (Гос. комис. по запасам полезных ископаемых при Совете Министров СССР).

Иициксон М. И. Шлиховое опробование при геологической съемке и обзорных поисках. М., Госгеолиздат, 1953. 60 стр., илл. (Тр. Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР). Библиогр. 10 назв.

Кавака. Поиски урана в Португалии.— В кн.: Материалы Международной конференции по мирному использованию атомной энергии, состоявшейся в Женеве 8—20 августа 1955 г. Т. 6. Геология урана и тория. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 214—220. (Организация Объединенных Наций).

Каленов А. Д. К оценке содержаний и запасов элементов-примесей.— Разведка и охрана недр, 1956, № 10, с. 31—33.

Караева З. Г., Чесноков О. Ф. Опыт применения спектро-металлометрической съемки при поисках месторождений редкометальных пегматитов в закрытых районах.— Разведка и охрана недр, 1958, № 6, с. 32—36. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 10185, РЖХим., 1959, № 6, реф. 18846.

Катченков С. Методика составления геохимических карт по данным спектрального анализа.— Новости нефт. техники. Нефтепромысл. дело, 1955, вып. 4, с. 13—18. РЖХим., 1956, № 3, реф. 6639.

Климов Н. В. Современное состояние и ближайшие задачи развития гидрохимических методов поисков рудных месторождений.— Информ. бюл., 1959, № 1, с. 19—24. (МГ и ОН СССР. Главгеология РСФСР. Якутск. геол. упр. и Науч.-техн. горн. о-во).

Коган И. Д. Опыт применения геохимических методов поисков в системе Главсредазгеологии МГ и ОН.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 231—234. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во). РЖХим., 1958, № 20, реф. 67148.

Комовский Г. Ф. Аппараты для поисков и разведок люминесцирующих полезных ископаемых.— Заводск. лаборатория, 1939, т. 8, № 4-5, с. 514—516, илл. Библиогр. 3 назв.

Концентрирование и определение микроэлементов при гидрохимических поисках рудных месторождений. Вып. 1. Л., 1957. 47 стр., илл. (М-во высш. образования. Ленингр. технол. ин-т им. Ленсовета. Лаборатория микроэлементов и веществ высокой степени чистоты).

Косов Б. М. Поиски, разведка и оценка месторождений олова.— В кн.: Геология олова. М.— Л., Изд. АН СССР, 1947, с. 455—503. (Тр. Ин-та геол. наук АН СССР. Вып. 82).

Красников В. И. К вопросу о месте и роли гидрохимического метода в рациональных комплексах геолого-поисковых работ.— В кн.: Опыт разработки гидрохимических методов поисков рудных месторождений. Под ред. А. А. Бродского и В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1959, с. 20—36. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информ. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья).

Красников В. И. Основы рациональной методики поисков рудных месторождений. Автореф. дисс. д-ра геол.-минерал. наук. М., Госгеолтехиздат, 1958. 39 стр. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья).

Красников В. И. Основы рациональной методики поисков рудных месторождений. М., Госгеолтехиздат, 1959. 411 стр., илл. Библиогр. 270 назв.

Краткие инструктивные указания по ревизии месторождений полезных ископаемых и коллекций каменных материалов на редкие и рассеянные элементы. М., Госгеолтехиздат, 1956. 55 стр. (Техн. упр. и Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР). Библиогр. 22 назв.

Крейтер В. М. Поиски и разведки полезных ископаемых. Рек. КВШ при СНК СССР в качестве учебника для втузов. М.— Л., Госгеолиздат, 1940. 792 стр., илл. Библиогр. с. 769—786.

Кузин М. Ф. Опыт применения биогеохимического метода для поисков редкометальных месторождений.— Разведка и охрана недр, 1959, № 11, с. 16—20, илл.

Курек Н. Н., Курек А. И. Серицитсодержащие породы.— В кн.: Измененные околорудные породы и их поисковое значение. Сборник статей. Под ред. Н. Н. Курека. М., Госгеолтехиздат, 1954, с. 101—147, илл. (Тр. Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР).

Лихарев Б. Б. О рациональном комплексе методов поисков месторождений цветных и редких металлов.— В кн.: Новое в методике и технике геологоразведочных работ. Сборник 1. Л., Гостоптехиздат, Ленингр. отд., 1958, с. 11—21. (МГ и ОН СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки).

Марков П. Н. Как искать месторождения слюд. Изд. 2. М., Госгеолтехиздат, 1959. 20 стр. (Б-чка участника геол. похода).

Махинин В. А. К методике поисков редких элементов в пределах пегматитовых полей.— В кн.: Материалы Совещания геоло-

тов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 333—338. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология). РЖГеол., 1958, № 1, реф. 1176.

Миллер А. Д., Данилов В. Я. Солевые ореолы рассеяния редкометальных пегматитов Кольского полуострова.— Геохимия, 1957, № 6, с. 529—537. Библиогр. 14 назв. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7356. РЖХим., 1958, № 10, реф. 32070.

Наковник Н. И. Грейзены.— В кн.: Измененные околорудные породы и их поисковое значение. Сборник статей. Под ред. Н. Н. Курека. М., Госгеолтехиздат, 1954, с. 53—81, илл. (Тр. Всес. н.-и. геол. ин-та МГ и ОН СССР). РЖГеол. и геогр., 1954, № 6, реф. 6553.

Несветайлова Н. Г. Геоботанические исследования при поисках рудных месторождений.— В кн.: Геоботанические методы при геологических исследованиях. Сборник статей. М., Госгеолтехиздат, 1955, с. 118—134. (Тр. Всес. аэрогеол. треста МГ и ОН СССР. Вып. 1). Библиогр. с. 133—134.

Нефедов Е. И., Козицын Ю. В. Всесоюзный семинар по методам минералогических исследований в связи с поисками месторождений редких элементов.— Зап. Всес. минералог. о-ва, 1959, ч. 88, вып. 5, с. 632—634.

Озеров И. М. Шлиховая съемка и анализ шлихов. Л., Гостоптехиздат, 1959. 379 стр., илл. Библиогр. 184 назв.

Перельман А. И., Сауков А. А. Геохимические основы методов поисков.— В кн.: Материалы Совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 39—58. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология). РЖХим., 1958, № 10, реф. 32037.

Перельман А. И., Сауков А. А. Геохимические основы поисков рудных месторождений.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 29—52. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во).

Прохоров В. Г. Две методики спектрального определения лития при металлометрической съемке.— Бюл. науч.-техн. информации, 1958, № 4, с. 90—93, илл. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Ранкама К. Об использовании следов элементов при решении некоторых проблем прикладной геологии.— В кн.: Геохимические методы поисков рудных месторождений. М., ИЛ, 1954, с. 427—442. Библиогр. 23 назв.

Сафронов Н. И. К вопросу о возможностях геохимических поисков в условиях моренных отложений.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 107—115. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во). РЖХим., 1958, № 21, реф. 70367.

Сафронов Н. И. Комплексирование поисковых методов работ применительно к основным типам месторождений цветных металлов.— Сов. геология, 1958, № 8, с. 158—169. Библиогр. 5 назв.

Сафронов Н. И., Сергеев Е. А. Геохимические руднопоисковые методы и перспективы их развития.— В кн.: Новое в методике и технике геологоразведочных работ. Сборник 1. Л., Гостоптехиздат, Ленингр. отд., 1958, с. 22—39. (МГ и ОН СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки). Библиогр. 81 назв. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22843.

Сергеев Е. А., Степанов П. А. Скоростной спектральный анализ металлометрических проб при полном испарении навески. (Инструктивные указания). Л., БНТИ, 1958. 10 стр., илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки. Обмен опытом. Вып. 6).

Смирнов В. И. Геологические основы поисков и разведок рудных месторождений. [Учеб. пособие для геол. и геолого-развед. специальностей высш. учеб. заведений]. Изд. 2, доп. и уточн. М., Изд. Моск. ун-та, 1957. 587 стр., илл. Библиогр. с. 570—583.

Степанов П. А., Сергеев Е. А., Белобрагина М. В. Методика полуколичественного спектрального анализа металлометрических проб на редкие щелочные элементы.— Обмен опытом, 1958, вып. 10, с. 27—43. илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки). Библиогр. 6 назв.

Стрелкин М. Ф. Некоторые поисковые признаки оловоносных пегматитов Калбы.— К кн.: Академику Дмитрию Степановичу Белянкину к семидесятилетию со дня рождения и сорокапятилетию научной деятельности. М., Изд. АН СССР, 1946, с. 62—67. (АН СССР. Ин-т геол. наук).

Суслова С. И. К вопроссу о минерале-индикаторе как поисковом признаке литиевых пегматитов.— В кн.: Новое в методике и технике геологоразведочных работ. Сборник 2. Л., Гостоптехиздат, Ленингр. отд., 1959, с. 154—160. (МГ и ОН СССР. Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки). Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1959, № 24, реф. 85708.

Тарасов Е. П. Методика проведения поисковых работ при геологической съемке масштаба 1 : 200.000—1 : 50.000, применительно к различным районам территории, обслуживаемой Иркутским геологическим управлением.— В кн.: Материалы совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 429—439. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология).

Тиссен С. Геохимические и фотобиологические связи в свете прикладной геофизики.— В кн.: Геохимические методы поисков рудных месторождений. М., ИЛ, 1954, с. 325—372. Библиогр. 124 назв.

Титова Н. А. Организация и методика поисковых работ в капиталистических странах. М., 1958. 41 стр. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья). Библиогр. 66 назв.

Ткалич С. М. Биогеохимический метод поисков рудных месторождений.— В кн.: Ма-

териалы Совещания геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1956, с. 86—101. (МГ и ОН СССР. Главвостокгеология). РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4893.

Ткалич С. М. Практическое руководство по биогеохимическому методу поисков рудных месторождений. М., Госгеолтехиздат, 1959. 52 стр., илл. Библиогр. с. 50—51.

Ферсман А. Е. Геохимические и минералогические методы поисков полезных ископаемых. Со статьями С. А. Боровика, Г. В. Горшкова, С. Д. Попова и А. Ф. Соседко. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939. 446 стр. Библиогр. в подстроч. примеч.

Чумаков А. А. Определение первичного ореола рассеяния при поисках литиевых месторождений петрографическим методом.— Уч. зап. Кишиневск. ун-та, 1957, т. 25, с. 125—130. Библиогр. 7 назв. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17795. РЖХим., 1957, № 22, реф. 71388.

Шахова Е. Г. Применение литометаллометрии, флорометаллометрии и торфометаллометрии при поисках месторождений редкометальных гранитных пегматитов натролитиевого типа.— Обмен опытом, 1958, вып. 10, с. 5—25. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки).

Щербина В. В. К методике полевых геохимических исследований.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 98—104. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во).

Эйгелес М. А. Требования к технологическим пробам берилловых, сподуменовых и танталито-колумбитовых руд.— Разведка и охрана недр, 1958, № 7, с. 12—17. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14592.

Якжин А. А. Поиски и разведка месторождений полезных ископаемых. Допущено М-вом высш. образования СССР в качестве учеб. пособия для студентов геологоразвед. специальностей. М., Госгеолтехиздат, 1959. 568 стр. Библиогр. с. 559—566.

Якжин А. А. Что такое слюда и как ее искать. Иркутск, ОГИЗ, Иркутск. обл. изд., 1938. 61 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Якубович А. Л. Ядерно-геофизические методы — важный резерв дальнейшего повышения эффективности геологических поисков и разведки.— Разведка и охрана недр, 1958, № 8, с. 29—37. Библиогр. 8 назв.

Лун Ци-ян. Как оценивать месторождения мусковитовых пегматитов.— Дичжи чжиши, 1957, № 3, с. 12—15(кит.). РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17809.

Хуан Чу-шан. Методы отбора литийсодержащих руд, применяемые за границей.— Юсэ цзиньшу, 1957, № 12, с. 37—41 (кит.). РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16493.

Burgener J. E. A new approach to assaying.— Canad. Mining J., 1957, v. 78, № 4, p. 131—133. Новый метод опробования.

Chrt J. K problémům prospekce a vyhledávání rudných ložisek.— Rudy, 1955, v. 3, № 6, p. 167—172. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 8342. Проблемы геологических поисков и разведки рудных месторождений.

Davidson D. M. Modern prospecting techniques for mineral deposits.— Rhodesian Mining J. 1957, v. 29, № 365, p. 309, РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21522. Современная техника разведки месторождений минерального сырья.

Due A. Prospección geoquímica de yacimientos metaliferos.— Ibérica, 1958, № 388, p. 327—328. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 12501. Геохимические поиски рудных месторождений.

Gengeburga N. I., Podarovskaya N. V. Methods of study and prospecting of rare metals.— Ti Chin Yuch K'an, 1959, № 1, p. 20—24. С. А., 1959, v. 53, № 17, p. 15882h. Методы исследования и поисков редких металлов.

Gray A. The future of mineral exploration.— S. Afric. Mining and Engng J., 1959, v. 70, № 3443, p. 235, 237, 239, 241, 243, 245, 247. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21510. Разведка минерального сырья в будущем.

Harlass E. Über geochemische Prospektionsmethoden.— Urania (DDR), 1957, Bd 20, № 3, S. 11—115. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23760. О геохимических методах поисков.

Hawkes H. E. Principles of geochemical prospecting.— Geol. Surv. Bull., 1957, № 1000-F, p. 1—130. Принципы геохимических методов разведки.

Hutt G. M. The search for industrial minerals in Canada.— West. Miner and Oil Rev., 1958, v. 31, № 7, p. 40—43. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25616. Поиски минерального сырья в Канаде.

Jedwab J. Verteilung einiger Spurenelemente in Graniten — Anwendung zur geochemischen Prospektion.— Freiberger Forschungsh., C, 1957, № 31, S. 7—10. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12292. Распределение некоторых микроэлементов в гранитах; применение для целей геохимических поисков.

Knoerr A. W., Lütjen G. P. Prospecting for atomic minerals. N. Y.— Toronto — London, 1955. 212 p., ill., maps. Рец.: Boschke F.— Angew. Chemie, 1956, Bd 68, № 11, S. 392. РЖГеол., 1957, № 3, реф. 3630. Разведка радиоактивных руд.

Lyon R. J., Tuddenham W. M. Quantitative mineralogy as a guide in exploration.— Mining Engng, 1959, v. 11, № 12, p. 1233—1237. Библиогр. 12 назв. Количественная минералогия как поисковый признак в разведке.

Malhotra P. D. Geochemical prospecting for ore deposits.— Indian Mining J., 1957, v. 5, № 10, p. 76—81. РЖХим., 1958, № 20, реф. 67138. Геохимические поиски рудных месторождений.

Neltner L., Lacfargues P. Le développement actuel de la géophysique et de la géochimie. Application à la recherche des gisements métallifères.— Rev. ind. minérale, 1958, v. 40, № 3, p. 161—194. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22841. Современное развитие геофизики и геохимии применительно к поискам рудных месторождений.

Norton J., Rage L. R. Methods used to determine grade and reserves of pegmatites.— Mining Engng, 1956, v. 8, № 4, p. 401—414.

Библиогр. 33 назв. Методы определения качества и запасов руд в пегматитах.

Pácal Z. Polarographie und geochemische Prospektionsmethoden.— Bergakademie, 1957, Bd 9, № 3, S. 153—154. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23764. Полярография и геохимические методы поисков.

Quirke T. T., Kremers H. E. Rare element prospecting in pegmatites.— Econ. Geol., 1943, v. 38, № 3, p. 173—187. Поиски редких металлов в пегматитах.

Rowe R. B. Evaluation of pegmatitic mineral deposits.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1953, v. 46, № 499, p. 700—705. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5188. Оценка пегматитовых месторождений.

Schroll E. Das Aufsuchen von Erzlagerstätten mit Hilfe geochemischer Methoden.— Tschermaks mineral. und petrogr. Mitt., 1958, Bd 6, № 4, S. 429—432. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22842. Поиски рудных месторождений геохимическими методами.

Szyputa K. Badania hydrochemiczne w poszukiwaniach złóż naftowych.— Nafta (Polska), 1954, r. 10, № 3, s. 56—58. РЖХим., 1954, № 22, реф. 47965. Гидрохимические исследования при нефтеразведке.

VIII. АНАЛИТИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ

Отв. редакторы:

Канд. геол.-минералог. наук В. С. САЛТЫКОВА
Канд.-минералог. наук Н. В. ЛИЗУНОВ
Канд. хим. наук Е. А. ФАБРИКОВА

1. ОБЩИЕ АНАЛИТИЧЕСКИЕ ВОПРОСЫ

Аверко-Антонович И. Н. О некоторых свойствах и двухводном гидрате бромноватолитиевой соли.— Ж. общ. химии, 1943, т. 13, вып. 4-5, с. 267—271. Библиогр. с. 271.

Аверко-Антонович И. Н. Растворимость бромноватолитиевой соли и ее гидратов. Сообщ. 2.— Ж. общ. химии, 1943, т. 13, вып. 4-5, с. 272—278.

Алексеевский Н. Е., Жданов Г. С., Журавлев Н. Н. К вопросу о сверхпроводимости соединений висмута со щелочными металлами.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1959, № 3, с. 113—115. Библиогр. 7 назв.

Алесковский В. Б. Концентрирование и определение микроэлементов природных вод.— Бюл. науч.-техн. информации, 1958, № 4, с. 88—89. (МГ и ОН СССР. Отд. научно-техн. информации ВИМС).

Алимарин И. П. Радиохимические методы анализа в СССР.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 10, с. 1168—1171.

Алимарин И. П. Современные успехи и проблемы в области определения рассеянных и редких элементов в минеральном сырье.— В кн.: Редкие и цветные металлы. М.— Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 33—69. (Тр. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья. Вып. 147). Библиогр. 98 назв.

Алимарин И. П., Виноградов А. П. Аналитическая химия малых концентраций редких элементов.— Заводск. лаборатория, 1938, т. 7, № 5, с. 528—531.

Бабко А. К. Развитие аналитической химии в СССР.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 10, с. 1153—1161.

Бабко А. П. Развитие аналитической химии в 1958 г.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 5, с. 515—534. Библиогр. 184 назв.

Барвинок М. С. Положение максимумов на кривой оптическая плотность — состав при изменении концентрации системы под влиянием прибавляемых ионов.— Ж. общ. химии, 1951, т. 21, вып. 8, с. 1408—1417. Библиогр. 4 назв.

Баркова Ф. Ф., Бунтин А. П. Взаимодействие твердого карбоната лития с хлористым водородом и хлором.— Изв. Сибирск. отд. АН СССР, 1959, № 2, с. 54—69. Библиогр. 14 назв.

Барышников Ю. Н., Александров Ю. А. Кинетика реакции сульфата бария с карбонатами натрия, калия и лития в твердом состоянии.— Тр. по химии и хим. технол., 1958, вып. 1, с. 67—71, илл. Библиогр. 11 назв.

Беленький Л. И. Современное состояние вопроса о применении методов контроля и регулирования величины pH.— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 7, с. 767—778. Библиогр. 43 назв.

Беляев И. Н., Сигида Н. П. Взаимодействие титанатов и фторидов лития и натрия. II.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 5, с. 1119—1127. Библиогр. 11 назв.

Бергман А. Г., Кислова А. И., Коробка Е. И. Исследование тройной взаимной системы адиагонально-поясного типа из сульфатов и молибдатов лития и калия.— Ж. общ. химии, 1954, т. 24, вып. 7, с. 1127—1135. Библиогр. 3 назв.

Берцелиус Г. Руководство к разложению неорганических тел. (Окончание).— Горный ж., 1833, ч. 1, кн. 2, с. 238—267.

Блешинский С. В., Лозицкая С. Ф. К вопросу строения щелочной целлюлозы.— Тр. Хим. ин-та Кирг. ФАН СССР, 1951, вып. 4, с. 73—77. Библиогр. 9 назв.

Блидин В. П. О взаимодействии бромистого магния с бромидами рубидия и лития в водных растворах.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 9, с. 1590—1594. Библиогр. 6 назв.

Блидин В. П. Обменное разложение в отсутствие растворителя X. Взаимно-обратимая система из хлоридов и нитратов натрия и рубидия.— Ж. общ. химии, 1941, т. 11, вып. 11, с. 891—896. Библиогр. 6 назв.

Блок Н. И. Периодическая система элементов Д. И. Менделеева и аналитические группы катионов.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1951, т. 3, с. 5—22. Библиогр. 16 назв.

Бурксер Е. С. Комплексные соединения в аналитической химии редких щелочных металлов.— Укр. хим. ж., 1948, т. 14, вып. 1, с. 106—111. Библиогр. 9 назв.

Бусев А. И., Полянский Н. Г. Применение органических реактивов в неорганическом анализе. М., Изд. АН СССР, 1958. 84 стр. (АН СССР [Ин-т науч. информации].

Итоги науки. Хим. науки. 1). Библиогр. с. 26—33 и с. 72—83.

Валериус Б. О способах определения количества щелочей и щелочных земель при разложении. Перев. Шубина.— Горный ж., 1839, ч. 3, № 8, с. 186—233.

Валяшко М. Г., Соколова А. И. Методы анализа соляных вод.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 20—22.

Ван-Аркель, Шпицберген, Хейдинг. О летучести окиси лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 56—57. (Редкие металлы).

Васильев А. М. Применение органических реактивов в аналитической химии.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1947, т. 1, с. 28—52. Библиогр. 107 назв.

Вдовенко В. М., Лазарев Л. Н. Экстракционные методы разделения элементов в аналитической химии.— Хим. наука и промсть, 1959, т. 4, № 2, с. 230—234. Библиогр. 57 назв.

Вознесенский С. А. Применение органических реактивов в неорганическом анализе.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Москва, ноябрь 1939 г. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 47—80. Библиогр. 62 назв.

Вознесенский С. А., Биктимиров Р. С. Растворимость неорганических солей в органических растворителях и их смесях с водой.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 3, с. 623—625.

Волков Г. И., Гриневич В. И. Растворимость углекислого лития в растворах хлористого лития.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 8, с. 1968—1969.

Вораксо Х. И., Грудкова Л. И., Мищенко К. П. Некоторые физико-химические свойства влажных солей сильных электролитов, определяемые комбинированными способами относительного измерения диэлектрической постоянной и электропроводности.— Ж. прикл. химии, 1939, т. 12, вып. 7, с. 981—985.

Воскресенская Н. К., Кащеев Г. Н. Растворимость окислов металлов в расплавленных солях.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа, 1956, т. 27, с. 255—267. Библиогр. 42 назв.

Воюцкий С. С. Научно-исследовательские работы в МИТХТ им. М. В. Ломоносова к сорокалетию Октября.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 5—9. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7).

Г. Я. Кислый хлорид цезия.— Хим. наука и пром-сть, 1958, т. 3, № 3, с. 393.

Гапон Е. Н. О строении комплексных соединений.— Укр. хим. ж., 1925, т. 1, кн. 4, с. 595—632. Библиогр. в подстроч. примеч.

Гейльманн, Генссле. О некоторых возможных источниках ошибок при определении содержания щелочных металлов в силикатах.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1959, с. 339—349. (Редкие металлы). Библиогр. 7 назв.

Голуб А. М., Килимник Г. М. К вопросу об окраске роданидных комплексов меди в растворе.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 6, с. 1352—1358. Библиогр. 8 назв.

Голуб А. М., Корнилов М. Ю. О роданидных комплексах таллия-1. Сообщ. 1.— Укр. хим. ж., 1959, т. 25, вып. 4, с. 439—442. Библиогр. 7 назв.

Горенбейн Е. Я. Теория аномальной молекулярной электропроводности в связи с комплексообразованием.— Укр. хим. ж., 1950, т. 16, вып. 1, с. 107—115. Библиогр. 25 назв.

Гурвич Л. В., Вейц И. В. Определение энергий диссоциации молекул на основании изучения равновесия их диссоциации в пламенах.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 6, с. 673—676. Библиогр. 24 назв.

Дамаскин Б. Б., Николаева-Федорович Н. В., Фрумкин А. Н. Об адсорбции иона Cs^+ на поверхности ртутного электрода.— ДАН СССР, 1958, т. 121, № 1, с. 129—132, илл. Библиогр. 9 назв.

Девятых Г. Г., Кузнецова З. Б., Агафонова А. Л. Определение степени гидратации ионов лития, натрия и калия методом противоточной электромиграции.— Тр. по химии и хим. технол., 1958, вып. 1, с. 75—80, илл. Библиогр. 28 назв.

Дейчман Э. Н. О смешанных ферроцианидах индия с рубидием и цезием.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1957, № 9, с. 1013—1020. Библиогр. 6 назв.

Дилимарский Ю. К., Колотти А. А. Потенциалы разложения расплавленных йодидов. 1. Потенциалы разложения индивидуальных расплавленных иодидов.— Ж. физ. химии, 1949, т. 23, вып. 1, с. 90—96. Библиогр. 19 назв.

Добросердов Д. К. Некоторые соображения о свойствах элемента № 87 — двицезия (Dc-224) и о возможной причине радиоактивности K и Rb.— Укр. хим. ж., 1925, т. 1, кн. 4, с. 491—500. Библиогр. в подстроч. примеч.

Добычин С. Л. Исследование методов концентрирования некоторых микроэлементов. Автореф. дисс. канд. хим. наук. Л., 1959. 12 стр. (М-во высш. образования СССР. Ленингр. технол. ин-т им. Ленсовета. Кафедра аналит. химии). РЖХим., 1959, № 24, реф. 86245Д.

Евстропьев К. С. Об одной общей закономерности в изменении некоторых свойств жидких и стеклообразных систем.— Тр. Ленингр. технол. ин-та им. Ленсовета, 1958, вып. 45, с. 54—67, илл.

Ермоленко Н. Ф., Левина С. Периодическое отложение осадков из растворов при испарении растворителя.— Ж. общ. химии, 1939, т. 9, вып. 11, с. 965—970. Библиогр. 6 назв.

Ефремова К. М., Ипполитова Е. А., Симанов Ю. П., Спицын Викт. И. Исследование состава уранатов щелочных элементов, получаемых сухим путем.— ДАН СССР, 1959, т. 124, № 5, с. 1057—1060. Библиогр. 10 назв. РЖХим., 1959, № 20, реф. 70980.

Заринский В. А., Мандельберг И. Р. Высокочастотное титрование.— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 3, с. 262—270. Библиогр. 48 назв.

Звягинцев О. Карбонилы лития, рубидия и кальция.— Природа, 1933, № 10, с. 51.

Ивановский Л. Е., Логинов Н. А., Смирнов М. В. Определение двух- и трехвалентного титана в хлоридных расплавах посредством хлорного железа.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 6, с. 671—673. Библиогр. 4 назв.

Иванов-Эмин Б. Н., Остроумов Э. А. К химии индия. II. Гидроксоиндаты щелочных металлов.— Ж. общ. химии, 1947, т. 1, вып. 9, с. 1595—1600. Библиогр. 12 назв.

Иванов-Эмин Б. Н., Остроумов Э. А. К химии индия. III. Сульфоиндаты щелочных металлов.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 9, с. 1601—1607. Библиогр. 6 назв.

Иванов-Эмин Б. Н., Рабовик Я. И. К химии галлия. II. Гидроксогаллаты щелочных и щелочно-земельых металлов.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 6, с. 1061—1069. Библиогр. 18 назв.

Иванов-Эмин Б. Н., Рабовик Я. И. К химии галлия. III. Сульфогаллаты щелочных металлов.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 7, с. 1247—1252. Библиогр. 9 назв.

Иевиньш А. Ф. Работы в области неорганической и общей химии в Советской Латвии.— Уч. зап. Латв. ун-та, 1958, т. 22, с. 5—12. Библиогр. 73 назв.

Капустинский А. Ф., Рузавин И. И. Разработка и применение относительного метода плоского слоя к изучению водных солевых систем.— Тр. Моск. хим.-технол. ин-та им. Д. И. Менделеева, 1956, вып. 22, с. 53—56, илл. Библиогр. 33 назв.

Карпачев С. В., Стромберг А. Г., Подчайнова В. Н. Внутреннее трение и электропроводность в системе расплавленных солей KCl—LiCl.— Ж. общ. химии, 1935, т. 5, вып. 11, с. 1517—1526. Библиогр. в подстроч. примеч.

Киндяков П. С., Гасилина Н. К. Изучение растворимости в тройной системе карбонат лития — карбонат натрия —вода при 25 и 75°.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 16—21, илл. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 5 назв.

Киндяков П. С., Кыштымова Е. А., Рогова С. Т. Изучение растворимости в системе хлорид лития — хлорид натрия — вода при 25, 50 и 90°.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 22—31, илл. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 6 назв.

Киндяков П. С., Песина А. Я. Изучение растворимости в тройной системе карбонат лития — сульфат лития — вода при 25 и 75°.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 10—15, илл. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 8 назв.

Киндяков П. С., Хохлова А. В., Лапчинская Л. Л. Изучение растворимости во взаимной системе карбонат лития — гидрат окиси кальция — вода.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 32—44, илл. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 10 назв.

Клокман В. Р. Об определении степени диссоциации конгруэнтно плавящегося соединения методом изоморфной сокристаллизации.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 10, с. 1699—1704. Библиогр. 16 назв.

Козлов А. С. Изучение реакций образования двойных и смешанных ферроцианидов меди, кадмия и щелочных металлов.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 7, с. 1511—1515. Библиогр. 8 назв.

Козлов А. С. Физико-химическое изучение ферроцианидов меди и кадмия и их применение в аналитической химии. Автореф. дисс. канд. хим. наук. М., 1951. 22 стр. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии).

Коренман И. М. Процессы, сходные с соосаждением.— Уч. зап. Горьковск. ун-та, 1958, вып. 32, с. 73—77. Библиогр. 19 назв.

Коренман И. М. Соосаждение при действии органических реактивов. (Обзор).— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 2, с. 146—154. Библиогр. 113 назв.

Коренман И. М., Ганичев П. А., Горшков В. В. Соосаждение цезия с пикратом калия.— Ж. аналит. химии, 1955, т. 10, вып. 5, с. 327—330. Библиогр. 7 назв.

Коренман И. М., Лебедев О. Л. Соосаждение цезия с дипикриламинатом тетраметиламмония.— В кн.: Сообщения о научных работах членов Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева. Вып. 2. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 42—45.

Коренман И. М., Шаталина Г. А. Соосаждение цезия с малорастворимыми и дипикриламинатами.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 3, с. 299—303. Библиогр. 6 назв.

Кудра О. К., Лернер М. Е. Потенциалы разложения ацетоновых растворов хлористого лития.— Укр. хим. ж., 1950, т. 16, вып. 1, с. 137—148. Библиогр. 7 назв.

Кудра О. К., Лернер М. Е. Потенциалы разложения пиридиновых растворов хлористого лития.— Укр. хим. ж., 1950, т. 16, вып. 1, с. 162—172. Библиогр. 8 назв.

Кудра О. К., Лернер М. Е. Потенциалы разложения хлористого лития в изобутиловом и изоамиловом спиртах.— Укр. хим. ж., 1950, т. 16, вып. 1, с. 149—161. Библиогр. 5 назв.

Кузнецов В. И. О рациональном ассортименте аналитических методик.— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 11, с. 1358—1366. Библиогр. 17 назв.

Кузнецов В. И. Органические осадители. Ч. 1. Осадители для элементов I, II и III групп.— Заводск. лаборатория, 1945, т. 11, № 7-8, с. 656—671. Библиогр. 176 назв.

Кузнецов В. И. Органические реагенты.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 5, с. 606—617.

Кузнецов В. И. Применение органических реагентов при аналитических определениях редких элементов.— В кн.: Современные методы анализа редких элементов. Материалы к Первому междуведомственному сове-

щанию по геологии, минералогии и геохимии редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 58—68. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. 9 назв.

Кузнецов В. И. Химические теоретические основы экстракционного извлечения элементов.— Успехи химии, 1954, т. 23, вып. 6, с. 654—696, илл. Библиогр. 460 назв.

Кузнецов В. И., Банковский Ю. А., Иевиньш А. Ф. Аналитическое применение 8-меркаптохинолина (тиооксина) и его производных.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 3, с. 267—273. Библиогр. 12 назв.

Куров В. И. Методика определения содержания металлов в алкилуглекислых солях.— Вестник Ленингр. ун-та, 1958, № 10, с. 139—142. Библиогр. 18 назв. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11524.

Кырш М., Звягинцев О. Е. Исследование соосаждения микроколичеств цезия с берлинской лазурью методом мгновенного соосаждения.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 1, с. 227—229. Библиогр. 8 назв.

Кырш М., Звягинцев О. Е. О механизме захвата микроколичеств цезия берлинской лазурью.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 11, с. 2582—2592. Библиогр. 16 назв. РЖХим., 1959, № 10, реф. 34559.

Лапицкий А. В., Степанов Б. А., Пчелкина М. А. Исследование растворимости безводных метатанталатов щелочных металлов.— Ж. общ. химии, 1955, т. 25, вып. 10, с. 1866—1870. Библиогр. 6 назв.

Лесных Д. С., Бергман А. Г. К вопросу о расслоении в расплавах хлоридов и сульфатов одно- и двухвалентных металлов.— Уч. зап. Ростовск.-н/Д. ун-та, 1954, т. 20, вып. 6, с. 19—31. Библиогр. 9 назв.

Лесных Д. С., Карманова З. М. Тройная взаимная система из сульфатов и хлоридов лития и марганца.— Уч. зап. Ростовск.-н/Д. ун-та, 1955, т. 25, вып. 7, с. 19—23.

Литий. Методы анализа. ГОСТ 8775-58, группа В59. Издание официальное СССР, Государственный стандарт. М., 1958. 19 стр.

Лужная Н. П., Верещетина И. П. Взаимодействие сульфата цинка с галогенидами таллия и цезия в расплавах.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа, 1956, т. 27, с. 285—295, илл. Библиогр. 8 назв.

Лурье Ю. Ю. Органические обменные массы — органолиты в связи с их применением в аналитической химии.— Заводск. лаборатория, 1947, т. 13, № 5, с. 532—539. Библиогр. 18 назв.

Лясьёр А. Анализ силикатов (горных пород, стекол, глазурей, огнеупоров). Перев. с франц. И. А. Борнеман-Старынкевич. М., ИЛ, 1954. 150 стр. Библиогр. 58 назв.

Майдановская Л. Г. Влияние водорода, адсорбированного на силикагеле и кварце, на адсорбцию электролитов.— ДАН СССР, 1956, т. 111, № 3, с. 634—636. Библиогр. 3 назв.

Макаров Л. Л., Евстропьев К. К., Власов Ю. Г. Осмотические коэффициенты и коэффициенты активностей RbCl, CsCl и KJ в водных растворах при высоких концентрациях.— Ж. физ. химии, 1958, т. 32, вып. 7, с. 1618—1621. Библиогр. 5 назв.

Макаров С. З., Перельман Ф. М., Легкова Т. К. Изотерма растворимости и твердые фазы системы KCl—RbCl—$MgCl_2$—H_2O при 100°.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 2, с. 227—248, илл. Библиогр. 17 назв.

Малкин В. И. О подвижности катионов в силикатах.— Успехи химии, 1958, т. 27, вып. 3, с. 306—315. Библиогр. 36 назв.

Меженный Я. Ф. Криоскопическое исследование некоторых галогенидов лития, рубидия и цезия в нитробензольном растворе бромистого алюминия.— Зап. Ин-та химии АН УССР, 1940, т. 7, вып. 3, с. 363—373, илл. Библиогр. 3 назв.

Менделеев Д. И. Основы химии. Т. 2. Изд. 12. М.— Л., ОНТИ, Госхимтехиздат, 1934. 707 стр.

Меншуткин Б. Н. Главные моменты в развитии периодической системы элементов.— Природа, 1937, № 3, с. 116—126.

Микулин Г. И. Об аддитивности свойств смешанных растворов солей.— Укр. хим. ж., 1954, т. 20, вып. 6, с. 602—614. Библиогр. 13 назв.

Мингазин Т. А. О получении металлического рубидия из йодида рубидия.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 5, с. 995—996.

Молчанов В. С., Приходько Н. Е. Коррозия силикатных стекол щелочными растворами. Сообщ. 6. Явления «содовых парадоксов».— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 6, с. 975—980. Библиогр. 16 назв.

Морачевский Ю. В., Новиков А. И. Соосаждение некоторых элементов при малой их концентрации с гидроокисями металлов.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1958, т. 9, с. 121—134. РЖХим., 1959, № 8, реф. 26945.

Морозов И. С., Топтыгин Д. Я. К термодинамике соединений хлоридов тантала, ниобия, титана, циркония, гафния и алюминия с хлоридами щелочных металлов.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 11, с. 1920—1927. Библиогр. 26 назв.

Некрасов Б. В. Необычные валентности некоторых металлов. Доклад на общем собрании Отделения химических наук АН СССР. 27 окт. 1955 г.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1956, № 2, с. 137—144. Библиогр. 40 назв.

Никитина Е. А., Соколова О. Н. О получении и некоторых свойствах фосфорно-9-молибдатов (лютеофосфорномолибдатов) рубидия и цезия.— Ж. общ. химии, 1954, т. 24, вып. 7, с. 1123—1127. Библиогр. 5 назв.

Никольский Б. П., Гортиков В. М. Значение pH для анализа природных вод.— В кн.: Современные физико-химические методы химического анализа. Вып. 2. Л., Госхимтехиздат, 1935, с. 184—279. Библиогр. в подстроч. примеч.

Определение малых количеств лития. Перев.— Химия и хим. технол., 1955, № 2, с. 14—21. Библиогр. 24 назв.

Остроумов Э. А. Применение органических оснований для разделения металлов.— В кн.: Тезисы докладов на Всесоюзной конференции по аналитической химии, созываемой Отделением химических наук АН СССР и Наркоматами: химической, нефтяной, угольной промышленности, черной и

цветной металлургии. Ноябрь 1939 г. М.—Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 73.

Паушкин Я. М. Бороводороды.— Успехи химии, 1953, т. 22, вып. 9, с. 1114—1137. Библиогр. 87 назв. [Борогидрид Li и его свойства].

Петренко-Критченко П. О периодическом законе.— Укр. хим. ж., 1925, т. 1, кн. 3, с. 337—373. Библиогр. в подстроч. примеч.

Петров Е. С. О взаимодействии солей цезия с кремнеземом и глиноземом при нагревании. Автореф. дисс. канд. хим. наук. Новосибирск, 1958. 22 стр. (АН СССР, Ин-т химии силикатов). РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25554 Д.

Плотников В. А., Фиалков Я. А., Чалый В. П. Электропроводность растворов LiJ, NaJ, RbJ в жидком йоде.— Ж. общ. химии, 1935, т. 5, вып. 3, с. 392—400. Библиогр. 12 назв.

Плющев В. Е., Кузнецова Г. П. О растворимости хлоридов рубидия и цезия в соляной кислоте.— Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол., 1956, вып. 6, с. 15—20, илл. Библиогр. 15 назв.

Плющев В. Е., Тулинова В. Б. Изучение растворимости в системе карбонат лития — сульфат лития — вода при 50°.— Химия редких элементов, 1957, вып. 3, с. 3—5. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 5 назв.

Плющев В. Е., Шахно И. В. Изучение процесса взаимодействия поллуцита со смесью окиси и хлорида кальция.— Науч. доклады высш. школы. Химия и хим. технол., 1958, № 4, с. 785—788. Библиогр. 10 назв.

Плющев В. Е., Шахно И. В., Комиссарова Л. Н., Надеждина Г. В. Изучение растворимости хлоридов щелочных металлов в некоторых алифатических спиртах.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 45—58, илл. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 25 назв.

Проценко П. И., Белова З. И. О взаимодействии нитратов и нитритов металлов первой и второй группы периодической системы Д. И. Менделеева в расплавах. XVII. Исследование тройной системы из нитратов рубидия, цезия и кальция.— Ж. общ. химии, 1955, т. 25, вып. 2, с. 244—249, илл. Библиогр. 6 назв.

Проценко П. И., Рублева В. В. О взаимодействии нитратов и нитритов металлов первой и второй группы периодической системы Д. И. Менделеева в расплавах. XVI. Исследование тройной системы из нитритов цезия, таллия и кадмия.— Ж. общ. химии, 1955, т. 25, вып. 2, с. 238—243. Библиогр. 8 назв. РЖГеол., 1956, № 3, реф. 3086.

Разуваев Г. А., Брилкина Т. Г. Свободнорадикальные реакции $M[B(C_6H_5)_4]$.— ДАН СССР, 1952, т. 85, № 4, с. 815—818. Библиогр. 10 назв.

Резник, Кайзер, Дальтон. Определение лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 254—256. (Редкие металлы). Библиогр. 8 назв.

Ридберг Дж., Бернстрем Б. Изучение экстракции комплексных соединений металлов. Распределение некоторых актинидов и продуктов деления между метилизобутилкетоном и водными растворами HNO_3 и $Ca(NO_3)_2$.— Химия и хим. технол., 1958, № 1, с. 167—176. Библиогр. 13 назв.

Рябчиков Д. И. Комплексные соединения и их применение в аналитической химии.— Ж. аналит. химии, 1952, т. 7, вып. 1, с. 34—42. Библиогр. 45 назв.

Савченков Ф. Химический обзор.— Горный ж., 1861, ч. 3, кн. 9, с. 367—384.

Сазонова В. А., Леонов В. Н. Тетра(*n*-толил)борлитий как реактив для количественного определения натрия.— Ж. аналит. химии, 1959, т. 14, вып. 4, с. 483—484.

Самойлов О. Я. Координационные числа ионов Rb^+ и Cs^+ в водных растворах.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1956, № 11, с. 1415—1416. Библиогр. 4 назв.

Сейфер Г. Б. О кристаллоалкоголяте углекислого цезия с метиловым спиртом.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 5, с. 1055—1056. Библиогр. 5 назв.

Сейфер Г. Б. О цеолитных свойствах ферроцианидов.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 8, с. 1860—1863. Библиогр. 6 назв.

Селиванова А. С., Билинкис К. С. О растворимости перренатов щелочных металлов.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 171—174, илл. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 7 назв.

Сигида Н. П., Беляев И. Н. Взаимодействие титанатов и фторидов лития и калия. III.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 5, с. 1128—1138. Библиогр. 6 назв.

Скопинцев Б. А. Обзор опубликованных методов гидрохимического анализа.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 63—64.

Смольков Н. А., Греков В. М. Некоторые свойства системы $Li_2O \cdot xFe_2O_3$.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1959, № 6, с. 137—141. Библиогр. 20 назв.

Смольков Н. А., Довба С. А. Свойства ферритов $(Li_2O \cdot 5Fe_2O_3)1-x \cdot (CdFe_2O_4)x$.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1958, № 4, с. 155—161. Библиогр. 16 назв.

Спицын В. И. Новые материалы к химии цезия. Дисс. канд. хим. наук. М., 1945. 440 стр. (Моск. ун-т). Библиогр. с. 426—438.

Спицын В. И. Нормальные вольфраматы рубидия и цезия.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 1, с. 11—22. Библиогр. 4 назв.

Спицын В. И., Кулешов И. М., Тихомиров И. И. Исследование изополивольфраматов лития.— Ж. общ. химии, 1938, т. 8, вып. 16, с. 1527—1533. Библиогр. 7 назв.

Срывцев В. А. Приспособление для ускорения определения лития по методу Гуча. (Центр. хим.-технол. лабор. Иркутского геол. упр.).— Методические материалы для лабораторий, геологических управлений и экспедиций. Бюллетень, 1958, № 8 (184), с. 34, илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья).

Сысоев А. Электродвижущая сила пламени.— Укр. хим. ж., 1926, т. 2, кн. 2, с. 158—

162. [Значение разности потенциалов LiCl, RbCl, CsCl, Li_2CO_3].

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Действие порошков металлов (соотв. металлоидов) на фениллитий или бромистый фенилмагний. I. Взаимодействие металлического лития с фенильными производными металлов II, IV и V групп периодической системы Менделеева. II.— Ж. общ. химии, 1938, т. 8, вып. 18, с. 1831—1838. Библиогр. 17 назв.

Талалаева Т. В., Надь М. М., Кочешков К. А. Эфираты и диоксанаты литийорганических соединений.— ДАН СССР, 1956, т. 109, № 1, с. 101—104. Библиогр. 13 назв.

Талипов Ш. Т., Антипов В. Е. Исследование растворимости в системе AlF_3—LiF—H_2O при 25°.— Тр. Ин-та химии АН УзССР, 1952, вып. 3, с. 223—229. Библиогр. 15 назв.

Тананаев И. В. Применение фтористых соединений в химическом анализе.— В кн.: Тезисы докладов на Всесоюзной конференции по аналитической химии, созываемой Отделением химических наук АН СССР и Наркоматами: химической, нефтяной, угольной промышленности, черной и цветной металлургии. Ноябрь 1939 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 31—32.

Тананаев И. В. Физико-химический анализ аналитических систем.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 5, с. 578—586.

Тананаев И. В. Физико-химический анализ, по Курнакову, в аналитической практике.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Москва, ноябрь 1939 г. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 175—200.

Тананаев И. В. Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии. XVI. Исследование кинетики коагуляции PdJ_2 по методу светопоглощения.— Ж. аналит. химии, 1949, т. 4, вып. 3, с. 136—145. Библиогр. 3 назв.

Тананаев И. В., Глушкова М. А. О смешанных фероцианидах таллия. II. Смешанные ферроцианиды таллия с медью и никелем.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 3, с. 586—593. Библиогр. 6 назв.

Тананаев И. В., Глушкова М. А. О ферроцианидах таллия. III. Смешанные ферроцианиды таллия с уранилом.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 3, с. 594—599. Библиогр. 5 назв.

Тананаев И. В., Глушкова М. А., Сейфер Г. Б. Ряд растворимости ферроцианидов.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 1, с. 66—68. Библиогр. 9 назв.

Тананаев И. В., Глушкова М. А., Сейфер Г. Б. Химия ферроцианидов лантана и их применение в аналитической химии.— Химия редких элементов, 1954, вып. 1, с. 58—86, илл. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 10 назв.

Тананаев И. В., Левина М. И. Физико-химический анализ систем, имеющих аналитическое значение. Исследование системы: $NiSO_4$—$Me_4Fe(CN)_6$—H_2O.— Ж. аналит. химии, 1946, т. 1, вып. 4, с. 224—235. Библиогр. 12 назв.

Тананаев И. В., Левина М. И. Физико-химический анализ системы $CoSO_4$—$Li_4Fe(CN)_6$[$Na_4Fe(CN)_6$, $Cs_4Fe(CN)_6$]—H_2O и их аналитическое значение.— Заводск. лаборатория, 1949, т. 15, № 8, с. 887—895. Библиогр. 5 назв.

Тананаев И. В., Мизецкая И. Б. Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии. Растворимость в системах $PbSO_4$—Me_2SO_4—H_2O.— Ж. аналит. химии, 1946, т. 1, вып. 1, с. 6—20, илл. Библиогр. 40 назв.

Тананаев И. В., Мизецкая И. Б. Физико-химический анализ систем, имеющих аналитическое значение. Растворимость $PbSO_4$ в системах $PbSO_4$—$MeNO_3$—H_2O.— Ж. аналит. химии, 1946, т. 1, вып. 2, с. 94—105.

Тананаев И. В., Мизецкая И. Б. Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии. Сообщение 21. Исследование растворимости (25°) в четверных системах $PbSO_4$—Li_2SO_4—$NaNO_3$ [$Mg(NO_3)_2$, $Al(NO_3)_3$].— Ж. аналит. химии, 1951, т. 6, вып. 6, с. 337—343. Библиогр. 4 назв.

Тананаев И. В., Мизецкая И. Б., Виноградова А. Д. Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии. XX. О растворимости осадков в сложных (реальных) аналитических системах.— Ж. аналит. химии, 1952, т. 7, вып. 1, с. 14—20. Библиогр. 11 назв.

Тананаев И. В., Сейфер Г. Б. О смешанных ферроцианидах кальция с рубидием и цезием.— Ж. неорган. химии, 1957, № 3, с. 600—603. Библиогр. 8 назв.

Тананаев И. В., Сейфер Г. Б. О смешанном ферроцианиде лития и цезия.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 1, с. 64—65. Библиогр. 6 назв.

Тананаев И. В., Сейфер Г. Б. О ферроцианидах иттрия и церия.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 1, с. 53—63. Библиогр. 8 назв.

Тананаев И. В., Сейфер Г. Б., Глушкова М. А. О ферроцианидах трехвалентного железа.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 2, с. 268—280. Библиогр. 6 назв.

Тананаев И. В., Ульянов А. И. Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии. XXV. Исследование соосаждения сульфатов щелочных металлов с $BaSO_4$.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1956, т. 7, с. 3—20. Библиогр. 17 назв.

Тананаев Н. А. Исследование ряда напряжений с точки зрения правил рядов.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1943, с. 297—321. (АН СССР. Отд. хим. наук). Библиогр. 8 назв.

Титов В. И. Совещание по редким металлам. [Посвящено методике лабораторных исследований руд и минералов, содержащих редкие и рассеянные элементы. Июнь 1957 г., Ленинград].— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 9, с. 1141—1142.

Тихомиров С. В. О форме выражения закона периодичности.— Изв. высш. учеб. заведений. Геология и разведка, 1959, № 6, с. 47—55. Библиогр. 13 назв.

Тома. Производные цезия.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под

ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956, с. 10—39 (Редкие металлы). Библиогр. 45 назв.

Торопов Н. А., Щетникова И. Л. Модельные системы Na_2BeF_4—Li_2BeF_4 и Ca_2SiO_4—Mg_2SiO_4.— Ж. неорган. химии, 1957, т. 2, вып. 6, с. 1392—1400. Библиогр. 24 назв.

Трахтенберг Ф. И., Бродский А. И. Активность растворов хлористого лития в изоамиловом спирте.— Ж. физ. химии, 1937, т. 10, вып. 4-5, с. 725—730. Библиогр. 21 назв.

Уразов Г. Г., Лифатова З. И. Изучение совместной растворимости в воде карбоната лития с карбонатами натрия и калия.— Ж. прикл. химии, 1944, т. 17, вып. 1-2, с. 16—21. Библиогр. 9 назв.

Усанович М. И., Яцимирский К. Б. Сольволиз солей в уксусном ангидриде.— Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1940, № 10, с. 9—11.

Уэст Т. С. Аналитическая химия рубидия и цезия.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956, с. 128—134. (Редкие металлы). Библиогр. 40 назв.

Фиалков Я. А., Шаргородский С. Д. Термическое разложение сульфатов щелочных металлов в присутствии кремнезема.— Зап. Ин-та химии АН УССР, 1940, т. 7, вып. 3, с. 415—428. Библиогр. 16 назв.

Фрейдлин Л. Х., Баландин А. А., Лебедева А. И. О последовательных стадиях термического превращения формиатов в оксалат.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 2, с. 275—288. Библиогр. 30 назв.

Фрейдлин Л. Х., Баландин А. А., Лебедева А. И. О способности формиатов металлов к превращению в оксалат.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 2, с. 268—274, илл. Библиогр. 19 назв.

Фрейдлин Л. Х., Баландин А. А., Лебедева А. И. Термическое разложение формиата лития.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 2, с. 263—267. Библиогр. 7 назв.

Фрейдлин Л. Х., Баландин А. А., Лебедева А. И. Термическое разложение формиата рубидия.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 2, с. 249—256. Библиогр. 11 назв.

Фрейдлин Л. Х., Баландин А. А., Лебедева А. И. Термическое разложение формиата цезия.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 2, с. 257—262. Библиогр. 3 назв.

Хедер Р., Нильсен Р., Херре М. Литий и его соединения.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956, с. 5—22, (Редкие металлы). Библиогр. 26 назв.

Чепелевецкий М. Л. Основные направления исследований в аналитической химии.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Москва, ноябрь 1939 г. Т. 1. М.—Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 5—46. Библиогр. 79 назв.

Щербов Д. П., Блюм И. А., Сагалович И. И. Совещание в Алма-Ате по методам химического определения редких и рассеянных элементов.— Методические материалы для лаборатории, геологических управлений и экспедиций. Бюллетень, 1959, № 9 (197), с. 29—32. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья). Библиогр. 17 назв.

Яцимирский К. Б. Классификация аналитических реакций и реагентов на основе энергетических характеристик ионов.— Ж. аналит. химии, 1951, т. 6, вып. 4, с. 211—217. Библиогр. 5 назв.

Яцимирский К. Б. Применение комплексонов в аналитической химии.— Заводск. лаборатория, 1955, т. 21, № 10, с. 1149—1157. Библиогр. 41 назв.

Яцимирский К. Б. Энергетические характеристики и аналитическая классификация ионов.— Ж. аналит. химии, 1954, т. 9, вып. 5, с. 282—292. Библиогр. 5 назв.

Ященко М. Л., Овчинникова Г. В., Афанасьева Л. И. К вопросу о методике определения щелочных металлов.— В кн.: Труды Пятой сессии Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций (19—23 мая 1956 г.). М., Изд. АН СССР, 1958, с. 296—307. Библиогр. 3 назв. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18709. РЖХим., 1959, № 13, реф. 45506.

Кан Хо Ын. Исследовательские направления в химии редких элементов и наши задачи.— Хвахак на хвахак коноп. Ж. химии и хим. пром-сти, 1958, т. 2, № 3, с. 170—173 (кор.). РЖХим., 1959, № 17, реф. 60253.

Тада. Химический анализ фтористого цезия.— Тосиба-ревью (Toshiba Rev.), 1953, v. 8, № 6, p. 437—444. (японск.). РЖХим., 1955, № 1, реф. 653.

Analysis for industry. Lithium, rubidium and cesium.— Industr. Chemist, 1952, v. 28, № 328, p. 226—227. Анализ в промышленности. Литий, рубидий и цезий.

Analysis for industry. Miscellaneous methods.— Industr. Chemist, 1952, v. 28, № 327, p. 159—160. Анализ в промышленности. Разнообразные методы.

Analytical chemistry of the less common alkali metals. Part I. Lithium.— Chem. Age, 1951, v. 65, № 1669, p. 17—23. Библиогр. 64 назв. Аналитическая химия редких щелочных металлов. Ч. 1. Литий.

Arnal T. G. Réactif pour le lithium en présence des autres ions alcalines, séparation du lithium du magnesium, détermination quantitative du lithium; séparation des arsénites et des arséniates.— Ann. chimie analyt., 1933, v. 15, № 5, p. 193—194. Реактив на литий в присутствии других щелочных ионов, отделение лития от магния, количественное определение лития, отделение арсенитов от арсенатов.

Bandyopadhayay D. Complexones in chemistry.— Sci. and Culture, 1953, v. 18, № 10, p. 458—463. РЖХим., 1954, № 7, реф. 21489. Комплексоны в химии.

Barrer R. M., Sammon D. C. An ion-sieve reagent for cesium — alkali-metal separations.— J. Chem. Soc., 1956, № 3, p. 675—682. Библиогр. 16 назв. С. А., 1956, v. 50, № 12, p. 8366i. Ионо-разделительный реагент для разделения системы цезий — щелочной металл.

Bacon F. R., Starks D. T. Rogers and Caley method for lithium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1945, v. 17, № 4, p. 230—

232. Библиогр. 7 назв. Метод Роджерса и Кэли для определения лития.

Beamish F. E. Inorganic gravimetric analysis.— Analyt. Chem., 1949, v. 21, № 1, p. 144. Неорганические гравиметрические анализы.

Belcher R. Some developments in analytical methods.— Chem. Age, 1954, v. 71, № 1831, p. 321—327. РЖХим., 1955, № 5, реф. 7610. Некоторые усовершенствования аналитических методов.

Birks L. S., Brooks E. J., Friedman H. Fluorescent X-ray spectroscopy.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 5, p. 692—697. РЖХим., 1955, № 13, реф. 26413. Флуоресцентная рентгеновская спектроскопия.

Bonnier E. Dosage du lithium en présence d'aluminium, de magnésium et de métaux alcalinoterreux.— Bull. Soc. chim. France, 1949, № 11-12, p. 804—80. Библиогр. 6 назв. Определение лития в присутствии алюминия, магния и щелочноземельных металлов.

Bonnier M. E. Régénération des réactifs et récupération des sels d'uranium dans les dosages de sodium et de lithium à l'état d'acétate triple.— Bull. Soc. chim. France, 1949, № 11-12, p. 807—808. C. A., 1950, v. 44, № 9, p. 3836d. Регенерация реактивов и рекуперация солей урана при определениях натрия и лития в виде тройного ацетата.

Brauner B. Determination of small quantities of lithium.— Collect. Czechoslov. Chem. Comm., 1930, v. 2, p. 442—446. C. A., 1930, v. 24, № 19, p. 4729. Определение небольших содержаний лития.

Brown M. H., Rudy I. H. Determination of lithium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1930, v. 2, № 3, p. 304—306. Определение лития.

Caley E. A., Baker A. Sensitivity of the carbonate test for lithium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1939, v. 11, № 2, p. 101—102. Чувствительность карбонатной реакции при определении лития.

Clark A. Test tube flame test applied to the rare elements.— J. Chem. Educ., 1936, v. 13, № 8, p. 383—384. Определение с паяльной трубкой применительно к редким элементам.

Complexones in analytical chemistry.— Chem. Age, 1953, v. 69, № 1773, p. 15—22. Библиогр. 41 назв. Комплексоны в аналитической химии.

Cornog J., Horrabin H. W., Karges R. A. Iodine monochloride. II. Reactions with salts.— J. Amer. Chem. Soc., 1938, v. 60, № 2, p. 429—432. C. A., 1938, v. 32, № 9, p. 3285.8. Монохлорид йода. II. Реакции с солями.

Craig L. C. Extraction.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 1, p. 41—44. Библиогр. 77 назв. Экстракция.

Craig L. C. Extraction.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 1, p. 110—115. Библиогр. 186 назв. Экстракция.

Daubner W. New methods for the exact and rapid determination of oxides in the chemical analysis of clays.— Ber. Dtsch. keram. Ges., 1942, Bd 23, S. 455—466. C. A., 1943, v. 37, № 22, p. 6588.9. Новые методы точного и быстрого определения окислов при химическом анализе глин.

Deebel W. H. Permanganate as a reagent for the separation and determination of cesium.— Univ. Microfilms, Card № Mic. 58—519, 49 p.— Dissert. Abstrs, 1958, v. 18, ab. 781. C. A., 1958, v. 52, № 13, p. 10795. Перманганат как реагент для сепарации и определения цезия.

Delépine M. Sur la séparation du césium, du rubidium et du potassium. (Avec considérations sur la syncristallisation).—Ann. chimie, 1952, t. 7, juillet — août, p. 401—441. Библиогр. 25 назв. C. A., 1953, v. 47, № 9, p. 4233d. Разделение цезия, рубидия и калия. (В т. ч. о сокристаллизации).

Dubský J. V. Organic reagents in analytical chemistry. Lithium, sodium, potassium and ammonium.— Chem. obzor, 1940, v. 15, p. 136—139 (140—141). C. A., 1943, v. 37, № 1, p. 49.9. Органические реактивы в аналитической химии. Определение лития, натрия, калия и аммония.

Duval C. Sur la stabilité thermique des étalons analytiques.— Analyt. chim. acta, 1955, v. 13, № 1, p. 32—37. РЖХим., 1956, № 4, реф. 10030. О термической устойчивости аналитических стандартов.

Duval T., Duval C. Sur la thermogravimétrie des précipités analytiques. Dosage du césium.— Analyt. chim. acta, 1948, v. 2, № 3, p. 205—209. Библиогр. 7 назв. Гравиметрическое определение цезия при высоких температурах [между 219 и 494°].

Dwyer F. P., Nyholm R. S. Isolation of a quadrivalent rhodium complex.— Nature, 1947, v. 160, № 4067, p. 502—503. C. A., 1948, v. 42, № 2, p. 478a. Отделение четырехвалентного родиевого комплекса.

Eeckhout J. General method for semiquantitative special analysis of solids.— Verhandel. Koninkl. vlaamsche Akad. wet., Belg., 1945, v. 7, № 13, p. 5—71. C. A., 1946, v. 40, № 15, p. 4313.4. Обычный метод полуколичественного специального анализа твердых веществ.

Einecke E. Neuere Arbeiten über seltene Metalle. Chemische Analyse anorganischer Stoffe.— Z. Analyt. Chem., 1933, Bd 93, H. 3-4, S. 109—160. Новейшие работы в области редких металлов. Химический анализ неорганических веществ.

Emi K., Toei K., Baba J., Inoue T. Syntheses and use of new analytical reagents for potassium. VII. N-(Phenylsulfonyl)-2,4-dinitro-1-naphthylamine.— Nippon Kagaku Zasshi, 1958, v. 79, № 5, p. 598—602. C. A., 1959, v. 53, № 8, p. 6874h. Синтезы и применение новых аналитических реактивов на калий. VII. N-(фенилсульфонил-2,4-динитро-1-нафтиламин).

Field method for detecting lithium.— Precambrian, 1955, v. 28, № 7, p. 12. Полевой метод определения лития.

Fletcher M. H. Determination of lithium in rocks by distillation.— Analyt. Chem., 1949, v. 21, № 1, p. 173—175. C. A., 1949, v. 43, № 6, p. 2118b. Определение лития в породах методом дистилляции.

Fletcher W. W. Symposium on rapid methods of analysis. Silicate analysis. a review. The determination of the sodium, potassium, and lithium oxide contents of soda — lime — magnesia — silica, soda — boric oxide — si-

lica, and potassium oxide — lead oxide — silica glasses with an EEL filter flame photometer.— J. Soc. Glass Technol., 1959, v. 43, № 210, p. 86T—93T. C. A., 1959, v. 53, № 16, p. 15507c/15508h. Труды симпозиума по быстрым методам анализа. Анализ силикатов: обзор. Пламеннофотометрическое определение (фильтр EEL) окислов натрия, калия и лития в кремнеземных стеклах, содержащих соду, известь, окись магния, окись бора, поташ, окись свинца.

Forster C. F. The determination of small amounts of lithium.— Analyst, 1954, v. 79, № 943, p. 629—635. Библиогр. 24 назв. C. A., 1955, v. 49, № 2, p. 774c. РЖХим., 1955, № 12, реф. 23918. Определение малых количеств лития.

Fresenius W, Kalium, Caesium, Rubidium, Thallium, Chemische Analyse, anorganischer Stoffe.— Z. Analyt, Chem., 1934, Bd 98, H. 9-10, S. 358—360. Химический анализ калия, цезия, рубидия, таллия в неорганической материи.

Gallagher M. New analytical developments.— J. South. Res., 1951, v. 3, № 4, p. 14—15. C. A., 1951, v. 45, № 22, p. 10117e. Новые достижения в области анализа.

Ganz E. Über das Absorptionsspektrum von wässerigen Lösungen zwischen 0,70 μ bis 0,90 μ.— Z. phys. Chem., 1937, Bd 35, H. 1. S. 1—10. C. A., 1937, v. 31, p. 2931. Абсорбционные спектры в водных растворах между 0,70 μ и 0,90 μ.

Geilmann W., Gänssle A. Über einige bei der Bestimmung der Alkalien in Silikaten mögliche Fehlerquellen — Glastechn. Ber., 1954, Bd 27, H. 3, S. 80—88. РЖГеол., 1955, № 1, реф. 196. Ошибки в определении щелочных металлов в силикатах.

Goto H. Fluorescence analysis. V. Fluorescense detection.— Sci. Repts Tôhoku Univ. Ser. 3, 1940, v. 29, p. 204—218. C. A., 1941, v. 35, № 6, p. 1712. Флуоресцентный анализ. V. Флуоресцентное определение.

Gottfried J. A contribution to the analytical determination of lithium.— Chem. průmysl, 1955, v. 9, № 5, p. 390—391. Analyt. Abstrs, 1957, v. 4, № 3, ab. 812. К аналитическому определению лития.

Grant J. Summarized methods of analysis. I, II. The sulfate ion.— Chem. Prod., 1939, v. 2, № 7, p. 43—46; 67—70. C. A., 1939, v. 33, № 20, p. 8137.8. Обобщенные методы анализа. I, II. Определение в виде сульфат-ионов.

Grimes P. G. Reactions of 1,10-phenanthroline with hydrogen, lithium, sodium, and potassium ions. Ann Arbor, 1958, 92 p. (Univ. microfilms Publs, L. C. Card № Mic 58—2998). Dissert. Abstrs, 1958, v. 19, ab. 454. C. A., 1959, v. 53, № 4, p. 3222e. Реакции 1,10-фенантролина с ионами водорода, лития, натрия и калия.

Grothe H., Savelsborg W. Über die analytische Bestimmung des Lithiums.— Z. analyt. Chem., 1937, Bd 110, H. 3-4, S. 81—94. C. A., 1937, v. 31, p. 8426. Аналитическое определение лития.

Grüttner B. Einige Beobachttungen bei der quantitativen Bestimmung des Lithiums.— Z. analyt. Chem., 1951, Bd 133, H. 1-2, S. 36—43. Библиогр. 7 назв. Количественное определение лития.

Gutter G. A., Hammond G. S. Separation of lithium from alkali metal ions.— J. Amer. Chem. Soc., 1956, v. 78, № 20, p. 5166—5167. C. A., 1957, v. 51, № 2, p. 941. Отделение ионов лития от ионов щелочных металлов.

Hackl O. Untersuchungen über Methoden der Silikat Analyse.— Glastechn. Ber., 1941, Bd 19, H. 11, S. 345—349. C. A., 1943, v. 37, № 8, p. 1950.8. Исследование методов силикатного анализа.

Hackl O. Verbesserung der Lithiumbestimmung in Mineral-wassern und ein neuer Weg zur Lithiumbestimmung in Silicatgesteinen.— Z. analyt. Chem., 1939, Bd 118, H. 1-2. S. 1—9. Усовершенствование метода определения лития в минеральных водах и новый способ определения лития в силикатных породах.

Hahn F. L. Politest, reactivo para la determinación del potassio, del amonio y de bases orgánicas.— Ciencia, 1955, v. 14, № 11-12, p. 249—253. Bull. signal., 1956, v. 17, № 3, réf. 14691. Политэст — реактив для определения K, NH_4 и органических оснований.

Hara R., West P. W. High frequency titrations involving chelation with ethylendiaminetetraacetic acid. I. Chelation studies.— Analyt. chim. acta, 1954, v. 11, № 3, p. 264—274. РЖХим., 1955, № 20, реф. 46089. Высокочастотное титрование с образованием внутрикомплексных соединений с этилендиаминтетрауксусной кислотой. I. Изучение образования внутрикомплексных соединений.

Hartmann H., Nentwich T., Ströhl G. Determination of oxygen in the oxides of alkali metals.— Abhandl. Braunschweig. wiss. Ges., 1958, v. 10, p. 25—34. C. A., 1959, v. 53, № 12, p. 11100e. Определение кислорода в окислах щелочных металлов.

Heinrich C. F. J. Nota previa referente a neevas aplicaciones analiticas de la rhodamina B.— An. Soc. cient. argent., 1949, v. 148, N 8, p. 173—174. C. A., 1950, v. 44, № 11, p. 4870b. Новое аналитическое применение родамина B (предварительное сообщение).

Herman A., Sedláčková O. Rýchlometódy v analýze silikátov.— Chem. zvesti, 1956, v. 10, № 6, p. 375—386. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15852. Применение быстрых методов в анализе силикатов.

Hillebrand W. F., Lundell G. E. F. Applied inorganic analysis with special reference to the analysis of metals, minerals, and rocks. 2-nd ed. N. Y.— London, 1953. 1034 p. Неорганический анализ в прикладной химии; анализ металлов, минералов и горных пород.

Hovi V. Accuracy of the determination of the composition of binary mixtures of alkali chlorides or bromides according to Mohr's method.— Suomen kem., 1949, v. 22 B, p. 36—40. C. A., 1950, v. 44, p. 3842e. Точность определения состава двойных смесей щелочных хлоридов и бромидов согласно методу Мора.

Irving H., Rossotti H. S. The theoretical basis of «sensitivitiy tests» and their application to some potential organic reagents for metals.— Anlyst, 1955, v. 80, № 949,

p. 245—260. РЖХим., 1955, № 23, реф. 55269. Теоретические основы «испытаний чувствительности» и применение последних к некоторым возможным органическим реактивам на металлы.

Jander A., Rüsberg E., Schmidt H. Neutralisationenanaloge Reaktionen in Essigsäureanhydrid.— Z. anorgan. Chem., 1948, Bd 255, H. 4-5, S. 238—252. C. A., 1949, v. 43, № 6, p. 2110c. Реакции, аналогичные реакциям нейтрализации в уксусном ангидриде.

Karaoglanov Z. Untersuchung verschiedener Typen chemischer Rearktionen.— Z. analyt. Chem., 1940, Bd 119, H. 1/2, S. 16—55. C. A., 1940, v. 34, № 12, p. 4009.5. Исследование различных типов химических реакций. [Чувствительность химических испытаний. Рассмотрение разных типов химических испытаний].

Koenig E. W. Direct determination of sodium oxide in feldspar.— J. Amer. Ceram. Soc., 1939, v. 22, № 1, p. 24—31. C. A., 1939, v. 33, № 7, p. 2436.9. Прямое определение окиси натрия в полевом шпате.

Krochta W. G., Mellon M. Absorptiometric method for determination of cesium.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 8, p. 1181—1184. Абсорбциометрический метод для определения цезия.

Krynitsky J. A., Johnson J. E., Carhart H. W. Determination of lithium aluminium hydride in solution.— Analyt. Chem., 1948, v. 20, № 4, p. 311—312. Библиогр. 4 назв. C. A., 1948, v. 42, № 12, p. 4094i. Определение литий-алюминиевого гидрида в растворе.

Kurbatow M. H., Fu Chun-Ju, Kurbatow J. D. Target chemistry of cesium; isolation of Ba (133, 134).— J. Chem. Phys., 1948, v. 16, № 2, p. 87—91. Химия цезия. Отделение от бария (133, 134).

Legoux M. C. Sur un phosphure de lithium.— C. r. Acad. sci., 1938, t. 207, № 15, p. 634—636. C. A., 1939, v. 33, № 1, p. 68. 3. Фосфид лития.

Lewis G. N., MacDonald R. T. The separation of lithium isotopes.— J. Amer. Chem. Soc., 1936, v. 58, № 12, p. 2519—2524. Разделение изотопов лития.

Link H. L., Wood L. J. Study of some reactions between dry inorganic salts. IV. Reactions below the fusion point.— J. Amer. Chem. Soc., 1938, v. 60, № 10, p. 2320—2325. C. A., 1939, v. 33, № 1, p. 65i. Изучение некоторых реакций между твердыми неорганическими солями. IV. Реакции ниже точки плавления.

Link H. L., Wood L. J. A study of some reactions between dry inorganic salts. V. Reactions below the fusion point.— J. Amer. Chem. Soc, 1940, v. 62, № 4, p. 766—769. C. A., 1940, v. 34, № 11, p. 3605.8. Изучение некоторых реакций между твердыми органическими солями. V. Реакции ниже точки плавления.

Lithium compounds.— Mineral Inform. Serv., 1953, v. 6, № 9, p. 1—6. Соединения лития

Lithium salts.—Chem. Age, 1955, v. 72, № 1367, p. 934, 945. Соли лития.

Lithium salts project.— Chem. Trade J. and Chem. Engr, 1955, v. 136, № 3551, p. 1618. Программа работ по литиевым солям.

Mallett M. W., Gerds A. F., Griffith C. B. Determination of hydrogen in magnesium, lithium and magnesium-lithium alloys.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 1, p. 118—119. РЖХим., 1953, № 2, реф. 2014. Определение водорода в магнии, литии и сплавах магния с литием.

Mayer J. R. Trends in analytical procedure.— Chem. Age, 1952, v. 66, № 1696, p. 61—68. Общее направление в развитии аналитической химии.

Mestayer H. Rapid methods of determining sodium and potassium.— Eau, 1949, v. 36, p. 147—148. C. A., 1950, v. 44, № 8, p. 3636i. Быстрые методы определения натрия и калия.

Michal J. Quercetin as a reagent for the detection of inorganic compounds in paper chromatography.— Chem. listy, 1956, v. 50, p. 77—80. C. A., 1956, v. 50, № 7, p. 4715i. Кверцетин — реактив для определения неорганических соединений методом бумажной хроматографии.

Miller C., Traves F. A new method for quantitative separation of lithium with reference to its determination in unsoluble silicates.— J. Chem. Soc., 1936, № 9, p. 1395—1399. Новый количественный метод определения лития в нерастворимых силикатах.

Musha S. Separation and determination of copper in the presence of nickel, cobalt, beryllium, zinc, cerium, molybdenum, and lithium.— J. Chem. Soc. Japan, 1947, v. 68, p. 25. C. A., 1949, v. 43, № 20, p. 7863g. Отделение и определение меди в присутствии никеля, кобальта, бериллия, цинка, церия, молибдена и лития.

Novák V. Potenciometrické neutralisační titrace s dimetalickými elektrodami v nevodných roztocích.— Chem. listy, 1955, v. 49, № 6, p. 848—853. РЖХим., 1956, № 14, реф. 43470. Потенциометрическое титрование неводных растворов с использованием биметаллических электродов.

Nutten A. J. Analysis for industry. First part.— Industr. Chemist, 1954, v. 30, № 348, p. 29—31. РЖХим., 1955, № 4, реф. 5781. Анализ в промышленности. Часть I.

O'Leary W. J., Papish J. Analytical reactions of cesium and rubidium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1934, v. 6, № 2, p. 107—111. Аналитические реакции на цезий и рубидий.

Paget M., Berger R. Recherches sur la réaction de Schryver — Fosse et sur ses applications analytiques.— C. r. Acad. sci., 1938, t. 207, № 18, p. 800—802. C. A., 1939, v. 33, № 4, p. 1233. Реакция Шривера — Фосса и ее аналитическое применение.

The position of lithium. The lithium-bearing minerals. Extraction of the metal. New uses being developed.— S. Afric. Mining and Engng J., 1931, v. 41, pt 2, № 2057. Положение лития. Минералы, содержащие литий. Извлечение лития из минералов. Применение лития.

Pringsheim P. Einige neue Beobachtungen an photochemische verfärbten Lithiumfluorid.— Z. Physik, 1954, Bd 136, № 5,

S. 573—581. РЖХим., 1955, № 4, реф. 5232. Новые наблюдения над фотохимически окрашенным фтористым литием.

Prócke O., Uzel R. Ein neuer empfindlicher Lithiumnachweis.— Microchim. acta, 1938, Bd 3, H. 2, S. 105—107. C. A., 1938, v. 32, № 14, p. 5329. Новый чувствительный реактив на литий.

Radding S. B., Phillips R. C., Heiester N. K. Analytical methods used in studies on continuous separations of ions by countercurrent ion exchange.— Analyt. chim. acta, 1954, v. 11, № 6, p. 538—549. Библиогр. 5 назв. C. A., 1955, v. 49, № 14 p. 9227a. Аналитические методы, используемые при изучении отделения ионов ионно-обменным методом.

Ramette R. W. Dissociation constant of iodic acid: experiments for the analytical laboratory — J. Chem. Educ., 1959, v. 36, p. 191—193. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16803f. Константа диссоциации йодистой кислоты; опыты для аналитической лаборатории.

Rathsburg H., Scheuerer A. Nachweis und Bestimmung des Kaliums mit 4,6-dinitrobenzfuroxan.— Chemie, 1943, Bd 56, S. 123. Chem. Zbl., Teil II, 1943, S. 152. C. A., 1944, v. 38, № 20, p. 5468.2. Обнаружение и определение калия 4,6-динитробензофуроксаном.

Resnick J. D., Kiser R. W., Dalton J. L. Analysis of lithium.— Proc. Iowa Acad Sci., 1953 (1954), v. 60, p. 315—318. C. A., 1954, v. 48, № 9, p. 5018d. Bull. analyt., 1955, sect. VI, v. 16, № 1, p. 3848. РЖХим., 1956, № 9, реф. 25934. Определение лития.

Ring S. A. Separation and purification of milligram amounts of cesium from large amounts of other alkali salts.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 7, p. 1200—1201. Библиогр. 12 назв. Разделение и очистка миллиграммных количеств цезия от большого количества других щелочных солей.

Robin P. Recherche du cesium, du rubidium et du thallium.— J. pharm. et chimie, 1933, v. 18, № 9, p. 384—387. Исследования в области разделения цезия, рубидия и таллия.

Roedder E. Techniques for the extraction and partial chemical analysis of fluid-filled inclusions from minerals.— Econ. Geol., 1958, v. 53, № 3 p. 235—269. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16810b. Методы извлечения и анализа жидких включений в минералах.

Rogers L. B., Caley E. R. New selective reagent for lithium. Application to the rapid volumetric estimation of lithium in the presence of potassium and sodium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1943, v. 15, № 3, p. 209—211. C. A., 1943, v. 37, № 9, p. 22956.6. Новый реактив для лития, применяемый для быстрого объемного определения лития в присутствии калия и натрия.

Rosenbaum E. J. Ultraviolet absorption spectrophotometry.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 1, p. 12—14. Библиогр. 43 назв. 1952, v. 24, № 1, p. 14-16. Библиогр. 61 назв. 1954, v. 26, № 1, p. 20—26. Библиогр. 226 назв. Ультрафиолетовая абсорбционная спектрофотометрия.

Samuelson O. Om användningen av jonbytande ämmen i den andlytiska kemien.— Svensk kem. tidskr., 1945, årg. 57, № 6, s. 158—168. C. A., 1946, v. 40, № 9, p. 2417.2. Ионно-обменные вещества в аналитической химии. [Опыты с растворами, содержащими нитраты и перхлораты].

Santmyers R. M. Caesium. Rubidium und Lithium.— Metallbörse, 1930, Jg 20, № 39, S. 1072. Цезий, рубидий и литий.

Schaufelberger F. A. Method of concentrating solutions without evaporation.— [Chemical Construction Co]. U. S. 2780530, 5.02.57. РЖХим., 1959, № 3, реф. 8845 П. Метод концентрирования растворов без выпаривания. [Патент США].

Schwarzenbach G. Nouvelles méthodes de dosage de certains cations métalliques.— Helv. chim. acta, 1946, v. 29, № 5, p. 1338, C. A., 1947, v. 41, № 2, p. 350a. Новые методы определения некоторых катионов металлов.

Sik K. Determination of the organic carbon content of soils by means of potassium permanganate.— Mezögazdasági Kutatások, 1941, v. 14, p. 313—316. Chem. Zbl., Teil I, 1942, S. 2698. C. A., 1943, v. 37, № 15, p. 4511.7. Определение содержания органического углерода в почвах при помощи перманганата калия.

Snyder E., Robinson R. J. Solubility of cesium metaperiodate and its coprecipitation in the determination of potassium as the metaperiodate.— Analyt. Chem., 1959, v. 31, № 3, p. 474—475. РЖХим., 1959, № 17, реф. 60470. Растворимость метаперйодата цезия и его соосаждение при определении калия в форме метаперйодата.

Soós P., Virf L., Blazsek A. Intrebuintarea sulfurii de sodiu la separarea cationilor.— Studii şi cercetări chim. Acad. RPR, 1957, v. 8, № 3/4, p. 231—241. РЖХим., 1959, № 7, реф. 22984. Применение сульфида натрия при разделении катионов.

Sunao Ato, Isaburo Wada. Analysis of the alkali group.— Sci. Papers Inst. Phys. Chem. Research, 1926, v. 4, p. 263—293. Анализ щелочных металлов.

Thomas G. Dérivés du caesium.— Ann. chimie, 1951, t. 6, № 3, p. 367—404. Библиогр. 45 назв. Производные цезия.

Treadwell W. D., Werner W. Über Sublimationstrennungen von Cäsiumchlorid aus Gemischen dit Kalium- und Rubidiumchlorid.— Helv. chim. actă, 1953, v. 36, № 6, p. 1445—1454. C. A., 1954, v. 48, № 12, p. 6912. РЖХим., 1954, № 12, реф. 30451. Отделение цезия от хлоридов калия и рубидия возгонкой.

Walker D. I., Cromer D. T., Staritzky E. Dirubidium thorium hexanitrate, $Rb_2Th(NO_3)_6$.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 10, p. 1635—1636. Библиогр. 2 назв. Дирубидий — ториевый гексанитрат, $Rb_2Th(NO_3)_6$.

Wartik Th., Pearson R. K. Reactions of carbon dioxide with sodium and lithium borohydrides.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1958, v. 7, № 4, p. 404—411. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30739. Реакции двуокиси углерода с борогидридами натрия и лития.

Watt G. W. Reactions of inorganic substances with solutions of metals in liquid ammonia.— Chem. Revs, 1950, v. 46, № 2, p. 289—315. Библиогр. 165 назв. Реакции неорганических веществ с растворами металлов в жидком аммиаке.

Wells R., Stevens R. Determination of the common and rare alkalis in mineral analysis.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1934, v. 6, p. 439—442. Определение обычных и редких щелочей при анализе минералов.

Werner G. K., Smith D. D., Ovenshine S. G., Rudolph O. B., McNally G. R. Further investigations in the spectroisotopic assay technique for lithium.— Analyt. Abstrs 1955, v. 2, № 8, ab. 2278. Дальнейшие исследования в области методов спектроизотопного [количественного] анализа лития.

West T. S. Analytical chemistry of the less common alkali metals. Part II, III. Rubidium and caesium.— Chem. Age, 1951, v. 65, № 1682, p. 467—470, 473; № 1686, p. 595—598, 602. Библиогр. 99+5 назв. Аналитическая химия редких щелочных металлов. Ч. II, III. Рубидий и цезий.

White J. C., Goldberg G. Application of Volhard titration to 2-ethyl-1-hexanol separation method for determination of lithium.— Analyt. Chem., 1955, v. 27, № 7, p. 1188—1189. C. A., 1955, v. 49, № 20, p. 13824a. Применение титрования по Фолхарду при определении лития методом отделения при помощи 2-этил-1-гексанола.

Yamagata N., Yamagata T., Watanabe S. Coprecipitation of a trace amout of cesium with thallous salts.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1957, v. 30, № 6, p. 577—580. РЖХим., 1958, № 9, реф. 28398. Соосаждение следовых количеств цезия с солями одновалентного таллия.

Yamatera H. Determination of rubidium and cesium based on the difference of the stabilities of alkali polihalides. I. Determination of rubidium and cesium in the presence of potassium by the triiodide method.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, p. 559—561. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3453. Определение рубидия и цезия на основе различной устойчивости щелочных многогалоидных соединений. I. Определение рубидия и цезия в присутствии калия трийодидным йодом.

Yamatera H. Determination of Rb and Cs based on the difference of the stability of alkali polyhalides.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1953, v. 74, № 6, p. 491—492. C. A., 1954, v. 48, № 5, p. 2513. Определение рубидия и цезия на основе различной устойчивости щелочных многогалоидных соединений.

Yamatera H. Determination of rubidium and caesium based on the difference in stability of their tri-iodides.— J. Inst. Polytechn. Osaka Univ. B, 1953, v. 4, № 1, p. 53—58. Analyt. Abstrs, 1954, v. 1, № 2, ab. 240. C. A., 1954, v. 48, № 6, 3194c. Определение рубидия и цезия на основе различий в стабильности их трийодидов.

Young J. P. Some applications of high frequency titrimetry.— Doct. diss., Indiana Univ., 1955. Dissert. Abstrs, 1955, v. 15, № 8, p. 1302—1303. РЖХим., 1957, № 3, реф. 8423. Некоторые применения метода высокочастотного титрования.

2. АМПЕРОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Клейбс Г. А. Амперометрическое исследование реакции осаждения ионов уранила ферроцианидом лития.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, № 12, с. 2621—2629, илл. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30755.

Козловский М. Т. Развитие электрохимических методов анализа за 1950—1952 гг.— Заводск. лаборатория, 1953, т. 19, № 7, с. 794—801. Библиогр. 87 назв.

Artés O. C. Volumetry and potentiometry of sulfates as affected hydrolytic adsorption.— An Univ. Murcia, 1948—1949, p. 288—355. C. A., 1950, v. 44, № 10, p. 4372a. Объемный и потенциометрический анализ сульфатов, связанный с гидролитической адсорбцией.

Basiński A., Kuik M. Amperometryczne miareczkowanie kadmu żelazocyjankiem litowym.— Roczn. chem., 1957, v. 31, № 2, p. 669—675. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64189. Амперометрическое титрование кадмия ферроцианидом лития.

Havíř J. Stanoveni drasliku, rubidia a cesia tetrafenyloboritanem sodným nepřímou potenciometrickou titrací.— Chem. listy, 1958, r. 52, № 7, s. 1274—1278. C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 5971d. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14228. Определение калия, рубидия и цезия тетрафенилбораторатом натрия методом непрямого потенциометрического титрования.

Hemmeler A. Dosaggio e separazione quantitative per via conduttometrica e con idrato di bario, di alcuni metalli contenuti in soluzione sotto forma di solfati.— Ann. chim. applicata, 1947, v. 37, № 3, p. 119—140. C. A., 1947, v. 41, № 22, p. 7309d. Электрометрическое определение и количественное разделение различных металлов, присутствующих в растворе в виде сульфатов, при помощи гидроокиси бария.

Higuchi T., Lintner C. J., Schleif R. H. Electrometric titration of some functional groups.— Science, 1950, v. 111, № 2873, p. 63—64. C. A., 1950, v. 44, № 17, p. 7715a. Электрометрическое титрование некоторых функциональных групп.

Kiba T. Potentiometric titration of organic precipitates. VI. Determination of potassium, rubidium and cesium precipitated as their dipicrylamine complexes.— J. Chem. Soc. Japan, 1939, v. 60, p. 1073—1080. C. A., 1940, v. 34, № 6, p. 1591.7. Потенциометрическое титрование органических осадков. VI. Определение калия, рубидия и цезия в виде осадков дипикриламиновых комплексов.

Laitinen H. A. Amperometric titrations.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 1, p. 46—49. Библиогр. 82 назв. Амперометрическое титрование.

Laitinen H. A., Bhatia B. B. Coulometric titrations in molten lithium chloride — potassium chloride eutectic.— Analyt. Chem.,

1958, v. 30, № 12, p. 1995—1997. РЖХим., 1959, № 10, реф. 34612. Кулонометрическое титрование в расплавленной эвтектической смеси хлорид лития — хлорид калия.

Minami E., Kakihana H., Fuzimoto M. Inorganic analytical chemistry with ion-exchange resins. V. Electrometric determination of cations in the effluent from the cation exchanger.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1952, v. 73, p. 368—370. C. A., 1953, v. 47, № 6, p. 2642. Неорганический химический анализ с применением ионообменных смол. V. Электрометрическое определение катионов [рубидия и цезия] в растворе, пропущенном через катионообменник.

Saxena R. S., Bhatnagar C. S. Potentiometric studies on bismuth ferrocyanide and the determination of bismuth.— Z. analyt. Chem., 1959, Bd 165, H. 2, S. 95—99. C. A., 1959, v. 53, № 11, p. 9892i. Потенциометрическое изучение ферроцианистого висмута и определение висмута.

Sierra F., Carpena O. Determination of sulfates by potentiometric methods.— Publ. Inst. quim. «Alonso Barba», 1947, v. 1, p. 281—283. An. fis. y quím., 1947, v. 43, p. 995—997. C. A., 1948, v. 42, № 16, p. 5797b. Определение сульфатов потенциометрическими методами.

Specker H., Hartkamp H., Jackwerth E. Die photometrische und konduktometrische Titration von Lithium in Cyclohexanon oder Aceton.— Z. analyt. Chem., 1958, Bd 163, № 2, S. 111—119. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1995f. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4292. Фотометрическое и кондуктометрическое титрование лития в среде циклогексанона или ацетона.

Vries G. de, Dalen E., van. Amperometric detection of ions of lithium, sodium and potassium in paper chromatograms.— Recueil trav. chim., 1954, v. 73, № 11, p. 1028—1032. Analyt. Abstrs, 1955, v. 2, № 5, ab. 1137. Амперометрическое определение ионов лития, натрия и калия в бумажной хроматографии.

Waterbury G. R., Kooten E. H., van, Morosin B. Determination of lithium and sodium chlorides by potentiometric titration following 2-ethyl-1-hexanol separation.— Analyt. Chem., 1958, v. 30, № 10, p. 1627—1629. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1993e. РЖХим., 1959, № 8, реф. 27009. Определение хлоридов лития и натрия потенциометрическим титрованием после их экстрагирования 2-этилгексанолом-1.

Watt G. W., Otto J. B., Jr. Potentiometric titrations involving solutions of metals in liquid ammonia.— J. Electrochem. Soc., 1951, v. 98, № 1, p. 1—8. Библиогр. 10 назв. Потенциометрическое титрование растворов металлов в жидком аммиаке.

Zatloukal J. Stanoveni chloridu lithného a chloridu draselného ve směsi pomocí elektrické vodivosti.— Chem. průmysl, 1959, v. 9, № 3, p. 131—132. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71227. Определение хлорида лития и хлорида калия в смесях методом электропроводности.

3. ВЕСОВОЙ АНАЛИЗ

Бабко А. К., Пятницкий И. В. Количественный анализ. [Учебник для хим. специальностей высш. учеб. заведений]. М., Госхимиздат, 1956. 740 стр. Библиогр. с. 702—721.

Бадеева Т. И. О весовом определении фторидов.— Заводск. лаборатория, 1955, т. 21, № 7, с. 787—788. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1956, № 13, реф. 39866.

Дружинин И. Г., Янко А. П. Перйодатный метод определения лития.— Уч. зап. биол.-почв. фак. Кирг. гос. ун-та, 1953, № 3, с. 3—6. Библиогр. 10 назв. РЖХим., 1954, № 1, реф. 11217.

Иевиньш А. Ф., Гудриниеце Э. Ю. Определение калия тетрафениборатом натрия.— Ж. аналит. химии, 1954, т. 9, вып. 5, с. 270—274. Библиогр. 8 назв.

Киндяков П. С., Хохлова А. В. Количественное определение лития в присутствии натрия и калия фосфатным методом.— Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол., 1956, вып. 6, с. 9—14. Библиогр. 21 назв. РЖХим., 1957, № 23, реф. 74652.

Максимычева З. Т., Абдусалямов Н. Количественное определение калия в виде KBF_4.— Заводск. лаборатория 1958, т. 24, № 4, с. 403—405. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77203.

Определение лития весовым методом в силикатных породах.— В кн.: Методы химического анализа минерального сырья. Вып. 4. М., Госгеолтехиздат, 1958, с. 34—39. (Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья МГ и ОН СССР).

Плющев В. Е., Коршунов Б. Г. К вопросу об определении цезия в виде цезийвисмутйодида.— Ж. аналит. химии, 1955, т. 10, вып. 2, с. 119—123. Библиогр. 17 назв.

Плющев В. Е., Шахно И. В. К вопросу о весовом определении лития.— Ж. аналит. химии, 1953, т. 8, вып. 5, с. 293—298. Библиогр. 25 назв. РЖХим., 1954, № 3, реф. 15023.

Рысс И. Г., Нилус Э. Л. Применение тетрафторборной кислоты в количественном анализе. 1. Весовое определение щелочных металлов в боратах, галогенидах, нитратах и нитритах.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 1, с. 64—69. Библиогр. 6 назв. РЖХим., 1957, № 23, реф. 74653.

Тананаев И. В. Новое в весовом и объемном анализе — Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1947, т. 1, с. 5—27. Библиогр. 77 назв.

Фельдман Р. В. К вопросу о количественном определении цезия в виде цезий-висмутйодида.— Ж. прикл. химии, 1935, т. 8, вып. 7, с. 1265—1268.

Фельдман Р. В. Опыт применения бромного олова для количественного определения цезия в присутствии рубидия и калия.— Ж. прикл. химии, 1938, т. 11, вып. 6, с. 1017—1023. Библиогр. 10 назв.

Шейнцис О. Г. Весовой метод определения калия, рубидия и цезия.— Заводск. ла-

боратория, 1940, т. 9, № 2, с. 162—163. Библиогр. 8 назв.

Яматера. Количественное определение цезия в присутствии калия и рубидия полиподидным методом.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1953, v. 74, № 6, p. 491—492 (япон.). РЖХим., 1955, № 7, реф. 11845.

Caley E. R., Axilrod H. D. Separation of lithium from potassium and sodium by treatment of the chlorides with higher aliphatic alcohols.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1942, v. 14, № 3, p. 242—244. C. A., 1942, v. 36, № 8, p. 2227.7. Отделение лития от калия и натрия обработкой хлоридов более высокими алифатическими спиртами.

Caley E. R., Simmons G. A., Jr. Gravimetric determination of lithium by precipitation as trilithium phospate.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 9, p. 1386—1389. РЖХим., 1954, № 15, реф. 36397. Весовое определение лития осаждением в виде трилитийфосфата.

Duval C. M. Analyse gravimétrique automatique (emploi des creusets de Gooch).— C. r. Acad. sci., 1938, t. 226, № 16, p. 1276—1278. C. A., 1949, v. 42, № 16, p. 5791d. Автоматический весовой анализ (использование тиглей Гуша).

Duval C. M. The thermogravimetry of analytical precipitates. VII. Determination of lithium.— Analyt. chim. acta, 1947, v. 1, № 1, p. 57—59. C. A., 1948, v. 42, № 22, p. 8698b. Термогравиметрия аналитических осадков. VII. Определение лития.

Duval C. M. The thermogravimetry of analytical precipitates. XI. Determination of rubidium.— Analyt. chim. acta, 1947, v. 1, № 2, p. 110—114. C. A., 1948, v. 42, № 22, p. 8698f. Термогравиметрия аналитических осадков. XI. Определение рубидия.

Duval C. M. The thermogravimetry of analytical precipitates. XII. Determination of cesium. XIV. Determination of lanthanum. XV. Determination of cerium. XVI. Determination of neodymium.— Analyt. chim. acta, 1947, v. 1, № 3, p. 205—227. Термогравиметрия аналитических осадков. XII. Определение цезия. XIV. Определение лантана. XV. Определение церия. XVI. Определение неодима.

Geilmann W., Gebauhr W. Zur Fällung der Alkalimetalle als Tetraphenylborverbindungen.— Z. analyt. Chem., 1953, Bd 139, № 3, S. 161—181. C. A., 1953, v. 47, № 21, p. 11070. РЖХим., 1954, № 17, реф. 40007. Об осаждении щелочных металлов в виде соединений тетрафенилбора.

Graverstein H. Determination of rubidium and cesium with potassium chloroplatinate solution. Specific reaction for cesium.— Mikrochem. Emich Festschr., 1930, p. 135—142. Определение рубидия и цезия при помощи хлороплатината калия. Реакция на цезий.

Grothe H., Savelsberg W. Über die analytische Bestimmung des Lithiums.— Z. analyt. Chem., 1937, Bd 110, H. 1-2, S. 81—94. C. A., 1937, v. 31, № 22, p. 8426. К аналитическому определению лития.

Kitajima I. Gravimetric analysis by means of the thermobalance. Determination of lithium, rubidium and cesium.— J. Chem. Soc. Japan, 1934, v. 55, p. 199—200. C. A., 1934, v. 28, № 12, p. 3681. Весовой анализ методом термобаланса. Определение лития, рубидия и цезия.

Meier D., Treadwell W. D. Über die Anreicherung und Bestimmung von Rubidium- und Cäsiumchlorid neben grossen Mengen von Natrium- und Kaliumchlorid.— Helv. chim. acta, 1951, v. 34, № 3, p. 805—813. Библиогр. 13 назв. C. A., 1951, v. 45, № 19, p. 8398i. Обогащение и определение хлоридов рубидия и цезия в присутствии больших количеств хлоридов натрия и калия.

Prоčke O., Slouf A. On the estimation of lithium as lithium potassium ferric periodate $LiKFeJO_6$.— Collect. trav. chim. tchèques, 1939, v. 11, № 7-8, p. 273—274. Определение лития в виде литий-, калий-, железо-перйодата, $LiKeFeJO_6$.

Shigematsu T., Kimura H. On the nickel uranyl acetate reagent. IV. The gravimetric and colorimetric methods for the determination of lithium.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1952, v. 73, № 6, p. 443—445. Библиогр. 4 назв. C. A., 1953, v. 47, № 6, p. 2628. Уранилацетат никеля как реагент. IV. Весовой и колориметрический методы определения лития.

Shigematsu T., Kimura H., Yasumaru M. Grivimetric method for the determination of lithium with zinc. uranyl acetate reagent.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1952, v. 73, № 6, p. 378—380. Библиогр. 5 назв. C. A., 1953, v. 47, № 6, p. 2628g. Весовой метод определения лития с применением уранилацетата цинка.

Shinagawa M. Systematic analysis of alkali and alkaline earth ions with the polarograph.— J. Sci. Hiroshima Univ. Ser. A., 1952, v. 16, p. 145—151. C. A., 1953, v. 47, № 11, p. 5307. Систематический полярографический анализ щелочных и щелочноземельных металлов [в т. ч. рубидия и цезия].

Simmons G. R. Gravimetric determination of lithium by precipitation as Li_3PO_4. Ann Arbor, 1958. 50 p. (Univ. microfilms, L. C. Card № Mic. 58—695). Dissert. Abstrs, 1958, v. 18, ab. 1595. C. A., 1958, v. 52, № 16, p. 13531. Весовое определение лития осаждением в виде Li_3PO_4.

Vishveshwaraiah K. N., Patel C. C. Gravimetric estimation of lithium as trilithium phosphate.— J. Indian Inst. Sci., 1959, AB41, № 1, p. A16—A22. РЖХим., 1959, № 20, реф. 71225. Гравиметрическое определение лития в форме трехзамещенного фосфата лития.

Yamagata N., Tajima E. Separation of a trace amount of cesium from large amounts of potassium or ammonium by coprecipitation with thallium (I) chloroplatinate.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1957, v. 30, № 6, p. 674—675. РЖХим., 1958, № 11, реф. 35885. Отделение следовых количеств цезия от больших количеств калия или аммония соосаждением с хлороплатинатом одновалентного таллия.

Yamatera H. Determination of rubidium and cesium based on the difference of the stabilities of alkali polyhalides. I. Determination of rubidium and cesium in the presence of potassium by the triiodide method.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 6, p. 559—561. Библиогр. 5 назв. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3453. Определе-

ние рубидия и цезия, основанное на различной устойчивости полигалогенидов щелочных металлов. I. Определение рубидия и цезия в присутствии калия трийодидным методом.

Yamatera H. Determination of rubidium and cesium based on the difference of the stabilities of alkali polyhalides. II. Determination of cesium in the presence of potassium and rubidium by the triiodid method.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1953, v. 74, № 6, p. 491—492. Библиогр. 2 назв. С. А., 1954, v. 48, № 5, p. 2513. Определение рубидия и цезия, основанное на различной устойчивости полигалогенидов щелочных металлов. II. Определение цезия в присутствии калия и рубидия трийодидным методом.

Yamatera H. Determination of rubidium and cesium based on the difference in stability of their triiodides.— J. Inst. Polytechn. Osaka Univ., 1953, v. C4, № 1, p. 53—58. С. А., 1954, v. 48, № 6, p. 3194. РЖХим., 1956, № 15, реф. 47265. Определение рубидия и цезия, основанное на различной устойчивости их трийодидов.

4. КАЧЕСТВЕННЫЙ АНАЛИЗ

Алимарин И. П., Архангельская В. Н. Качественный полумикроанализ. Практическое руководство к лабораторным работам. [Учеб. пособие для хим.-технол. вузов и фак.]. Изд. 2, переработ. и доп. М.— Л., Госхимиздат, 1952. 260 стр., илл. Библиогр. 14 назв.

Буркер Е. С., Кучмент М. Л. Новая капельная реакция на цезий и опыт применения ее в капельной колориметрии.— Ж. прикл. химии, 1936, т. 9, вып. 1, с. 145—147.

Козлов А. С. Качественные реакции на цезий (рубидий, аммоний, калий), кадмий и медь.— В кн.: Методы анализа редких и цветных металлов. М., Изд. Моск. ун-та, с. 71—78. Библиогр. 9 назв. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44841.

Коренман И. М., Шеянова Ф. Р., Варенова В. Ф. Качественные реакции с применением родизоната натрия.— Уч. зап. Горьковск. ун-та, 1952, т. 23, с. 75—78. Библиогр. 4 назв.

Кузнецов В. И. О цветных качественных реакциях на литий, кальций, магний.— ДАН СССР, 1948, т. 59, № 3, с. 501—504. Библиогр. 13 назв.

Кузнецов В. И. Цветная реакция на литий.— Ж. аналит. химии, 1948, т. 3, вып. 5, с. 295—302. Библиогр. 18 назв.

Назаренко В. А., Полуэктов Н. С. Капельный анализ минералов.— Разведка недр, 1941, № 1, с. 43—46.

Нойес А. [А], Брэй В. Качественный анализ редких элементов. Перев. с англ. А. Я. Берлин и Я. Ф. Комиссарова. Под ред. А. С. Комаровского, М., ОНТИ, Гл. ред. хим. лит., 1936. 518 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Тананаев Н. А. Капельный метод. Качественный анализ неорганических соединений капельным методом. Изд. 6, переработ. и испр. [Учеб. пособие для хим.-технол. вузов]. М.— Л., Госхимиздат, 1954. 271 стр., илл. Библиогр. с. 250—251.

Тананаев Н. А. Капельный метод качественного анализа катионов и анионов, с приложением капельной колориметрии. Изд. 5, доп. и испр. Свердловск — М., Объедин. науч.-техн. изд. 223 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Adams J. I., Benedetti-Pichler A. A., Bryant J. T. Confirmatory tests for lithium, sodium, potassium, cesium, strontium and lead.— Microchemie, 1939, Bd 26, H. 1-2, S. 29—35. С. А., 1939, v. 33, № 9, p. 3288. 3. Контрольные опыты на литий, натрий, калий, цезий, стронций и свинец.

Arnal T. G. Réactions chromatiques de contraste pour la recherche qualitative de l'ion potassium et des ions ammonium, rubidium, caesium et thallium.— Chim. analyt., 1959, v. 41, № 4, p. 152—154. С. А., 1959, v. 53, № 16, p. 14834i. Хроматографические реакции для раздельного качественного определения иона калия и ионов аммония, рубидия, цезия и таллия.

Bark L. S., Jones W. F. Qualitative inorganic analysis. VII. Detection of the alkali metals and magnesium.— Mikrochim. acta, 1958, № 3, S. 406—410. С. А., 1959, v. 53, № 21, p. 19668. Качественный неорганический анализ. Обнаружение щелочных металлов и магния.

Benedetti-Pichler A. A., Bryant J. T. Qualitative separations in microscale. Analysis of the alkali group.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1938, v. 10, № 2, p. 107—110. С. А., 1938, v. 32, № 8, p. 2868.9. Микрокачественные разделения. Анализ щелочной группы.

Benedetti-Pichler A. A., Cefola M. Qualitative analysis of microgram samples. General technique and confirmatory tests.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1942, v. 14, № 10, p. 813—816. С. А., 1942, v. 36, № 22, p. 6935.7. Качественный анализ микрограммовых образцов. Общая техника и проверочные испытания.

Bevillard P. Un nouveau réactif du potassium: le dihydroxy-3-4-azobenzène sulfone 4'.— Bull. Soc. chim. France, 1952, № 11-12, p. 1053—1055. Библиогр. 4 назв. С. А., 1953, v. 47, № 8, p. 3752.8. Новый реактив для определения калия: 3,4-дигидроксиазобензол-4'-сульфокислота.

Caley E. R. Detection and estimation of small amounts of lithium.— J. Amer. Chem. Soc., 1930, v 52, № 7, p. 2754—2758. Определение малых содержаний лития.

Clennell J. E. Qualitative analysis. I, II. A system to include some of the rarer elements.— Mining Mag., 1940, v. 62, № 1/2, p. 19—26, 81—88. С. А., 1940, v. 34, № 9, p. 2727.2. Качественный анализ. I, II. Система, включающая некоторые из редких элементов.

Feigl F. Spot tests. Trans. by R. E. Oesper. Vol. 1. Inorganic application. 4-th com-

pletely rev. english ed. Amsterdam — Houston.— London — N. Y., 1954. 518 p. Капельный анализ. Т. 1.

Geilmann W., Gebauhr W. Zum qualitativen Nachweis von Kalium, Rubidium und Caesium auf nassem Wege. Eine kritische Betrachtung — Z. analyt. Chem., 1954, Bd 142, № 4, S. 241—254. Библиогр. 3 назв. С. А., 1954, v. 48, № 18, p. 10481b. Analyt. Abstrs, 1954, v. 1, № 12, ab. 2923. РЖХим., 1955, № 8, реф. 14196. К открытию калия, рубидия и цезия мокрым путем. Критический обзор.

Guter G. A., Hammond G. S. The separation of lithium from alkali metal ions.— J. Amer. Chem. Soc., 1956, v. 78, № 2, p. 5166—5167. Отделение лития от ионов щелочных металлов.

Kourim V., Krtil Y., Konecny C. Reakce 2,2′, 4,4′, 6,′ — hexanitrodifenylaminu (dipikrylaminu) s Cs, Rb, K a NH_4.— Chem. listy, 1958, r. 52, № 2, s. 262—268. С. А., 1958, v. 52, № 11, p. 8829. Реакция 2,2′, 4,4′, 6 6′ гексанитродифениламина с церием, рубидием, калием и аммонием.

McIntyre R. T., Berg E. W., Campbell D. N. Evaluation of 2-furoyltrifluoroacetone as an analytical reagent.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 8, p. 1316—1318. РЖХим., 1957, № 3, реф. 8362. 2-фуроилтрифлюорацетон как аналитический реактив.

Miller C. C., Magee R. J. Qualitative semimicroanalysis with reference to Noyes and Bray's system. Analysis of the combined alkaline — earth and alkali groups.— J. Chem. Soc., 1951, Nov., p. 3188—3190. Библиогр. 9 назв. С. А., 1952, v. 46, № 8, p. 3454b. Качественный полумикроанализ применительно к системе Нойеса и Брея. Анализ смесей щелочных и щелочноземельных металлов.

Pfeil E. Qualitative Analyse unter dem Mikroskop. IV.— Chem. Labor und Betrieb, 1954, Bd 5, № 10, S. 519—525. РЖХим., 1955, № 18, реф. 40309. Качественный анализ под микроскопом. Сообщение IV.

Procke O., Uzel R. Ein neuer empfindlicher Lithiumnachweis.— Microchim. acta, 1938, Bd 3, № 2, S. 105—107. С. А., 1938, v. 32, № 14, p. 5329.9. Новый чувствительный анализ на литий.

Salaria G. B. S. The application of thiosalts in analysis V. A new and more comprehensive scheme of qualitative analysis.— Analyt. chim. acta, 1957, v. 16, № 6, p. 509—516. РЖХим., 1958, № 4, реф. 10964. Применение тиосолей в анализе. V. Новая и более полная схема качественного анализа.

Sato Sh. Systematic analysis of alkali metals by hexyl calcium. I.—II.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 1, p. 182—187. Библиогр. 5 назв. С. А., 1952, v. 46, № 8, p. 3432. Систематический анализ щелочных металлов при помощи гексила кальция. I—II.

Sato Sh. Systematic analysis of alkali metals by hexyl calcium. III. Separation and determination of the potassium group.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 2, p. 249—252. Библиогр. 1 назв. С. А., 1952, v. 46, № 3, p. 852i. Систематический анализ щелочных металлов при помощи гексила кальция. III. Отделение и определение металлов группы калия.

Sato Sh. Systematic analysis of alkali metals by hexyl calcium. IV. Separation and determination of the sodium group.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 3, p. 289—292. С. А., 1952, v. 46, № 3, p. 852i. Систематический анализ щелочных металлов при помощи гексила кальция. IV. Отделение и определение металлов группы натрия.

Sato Sh. Systematic analysis of alkali metals by hexyl calcium. V. Determination of rare alkalies in larger amounts of sodium and potassium chlorides.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 4, p. 350—352. Библиогр. 3 назв. С. А., 1952, v. 46, № 3, p. 853a. Систематический анализ щелочных металлов при помощи гексила кальция. V. Определение редких щелочных металлов в больших количествах хлоридов натрия и калия.

Sato Sh. Systematic analysis of alkali metals by hexyl calcium. VI. Determination of alkali chlorides in plenty of RbCl or CsCl.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 5, p. 420—422. С. А., 1952, v. 46, № 5, p. 1919. Систематический анализ щелочных металлов при помощи гексила кальция. VI. Определение хлоридов щелочных металлов в присутствии значительных количеств RbCl или CsCl.

Sharpe A. G., Emeléus H. J. Chemistry of the inter-halogen compounds. I. The reaction of bromine trifluoride with metallic halides.— J. Chem. Soc., 1948, pt 1, № 430, p. 2135—2138. С. А., 1949, v. 43, № 10, p. 3739f. Химия интер-галогенных соединений. I. Реакция трифлуорида бромина с металлическими галидами.

Taimni I. K., Agarwal R. P. The application of thiosalts in analysis. III. A new scheme of qualitative analysis. Part B.— Analyt. chim. acta, 1953, v. 9, № 3 p. 216—222. РЖХим., 1954, № 11, реф. 29296. Применение тиосолей в анализе. III. Новая схема качественного анализа. Часть В.

5. КОЛОРИМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Бабко А. К. Развитие колориметрического анализа.— Заводск. лаборатория, 1954, т. 20, № 5, с. 518—531. Библиогр. 108 назв.

Буркер Е. С., Кучмент М. Л. Новая капельная реакция на цезий и опыт применения ее в капельной колориметрии.— Ж. прикл. химии, 1936, т. 9, вып. 1, с. 145—147.

Буркер Е. С., Фельдман Р. В. Колориметрический метод определения цезия.— Заводск. лаборатория, 1938, т. 7, № 2, с. 166—168.

Дейчман Э. Н., Тананаев И. В. Определение малых количеств индия титриметрическим и фотометрическим методом.— Ж.

аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 2, с. 198—200. Библиогр. 5 назв.

Кузнецов В. И. Цветные реакции для обнаружения незначительных концентраций растворенных минеральных солей.— Заводск. лаборатория, 1948, т. 14, № 5, с. 545—549.

Кульберг Л. М. Успехи колориметрии катионов за последние пять лет (1935—1939 гг.).— Заводск. лаборатория, 1940, т. 9, № 9, с. 940—949. Библиогр. 160 назв.

Назаренко В. А., Филатова В. Я. Быстрое полумикроколориметрическое определение лития в минералах и рудах.— Ж. аналит. химии, 1950, т. 5, вып. 4, с. 234—238. Библиогр. 8 назв.

Николаев А. В., Сорокина А. А. Колориметрическое определение лития.— ДАН СССР, 1951, т. 77, № 3, с. 427—428.

Пауль И. И., Вайсбурд А. П. Определение содержания лития в воздухе.— Санитария и гигиена, 1953, № 9, с. 49—50. РЖХим., 1954, № 4, реф. 16789.

Черкесов А. И. Колориметрическое определение следов рубидия и цезия.— Уч. зап. Саратовск. ун-та, 1955, т. 42, с. 85—91, илл. Библиогр. 25 назв. РЖХим., 1956, № 12, реф. 36143.

Canals E., Charra A., Riety G. Nephelometric determinations.— Bull. Soc. chim. France, 1945, v. 12, p. 1055—1058. C. A., 1946, v. 40, № 20, p. 6015.8. Нефелометрические определения.

Duval C., Doan M. Contribution au dosage colorimetrique du césium.— Microchim. acta, 1953, № 3, p. 200—211. C. A., 1954, v. 84, № 2, p. 496c. РЖХим., 1955, № 13, реф. 26430. О колориметрическом определении цезия.

Nozaki T. Indirect colorimetric determination of lithium.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1955, v. 76, № 4, p. 445—448. Analyt Abstrs, 1956, v. 3, № 2, ab. 341. Косвенное колориметрическое определение лития.

Yoe J. H., Harvey A. E., Jr. Colorimetric determination of iron with 4-hydroxybiphenyl-3-carboxylic acid.— J. Amer. Chem. Soc., v. 70, № 2, p. 648—654. C. A., 1948, v. 42, № 12, p. 4089b. Колориметрическое определение железа при помощи 4-гидроксибифенил-3-карбоксиловой кислоты.

6. КОМПЛЕКСОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Поздняков А. А. Симпозиум по теории и применению комплексонов в аналитической химии.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, № 2, с. 261—262.

Разуваев Г. А., Брилкина Т. Г. Исследование свободно-радикальных реакций комплексов $M[BR_4]$.— Уч. зап. Горьковск. ун-та, 1958, вып. 32, с. 169—173. Библиогр. 8 назв.

Яцимирский К. Б. Применение комплексонов в аналитической химии.— Заводск. лаборатория, 1955, т. 21, № 10, с. 1149—1159. Библиогр. 41 назв.

7. ЛЮМИНЕСЦЕНТНЫЙ АНАЛИЗ

Гаврилов Ф. Ф. Люминесценция гидрида лития.— Оптика и спектроскопия, 1959, т. 7, вып. 3, с. 371—375. Библиогр. 7 назв.

Клемент Ф. Д. О некоторых основных закономерностях явлений фотолюминесценции в твердых телах.— Вестник Ленингр. ун-та, 1946, № 4-5, с. 38—52. Библиогр. 27 назв.

Комовский Г. Ф., Ложникова О. Н. Люминесцентный метод определения берилла и поллуцита в рудах и продуктах обогащения.— Заводск. лаборатория, 1947, т. 13, № 1, с. 48—51. Библиогр. 9 назв.

Комовский Г. Ф., Ложникова О. Н., Никольский В. С. Определение интенсивности свечения минералов при облучении их катодными лучами.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 2. Аналитические методы. М., Металлургиздат, 1959, с. 276—280. (Гос. н.-и. ин-т редких и малых металлов).

Константинова-Шлезингер М. А. К вопросу о природе центров люминесценции.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1951, т. 21, вып. 2, с. 252—268. Библиогр. 13 назв.

Константинова-Шлезингер М. А. Люминесцентный анализ. М.— Л., Изд. АН СССР, 1948. 287 стр., илл. Библиогр. в конце глав.

Константинова-Шлезингер М. А. Реферативный сборник по люминесцентному анализу. Вып. 1-2. М., Изд. АН СССР, 1951—1954 (АН СССР. Отд. физ.-матем. наук).

Коренман И. М., Аврова Н. Ф. Флуоресцентные реакции с оксихинолином.— Тр. по химии и хим. технол., 1958, вып. 1, с. 138—143. Библиогр. 19 назв. РЖХим., 1959, № 1, реф. 864.

Левшин В. Л. Успехи люминесцентного анализа.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1947, т. 1, с. 128—152. Библиогр. 57 назв.

Моргенштерн З. Л. Обзор работ по рентгенолюминесценции.— Пробл. соврем. физ., 1957, № 1, с. 102—106. Библиогр. 21 назв.

Определение лития в горных породах флуоресцентным методом.— Химия и хим. технол., 1952, вып. 4, с. 16.

Толстихина К. И. К исследованию люминесцирующих включений в слюдах.— Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР, 1957, вып. 17, с. 53—56. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70379.

Шафран И. Г. Новые химические методы определения малых количеств примесей. (Сокр. доклад на 5-м Совещании по люминесценции. Июнь, 1956 г.).— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1957, т. 21, № 5, с. 661.

Щербов Д. П. Флуоресцентный анализ неорганических веществ. (Обзор).— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 10, с. 1203—1213. Библиогр. 92 назв.

Щербов Д. П. Флуоресцентный анализ растворов неорганических веществ.— В кн.: Тезисы докладов на V конференции работников заводских и производственных лабораторий Казахстана и Средней Азии 14—18 октября 1958 г. Алма-Ата, 1958, с. 11. (Казахск. ун-т. АН КазССР. Гос. научно-техн. комитет Совета Министров КазССР. Казахск. отд. Всес. хим. о-ва).

Eve C. E., Duckworth H. E. The luminescence response of phosphors to low energy ion bombardment.— Canad. J. Phys., 1958, v. 36, № 1, p. 104—116. РЖФиз., 1958, № 10, реф. 23924. Люминесценция фосфоров при бомбардировке ионами низкой энергии.

Gotô H. Fluorescence analysis. VI. Fluorescence detection.— J. Chem. Soc. Japan, 1938, v. 59, p. 625—633. C. A., 1938, v. 32, № 16, p. 6175.5. Флуоресцентный анализ. VI. Флуоресцентные реакции.

Gotô H. Fluorescence analysis. VI. Fluorescence detection. 2.— Sci. Repts Tôhoku Imp. Univ., First Ser., 1940, v. 29, p. 287—303. C. A., 1941, v. 35, № 6, p. 1720—1722.1. Флуоресцентный анализ. VI. Флуоресцентные реакции.

Gotô H. Fluorescence analysis. VIII. A spectroscopic study of fluorescence tests.— Sci. Repts Tôhoku Imp. Univ., First Ser., 1940, v. 29, p. 461—467. C. A., 1941, v. 35, № 6, p. 1720—1722.9. Флуоресцентный анализ. VIII. Спектроскопическое изучение флуоресцентных реакций.

Stevens H. M. Effect of the electronic structure of the cation upon fluorescence in metal-8-quinolinol complexes.— Analyt. chim. acta, 1959, v. 20, № 4, p. 389—396. C. A., 1959, v. 53, № 21, p. 19661g. Действие электронной структуры катиона на флуоресценцию в комплексах металл-8-хинолинол.

White C. E. Fluorometric analysis.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 1, p. 85—90. Библиогр. 181 назв. Флуоресцентный анализ. [Обзор работ за 1949—1951 гг.].

8. ИЗОТОПНЫЙ АНАЛИЗ

Акишин П. А., Горохов Л. Н., Сидоров Л. Н. Масс-спектрометрическое исследование испарения хлорида натрия и фторида лития с использованием двойной эффузионной камеры.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1959, № 6, с. 194—204, илл. Библиогр. 20 назв.

Акишин П. А., Горохов Л. Н., Сидоров Л. Н. Масс-спектрометрическое исследование хлорида натрия и фторида лития с использованием двойной эффузионной камеры.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 12, с. 2822—2823. Библиогр. 4 назв.

Акишин П. А., Панченков Г. М., Васильев Н. Н., Никитин О. Т. Изотопный анализ Ca, Sr и Ba при помощи синтетического алюмосиликатного эмиттора ионов.— Ж. физ. химии, 1956, т. 30, вып. 6, с. 1387—1391. Библиогр. 15 назв.

Александров Ю. А. Исследование C^{134} методом совпадений.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 7, с. 827—830, илл. Библиогр. 13 назв.

Гаврилов Ф. Ф. Спектральный метод изотопного анализа лития.— Оптика и спектроскопия, 1959, т. 7, вып. 3, с. 285—288. Библиогр. 6 назв.

Зайдель А. Н. Об определении изотопного состава по спектрам поглощени.— Оптика и спектроскопия, 1958, т. 4, вып. 5, с. 701—702.

Ионов Н. И., Каратаев В. И. Масс-анализатор для экспрессного определения изотопного состава щелочных и щелочноземельных металлов.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 5, с. 621—624, илл.

Кузин И. А., Семушкин А. М. Применение ионообменного метода для разделения изотопов.— Тр. Ленингр. технол. ин-та им. Ленсовета, 1958, вып. 48, с. 209—218, илл. Библиогр. 22 назв.

Лавровская Г. К., Скурат В. Е., Тальрозе В. Л., Франкевич Е. Л. Применение масс-спектроскопии для химического анализа.— Хим. наука и пром-сть, 1959, т. 4, № 2, с. 154—164. Библиогр. 126 назв.

Панченков Г. М., Акишин П. А., Васильев Н. Н. О термоионной эмиссии силикатных и алюмосиликатных ионообменников.— ДАН СССР, 1955, т. 104, № 4, с. 571—574, илл. Библиогр. 18 назв.

Панченков Г. М., Акишин П. А., Васильев Н. Н., Никитин О. Т., Моисеев С. Д. Изотопный анализ щелочных элементов при помощи синтетического алюмосиликатного эмиттора ионов.— Ж. физ. химии, 1956, т. 30, вып. 6, с. 1380—1386, илл. Библиогр. 6 назв.

Плесков В. Разделение изотопов лития.— Природа, 1937, № 9, с. 75.

Пушкарев В. В., Скрылев Л. Д., Багрецов В. Ф. Концентрирование радиоактивного цезия при помощи пенообразования желатиной. [Доклад на 1-й Межвузовской конференции по радиохимии. Апр. 1959 г.].— Радиохимия, 1959, т. 1, вып. 6, с. 709—711. Библиогр. 7 назв.

Современное оборудование для работы с радиоактивными изотопами. Сборник материалов. М., Атомиздат, 1958. 110 стр., илл.

Стриганов А. Р. Изотопный спектральный анализ.— Успехи физ. наук, 1956, т. 58, вып. 3, с. 365—414. Библиогр. 42 назв.

Шпинель В. С. Методы разделения изотопов.— Природа, 1941, № 7-8, с. 15—22, илл.

Allison S. K. The masses of Li^6, Li^7, Be^8, Be^9, Be^{10} and Be^{11}.— Phys. Rev., Ser. II, 1939, v. 55, № 7, p. 624—627. Массы Li^6, Li^7, Be^8, Be^9, Be^{10} и Be^{11}.

Artand J., Blaise J., Gerstenkorn S. Analyse isotopique du lithium par spectroscopie optique — I. Utilisation de la raie $\lambda = 4603$ Å. — Spectrochim. acta, 1957, v. 10, № 1, p. 110—118. РЖФиз., 1958, № 8, реф. 19111. Изотопический анализ лития методом оптической спектроскопии. I. Использование линии λ 4603 Å.

Aston F. W. The isotopic constitution and atomic weights of caesium, strontium, lithium, rubidium, barium, scandium and thallium.— Proc. Roy. Soc., 1932, v. 134, № 825, p. 571—577. Изотопный состав и атомные веса цезия, стронция, лития, рубидия, бария, скандия и таллия.

Aston F. W., Thomson G. P. The constitution of lithium.— Nature, 1921, v. 106, № 2, p. 827—828. Изотопный состав лития.

Bainbridge S. M. The isotopes of Li, Na and K.— J. Franklin Inst., 1931, v. 212, № 1267—1272, p. 317—339. Библиогр. 37 назв. Изотопы Li, Na и K.

Bentley P. G., Bishop J., Davidson D. F., Evans P. B. F. Isotopic analysis of lithium by mass spectrometry.— J. Scient. Instrum., 1959, v. 36, № 1, p. 32—34. Библиогр. 4 назв. Изотопический анализ лития методом масс-спектрометрии.

Birge R. T. The 1944 values of certain atomic constants with particular reference to the electronic charge.— Amer. J. Phys., 1945, v. 13, № 2, p. 63—73. Оценки 1944 года некоторых атомных констант с более тщательным рассмотрением атомных зарядов.

Brewer A. K. The isotope effect in the evaporation of lithium, potassium and rubidium ions.— J. Chem. Phys., 1936, v. 4, № 6, p. 350—353. Изотопный эффект при испарении ионов лития, калия и рубидия.

Brody J. K., Fred M., Tomkins F. S. Spectroscopic assay of lithium isotopes. I. Measurements at high intensity. II. Measurements on small samples at low intensity.— Spectrochim. acta, 1954, v. 6, № 5-6, p. 383—412. РЖФиз., 1955, № 10, реф. 21174. Спектроскопическое определения изотопов лития. I. Измерения при высокой интенсивности. II. Измерения образцов малого веса при низкой интенсивности.

Crawford F. H., Jorgensen T. The band spectra of the hydrides of lithium. III. Potential curves and isotope relations.— Phys. Rev., 1936, v. 49, № 10, p. 745—752. C. A., 1936, v. 30, № 17, p. 5882 Линейные спектры гидридов лития. III. Кривые потенциала и соотношения изотопов.

Crawford F. H., Jorgensen T., Jr. Isotope relations in the spectra of LiH and LiD.— Phys. Rev., ser. II, 1935, v. 48, № 5, p. 475. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 5675. Соотношения изотопов в спектре LiH и LiD.

Dalton J. C., Welch G. A. The rapid separation and determination of radio-strontium and radio-caesium in fission-product mixtures.— Analyt. chim. acta, 1956, v. 15, № 4, p. 317—319. Analyt. Abstrs, 1957, v. 4, № 3, ab. 828. Быстрое разделение и определение радио-стронция и радио-цезия в смесях продуктов распада.

Dempster A. J., Positive ray analysis of lithium and magnesium.— Phys. Rev., 1921, v. 18, № 6, p. 415—422. Положительное излучение в анализе лития и магния.

Dibeler V., Hipple J. A. Mass spectrometry.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 1, p. 27—31. Библиогр. 222 назв. Масс-спектрометрия.

Fassel V. A., Hettel H. J. Isotopic assay of lithium by means of hydride band emission spectra.— Spectrochim. acta, 1955, v. 7, № 3, p. 175—178. C. A., 1955, v. 49, № 22, p. 15615i. РЖХим., 1956, № 16, реф. 50137. РЖФиз., 1957, № 5, реф. 13094. Изотопный анализ лития по эмиссионному молекулярному спектру гидрида.

Geschwind S., Gunther-Mohr G. R., Townes C. H. Determination of atomic masses by microwave spectroscopy.— Revs Mod. Phys., 1954, v, 26, № 4, p. 444—455. РЖХим., 1955, № 20, реф. 45242. Определение атомных масс при помощи микроволновой спектроскопии.

Gillieson A. H., Thorne D. W. Discrepancy between the spectro-isotopic and the mass-spectrometric results for the natural abundance ration of the lithium isotopes.— Nature, 1955, v. 176, № 4495, p. 1228—1229. Расхождение между спектро-изотопными и масс-спектрометрическими результатами определения распространенности изотопов лития в природе.

Gübeli O., Stammbach K. Zur quantitativen Bestimmung von Rubidium- und Rubidium-Kaliumsalzen durch β-Aktivitätsmessung.— Helv. chim. acta, 1951, v. 34, № 1, p. 1253—1257. Библиогр. 2 назв. C. A., 1952, v. 46, № 4, p. 1361d. О количественном определении рубидиевых и калий-рубидиевых солей измерением β-активности.

Herr W. Ein einfaches radiometrisches Verfahren zur Bestimmung der Isotopenzusammensetzung von Lithium-Salzen.— Z. Naturforsch., 1953, Bd 8a, H. 5, S. 305—307. C. A., 1953, v. 47, № 20, p. 10402i. Простой радиометрический метод определения изотопного состава литиевых солей.

Higatsberger M. J. Relative Häufigkeitsbestimmung von Li^7/Li^6 mit einem nach neuen Gesichtspunkten entwickelten 15° magnetischen Sektorfeld-Massenspektrometer.— Acta phys. austriaca, 1955, Bd 9, № 2, S. 179—186. РЖХим., 1956, № 10, реф. 29432. РЖФиз., 1956, № 1, реф. 417. Определение относительного содержания изотопов лития на 15-градусном масс-спектрометре.

Hughes R. S. Isotope shift in the first spectrum of atomic lithium.— Phys. Rev., 1955, v. 99, № 6, p. 1837—1839. Изотопическое смещение в первом спектре атомарного Li.

Hutchison D. A. The atomic weight of lithium from density and X-ray data.— J. Amer. Chem. Soc., 1954, v. 76, № 4, p. 967—969. РЖХим., 1955, № 23, реф. 54337. Атомный вес лития из данных по плотности и рентгеновских данных.

Kaplan L., Wilzbach K. E. Lithium isotope determination by neutron activation.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 11, p. 1797—1798. РЖХим., 1955, № 16, реф. 34002. Определение изотопа путем активации нейтронами.

Larsson A. Precision measurement of the K-series of molibdenum and iron.— Philos. Mag., ser. VII, 1927, v. 3, p. 1136—1160. Точность измерений серий — K молибдена и железа.

Mather K. B. Neutron fluxes underground.— Austral. J. Phys., 1956, v. 9, № 1, p. 147—150. Библиогр. 6 назв. Фон нейтронных потоков.

McKellar A. Mass ratio of the lithium isotopes from the spectrum of the Li_2.— Phys.

Rev., ser. II, 1933, v. 44, № 3, p. 155—164. Отношение масс изотопов Li по спектру Li_2.

Morand M. M. Étude sur l'émission des rayons positifs, application à la séparation des isotopes.— Ann. phys., 1927, t. 7, p. 103—183. Библиогр. 19 назв. Изучение эмиссии положительных лучей применительно к разделению изотопов.

Morand M. M. Sur la détermination directe de la proportion relative des isotopes du lithium.— C. r. Acad. sci., 1926, t. 182, p. 460—462. Прямое определение относительного содержания изотопов лития.

Nordman C. E., Sipscomb W. N. Isotopic effect and thermal expansion coefficients of crystals.— J. Chem. Phys., 1953, v. 21, № 11, p. 2077. Изотопный эффект и коэффициенты термального расширения кристаллов.

Omura I., Morito N. On the measurement of isotope abundance of lithium with mass spectrometer.— J. Phys. Soc. Japan, 1958, v. 13, № 6, p. 659. Библиогр. 5 назв. Об измерении содержания изотопов лития при помощи масс-спектрометра.

Ornstein L. S., Vreeswijk J. A., Wolfsohn G. Das Mengenverhältnis der Lithium-Isotopen Li^7 und Li^6.— Physica, 1933, Bd 1, № 1, S. 53—59. C. A., 1934, v. 28, № 8, p. 2265. Весовое отношение изотопов лития.

Palmer G. H. The thermal- emission ion source in solid source mass spectrometry.— J. Nucl. Energy, 1958, v. 7, № 1-2, p. 1—12. Библиогр. 14 назв. Термоэмиссионный источник в массе спектрометрических твердых тел.

Sampson M. B., Bleakney W. A mass-spectrograph study of Ba, Sr, In, Ga, Li and Na.— Phys. Rev., ser. II, 1936, v. 50, № 5, p. 456—460. C. A., 1936, v. 30, № 22, p. 8014. Масс-спектрографическое исследование Ba, Sr, In, Ga, Li и Na.

Sladky R. E. The assay of microgram samples of lithium with a mass spectrometer.— U.S. Atomic Energy Commiss. Repts, Y-1143, 1956. 12 p. C. A., 1957, v. 51, № 6, p. 4201. Анализ микрограммовых образцов лития при помощи масс-спектрометра.

Smales A. A., Webster R. K. The determination of rubidium by the method of stable isotope dilution.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 18, № 6, p. 582—586. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21066. Определение рубидия методом изотопного раз авления.

Smith N. M. The energies released in the reactions $Li^7(p, \alpha)He^4$ and Li^6 $(d, \alpha)He^4$, and the masses of the light atoms.— Phys. Rev., ser. II, 1939, v. 56, № 1, p. 548—556. Энергия, выделяющаяся при реакциях $Li^7(p, \alpha)He^4$ и $Li^6(d, \alpha)He^4$; массы легких атомов.

Snyder D. D., Montgomery D. J. Bulk density of separated lithium isotopes.— J. Chem. Phys., 1957, v. 27, № 5, p. 1033—1034. Плотность изотопов лития.

Straumanis M. Atom- und Molekulargewichts Bestimmungen auf röntgenographischen Wege.— Z. Physik, 1949, Bd. 126, H. 1-2, S. 49—64. Определения атомных и молекулярных весов при помощи рентгенографического метода.

Taylor T. I., Urey A. C. Fractionation of the lithium and potassium isotopes by chemical exchange with zeolites.— J. Chem. Phys., 1938, v. 6, № 8, p. 429—438. Фракционирование изотопов лития и калия при химическом обмене с цеолитами.

Thode H. G., Machamara J., Lossing F. P., Collins C. B. Natural variations in the isotopic content of boron and its chemical atomic weight.— J. Amer. Chem. Soc., 1948, v. 70, № 9, p. 3008—3011. Природные колебания в изотопном содержании бора и его химический атомный вес.

Wänke H., Monse E. U. Szintillationszählungng der (n, α)-bzw. (n, f)-Reaktion zur Isotopenanalyse bei Lithium, Bor und Uran.— Z. Naturforsch., 1955, Bd. 10a, № 9/10, S. 667—669. РЖХим., 1956, № 10, реф. 28420. Изотопный анализ лития, бора и урана с использованием реакций (n, α) или (n, f) на сцинтилляционном счетчике.

Werner G. K., Smith D. D., Ovenshine S. J., Rudolph O. B., McNally J. R., Jr. Further investigation in the spectro-isotopic assay technique for lithium.— J. Opt. Soc. America, 1955, v. 45, № 3, p. 202—205. РЖФиз., 1956, № 4, реф. 11799. Дальнейшее исследование техники спектрального анализа изотопов лития.

Whitmer C. A., Pool M. L. A lithium ion source.— Phys. Rev., 1936, v. 49, № 10, p. 882. Источник литиевых ионов.

Wijk W. R., van. Das Mengenverhaltnis der Lithiumisotope.— Naturwissenschaften, 1931, Bd. 19, H. 44, S. 849—895. О соотношении изотопов лития.

Wijk W. R., Koeveringe A. J. Intensity measurements in the band spectrum of lithium.— Proc. Roy. Soc., 1931, v. 132, № 819, p. 98—107. Измерение интенсивности спектральных линий лития.

Wilfrid H. A simple radiometric procedure for the determination of the isotope composition of lithium salts.— Z. Naturforsch., 1953, Bd 8a, H. 5, S. 305—307. C. A., 1953, v. 47, № 20, p. 10402i. Простой радиометрический метод определения изотопного состава литиевых солей.

9. МИКРОАНАЛИЗ

Алимарин И. П. Количественный микрохимический анализ минералов, руд и горных пород. IX. Определение суммы щелочных металлов.— Заводск. лаборатория, 1947, т. 13, № 8, с. 917—920. Библиогр. 10 назв.

Беренс Т. Микрохимический анализ минералов.— Горный ж., 1887, т. 1, № 2, с. 246—274.

Буракова Т. Н. Кристаллооптические свойства осадков в микрохимическом анализе редких элементов.— Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол. наук, 1954, вып. 4, с. 157—195. Библиогр. с. 195. РЖХим., 1955, № 14, реф. 29210.

Буркер Е. С., Рублев С. Г. К вопросу о микрохимическом определении рубидия.—

Укр. хим. ж., 1926, т. 2, кн. 4, с. 355—364. Библиогр. в подстроч. примеч.

Буркер Е. С., Рублев С. Г. К вопросу о микрохимическом определении рубидия. Харків, 1927. 10 стр.

Гапченко М. В. Микрохимическая реакция на цезий.— Ж. прикл. химии, 1940, т. 13, вып. 8, с. 1264—1266.

Забродина А. С., Мирошина В. П. Одновременное микроопределение углерода, водорода и щелочного металла (лития, натрия, калия).— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1957, № 2, с. 195—198. Библиогр. 9 назв.

Землянова Л. И., Кушнир Ю. М. Применение электронного микроскопа для микрохимического анализа.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 9, с. 1083—1087.

Коренман И. М. Микрокристаллоскопия. Качественный микрохимический анализ неорганических веществ. М.— Л., Госхимиздат, 1947. 320 стр. Библиогр. 296 назв.

Коренман И. М. Микрохимическое обнаружение серебра в его труднорастворимых солях.— Ж. прикл. химии, 1943, т. 16, вып. 11-12, с. 413—415. Библиогр. 4 назв.

Коренман И. М. Неорганический микрохимической анализ.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 5, с. 665—667.

Коренман И. М., Фрум Ф. С., Иванова Л. В. Микрореакции с нафтоловой желтой.— Уч. зап. Горьковск. ун-та, 1952, т. 23, с. 83—86. Библиогр. 3 назв. [В т. ч. обнаружение Cs].

Коренман И. М., Фурсина М. М. Микрореакции лития.— Ж. прикл. химии, 1937, т. 10, вып. 8, с. 1494—1495. Библиогр. 5 назв.

Коренман И. М., Ягнятинская Г. Я. Микрохимические реакции цезия и рубидия.— Ж. прикл. химии, 1937, т. 10, вып. 8, с. 1496—1499. Библиогр. 7 назв.

Свержинская Е. К вопросу об определении SiO_2 в силикатах.— В кн.: Труды Центральной геохимической лаборатории ЦНИГРИ за 1931 год. Л.— М., ОНТИ, Гос. науч.-техн. геол.-развед. изд., 1932, с. 30—31. (НКТП СССР. Всес. геол.-развед. объединение). [В сподумене].

Столяров К. П., Григорьев Н. Н. Микрохимический метод открытия элементов, основанный на образовании люминесцирующих продуктов.— В кн.: Рефераты докладов и сообщений. № 3. Секция аналитической химии. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 86. (VIII Менделеевский съезд по общей и прикладной химии).

Тананаев Н. А., Канканян А. Г., Дарбинян М. В. Микрохимическое открытие рубидия в присутствии и отсутствии цезия.— Ж. прикл. химии, 1933, т. 6, вып. 5, с. 980—983. Библиогр. 5 назв.

Форстер. Определение малых количеств лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 257—265. Библиогр. 24 назв.

Шейнцис О. Г. Микрохимическое определение некоторых катионов при помощи гексанитродифениламина.— Заводск. лаборатория, 1935, т. 4, № 9, с. 1047—1052.

Шеянова Ф. Р., Сидорова К. Н. Пикролоновая кислота как реактив в микрокристаллоскопии.— Уч. зап. Горьковск. ун-та, 1958, вып. 32, с. 97—108, илл. Библиогр. 3 назв. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11446.

Ballczo H., Sinabell J. Eine neue Methode der Anreicherung und mikro-massanalytischen Bestimmung des Lithiumions unter besonderer Berüksichtigung seines vorkommens in Meneralwässern.— Mikrochemie, 1950, Bd 35, № 2-3, S. 178—188. Библиогр. 5 назв. Новый метод обогащения и микроаналитическое определение иона лития с учетом возможного определения лития в минеральных водах.

Berisso B. Microanalytical study of didymium, yttrium, erbium, lanthanum, beryllium, cesium and rubidium.— Publs Inst. investigaciones microquim., Univ. nacl litoral (Rosario, Argentina), 1957, v. 21, № 23, p. 32—36. C. A., 1959, v. 53, № 10, p. 8926f. Изучение микроаналитических реакций на дидимий, иттрий, эрбий, лантан, бериллий, цезий и рубидий.

Berisso B. Three microchemical reactions differentiating the anions permanganate and manganate, chromate and dichromate.— Rev. farmac., 1943, v. 85, p. 5—14. C. A., 1943, v. 37, № 15, p. 4329.7. Три микрохимические реакции на анионы пермаганата и манганата, хромата и дихромата.

Bertrand G., Bertrand D. Sur une méthode de microdosage des métaux alcalins applicable aux milieux d'origine biologique.— Mikrochemie, 1951, Bd 36/37, 2-te Hälfte, S. 1004—1014. Библиогр. 14 назв. О микроопределении щелочных металлов в биологических материалах.

Burton F. Microquantitative analysis of sodium and potassium.— Metallurgia, 1946, v. 34, № 199, p. 49—52. C. A., 1946, v. 40, № 17, p. 4975.9. Микроколичественный анализ натрия и калия.

Cantani R. A. Semimicro determination of K.— Anais Assoc. quim. Brazil, 1944, v. 3, p. 131—138. C. A., 1945, v. 39, № 10, p. 2037.7. Полумикроопределение K.

Dutt N. K. Chemistry of the rare earths. II. Macro- and microestimation of cesium in presence of potassium and rubidium with the help of rare earths.— J. Indian Chem. Soc., 1945, v. 22, № 3, p. 71—74. C. A., 1946, v. 40, № 8, p. 2086.2. Химия редких земель. II. Макро- и микроопределение цезия в присутствии калия и рубидия при помощи редких земель.

Duval C. Micro-analyse des métaux alcalins.— Chem. analyt., 1952, v. 34, № 10, p. 209—221. C. A., 1953, v. 47, № 1, p. 68. Микроанализ щелочных металлов.

Duval C. Traité de micro-analyse minérale. T. 1. Qualitative et quantitative. Paris, 1954. 552 p. Справочник по микроанализу минералов. Т. 1. Качественный и количественный [анализ].

Eisenberg W. V., Keenan G. L. Microscopic identification of sodium and potassium by means of their crystalline picrolanates — J. Assoc. Offic. Agric. Chemists, 1944, v. 27, № 1, p. 177—179. Микроопределение натрия и калия при помощи кристаллических пикроланатов.

Forster G. F. The determination of small amounts of lithium.— Analyst, 1954, v. 79,

№ 943, p. 629. Определение небольших количеств лития.

Frediani H. A., Gamble L. Microscopic detection of rubidium in the presence of cesium.— Mikrochemie, 1939, Bd 26, H. 1-2, S. 25—27. C. A., 1939, v. 33, № 9, p. 3294.2. Микроскопическое определение рубидия в присутствии цезия.

Göke G. Mikrochemische Analyse anorganischer Stoffe.— Lab.-Praxis, 1959, Bd 11, № 3, S. 37—39. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56826. Микрохимический анализ неорганических веществ.

Göke G. Mikrochemische Analyse anorganischer Stoffe.— Lab.-Praxis, 1959, Bd 11, № 4, S. 59—61. РЖХим., 1959, № 22, реф. 78290. Микрохимический анализ неорганических веществ.

Graf J. C. B. Microchemical study of the components of some minerals containing molybdenum, tungsten and vanadium.— Publs Inst. investigaciones microquim., Univ. nacl litoral (Rosario, Argentina), 1940, v. 4, p. 79—87. C. A., 1942, v. 36, № 5, p. 1264.5. Микрохимическое изучение компонентов некоторых минералов, содержащих молибден, вольфрам и ванадий.

Haurowitz F. Quantitative Bestimmung von Lithium, Rubidium, Caesium.— Mikrochemie, 1930, Jg 8, Bd 11, S. 205—206. C. A., 1930, v. 24, № 17, p. 4234. Количественное определение лития, рубидия, цезия.

Hegedus A. J., Dvorszky M. Die schnelle Mikrobestimmung von Natrium, Kalium und Lithium in Gläsern mit dem Flammenphotometer. (Kurze Mitt.).— Mikrochim. acta, 1959, № 1, S. 160—161. РЖХим., 1959, № 18, реф. 64091. Быстрое микроопределение натрия, калия и лития в стеклах при помощи пламенного фотометра.

Jurány H. Eine neue empfindliche Mikroreaktion zum Nachweis von Thallium in Form von Caesium-Thallium-Jodid.— Mikrochemie ver. Mikrochem. acta, 1949, Bd 34, H. 4, S. 398—403. C. A., 1950, v. 44, № 5, p. 1848a. Новый чувствительный микрохимический метод определения таллия в виде таллий-цезиевового йода.

Jurány H. Ein neuer spezifischer Nachweis von Zinn (als SnJ_4).— Mikrochemie ver. Mikrochim. acta, 1949, Bd 34, H. 4, S. 412—417. C. A., 1950, v. 44, № 5, p. 1848h. Новый анализ на олово (в виде йодида олова).

Lewis P. R. Microdetermination of potassium with dipicrylamine.— Analyst, 1955, v. 80, № 955, p. 768—773. C. A., 1956, v. 50, № 3, p. 1519i. Микроопределение калия дипикриламином.

Martini A. Microchemical analysis of minerals. VIII.— Publs. Inst. investigaciones microquim., Univ. nacl litoral (Rosario, Argentina), 1940, v. 4, p. 63—68. C. A., 1942, v. 36, № 5, p. 1264. 7. Микрохимический анализ минералов. VIII.

Martini A., Rizza L. S. Metallic polynitrites and their application to microanalysis. II.— Publs Inst. investigaciones microquim., Univ. nacl litoral (Rosario, Argentina) 1952, v. 6, p. 71—76. C. A., 1946, v. 40, № 22, p. 7036.8. Полиазотнокислые металлы и их применение в микроанализе. II.

Miller C. C. Qualitative semimicroanalysis with reference to Noyes and Bray's system — the aluminum group.— J. Chem. Soc., 1943, № 1, p. 72—74. C. A., 1943, v. 37, № 13, p. 3690.9. Качественный полумикроанализ по системе Нойса и Брея (алюминиевая группа).

Miller C. C., Magel R. J. Qualitative semimicroanalysis with reference to Noyes and Bray's system. Analysis of the combined alkaline-earth and alkali groups.— J. Chem. Soc., 1951, № 11, p. 3188—3190. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3454. Качественный полумикроанализ по Нойсу и Брею. Анализ смеси щелочных и щелочноземельных металлов.

Nieuwenburg C. I. van, Uitenbrock G. On the microscopic detection of lithium.— Analyt. chim. acta, 1949, v. 3, № 5, p. 572—577. C. A., 1950, v. 44, № 14, p. 6337h. Микроскопическое определение лития.

Pearson I. G. Microanalysis. Tests for rare and common metals.— Chem. Engng and Mining Rev., 1936, v. 28, № 329, p 151—154. Микроанализ. Определение редких и обычных металлов.

Saredo J. F. Systematic method for semimicro analysis for the alkali and alkaline earth metals, including lithium.— An. Asoc. quim. y farmac. Uruguay, 1945, v. 47, p. 100—108. C. A., 1946, v. 40, № 17, p. 4974.8. Систематический метод полумикроанализа щелочных и щелочноземельных металлов, включая литий.

Semerano G., Rao I. S. La microanalisi quantitativa delle miscele degli acidi fumarico e maleico.— Mikrochemie, 1937, Bd 23, H. 1, S. 9—16. C. A., 1938, v. 32, № 1, p. 83. 7. Количественный микроанализ смесей, содержащих фумаровую и малеиновую кислоты.

Soos I., Várhelyi C., Somy M. A litium minöségi kimutatása és mennyiségi meghatározása perjodátokkal.— Kolozsvári egyet. Közl. Természettud. sor., 1957, v. 2, № 1-2, p. 81—94. РЖХим., 1959, № 15, реф. 53105. Открытие и определение лития перйодатным методом.

Strahm R. D. Reduction of organic fluoro compounds with lithium and *n*-propylamine in microdetermination of fluorine.— Analyt. Chem., 1959, v. 31, № 4, p. 615—616. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16811h. Восстановление органических фторосоединений литием и *n*-пропиламином при микроопределении фтора.

Sudo T. Some microchemical tests. II. Tests for lithium, potassium, copper, and silver.— J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1944, v. 31, p. 13—22. C. A., 1948, v. 42, № 2, p. 481b. Некоторые микрохимические реакции. II. Реакции на литий, калий, медь и серебро.

Sudo T. Some microchemical tests. IV. Tests for magnesium, zinc, cadmium, and mercury.— J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1944, v. 31, p. 207—215. C. A., 1948, v. 42, № 2, p. 481c. Некоторые микрохимические реакции. IV. Реакции на магний, цинк, кадмий и ртуть.

Sudo T. Some microchemical tests. V. Tests for aluminium, tin, lead, phosphorus, arsenic and antimony.— J. Japan. Assoc. Mineral.,

Petrol. and Econ. Geologists, 1944, v. 31, p. 274—281. C. A., 1948, v. 42, № 2, p. 481c. Некоторые микрохимические реакции. V. Реакции на алюминий, олово, свинец, фосфор, мышьяк и сурьму.

Sudo T. Some microchemical tests. VI. Tests for bismuth, molybdenum, tungsten, manganese, chloride, iron, and cobalt.— J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists, 1945, v. 32, p. 11—119. C. A., 1948, v. 42, № 2, p. 481d. Некоторые микрохимические реакции. VI. Реакции на висмут, молибден, вольфрам, марганец, хлорид, железо и кобальт.

West P. W. Inorganic microchemistry.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 1, p. 51—59. Библиогр. 297 назв.; 1952, v. 24, № 1, p. 76—85. Библиогр. 394 назв.; 1954, v. 26, № 1, p. 121—128. Библиогр. 213 назв. Неорганическая микрохимия.

West P. W. Microchemical application of catalytic and induced reactions.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 1, p. 176—180. Библиогр. 145 назв. Применение каталитических и индуцированных реакций в микроанализе.

10. ОБЪЕМНЫЙ АНАЛИЗ

Вейс А. Р., Иевиньш А. Ф. Определение калия, рубидия, цезия и аммония высокочастотным титрованием тетрафенилборатом натрия.— Уч. зап. Латв. ун-та, 1958, т. 22, с. 95—99, илл. Библиогр. 10 назв. РЖХим., 1959, № 10, реф. 34586.

Иевиньш А. Ф., Озол Я. К. Объемный метод определения калия.— Ж. аналит. химии, 1953, т. 8, вып. 1, с 53—54. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1953, № 1, реф. 654.

Измайлов Н. А., Вайль Е. И. Аргентометрическое титрование смесей солей с одним анионом. I.— Укр. хим. ж., 1957, т. 23, вып. 5, с. 662—668, илл. Библиогр. 16 назв.

Козлов А. С. Применение ферроцианида натрия для объемно-аналитического определения калия.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 2, с. 157—159. РЖХим., 1957, № 19, реф. 63771.

Назаренко В. А., Бык Г. И., Винковецкая С. Я., Шустова М. Б. Объемное определение лития в силикатных рудах.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 2. Аналитические методы. М., Металлургиздат, 1959, с. 177—188. (Гос. н.-и. ин-т редких и малых металлов). Библиогр. 13 назв.

Паляничка И. Т. Микрообъемный метод определения лития.— Заводск. лаборатория, 1939, т. 8, № 10-11, с. 1052—1054.

Шейнцис О. Г. Микрообъемный метод определения калия.— Ж. прикл. химии, 1938, т. 11, вып. 6, с. 1012—1016. Библиогр. 6 назв.

Шейнцис О. Г. Микрообъемный метод определения калия, рубидия и цезия.— Заводск. лаборатория, 1941, т. 10, № 2, с. 151—153. Библиогр. 5 назв.

Abd El Raheem A. A. Omega chrome fast blue 2G: a new metal indicator for EDTA titrations.— Z. analyt. Chem., 1959, v. 167, № 2, p. 98—104. РЖХим., 1959, № 21, реф. 74618. Омега хром прочный синий 2G — новый индикатор для комплексометрических титрований металлов.

Basińska H., Orylska K. Nowa metoda mireczkowego oznaczania kadmu.— Roczn. chem., 1956, v. 30, № 1, p. 812—290. РЖХим., 1957, № 3, реф. 8446. Новый метод титриметрического определения кадмия.

Brintzinger H., Munkelt S. Komplexverbindungen und Salze der Alhylendiamintetraessigsäure.— Z. anorgan. Chem., 1948, Bd 256, H. 1-3, S. 65—74. C. A., 1949, v. 43, № 6, p. 2113c. Комплексные соединения и соли этилендиаминтетрауксусной кислоты.

Casey A. T., Starke K. Acidimetric titration of metal acetates in glacial acetic acid.— Analyt. Chem., 1959, v. 31, № 6, p. 1060—1062. C. A., 1959, v. 53, № 16, p. 14820g. Ацидиметрическое титрование металлических ацетатов в ледяной уксусной кислоте.

Felkin H. Dosage iodométrique des solutions d'hydrure d'aluminium et de lithium.— Bull. Soc. chim. France, 1951, № 5-6, p. 347—348. Библиогр. 9 назв. Йодометрический анализ растворов алюмогидрида лития.

Gaslini F., Nahum L. Z. Conductometric titration of very weak acids.— Analyt. Chem., 1959, v. 31, № 6, p. 989—992. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16812e. Кондуктометрическое титрование очень слабых кислот.

Guter G. A., Hammond G. S. The separation of lithium from alkali metal ions.— J. Amer. Chem. Soc., 1956, v. 78, № 20, p. 5166—5167. РЖХим., 1957, № 9, реф. 30961. Отделение лития от ионов щелочноземельных металлов.

Rogers L., Caley E. New selective reagent for lithium. Application to the rapid volumetric estimation of lithium in the presence of potassium and sodium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1943, v. 15, № 3, p. 209—211. Новый селективный реагент на литий. Применение к быстрому объемному определению лития в присутствии калия и натрия.

Saito Sh. Direct titration method on a new principle.— Sci. Papers Inst. Phys. Chem. Research (Tokyo), 1932, v. 19, p. 43—48. Новый метод прямого титрования.

Sato Sh. A method of volumetric analysis of alkali chlorides.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 1, p. 180—182. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3456. Метод объемного анализа хлоридов щелочных металлов.

Schwarzenbach G., Ackermann H. Komplexone V. Die Athylendiamin-tetraessigsäure.— Helv. chim. acta, 1947, v. 30, fasc. 6, p. 1798—1804. C. A., 1948, v. 42, № 5, p. 1523e. Комплексоны V. Этилендиаминтетрауксусная кислота.

Schwarzenbach G., Biedermann W. Komplexone X. Erdalkalikomplexe von 0,0′-Dioxyazofarbstoffen.— Helv. chim. acta, 1948, v. 31, fasc. 3, p. 678—687. С. А., 1948, v. 42, № 17, p. 6262a. Комплексоны X. Щелочноземельные комплексоны 0,0′-дигидроокси-нитрокрасителей.

Schwarzenbach G., Kampitsch, Steiner R. Komplexone III. Uranil-diessigsäure und ihr Komplexbildungsvermögen.— Helv. chim. acta, 1946, v. 29, fasc. 2, p. 364—370. С. А., 1946, v. 40, № 15, p. 4312.2. Комплексоны. III. Уранилдиуксусная кислота и образование ее сложных соединений.

Sen B. Indirect complexometric titration of potassium, rubidium, cesium, thallium and ammonium.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 19, № 4, p. 320—322. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11471. Косвенное комплексометрическое титрование калия, рубидия, цезия, таллия и аммония.

Séparation de composés du lithium.— [Pechiney Cie de Produits Chimiques et Electrométallurgiques]. France. 1137089, 23.05.57. РЖХим., 1959, № 7, реф. 23976П. Выделение соединений лития. [Патент Франции].

Small L. S. Direct titration of hydroxyl groups with lithium aluminium dibutylamide.— Analyst, 1959, v. 84, № 995, p. 117—119. С. А., 1959, v. 53, № 18, p. 16797 d. Прямое титрование гидроксильных групп литиево-алюминиевым дибутиламидом.

Tomiček O., Zukriegelová M. Titrace v nevodnych roztocich. VII. Titrace v ledové kyselině octové založené na vzniku nerozpustných soli.— Chem. listy, 1952, v. 46, № 5, p. 263—267. Библиогр. 10 назв. С. А., 1953, v. 47, № 1, p. 67b. Титрование в неводных растворах. VII. Титрование в ледяной уксусной кислоте, основанное на образовании нерастворимых солей. [Титрование LiCl и LiBr].

11. ОПРЕДЕЛЕНИЯ В РАЗЛИЧНЫХ МАТЕРИАЛАХ

Александров Г. П. Влияние сульфата натрия на разложение сподумена при спекании его с сульфатом калия.— Ж. прикл. химии, 1944, т. 17, вып. 3, с. 183—187. Библиогр. 4 назв.

Андрианов А. А. Ускоренное определение лития в рудах.— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та ВНИИ-1 МЦМ СССР. Раздел 5. Химия, 1954, вып. 1, с. 11—16. То же.— В кн.: Обогащение и металлургия. Магадан, 1956, с. 11—16. (М-во цветн. металлургии. Всес. Магаданск. н.-и. ин-т ВНИИ-1. Тр. Т. 3). Библиогр. 6 назв.

Буркер Е. С., Корниенко Т. Г. Ускоренный метод определения рубидия в силикатных минералах.— Укр. хим. ж., 1958, т. 24, вып. 3, с. 375—378. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5458. РЖХим., 1959, № 1, реф. 914.

Буркер Е. С., Корниенко Т. Г. Ускоренный метод определения содержания рубидия в силикатных минералах.— В кн.: Тезисы докладов, представленных на совещание по применению радиоактивных изотопов в аналитической химии 2—4 декабря 1957 г. М., Изд. АН СССР, с. 21—22. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии. Комис. по аналит. химии).

Валяшко М. Г., Соколова А. И. Методы анализа соляных вод.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 20—22.

Верхоланцев П. Г. Качественное и количественное исследование на содержание редких элементов в рудах и продуктах обогащения Шерловогорского оловокомбината (1957 г.)— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ 1955—1957 гг. Ч. 2. М., 1959, с. 237—238. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Верхоланцев П. Г. Качественное и количественное исследование на содержание редких элементов в рудах и продуктах обогащения Ярославского оловокомбината (1957 г.).— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ 1955—1957 гг. Ч. 2. М., 1959, с. 239—240. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Гамсягер, Орниг, Шварц-Берггкампф. Определение лития в австрийских маточных соляных растворах.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 290—295. (Редкие металлы). Библиогр. 6 назв.

Губина Т. Ф. Задачи химического анализа вод в лабораториях и исследовательских институтах нефтяной промышленности.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 9—11.

Зак Б. М. Ускоренный метод определения лития в рудах и продуктах обогащения.— В кн.: Сборник научных трудов. Вып. 8. М., Металлургиздат, 1959, с. 43—48. (Иркутский гос. н.-и. ин-т редк. металлов). Библиогр. 7 назв.

Инструкция И-500-53. Определение лития в магниевых сплавах.— В кн.: Методы химического анализа магниевых сплавов. Сборник инструкций. М., Оборонгиз, 1954, с. 99.

Канюкова М. В. Проверка содержаний редких и рассеянных металлов в технологических пробах руд и продуктах их обогащения некоторых месторождений Дальстроя.— В кн.: Труды Института за 1957 год. (Сборник рефератов). Магадан, 1957, с. 153—154. (СССР. М-во цветн. металлургии. Гл. упр. строительства Дальнего Севера. Всес. Магаданск. н.-и. ин-т).

Куров В. И. Методика определения содержания металлов в алкилуглекислых солях.— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. физ. и хим., 1958, вып. 2, с. 139—142. Библиогр. 18 назв.

Литвиненко Н. С. К вопросу анализа сплавов алюминий — литий.— Заводск. лаборатория, 1937, т. 6, № 9, с. 1055—1058.

Майер и Тредвелл. Об обогащении и определении хлоридов цезия и рубидия в присутствии больших количеств хлоридов натрия и калия.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодиче-

ской литературы. Под ред. О. С. Сергеевой. М., ИЛ, 1956, с. 80—87. (Редкие металлы). Библиогр. 12 назв.

Методы анализа рассолов и солей. Инструкция по анализу галургического сырья. Под ред. М. Г. Валяшко, Ю. В. Морачевского, А. Д. Пельша и Т. Б. Поленовой. Л.— М., Госхимтехиздат, 1950. 158 стр. (М-во хим. пром-сти СССР. Главгорхимпром. Тр. Всес. н.-и. ин-та галургии. Вып. 22). Библиогр. с. 132.

Морачевский Ю. В. Природные соли.— В кн.: Анализ минерального сырья. Под общ. ред. Ю. Н. Книпович, Ю. В. Морачевского. Изд. 2, переработ. и доп. Л., Госхимиздат, 1956, с. 189—215. Библиогр. 8 назв.

Назаренко В. А. Анализ чистых металлов.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 10, с. 1162—1167. Библиогр. 44 назв.

Назаренко В. А., Полуэктов Н. С. Капельный анализ минералов.— Разведка недр, 1941, № 1, с. 43—46.

Никитина Е. А., Коган А. Г. Об извлечении рубидия и цезия из соликамских карналлитов при помощи кремнемолибденовой кислоты.— Ж. общ. химии, 1941, т. 11, вып. 11, с. 877—883. Библиогр. 16 назв.

Петров Г. И. Анализ сподуменовых руд и продуктов их термического обогащения.— В кн.: Сборник научных трудов. Вып. 1. М.— Л., Металлургиздат, 1941, с. 61—67. (НКЦМ СССР. Гос. н.-и. ин-т редких и малых металлов).

Пономарев А. И. Методы химического анализа минералов и горных пород. Т. 1. Силикаты и карбонаты. [Отв. ред. Э. А. Остроумов]. М., Изд. АН СССР, 1951, 334 стр., илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Попов К. М. Определение суммы щелочей в металлическом магнии и его сплавах.— Заводск. лаборатория, 1952, т. 18, № 12, с. 1430—1434.

Резников А. А., Муликовская Е. П. Анализ природных вод.— В кн.: Анализ минерального сырья. Под общ. ред. Ю. Н. Книпович, Ю. В. Морачевского. Изд. 3, стереотип., испр. Л., Госхимиздат, 1959, с. 872—1029.

Свержинская Е. А., Книпович Ю. Н. Анализ нерудных ископаемых.— В кн.: Анализ минерального сырья. Под общ. ред.: Ю. Н. Книпович, Ю. В. Морачевского. Изд. 3, стереотип., испр. Л., Госхимиздат, 1959, с. 73—143. Библиогр. 11 назв.

Смейлс А. А., Самон Л. Определение небольших количеств рубидия и цезия в морской воде и родственных материалах, представляющих геохимический интерес, с помощью активационного анализа.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956, с. 110—127. Библиогр 24 назв.

Червяков Н. И. Быстрое определение щелочных металлов в металлическом алюминии, магнии и их сплавах.— Заводск. лаборатория, 1932 № 4, с. 29.

Чернихов Ю. А., Успенская Т. А., Ананьина Р. С. Определение лития в легких сплавах.— Заводск. лаборатория, 1940, т. 9, № 1, с. 28—33. Библиогр. 16 назв.

Шнейдер Л. А. Определение лития в сподуменовых рудах.— Научно-техн. информ. бюл. ин-та Механобр. Обогащение руд, 1958, № 3, с. 41—42. Библиогр. 8 назв.

Ahrens L. H. Analysis of minor constituents in pollucite.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 1-2, p. 44—51. Анализ небольших содержаний металлов в поллуците. [Определение Sr и Rb].

Aldrich L. T., Doak J. B., Davis G. L. The use of ion exchange columns in mineral analysis for age determination.— Amer. J. Sci., 1953, v. 251, № 5, p. 377—387. РЖХим., 1954, № 2, реф. 12606. Применение ионообменных колонн при анализе минералов для определения их возраста.

Bardet J., Tchakirian A., Lagrange R. Dosage du lithium dans l'eau de mer.— C. r. Acad. sci., 1937, t. 204, № 6, p. 443—445. Определение лития в морской воде.

Belcher R., Gibbons B., Sykes A. Determination of metals in organic compounds. (A review).— Mikrochemie ver. Mikrochim. acta, 1952, Bd 40, № 1, S. 76—103. C. A., 1953, v. 47, № 3, p. 998e. Библиогр. 192 назв. Определение металлов [в т. ч. Cs] в органических соединениях. (Обзор).

Bonnier E. Dosage du lithium en présence d'aluminium, de magnesium et de métaux alcalins terreux.— Bull. Soc. chim. France, 1949, № 11-12, p. 804—807. Библиогр. 6 назв. C. A., 1950, v. 44, № 9, p. 3857c. Определение лития в присутствии алюминия, магния и щелочноземельных металлов.

Boy C. Bestimmungstmethode für Lithium in Mineralien.— Z. Erzbergbau und Metallhüttenwesen, 1948, Bd 1, № 4, S. 112—113. Способ определения лития в минералах.

Cabell M. J., Thomas A. Determination of rubidium and cesium in sodium-potassium alloys and related materials by radioactivation.— Rept Atomic Energy Res. Establ., 1955, № C/R 1725. 12 p. C. A., 1956, v. 50, № 8, p. 5457b. Определение рубидия и цезия в сплавах натрия и калия и близких к ним материалов при помощи радиоактивности.

Detection of Li in the field.— Rhodesian Mining Rev., 1955, v. 20, № 10, p. 43. Определение лития в поле.

Fletcher M. H. Determination of lithium in rocks by distillation.— Analyt. Chem., 1949, v. 21, № 1, p. 173—175. Определение лития в горных породах методом возгонки.

Frazer J. W., Schoenfelder C. W. Determination of lithium carbonate in lithium hydride.— U. S. Atomic Energy Commiss. Repts, 1957, № UCRL-4918, 7 p. C. A., 1958, v. 52, № 4, p. 2652. Определение карбоната лития в литиевом гидриде.

Frazer J. W., Schoenfelder C. W., Tromp R. L. The determination of lithium hydrid and lithium hydroxide in commercialgrade lithium hydride.— U. S. Atomic Energy Commiss. Repts, 1957, № UCRL-4944, 9 p. C. A., 1958, v. 52, № 6, p. 4396. Определение гидрида лития и гидроокиси лития в литиевом гидриде промышленного сорта.

Goldschmidt V. W., Bauer H., Witte H. Zur Geochemie der Alkalimetalle. II.— **Nachr.**

Ges. Wiss. Göttingen. Neue Folge, 1934, Bd 1, № 4, S. 39—55. К геохимии щелочных металлов. II.

Hackl O. Verbesserung der Lithiumbestimmung in Mineralwässern und ein neuer Weg zur Lithiumbestimmung in Silicatgesteinen.— Z. analyt. Chem., 1939, Bd 118, H. 1/2, S. 1—9. C. A., 1940, v. 34, № 8, p. 2278.3. Усовершенствование в определении лития в минеральных водах и новый метод определения лития в силикатах.

Halperin A., Sambursky S. Determination of rubidium chloride in rubidium-enriched Dead Sea carnallites.— Bull. Res. Council Israel, 1952, v. 2, № 2, p. 107—114. C. A., 1953, v. 47, № 5, p. 2086d. Определение хлорида рубидия в обогащенных рубидием карналлитах Мертвого моря.

Harada Y. Chemical studies of the ocean. XVII. Determination of cesium in sea water and in bittern.— J. Chem. Soc. Japan, 1943, v. 64, p. 1049—1053. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3394g. Химические исследования океана. XVII. Определение цезия в морской воде и рапе.

Hower J., Fancher T. W. Analysis of standard granite and standard diabase for trace elements.— Science, 1957, v. 125, № 3246, p. 498. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 20762. Анализы стандартных гранита и диабаза на содержание следов элементов.

Hyatt R. The analysis of bromide preparations.— J. Assoc. Offic. Agric. Chemists, 1942, v. 25, № 4, p. 847—851. Анализ бромистых препаратов. [Есть данные для бромида лития].

Identification des minerais de lithium par essai à la flame.— Echo mines et métallurgie, 1954, № 3472, p. 610. Определение минералов лития при помощи реакции окрашивания пламени. [Краткая заметка].

Kallmann S. Determination of lithium in its minerals.— Industr. and Engng Chem. Analyt ed., 1944, v. 16, № 11, p. 712—716. Библиогр. 12 назв. Определение лития в его минералах.

Karaoglanov Z. Die Empfindlichkeit chemischer Reaktionen. III. Teil: Untersuchung verschiedener Typen chemischer Reaktionen.— Z. analyt. Chem., 1940, Bd 119, H. 1/2, S. 16—55. C. A., 1940, v. 34, p. 4009. Чувствительность химических испытаний. III. Проверка различных типов химических испытаний.

Kuhnhold J. Lithium carbonate decomposition in the analysis of silicates.— Glashütte, 1934, Bd 64, S. 587—588. C. A., 1934, v. 22, p. 7199. Разложение углекислого лития при анализе силикатов.

Miller C. C., Traves F. A new method for quantitatives separation of lithium with reference to its determination in insoluble silicates.— J. Chem. Soc., 1936, pt 2, p. 1395—1939. C. A., 1937, v. 31, № 1, p. 65. Реф. Ж. хим. пром-сти, 1937, т. 14, № 4, с. 305. Новый метод количественного определения лития в связи с его определением в нерастворимых силикатах.

Minczewski J. Metody oznaczania śladowych zanieczyszczeń w materiałach reaktorowych.— Nukleonika, 1957, v. 2, № 4, p. 617—629. C. A., 1958, v. 52, № 15, p. 12653. РЖХим., 1958, № 18, реф. 60673. Методы определения следовых количеств примесей в реакторных материалах.

Picciotto E., Styvendael M., van. Dosage et localisation du lithium par réaction nucléaire dans les minéraux.— C. r. Acad. sci., 1951, t. 232, № 9, p. 855—857. Z. Analyt. chem., 1952, Bd 136, H. 6, S. 426—427. Определение и локализация лития в минералах ядерной реакцией.

Purcell D. H., O'Conner G. B. A rapid chemical method for the determination of lithium in lithium-aluminum alloys. Apr. 1, 1952.— Oak Ridge (Tenn.) [1955]. 10 p. (U. S. Atomic Energy Commiss. Unclassified [document]. ANL [series]. 4941. Argonne National Laboratory. Lemont). Определение лития в литий-алюминиевых сплавах объемными методами.

Resnick J. D., Kiser R. W., Dalton J. L. Analysis of lithium.— Proc. Iowa Acad. Sci., 1953, v. 60, p. 315—318. C. A., 1954, v. 48, № 9, p. 5018d. Анализ лития.

Sykes P. W. Investigations into methods of determination of lithium in its ores.— Analyst, 1956, v. 81, № 962, p. 283—291. Библиогр. 12 назв. Analyt. Abstrs, 1956, v. 3, № 12, ab. 3552. Методы определения лития в рудах.

West T. S. Separation methods in metallurgical analysis.— Metallurgia, 1951, v. 43, № 255, p. 41—46. Библиогр. 63 назв. C. A., 1951, v. 45, № 13, p. 5560d. Методы разделения в металлургическом анализе. [В т. ч. отделение Li].

White C. E., Fletcher M. H., Parks J. Determination of lithium in rocks.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 3, p. 478—481. Библиогр. 8 назв. C. A., 1951, v. 45, № 13, p. 5564c. Определение лития в горных породах.

Yamagata N., Yamagata T. Behavior of traces of cesium traced with Cs-137. A preliminary study on the determination of cesium content in sea water.— Japan Analyst, 1956, v. 5, p. 37—40. C. A., 1957, v. 51, № 5, p. 3356h. Наблюдения за поведением следов цезия, прослеженных с помощью Cs-137. Предварительное определение содержания цезия в морской воде.

12. ПЛАМЕННО-ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Айдаров Т. К., Зак А. Е., Сафонова Е. С. О влиянии некоторых элементов при определении щелочных металлов методом пламенной фотометрии.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 3, с. 269—271, илл. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81919.

Брамбо, Фанус. Определение лития в сподумене методом пламенной фотометрии.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 275—282. (Редкие металлы). Библиогр. 15 назв.

Брицке М. Э., Буровой И. А. Автоматический пламенный спектрофотометр для контроля содержания металлов в технологических растворах.— Цветные металлы, 1958, № 9, с. 39—42.

Гурвич И. Г., Ханаев Е. И. Определение калия горных пород и минералов методом фотометрии пламени.— Изв. АН СССР. Сер. геол., 1956, № 6, с. 101—109. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11039.

Зайдман Н., Оречкин Д. Пламенно-фотометрическое определение содержания натрия и других щелочных элементов в промывных водах и контактах.— Новости нефт. техники. Нефтепереработка, 1955, вып. 5, с. 25—30, илл.

Иванов Д. Н. Опыт применения фотосопротивлений в пламенной фотометрии.— Почвоведение, 1959, № 1, с. 117—118, илл. Библиогр. 3 назв. РЖХим., 1959, № 16, с. 56817.

Иванов Д. Н. Применение пламенного фотометра для определения некоторых элементов в растворах.— В кн.: Тезисы докладов на совещании по спектрофотометрическим и колориметрическим методам анализа. 15—16 декабря 1955 г. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 54—55. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии. Комис. по аналит. химии).

Иванов Д. Н. Применение электронного умножителя для определения щелочных элементов.— Почвоведение, 1949, № 7, с. 423—426, илл. Библиогр. 3 назв.

Иванов Д. Н., Каплан Б. Я. Пламенно-фотометрический метод определения лития.— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 5, с. 569—570.

Кисилевский В. В., Тютюнникова Т. И. Определение Na, K, Li и Ca на пламенном фотометре, работающем с применением жидкого горючего. [Контроль производства].— Тр. Н.-и. ин-та основной химии, 1958, т. 11, с. 318—325. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1959, № 11, реф. 38289.

Ксандопуло Г. И. Определение малых количеств лития в силикатах, пресных водах и водах соленых озер.— Металлург. и хим. пром-сть Казахстана. Науч.-техн. сб., 1959, № 1, с. 83—88. Библиогр. 12 назв.

Ксандопуло Г. И., Козловский А. А. Пламенный фотометр для макро- и микроопределений щелочных, щелочноземельных и некоторых редких элементов.— Металлург. и хим. пром-сть Казахстана. Науч.-техн. сб., 1960, № 6, с. 122—126, илл. Библиогр. 7 назв.

Ксандопуло Г. И., Щербов Д. П. Фотометрия пламени. (Определение натрия и калия). Алма-Ата, 1958. 26 стр. (Гос. науч.-техн. комитет Совета Министров КазССР. Центр. ин-т науч.-техн. информации). Библиогр. 134 назв.

Никонова М. П. Фотометрия пламени с интегрированием световых потоков.— В кн.: Рефераты докладов и сообщений. № 3. Секция аналитической химии. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 81. (VIII Менделеевский съезд по общей и прикладной химии).

Олсоп, Уингфилд. Пламенно-фотометрическое определение лития с использованием специальных фотоэлементов.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 283—289. (Редкие металлы).

Определение натрия и калия в металлическом литии посредством фотометрирования пламени.— Химия и хим. технол., 1952, № 5, с. 11.

Остроушко Ю. И., Романов И. Л. Простая конструкция пламенного фотометра.— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 10, с. 1254—1255, илл. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21056.

Пешкова В. М., Антипова-Каратаева И. И. Фотометрические методы анализа.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 5, с. 629—636.

Полуэктов Н. С. Исследования в области теории пламенно-фотометрического метода и его применение в анализе редких элементов. Автореф. дисс. д-ра хим. наук. М., 1960. 34 стр. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Список работ автора 15 назв.

Полуэктов Н. С. Методы анализа по фотометрии пламени. М., Госхимиздат, 1959. 231 стр., илл. Библиогр. с. 220—231.

Полуэктов Н. С. Современное состояние и области применения методов анализа по фотометрии пламени.— В кн.: Тезисы докладов на совещании по спектрофотометрическим и колориметрическим методам анализа. 15—17 декабря 1955 г. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 52. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии. Комис. по аналит. химии).

Полуэктов Н. С. Фотометрия пламени.— Заводск. лаборатория, 1955, т. 21, № 9, с. 1045—1056. Библиогр. 112 назв.

Полуэктов Н. С. Экспрессные методы анализа при помощи фотометрии пламени в цветной металлургии. М., Металлургиздат, 1958. 71 стр. (Госплан СССР. Главниипроект. Центр. ин-т информации цветн. металлургии). Библиогр. 26 назв.

Полуэктов Н. С., Кононенко Л. И., Никонова М. П. Определение лития в рудах методом спектрофотометрии пламени.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 1, с. 10—16. Библиогр. 12 назв. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 750. РЖХим., 1957, № 19, реф. 63769.

Полуэктов Н. С., Никонова М. П. О взаимном влиянии элементов на интенсивность излучения в пламени. Сообщ. 1. Применение техники двух распылителей.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 6, с. 63—642. Библиогр. 24 назв.

Полуэктов Н. С., Никонова М. П. О зависимости между интенсивностью излучения и концентрацией щелочных металлов при пламенно-фотометрическом методе.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 3, с. 263—268, илл. Библиогр. 12 назв. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81879.

Полуэктов Н. С., Никонова М. П. Определение примеси щелочных металлов в солях цезия по методу фотометрии пламени.— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 5, с. 528—531. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77199.

Полуэктов Н. С., Никонова М. П., Гринзайд С. Э. Определение лития и цезия в рудах пламенным фотометром с интегрирующим устройством.— Заводск. лаборатория,

1960, т. 26, № 2, с. 161—163, илл. Библиогр. 7 назв.

Пунгор, Хегедюш, Конколи Тхеге, Цапп. О значении температуры пламени при фотометрическом анализе щелочных металлов.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1959, с. 363—374. (Редкие металлы). Библиогр. 17 назв.

Фабрикова Е. А. Повышение чувствительности и точности определения цезия в минералах методом фотометрии пламени.— Ж. аналит. химии, 1959, т. 14, вып. 1, с. 41—44. РЖХим., 1959, № 19, реф. 67638.

Шмуляковский Я. Э., Александров С. Н. Пламенный фотометр ПФ-1.— Инж.-физ. ж., 1959, т. 2, № 3, с. 92—96. Библиогр. 11 назв.

Нодзаки. Косвенное фотометрическое определение лития.— Нихон Кагаку Дзасси, J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1955, v. 76, № 4, p. 445—448 (япон.). С. А., 1956, v. 50, № 7, p. 7417. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4711.

Allsopp H. J., Wingfield P. M. The flame photometric determination of lithium using infra-red barrier layer cells.— Metallurgia, 1956, v. 54, № 325, p. 255—259. РЖФиз., 1957, № 7, реф. 18570. Пламенное фотометрическое определение лития с использованием инфракрасных фотоэлементов с запирающим слоем.

Barańska H. Oznaczanie śladowych zawartości litu, sodu, potasu i wapnia w grafitach methodą fotometrii plominiowej.— Chem. analit., 1957, t. 2, № 3, s. 229—239. РЖХим., 1959, № 4, реф. 11474. Определение следовых количеств лития, натрия, калия и кальция в графитах методом пламенной фотометрии.

Barańska H. Oznaczanie śladowych zawartości litu, sodu, potasu i wapnia za pomocą fotometru plomieniowego.— Chem. analit., 1957, t. 2, № 2, s. 138—148. С. А., 1957, v. 51, № 22, p. 17578. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64171. Пламенно-фотометрическое определение следовых количеств лития, натрия, калия и кальция.

Barlow N. E. The detection of lithium minerals by the flame test.— Rhodesian Mining Rev., 1954, v. 19, № 6, p. 45—46. РЖФиз., 1956, № 3, реф. 8727. РЖГеол. и геогр., 1955, № 4, реф. 4598. Обнаружение литиевых минералов при помощи пламени.

Berry J. W., Chappell D. G., Barnes R. B. Improved method of flame photometry.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1946, v. 18, № 1, p. 19—24. С. А., 1946, v. 40, № 8, p. 2083.6. Улучшенный метод пламенной фотометрии.

Bond R. D., Stace H. C. T. The transmission characteristics of some interference filters for use in flame photometry.— Analyst, 1958, v. 83, № 993, p. 679—683. С. А., 1959, v. 53, № 10, p. 8916b. РЖХим., 1959, № 11, реф. 38265. Характеристики пропускания некоторых интерференционных светофильтров, используемых в пламенной фотометрии.

Borowicz A. Zastosowanie fotometrii plomieniowej w analizie wód mineralnych.— Chem. analit., 1959, t. 4, z. 1/2, s. 481—485. Библиогр. 5 назв. С. А., 1959, v. 53, № 18, p. 17382h. Пламенная фотометрия при анализе минеральных вод.

Broderick E. J., Zack P. G. Flame spectrophotometry for determination of sodium, potassium and lithium in glass.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 10, p. 1455—1458. Библиогр. 15 назв. Применение пламенной спектрофотометрии для определения натрия, калия и лития в стекле.

Brumbaugh R. J., Fanus W. E. Determination of lithium in spodumene by flame photometry.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 3, p. 463—465. РЖХим., 1955, № 3, реф. 3920. Определение лития в сподумене методом пламенной фотометрии.

Chatonier D. Dosage du lithium dans quelques eaux minérales du Centre.— Bull. Soc. pharmacie Bordeaux, 1955, v. 94, № spécial, p. 29—32. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4713. Определение лития в минеральных водах [центра Франции].

Conrad A. L., Johnson W. C. Flame photometer techniques.— Analyt. Chem., 1950, v. 22, № 12, p. 1530—1533. Библиогр. 12 назв. Методы работы на пламенном фотометре.

Davila Sueyro M. D. Flame-spectrophotometric investigation of the sodium, potassium, lithium, calcium, and strontium contents of the principal mineral waters of Peru.— An. fac. farm. y bioquim., Univ. nacl mayor San Mareos (Lima), 1957, v. 8, p. 433—437. С. А., 1959, v. 53, № 20, p. 19230i. Пламенно-спектрофотометрическое исследование содержания натрия, калия, лития, кальция и стронция в основных минеральных водах Перу.

Debras J., Voinovitch I. A. Dosage des ions Li, Na et K dans les silicates par photométrie de flamme.— Bull. Soc. franç. céram., 1958, № 38, p. 77—86. С. А., 1959, v. 53, № 2, p. 965f. РЖХим., 1958, № 23, реф. 7720. Определение ионов Li, Na и K в силикатах пламенно-фотометрическим методом.

Debras-Guedon J., Voinovitch I. A. Dosage directs et simultanés de strontium, calcium, sodium, potassium et lithium en présence d'aluminium, fer, titane et magnesium par spectrophotometrie de flamme.— C. r. Acad. sci., 1959, t. 248, № 24, p. 3421—3423. С. А., 1959, v. 53, № 22, p. 21401b. Прямое и одновременное определение Sr, Ca, Na и Li в присутствии алюминия, железа, титана и магния пламенной спектрофотометрией.

Dutina D. Estimation of boron-10 burn up by flame photometric lithium determination.— Analyt. Chem., 1958, v. 30, № 12, p. 2006—2008. РЖХим., 1959, № 15, реф. 53191. Оценка степени сгорания бора-10 посредством пламенно-фотометрического определения лития.

Ellestad R. B., Horstman E. L. Flame photometric determination of lithium in silicate rocks.— Analyt. Chem., 1955, v. 27, № 8, p. 1229—1231, 4 tab. Библиогр. 10 назв. С. А., 1955, v. 49, № 22, p. 15616b. РЖХим., 1956, № 7, реф. 19508. РЖГеол., 1956, № 6, реф. 6596. Пламенное фотометрическое определение лития в силикатных породах.

Figueiredo T. P. Flamephotometrical determination of lithium in ambligonite.— Bol. Inst. quim. agr., 1956, № 49, p. 7—11. C. A. 1958, v. 52, № 1, p. 161. Пламенное фотометрическое определение лития в амблигоните.

Fischer J., Doiwa A. Die verschiedenartigen Störungen in der Flammenspektrometrie und ihre Ausschaltung durch Normalisatoren.— Proc. Colloquium Spectroscop. Internat. VI, London, 1957, S. 28—34. Diskuss., S. 34. РЖХим., 1958, № 15, реф. 49963. Различные помехи в пламенной спектрометрии и их исключение при помощи нормализаторов.

Fletcher W. W. The determination of the sodium, potassium and lithium oxide contents of soda-lime-magnesia-silica, soda-boric oxide-silica, and potassium oxide-lead oxide-silica glasses using and EEL filter flame photometer.— J. Soc. Glass Technol., 1959, v. 43, № 210, p. T86—T93. РЖХим., 1959, № 24, реф. 86073. Определение окислов натрия, калия и лития в натриево-калиево-магниево-силикатных, натриево-боросиликатных и калиево-свинцово-силикатных стеклах при помощи пламенного фотометра EEL с фильтрами.

Freytag H. E. Flammenphotometrische Rubidium-Bestimmung.— Z. analyt. Chem., 1952, Bd 136, № 3, S. 161—177. Библиогр. 3 назв. Определение рубидия методом фотометрии пламени.

Gazzi V. Analisi spettrografica quantitativa col metodo della fiamma. Determinazione degli elementi cesio, rubidio, potassio e litio.— Ann. chim. applicata, 1939, v. 29, № 9, p. 500—506. C. A., 1940, v. 34, № 11, p. 3613.2. Количественный пламенно-спектрографический метод определения цезия, рубидия, калия и лития.

Herrmann R. Flammenphotometrie mit Leitlinieneichung.—Optik, 1955, Bd 12, № 4, S. 189—195. РЖФиз., 1957, № 1, реф. 2526. Спектральный анализ в пламени по методу градуировки по линиям основного элемента.

Hoffman M., Sternal S. Zastosowania fotometru plomieniowego w analizie metalurgicznej.— Przegl. odlewn., 1955, v. 5, № 5, p. 134—137. Библиогр. 11 назв. C. A., 1955, v. 49, № 18, p. 12180c. Пламенный фотометр и его применение для анализа металлов.

Hollander T., Borgers A. J., Alkemade C. T. J. A contribution to the application of flame photometry on Ca, Sr, Ba and Li.— Appl. Scient. Res., 1956, v. 135, № 6, p. 409—427. C. A., 1956, v. 50, № 15, p. 10598a. РЖХим., 1957, № 8, реф. 27120. Использование метода пламенной фотометрии для определения Ca, Sr, Ba и Li.

Horstman E. L. Flame photometric determination of lithium, rubidium, and cesium in silicate rocks.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 9, p. 1417—1418. Библиогр. 7 назв. C. A., 1956, v. 50, № 22, p. 16545g. РЖХим., 1957, № 7, реф. 23388. Пламенно-фотометрическое определение лития, рубидия и цезия в силикатных породах.

Identification des minerais de lithium par essai à la flame.— Echo mines et métallurgie, 1954, № 3472, p. 610. Определение минералов лития при помощи реакции окрашивания пламени. [Краткая заметка].

Ikeda S. Flame spectrochemical analysis. VIII. Self interference and mutual interference of alkali elements.— Sci. Repts Res. Inst. Tôhoku Univ., A, 1957, v. 9, № 1, p. 1—8. C. A., 1957, v. 51, № 15, p. 11158i. Пламенный спектрохимический анализ. VIII. Взаимодействие щелочных элементов.

Inman W. R., Rogers R. A., Fournier J. A. Determination of sodium and potassium in lithium metal by flame photometer.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 3, p. 482—483. Библиогр. 8 назв. C. A., 1951, v. 45, № 14, p. 5566. Определение натрия и калия в металлическом литии при помощи пламенного фотометра.

James C. D., Sugden T. M. Photometric investigations of alkali metals in hydrogen flame gases. I. A general survey of the use of resonance radiation in the measurement of atomic concentrations.— Proc. Roy. Soc., 1954, A, v. 227, № 1170, p. 312—329. Библиогр. 27 назв. Фотометрические исследования щелочных металлов в водородном пламени. I. Общий обзор применения резонансного излучения для измерения атомных концентраций.

Jentzsch D., Jacob G. Die Anwendung des Flammenphotometers zur Bestimmung von Lithium, Natrium und Kalium in Alkalisalzen und hochkonzentrierten Alkalisalzlösungen.— Chem. Technik, 1955, Bd 7, № 2, S. 93—95. C. A., 1955, v. 49, № 16, p. 10795g. РЖХим., 1955, № 18, реф. 40355. Применение пламенного фотометра для определения лития, натрия и калия в щелочных солях и концентрированных растворах солей щелочных металлов.

Jones E. S., Collinge B. Construction of flame photometer with internal standard.— J. Med. Lab. Technol., 1955, v. 13, № 2, p. 68—73. РЖХим., 1956, № 12, реф. 36123. Конструкция пламенного фотометра с внутренним стандартом.

Kahn B., Smith D. H., Straub C. P. Determination of low concentrations of radioactive cesium in water.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 8, p. 1210—1213. Библиогр. 16 назв. Определение низких концентраций радиоактивного цезия в воде.

Kemula W., Brachaczek W., Dancewicz D., Hulanicki A. Oznaczanie litu, sodu, potasu i wapnia w perhydrolu metodą spektrografii płomieniowej.— Chem. analit., 1958, v. 3, № 5/6, p. 729—736. РЖХим., 1959, № 24, реф. 86234. Определение лития, натрия, калия и кальция в пергидроле по методу пламенной спектрографии.

Kemula W., Hulanicki A. Oznaczenie litu we fluorku amonu i fluorowodoodze.— Chem. analit., 1958, v. 3, № 5-6, p. 721—728. РЖХим., 1959, № 24, реф. 86066. Определение лития во фториде аммония и фтористоводородной кислоте.

Kick H. Flammenphotometrische Messungen mittels eines Monochromators in Verbindung mit einem Sekundär-Elektronen-verstärker mit Photokathode.— Z. Pflanzenernähr., Düng., Bodenkunde, 1953, Bd 60, № 2, S. 163—167. C. A., 1953, v. 47, № 15, p. 7325.

РЖХим., 1955, № 1, реф. 594. Пламенно-фотометрические измерения при помощи монохроматора в соединении с вторично-электронным усилителем с фотокатодом.

Kuemmel D. F., Karl H. L. Flame photometric determination of alkali and alkaline earth elements in cast iron.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 2, p. 386—391. C. A., 1954, v. 48, № 13, p. 7482—7483. Библиогр. 6 назв. Определение щелочных и щелочноземельных элементов в чугуне методом пламенной фотометрии. [В т. ч. Li].

MacKay A. M., Brown D. E. G. Field method for detecting lithium.— Precambrian, 1955, v. 2, № 7, p. 12. РЖХим., 1956, № 5, реф. 13187. Полевой метод открытия лития.

Mulligan B. W., Haught A. E. Correction for instrumental drift in flame photometry.— J. Res. Nat. Bur. Standards, 1958, v. 61, № 6, p. 499—501. (Research Paper № 2918). C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 13866h. Поправка на инструментальную ошибку в пламенной фотометрии.

Mullin H. R., Sheehy T. P. Determination of sodium, potassium and lithium in beryllium solutions by flame photometry.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 3, p. 529. Определение натрия, калия и лития в растворах бериллия при помощи пламенной фотометрии.

Mussa C., Ivaldi, Vercelli. Sur l'analyse quantitative avec le spectre de flamme.— 15 Congr. G. A. M. S., 1952, (1953), p. 255—261. РЖФиз., 1958, № 1, реф. 2318. О количественном анализе в спектре пламени.

Nieto J. O. The flame photometric determination of lithium.— Bol. inform. petrol., 1958, v. 308, p. 71—73. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 21412c. Определение лития пламенной фотометрией.

Pinta M. Applications de la spectrographie de flamme et d'arc dans l'analyse agronomique.— Ann. Inst. nat. rech. agron., 1955, v. A6, p. 189—202. РЖХим., 1955, № 22, реф. 52223. Применение пламенной и дуговой спектрографии в агрономическом анализе.

Porter P., Wyld G. Elimination of interferences in flame photometry.— Analyt. Chem., 1955, v. 27, № 5, p. 733—736. C. A., 1955, v. 49, № 17, p. 11485d. РЖХим., 1956, № 5, реф. 13156. Устранение мешающих влияний в пламенной фотометрии.

Possidoni de Albinati J. F., Capaccioli J. H. Separacion de los metales alcalinos y alcaline-terreos del uranio y estimacion por espectrofotometria de flama.— An. Asoc. quím. argent., 1954, v. 42, № 3, p. 115—131. РЖХим., 1955, № 23, реф. 55318. Отделение щелочных и щелочноземельных металлов от урана и их определение методом пламенной спектрофотометрии.

Pro M. I., Nelson R. A., Mathers A. P. Determination of added distinctive cations in whisky. III. Flamespectrophotometric determination of caesium and rubidium.— J. Assoc. Offic. Agric. Chemists, 1956, v. 39, № 2, p. 506—512. Определение примесей некоторых катионов в водке. III. Пламенно-спектрофотометрическое определение цезия и рубидия.

Pungor E., Hegedüs A. J., Konkoly Thege I., Zapp E. E. Über die Rolle der Flammentemperatur bei der flammenphotometrischen Analyse der Alkalimetalle.— Mikrochim. acta, 1956, № 7-8, S. 1247—1263. C. A., 1956, v. 50, № 12, p. 8372a. РЖХим., 1958, № 7, реф. 21144. О роли температуры пламени при пламенно-фотометрическом определении щелочных металлов.

Pungor E., Zapp E. E. Az alkálifémek lángfotometriás vizsgálata.— Magyar kém. folyóirat, 1955, v. 61, № 4, p. 117—122. РЖХим., 1956, № 8, реф. 22685. Пламенно-фотометрический анализ щелочных металлов.

Pungor E., Zapp E. E. Flammenphotometrische Untersuchung der Alkalimetalle.— Acta chim. Acad. scient. hung., 1955, v. 7, № 1-2, p. 185—198. РЖХим., 1956, № 11, реф. 32754. Исследование щелочных металлов при помощи пламенной фотометрии.

Robinson A. M., Ovenston T. C. J. The determination of lithium in magnesium-lithium alloys by internal-standard flame photometry.— Analyst, 1954, v. 79, № 934, p. 47—50. C. A., 1954, v. 48, № 6, p. 3192f. РЖХим., 1954, № 21, реф. 46813. Определение лития в магниево-литиевых сплавах методом пламенной фотометрии с применением внутреннего стандарта.

Schuhknecht W. Beitrag zur Methodik und Technik von Flammenspektrographie und Flammenphotometrie.— Optik, 1953, Bd 10, № 5, S. 245—268; № 6, S. 269—302. РЖХим., 1954, № 7, реф. 22136. Методика и техника пламенной спектрографии и пламенной фотометрии.

Schuhknecht W., Schinkel H. Die flammenphotometrische Bestimmung geringer Mengen von Kalium, Natrium und Lithium neben großen Mengen von Erdalkalien.— Z. analyt. Chem., 1954, Bd 143, № 5, S. 321—330. Библиогр. 4 назв. C. A., 1955, v. 49, № 3, p. 1471i. РЖХим., 1955, № 16, реф. 34669. Пламенно-фотометрическое определение малых количеств калия, натрия и лития в присутствии больших количеств щелочных земель.

Smith H., Sugden T. M. The stability of gaseous lithium hydroxide at high temperatures and its relation with the hydroxyl concentration of flame gases.— Proc. Roy. Soc., 1953, v. A219, № 1137, p. 204—215. РЖХим., 1954, № 9, реф. 24995. Стабильность газообразной гидроокиси лития при высоких температурах в связи с концентрацией гидроксила в пламенных газах.

Strange E. E. Determination of lithium in a magnesium alloy by the flame photometer.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 4, p. 650—651. РЖХим., 1953, № 6, реф. 9108. Определение лития в магниевых сплавах при помощи пламенного фотометра.

Stuart W. A., Simpson M., Hardwick W. H. The determination of lithium, sodium and potassium in mixtures with the «EEL» flame photometer.— Analyst, 1957, v. 82, № 972, p. 200—203. РЖХим., 1957, № 21, реф. 69124. Определение лития, натрия и калия в смесях на пламенном фотометре фирмы EEL.

Sykes P. W. Investigations into methods of determination of lithium in its ores.—

Analyst, 1956, v. 81, № 962, p. 283—291. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17423. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4712. Исследования методов определения лития в рудах.

Török T. Einige flammenspektralanalytische Beobachtungen.— Z. analyt. Chem., 1939, Bd 116, H. 1-2, S. 29—33. C. A., 1939, v. 33, № 10, p. 3715. Некоторые данные о пламенно-фотометрическом анализе.

Tsubaki I., Moriya Y.— Осака когё гидзюцу сикэнсё кихо.— Bull. Osaka Industr. Res. Inst., 1958, v. 9, № 2, p. 109—113. РЖХим., 1959, № 15, реф. 53107. Определение калия, натрия и лития в силикатах методом пламенной фотометрии.

Uzumasa I., Nasu Y., Seo T. Flame photometric determination of lithium in natural water.— Nippon Kagaku Zasshi, 1958, v. 79, № 11, p. 1292—1295. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 17379h. РЖХим., 1959, № 19, реф. 67633. Пламенно-фотометрическое определение лития в природных водах.

Valori P. La fotometria di flamma neii' analisi delle acque naturali. Nota IV. Determinazione del litio.— Ricerca scient., 1957, v. 27, № 8, p. 2492—2500. РЖХим., 1959, № 8, реф. 24734. Пламенно-фотометрический анализ природных вод. Сообщение IV. Определение лития.

Vetejška K., Hampl V. Stanovení lithia v lithiových slídách pomocí plamenného fotometru.— Hutnické listy, 1956, r. 11, № 8, p. 487—489. РЖГеол., 1957, № 3, реф. 3153. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15728. Определение лития в литиевых слюдах при помощи пламенного фотометра.

Voinovitch I. A., Debras J. Dosage des métaux alcalins Na, K et Li dans les silicates par photometrie de flamme.— Ind. céram., 1958, № 502, p. 321—327. C. A., 1959, v. 53, № 6, p. 5015i. Определение щелочных металлов натрия, калия и лития в силикатах пламенной фотометрией.

Watanabe H., Kendall K. K., Jr. Flame spectrograms. I. Common metals.— Appl. Spectroscopy, 1955, v. 9, № 3, p. 132—140. РЖФиз., 1957, № 12, реф. 31667. Пламенные спектры. I. Обычные металлы.

White I. U. Precision of simple flame photometer.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 2, p. 394—399. Библиогр. 9 назв. О точности простого пламенного фотометра.

Wibberg E. Flammenphotometrische Lithium Bestimmung.— Z. analyt. Chem., 1950, Bd 131, № 6, S. 405—409. Библиогр. 2 назв. Определение лития при помощи пламенного фотометра.

Wildy P. C. The flame photometric determination of caesium in bismuth and bismuth-uranium alloy.— Rept Atomic Energy Res. Establ., 1956, № C/R 2114, 14 p. C. A., 1957, v. 51, № 14, p. 10300. РЖХим., 1957, № 21, реф. 69123. Пламенно-фотометрическое определение цезия в висмуте и висмуто-урановых сплавах.

Williams J. P., Adams P. B. Flame spectrophotometric analysis of glases and ores: 1. Lithium, sodium, potassium, rubidium, and cesium.— J. Amer. Ceram. Soc., 1954, v. 37, № 7, p. 306—311. C. A., 1955, v. 49, № 7, p. 4447g. РЖХим., 1955, № 18, реф. 40356. Пламенно-фотометрический анализ стекол и руд. 1. Определение лития, натрия, калия, рубидия и цезия.

Yeung T. H. Y. Recombination between positive ions of caesium and negative ions of iodine in the afterglow.— J. Electronic and Control, 1958, v. 5, № 4, p. 307—312. Библиогр. 3 назв. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1928h. Рекомбинации между положительными ионами цезия и отрицательными ионами йода в пламени.

Zoeller H. Factors influencing the accuracy of flame photometric alkali determinations.— Glas-Email-Keramo-Technik, 1951, v. 2, p. 378—381. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3446. Факторы, влияющие на точность определения щелочных металлов методом пламенной фотометрии.

13. ПОЛЯРОГРАФИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Абарбарчук И. Л., Ковальский Л. И. Применение твердых электродов для полярографического определения ионов металлов в ацетоне.— Заводск. лаборатория, 1953, т. 19, № 6, с. 651—653, илл.

Виноградов А. П. Полярографический метод в аналитической химии.— В кн.: Тезисы докладов на Всесоюзной конференции по аналитической химии, созываемой Отделением химических наук АН СССР и Наркоматами: химической, нефтяной, угольной промышленности, черной и цветной металлургии. Ноябрь 1939 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 8—9.

Виноградов А. П. Полярографический метод в аналитической химии.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Москва, ноябрь 1939 г. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 143—170.

Гохштейн Я. П. Полярографическое определение нитратов в присутствии сульфатного иона.— Ж. прикл. химии, 1937, т. 10, вып. 3, с. 521—527.

Гохштейн Я. П., Сурков Ю. А. Осциллографическая полярография.— Ж. аналит. химии, 1954, т. 9, вып. 6, с. 319—343. Библиогр. 38 назв.

Измайлов Н. А., Безуглый В. Д. Применение неводных растворителей в полярографии.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1952, т. 4, с. 29—41. Библиогр. 20 назв.

Комар Н. В. Полярографический метод определения щелочных металлов в минеральных водах и естественных соляных растворах.— Заводск. лаборатория, 1937, т. 6, № 9, с. 1074—1078.

Коршунов И. А. Краткое руководство по количественному полярографическому анализу. Горький, Изд. Горьковск. ун-та, 1950. 68 стр. Библиогр. с. 60—66.

Коршунов И. А., Кузнецова З. Б. Восстановление моно-, ди- и трихлорацетамида на ртутном капельном электроде.— Уч. зап. Горьковск. ун-та, 1953, т. 24, с. 25—27. РЖХим., 1954, № 15, реф. 35700.

Ляликов Ю. С. Полярографический анализ на фоне расплавленных хлоридов и силикатов.— Заводск. лаборатория, 1952, т. 18, № 9, с. 1070—1075.

Ляликов Ю. С. Полярография расплавленных солей.— Ж. аналит. химии, 1953, т. 8, вып. 1, с. 38—45. Библиогр. 6 назв.

Нейман М. Б., Рябов А. В., Шеянова Е. М. Полярографическое определение галоидопроизводных.— ДАН СССР, 1949, т. 68, № 6, с. 1065—1068. Библиогр. 3 назв.

Пятницкий И. В. Развитие полярографического анализа неорганических веществ. (Обзор работ за 1954—1955 гг.).— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 6, с. 668—678. Библиогр. 170 назв.

Резников А. А. Полярографическое определение малых количеств меди, висмута, свинца, кадмия и цинка в природных водах.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1943, с. 573—584. (АН СССР. Отд. хим. наук). Библиогр. 5 назв.

Резников А. А., Старик-Смагина А. С. Полярографическое определение натрия и лития в природных водах.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1943, с. 559—572. (АН СССР. Отд. хим. наук). Библиогр. 13 назв.

Синякова С. И. Применение полярографического метода для анализа минерального сырья.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1949, т. 2, с. 133—156. Библиогр. 52 назв.

Синякова С. И. Развитие полярографического метода анализа.— Хим. наука и пром-сть, 1959, т. 4, № 2, с. 197—207. Библиогр. 106 назв.

Старик И. Е., Резников А. А. Отчет по теме «Полярографическое определение натрия, калия, лития в природных водах и повышение чувствительности метода». ЦНИГРИ, Геохимическая группа. Л., 1938, 29+11 стр.

Стромберг А. Г., Пышкина А. А. Определение примесей в сплавах и амальгамах методом амальгамной полярографии.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1956, т. 7, с. 136—141. Библиогр. 4 назв.

Торопов А. П., Якубов А. М. К вопросу о выборе фона для анодной полярографии в неводных растворителях.— Ж. физ. химии, 1956, т. 30, вып. 8, с. 1702—1706.

Турьян Я. И., Чеботарь Н. Г. Полярографическое исследование хлористых комплексов свинца в водном, воднометанольных растворах.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 3, с. 599—605. Библиогр. 14 назв.

Хоцяновский О. И., Кудра О. К. Полярографическое исследование галогенидных комплексов кадмия в смешанных растворителях. Сообщ. 1. Метанол — вода.— Изв. высш. учеб. заведений. Химия и хим. технол., 1958, № 1, с. 43—52. Бибилогр. 24 назв.

Aguas da Silva M. T. Revisão de métodos polarográficos de dosagem de catiões.— Técnica, 1955, v. 30, № 250, p. 363—369. РЖХим., 1956, № 3, реф. 7100. Пересмотр полярографических методов определения катионов.

Artur P., Lyons H. Polarography in anhydrous organic solvents.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 7, p. 1422—1425. Библиогр. 11 назв. Полярография в безводных органических растворителях.

Bachman G., Astle M. The dropping-mercury electrode in acetic acid. I.— J. Amer. Chem. Soc., 1942, v. 64, № 6, p. 1303—1309. Капельный ртутный катод в уксусной кислоте. I.

Black E. D., De Vries T. Polarography with platinum microelectrodes in fused salts.— Analyt. Chem., 1955, v. 27, № 6, p. 906—909. РЖХим., 1957, № 14, реф. 48260. Полярография в расплавленных солях с применением платиновых микроэлектродов.

Breyer B., McPhillips J. The indirect polarographic determination of calcium by chloranilic acid.— Analyst, 1953, v. 78, № 932, p. 666—669. РЖХим., 1955, № 3, реф. 3930. Косвенное полярографическое определение кальция при помощи хлораниловой кислоты.

Čihalík J., Šimek J., Polarografie v bezvodé kyselině octové I. Úvodní sdělení.— Chem. listy, 1957, r. 51, № 7, p. 1283—1288. РЖХим., 1958, № 12, реф. 39318. О полярографировании в безводной уксусной кислоте. I. Введение.

Dirscherl W., Bergmeyer H. U. Polarographic determination of acetaldehyde.— Naturwissenschaften, 1948, Bd 35, S. 220. C. A., 1950, v. 44, № 6, p. 2416c. C. A., 1950, v. 44, № 5, p. 1343f. Полярографическое определение ацетальдегидов.

Duca A. Polarographic method for the determination of the ratio of alkali metals without previous chemical separation.— Studii şi cerтări chim. Acad. RPR, 1956, v. 4, p. 131—144. C. A., 1957, v. 51, № 12, p. 8575. Полярографический метод определения соотношения щелочных металлов без предварительного химического разделения.

Duca A., Buruleanu N. Determinarea metalelor alcaline: Na—Cs, K—Cs (Fără separări chimice prealabile) prin metoda polarografica derivată.— Rev. chim., 1956, v. 7, № 7, p. 430—432. РЖХим., 1957, № 6, реф. 19520. Определение щелочных металлов: Na—Cs, K—Cs (без предварительного химического разделения) методом полярографического анализа по производной.

Elving Ph. J., Ruthner E. Polarographic determination of acetaldehyde. Application to routine determination in complex mixtures.— Industr. and Engng Chem., Analyt. ed., 1946, v. 18, p. 176—179. C. A., 1946, v. 40, № 12, p. 3368.3. Полярографическое определение ацетальдегдов. Применение для обычного определения в комплексных смесях.

Feher I., Vodros D. Analysis of radioactive preparations by using a physical method.— Magyar tud. akad. Közp. fiz. kutató int. közl., 1957, v. 5, p. 514—520. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 21381g. Анализ радио-

активных препаратов при помощи физических методов.

Gutmann V., Nedbalek E. Polarographische Untersuchungen in wasserfreiem Morpholin.— Monatsh. Chem., 1957, Bd 88, № 3, S. 320—324. РЖХим., 1958, № 2, реф. 4269. Полярографические исследования в безводном морфолине.

Hans W., Sturm F., von. Untersuchung polarographischer Maxima. 5. Mitteilung. Polarographische Maxima in organischen Lösungsmitteln.— Z. Elektrochem., 1953, Bd 57, № 6, S. 416—419. РЖХим., 1954, № 22, реф. 47889. Исследование полярографических максимумов. Сообщение 5. Полярографические максимумы в органических растворителях.

Hans W., Henne W. Zur Theorie der polarographischen Kurve. VII. Diffusionsbedingte polarographische Stromstärke.— Z. Elektrochem., 1954, Bd 58, № 10, S. 836—849. РЖХим., 1956, № 4, реф. 9475. К теории полярографических кривых. VII. Диффузионный полярографический ток.

Hubicki W. Polarographische Bestimmung von Blei und Thalium in flussigen Ammoniakaten.— Ann. Univ. M. Curie-Sklodowska, 1955 (1957), AA10, S. 43—52. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24726. Полярографическое определение свинца и таллия в среде жидких аммиакатов.

Ishibashi M., Shinagawa M. Systematic analysis of alkalies and alkaline earth metal ions with the polarograph.— Sbor. mezinarod. polarograf. sjezdu v Praze, 1 Congr., Pt 1, p. 117—125, 1951. C. A., 1952, v. 46, № 15, p. 6996. Полярографический анализ щелочных и щелочноземельных металлов.

Kemula W., Kublik Z. Application de la goutte pendante de mercure à la détermination de minimes quantités de différents ions.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 18, № 1-2, p. 104—111. Библиогр. 8 назв. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 213774e. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77197. Применение ртутной висящей капли при определении малых количеств различных ионов.

Pittoni A. Polarographic study of methyl red.— Ricerca scient., 1947, v. 17, p. 1396—1398. C. A., 1949, v. 43, № 19, p. 7368h. Полярографическое исследование метила красного.

Rius A., Llopis J., Sánchez-Robles A. Deposito de metales alcalinos sobre catodo de mercurio continuamente renovado.—An. Real Soc. esp. fís. y quím., 1955, B51, № 9-10, p. 505—514. РЖХим., 1956, № 15, реф. 46538. Осаждение щелочных металлов на катоде с постоянно обновляемой поверхностью.

Rosie D. J., Cooke D. W. Polarography with a mercury pool cathode in stirred solutions.— Analyt. Chem., 1955, v. 27, № 9, p. 1360—1363. РЖХим., 1956, № 11, реф. 32730. Полярография с массивным ртутным катодом в перемешиваемых растворах.

Sartori G., Giacomello G. Ricerche polarografiche in ambiente non acquoso.— Gazz. chim. ital., 1940, v. 70, № 3, p. 178—186. C. A., 1940, v. 34, № 13, p. 4327. Полярографические исследования в неводных средах.

Schaap W. B., Messner A. E., Schmidt E. C. Polarography in anhydrous ethylenediamine. I. The mercury pool anode; reduction of some heavy metal ions.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 10, p. 2683—2687. РЖХим., 1956, № 3, реф. 6509. Полярография в безводном этилендиамине. I. Ртутный анод; восстановление ионов некоторых тяжелых металлов.

Schöber G., Gutmann V. Über die polarographische Bestimmung von Lithium, Rubidium und Cäsium.— Mikrochim. acta, 1958, № 3, S. 319—320. РЖХим., 1958, № 21, реф. 70508. Полярографическое определение лития, рубидия и цезия.

Shinagawa M. Systematic analysis of alkali and alkaline earth ions with the polarograph.— J. Sci. Hiroshima Univ., 1952, Ser. A, v. 16, p. 145—151. C. A., 1953, v. 47, № 11, p. 5307. Систематический полярографический анализ щелочных и щелочноземельных металлов.

Vlček A. A. Polarografické pulvlnové potenciály. III. Alkalicke kovy a jejich amalgamy.— Chem. listy, 1954, r. 48, № 10, p. 1485—1492. Сб. чехосл. хим. работ, 1955, r. 20, № 2, p. 413—422. РЖХим., 1956, № 6, реф. 15726. Полярографические потенциалы полуволн. III. Щелочные металлы и их амальгамы.

Voigt A. Die polarographische Bestimmung des Lithiums in Silicaten.— Z. analyt. Chem., 1951, Bd 133, № 1-2, S. 44—46. Библиогр. 8 назв. C. A., 1951, v. 45, № 16, p. 6961. Полярографическое определение лития в силикатах.

Werner G. K., Smith D. D., Ovenshine S. J., Rudolph O. B., McNally J. R., Jr. Further investigations in the spectroisotopic assay technique for lithium.— J. Opt. Soc. America, 1955, v. 45, p. 202—205. C. A., 1955, v. 49, № 9, p. 6025b. Дальнейшие исследования в области техники спектро-изотопического анализа лития.

Whitnack G. C., Moshier R. W. Determination of formaldehyde in the presence of acrolein and other aldehydes by the polarographic method.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1944, v. 16, № 8, p. 496—498. Библиогр. 12 назв. C. A., 1944, v. 38, № 20, p. 5472.2. Определение формальдегида в присутствии акролеина и других альдегидов полярографическим методом.

Zapletálek A. Polarographic studies with the dropping-mercury cathode. LXXVII. A test for the presence of methyl alcohol in ethyl alcohol.— Collect. Czechoslov. Chem. Comm., 1939, v. 11, p. 28—38. C. A., 1939, v. 33, № 12, p. 4550. Полярографические исследования с капельно-ртутным катодом. LXXVII. Опыт на присутствие метилового спирта в этиловом спирте.

Złotowski I., Kolthoff I. M. Polarographic behavior of alkaline earth metals. II. The polarographic determination of calcium alone and in the presence of other alkaline earth metals.— J. Phys. Chem., 1945, v. 49, № 4, p. 386—405. Библиогр. 7 назв. C. A., 1946, v. 40, № 1, p. 29.4. Полярографическое поведение щелочноземельных металлов. II. Полярографическое определение од-

ного кальция и в присутствии других щелочноземельных металлов.

Złotowski I., Kolthoff I. M. Polarographic determination of potassium, sodium and lithium.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1942, v. 14, p. 473—477. Библиогр. 7 назв. С. А., 1942, v. 36, № 15, p. 4437.6. Полярографическое определение калия, натрия и лития.

14. ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Григоров О. Н. Кондуктометрический анализ.— В кн.: Современные физико-химические методы химического анализа. Вып. 1. Л., Госхимтехиздат, 1932, с. 105—122.

Пономарев В. Д., Тананаев И. В. Изучение реакции образования смешанных ферроцианидов меди и щелочных металлов потенциометрическим методом.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 4, с. 417—422. Библиогр. 7 назв.

15. ПРИМЕНЕНИЕ МЕЧЕНЫХ АТОМОВ

Активационный анализ. Сокр. перев. Н. Г. Дейхман.— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 2, с. 201—207. Библиогр. 20 назв.

Алимарин И. П. Применение радиоактивных изотопов в аналитической химии редких элементов.— В кн.: Современные методы анализа редких элементов. Материалы к Первому междуведомственному совещанию по геологии, минералогии и геохимии редких элементов. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 7—15. (АН СССР. Ин-т геохим. и аналит. химии). Библиогр. 13 назв. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12598. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34677.

Алимарин И. П., Билимович Г. Н. Химический анализ методом изотопного разбавления.— Хим. наука и пром-сть, 1956, т. 1, № 1, с. 74—84. Библиогр. 89 назв.

Алимарин И. П., Руднев Н. А. Применение радиоактивных изотопов в аналитической химии.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 5, с. 587—592.

Зак Б. М. Применение радиоактивных индикаторов при анализе руд на литий и цезий. (Тема № 3-105. 1955—1956 гг.).— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ 1955—1957 гг. Ч. 2. Обогащение руд и россыпей цветных, редких и благородных металлов. М., 1959, с. 350—352. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Измайлов Н. А., Черный В. С. Исследование растворимости солей в неводных растворителях с применением меченых атомов.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1958, т. 9, с. 44—58. Библиогр. 17 назв.

Коренман И. М., Шаталина Г. А. Определение состава труднорастворимых комплексных йодидов.— Тр. по химии и хим. технол., 1958, вып. 2, с. 352—356. Библиогр. 11 назв. РЖХим., 1959, № 13, реф. 45346.

Коренман И. М., Шеянова Ф. Р., Глазунова З. И. О составе некоторых труднорастворимых нитрокобальтиатов и микроопределение калия.— В кн.: Применение меченых атомов в аналитической химии. М., Изд. АН СССР, 1955, с. 29—36. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1956, № 4, реф. 10074.

Лаврухина А. К. Применение радиоактивных изотопов в количественном анализе. (Обзор).— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 3, с. 296—303. Библиогр. 86 назв.

Лапицкий А. В., Шишкина Л. Н., Пчелкина М. А., Степанов Б. А. Исследование растворимости безводных метаниобатов щелочных металлов методом меченых атомов.— Ж. общ. химии, 1955, т. 25, вып. 10, с. 1862—1866. Библиогр. 12 назв.

Поздняков А. А., Лаврухина А. К. Применение радиоактивных изотопов для разработки методов разделения элементов при помощи анионитов.— В кн.: Тезисы докладов, представленных на совещание по применению радиоактивных изотопов в аналитической химии. 2—4 декабря 1957 г. М., 1957, с. 37—38 (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии. Комис. по аналит. химии).

Поздняков А. А., Лаврухина А. К. Применение радиоактивных изотопов для разработки методов разделения элементов при помощи анионитов.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1958, т. 9, с. 161—169. Библиогр. 8 назв.

Полевая Н. И., Миркина С. Л. Определение малых количеств рубидия в присутствии калия.— В кн.: Информационный сборник № 1. М., Госгеолтехиздат, 1955, с. 123—128. (Всес. н.-и. геол. ин-т МГ и ОН СССР). Библиогр. 8 назв. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7645.

Раковский Э. Е. Совещание по применению радиоактивных изотопов в аналитической химии.— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 4, с. 505—507.

Раковский Э. Е., Хотин Б. А. О применении радиоактивных изотопов в аналитической химии — Природа, 1958, № 4, с. 57—58.

Родин С. С. Применение радиоактивных изотопов в аналитической химии. (Конференция в Москве 2—4 декабря 1957 г.).— Вестник АН СССР, 1958, № 2, с. 108—110.

Спицын В. И., Михеев Н. Б. Аналитическое определение радиоцезия в виде фосфоровольфрамата.— Атомная энергия, 1957,

т. 3, № 9, с. 255—256. Библиогр. 3 назв. РЖХим., 1958, № 6, реф. 17537.

Тилтон Д. Метод изотопного разбавления.— В кн.: Ядерная геология. М., ИЛ, 1956, с. 99—103. Библиогр. 11 назв.

Шаталина Г. А. Исследование некоторых вопросов аналитической химии при помощи радиоактивного изотопа цезия. Автореф. дисс. канд. хим. наук. Горький, 1955. 6 стр. (Горьковск. ун-т). РЖХим., 1955, № 19, реф. 43312 Д.

Шаталина Г. А. Исследование некоторых вопросов аналитической химии при помощи радиоактивного изотопа цезия. Дисс. канд. хим. наук. Горький, 1954. 117 стр. (Горьковск. ун-т). Библиогр. 118 назв.

Aoki F., Yajima S., Kurosawa T. Rapid analysis of γ-emiters with α, γ-ray scintillation spectrometer. II. Determination of cesium-137 in fission products.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1959, v. 32, p. 42—45. C. A., 1959, v. 53, № 22, p. 21370g. Быстрый анализ γ-излучателей при помощи α, γ-сцинтилляционного спектрометра. II. Определение цезия-137 в продуктах распада.

Baroni A. Alloys of lithium. II. X-ray analysis of the system lithium — cadmium.— Acta Reale Accad. Naz. Lincei, Rend., 1933, № 18, p. 41—44. C. A., 1934, v. 28, № 6, p. 1545. Сплавы лития. II. Рентгеновский анализ системы литий — кадмий.

Cabell M. J., Smales A. A. The determination of rubidium and caesium in rocks, minerals and meteorites by neutron-activation analysis.— Analyst, 1957, v. 82, № 975, p. 390—406. Библиогр. 21 назв. C. A., 1957, v. 51, № 19, p. 14477. РЖХим., 1958, № 6, реф. 17539. Определение рубидия и цезия в рудах, минералах и метеоритах методом нейтронного активационного анализа.

Cabell M. J., Thomas A. The determination of rubidium and caesium in sodium-potassium alloys and related materials by radioactivation.— Rept. Atomic Energy Res. Establ., 1955, C/R 1725, 12 p., ill. Analyt. Abstrs, 1956, v. 3, № 4. РЖХим., 1956, № 17, реф. 54737. Определение рубидия и цезия в натриево-калиевых сплавах и аналогичных материалах методом радиоактивационного анализа.

Freiling E. C., Pascual J., Delucchi A. A. Anion exchange equilibrations in phosphoric acid solutions.— Analyt. Chem., 1959, v. 31, p. 330—331. C. A., 1959, v. 53, № 11, p. 9892d. Равновесие при анионном обмене в растворах фосфорной кислоты.

Hara T. Capture of radioactive cesium on a phosphomolybdate precipitate layer and its determination.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1958, v. 31, p. 635—640. C. A., 1959, v. 53, № 8, p. 6893b. Захват радиоактивного цезия осадками фосфомолибдатов и его определение.

Ishibashi M., Kishi H. Analysis by means of radioactive indicators. VI. Microdetermination of lithium.— J. Chem. Soc. Japan, 1938, v. 59, p. 698—699. C. A., 1938, v. 32, № 16, p. 6177.6. Анализ при помощи радиоактивных индикаторов. VI. Микроопределение лития.

Jervis R. E. Neutron activation analysis.— Chem. in Canada, 1956, v. 8, № 3, p. 27—31. РЖХим., 1957, № 8, реф. 27127. Нейтронный активационный анализ.

Kahn B., Smith D. K., Straub C. P. Determination of low concentrations of radioactive cesium in water.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 8, p. 1210—1213. C. A., 1957, v. 51, № 20, p. 15327. РЖХим., 1958, № 16, реф. 53408. Определение низких концентраций радиоактивного цезия в воде.

Rothe K. Radiometrische Bestimmungen an Mineralien und Gesteinen (Grundlagen, Messverfahren mit Zählrohr, Eichung und Anwendung). Berlin, 1959. 159 p. Радиометрический анализ минералов и горных пород (основные положения, методы измерения со счетной трубкой, тарирование и приложение).

Smales A. A., Mapper D., Morgan R., Webster K., Wood A. A. Some geochemical determinations using radioactive and stable isotopes.— Proc. U. N. Intern. Conf. Peaceful Uses Atomic Energy, 2nd, Geneva, 1958, p. 242—248. C. A., 1959, v. 53, № 20, p. 18771c. Некоторые геохимические определения с применением радиоактивных и стабильных изотопов.

Smales A. A., Salmon L. Determination by radioactivation of small amounts of rubidium and caesium in sea water and related materials of geochemical interest.— Analyst, 1955, v. 80, № 946, p. 37—50, 7 ill., 12 tabl. Библиогр. 24 назв. Определение, при помощи радиоактивности, малых количеств рубидия и цезия в морской воде и связанных с ними материалов, представляющих геохимический интерес.

Smales A. A., Webster R. K. The determination of rubidium by the method of stable isotope dilution.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 18, № 6, p. 582—586. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73692. Определение рубидия методом изотопного разбавления.

Smales A. A., Webster R. K. The determination of lithium in rocks by the method of stable isotope dilution.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 18, № 6, p. 587—596. Библиогр. 21 назв. C. A., 1949, v. 53, № 22, p. 21412.d. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73690. Определение лития в породах методом изотопного разбавления.

Smales A. A., Webster R. K. The determination of rubidium in sea water by the stable isotope dilution method.— Geochim. et cosmochim. acta, 1957, v. 11, № 1-2, p. 139. C. A., 1957, v. 51, № 11, p. 7939. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12599. Определение рубидия в морской воде методом изотопного разбавления.

Süe P. Determinations with the aid of radioactive isotopes by varying the specific activity.— Bull. Soc. chim. France, 1947, p. 405—406. C. A., 1948, v. 42, № 4, p. 1145i. Определения, при помощи радиоактивных изотопов, путем изменения удельной активности.

Tomlinson R. H., Das Gupta A. K. The use of isotope dilution in determination of geologic age of minerals.— Canad. Chem., 1953, v. 31, № 10, p. 909—914. Библиогр. 9 назв. Метод изотопного разбавления при определении геологического возраста минералов.

Shigematsu T., Kumira H., Masao Yasumaru. Determination of sodium and lithium in welding flux for aluminium alloys.— Nippon-Kinzoku-Gakkai-Shi, 1952, v. 16, p. 173—176. C. A. 1954, v. 48, № 4, p. 1887g. Определение натрия и лития в припоях для сварки алюминиевых сплавов.

16. РЕНТГЕНОСПЕКТРАЛЬНЫЙ АНАЛИЗ

Баринский Р. Л., Вайнштейн Э. Е., Нарбутт К. И. Зависимость рентгеновских спектров поглощения атомов в соединениях от характера химической связи. (Доклад на 2-м Всес. совещании по рентгеновской спектроскопии. Январь — февраль 1957г.).— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1957, т. 21, № 10, с. 1351—1361. Библиогр. 12 назв.

Боровский И. Б. Методы рентгеноспектрального анализа.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Москва, ноябрь 1939 г. Т. 1. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 135—142.

Дяткина М. Е. Исследования характера химических связей и валентности атомов в неорганических соединениях по *k*-краям поглощения в рентгеновских спектрах.— Успехи химии, 1957, т. 26, вып. 1, с. 45—53. Библиогр. 17 назв.

Ковба Л. М., Ипполитова Е. А., Симанов Ю. П., Спицын Викт. И. Рентгенографическое исследование уранатов щелочных элементов.— ДАН СССР, 1958, т. 120, № 5, с. 1042—1044. Библиогр. 7 назв.

Нарбутт К. И. Совершенствование методов рентгеновской спектроскопии. (Совещание в Институте кристаллографии).— Вестник АН СССР, 1957, № 5, с. 108—110.

Нарбутт К. И. Современное состояние рентгеноспектрального анализа. (Обзор).— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 5, с. 604—613. Библиогр. 89 назв. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73675.

Селяков Н. Рентгеновы лучи и их значение в науке и технике.— Вестник знания, 1940, № 2, с. 12—17, илл.

Франк-Каменецкий В. А. Рентгенографический метод изучения глин.— В кн.: Исследование и использование глин. Материалы совещания во Львове в мае — июне 1957 года. Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1958, с. 713—726. Библиогр. с. 724—726.

Фрост А. В. Методы рентгеноспектроскопического анализа.— В кн.: Современные физико-химические методы химического анализа. Вып. 1. Л., Госхимтехиздат, 1932, с. 123—191. Библиогр. с. 191.

Черкашин Е. Е., Гладышевский Е. И., Крипякевич П. И., Кузьма Ю. Б. Рентгеноструктурное исследование некоторых систем переходных металлов.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 3, с. 650—653. Библиогр. 11 назв.

Palmer G. H. The thermal-emission ion source in solid-source mass spectrometry.— J. Nucl. Energy, 1958, v. 7, № 1-2, p. 1—12. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 965b. Термо-ионный источник для анализа твердых веществ в масс-спектрометрии.

Snell A. H., Pleasonton F. Charge spectrometry for xenon-133 — cesium-133.— Phys. Rev., 1958, v. 111, № 5, p. 1338—1343. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 895b. Зарядная спектрометрия для определения ксенона-133 и цезия-133.

Voshage H., Hintenberger H. Zur quantitativen massenspektrometrischen Bestimmung extrem kleiner Alkalimengen nach der Methode der vollständigen Verdampfung.— Z. Naturforsch., 1959, Bd 14a, № 3, S. 216—229. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81920. К масс-спектрометрическому определению предельно малых количеств щелочных металлов методом полного испарения.

17. СПЕКТРАЛЬНЫЙ АНАЛИЗ

Айдаров Т. К. Спектральное определение лития в соляном сырье.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 512—515. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). РЖХим., 1959, № 18, реф. 64090.

Акулович В. М., Филонов Б. О., Павлюченко М. М. Некоторые возможности метода добавок при спектральном анализе минеральных солей.— В кн.: Сборник докладов 1-й Научно-технической конференции по спектральному анализу. Минск, Изд. АН БССР, 1956, с. 47—52. (Ин-т физики и математики АН БССР). Библиогр. 5 назв.

Алексиев Е. Спектрохимический анализ микроэлементов в породах и минералах. 1. Химическое обогащение.— Изв. Геол. ин-та Болг. АН, 1958, кн. 6, с. 221—235 (болг.; рез. русск.). Библиогр. 24 назв. РЖГеол., 1959, № 5, реф. 9823.

Алесковский В. Б. Концентрирование и определение микроэлементов природных вод.— Бюл. научн.-техн. информации МГ и ОН СССР, 1958, № 4 (16), с. 88—89.

Алесковский В. Б., Сеткина О. Н., Кочнева В. А., Лядов В. С. Спектральное определение лития и цезия в пламени термитных шашек.— В кн.: Вопросы химического анализа. Л., Госхимиздат, 1958, с. 90—93. (Тр. Ленингр. технол. ин-та им. Ленсовета. Вып. 48). Библиогр. 3 назв. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18724. РЖХим., 1959, № 12, реф. 42059.

Арнаутов Н. В. Количественное определение щелочных металлов в растворах спектральным методом.— В кн.: Материалы 2-й Научно-технической конференции молодых ученых ЗСФАН. 1955 г. Новосибирск, Книгоиздат, 1957, с. 77—82. РЖХим., 1958, № 9, реф. 28399.

Ахманова М. В. Инфракрасные спектры поглощения минералов.— Успехи химии, 1959, т. 28, вып. 3, с. 312—335. Библиогр. 122 назв.

Белоусова М. И. Методика полуколичественного спектрального анализа руд. (Краткое содержание доклада).— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1954, № 2, с. 291—292. (Материалы VIII Всесоюзного совещания по спектроскопии. Москва, 2—10 июля 1952 г.).

Белянкина Е. Д. Спектроскопическое изучение кали-натриевых полевых шпатов.— В кн.: Вопросы петрографии и минералогии. Т. 2. М., Изд. АН СССР, 1953, с. 77—87. Библиогр. 16 назв. РЖГеол., 1954, № 3, реф. 2793. РЖФиз., 1954, № 4, реф. 4397.

Блох М. М., Ноткина М. А., Ривкина М. А., Русанов А. К., Солодовник С. М. Спектральное определение редких и рассеянных элементов в рудах, минералах, промпродуктах и отходах.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 2. Аналитические методы. М., Металлургиздат, 1959, с. 398—419. Библиогр. 18 назв.

Боровик С. А. Методика количественного спектроскопического определения лития в почвах.— Ж. аналит. химии, 1948, т. 3, вып. 6, с. 362—365. Библиогр. 8 назв.

Боровик С. А. Некоторые новые приемы спектрального анализа минерального сырья.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1945, т. 9, № 6, с. 763—764.

Боровик С. А. Новый прием использования дуги постоянного и переменного тока для спектрального анализа пород и минералов. (Краткое содержание доклада).— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1954, т. 18, № 2, с. 287.

Боровик С. А. О влиянии валового состава на интенсивность линий лития в спектре анализируемой пробы.— Ж. аналит. химии, 1946, т. 1, вып. 1, с. 25—29. Библиогр. 4 назв.

Боровик С. А. Применение спектрального анализа к биогеохимии.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1940, т. 4, № 1, с. 117—119.

Боровик С. А. Работы лаборатории спектрального анализа Института геологических наук АН СССР.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1941, т. 5, № 2-3, с. 241—245.

Боровик С. А. Спектральный анализ в применении к изучению состава минерального сырья.— В кн.: Тезисы докладов на Всесоюзной конференции по аналитической химии, созываемой Отделением химических наук АН СССР и Наркоматами: химической, нефтяной, угольной промышленности, черной и цветной металлургии. Ноябрь 1939 г. М.— Л., Изд. АН СССР, 1939, с. 66.

Боровик С. А. Спектральный анализ в применении к изучению состава минерального сырья.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1943, с. 219—226. (АН СССР. Отд. хим. наук).

Боровик С. А. Спектральный анализ минерального сырья.— В кн.: Вопросы минералогии, геохимии и петрографии. М.— Л., Изд. АН СССР, 1946, с. 245—249. Библиогр. 5 назв.

Боровик С. А. Спектральный анализ при минералогических исследованиях в СССР.— Очерки по истории геол. знаний, 1958, вып. 7, с. 131—137. Библиогр. с. 136—137.

Боровик С. А., Боровик-Романова Т. Ф. [Изучали изменение яркости спектральных линий рубидия, лития, меди, марганца и ниобия при введении в пламя дуги, искры и высоковольтной дуги (пламенной) различных ионов других элементов].— Вестник АН СССР, 1947, № 4, с. 97.

Боровик С. А., Боровик-Романова Т. Ф. Исследования влияния валового состава пробы на интенсивность спектральных линий при спектральном анализе минерального сырья.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1948, № 2, с. 161—164. Библиогр. 6 назв.

Боровик С. А., Боровик-Романова Т. Ф. Некоторые приемы спектрального анализа в применении к геохимии.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1950, т. 14, № 5, с. 665—669, илл. Библиогр. 10 назв.

Боровик С. А., Боровик-Романова Т. Ф. О влиянии валового состава на интенсивность линий лития в спектре анализируемой пробы.— Ж. аналит. химии, 1946, т. 1, вып. 1, с. 25—29. Библиогр. 4 назв.

Боровик С. А., Боровик-Романова Т. Ф. Об изменении интенсивности линий рубидия при наличии в растворе некоторых солей и кислот.— ДАН СССР, 1941, т. 30, № 8, с. 727—728.

Боровик С. А., Бражникова М. Г. О влиянии растворов NaCl, KCl, HCl и CH_3COOH на интенсивность линий лития.— Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР, 1944, т. 7, с. 109—110.

Боровик С. А., Филиппов А. Н. Спектральный анализ.— В кн.: Современные физико-химические методы химического анализа. Вып. 1. Л., Госхимтехиздат, 1932, с. 192—231. Библиогр. 46 назв.

Боровик-Романова Т. Ф. К методике спектрального анализа щелочных элементов.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 361—363. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.).

Боровик-Романова Т. Ф. Методика количественного спектроскопического определения лития в почвах.— Ж. аналит. химии, 1948, т. 3, вып. 6, с. 362—365. Библиогр. 8 назв.

Боровик-Романова Т. Ф. Об изменении интенсивности линий рубидия при введении в пламя солей натрия, калия и лития.— ДАН СССР, 1938, т. 21, № 7, с. 334—337. Библиогр. 9 назв.

Боровик-Романова Т. Ф. Спектрально-аналитическое определение щелочных и щелочноземельных элементов (в водах, растениях, почвах и породах). М., Изд АН СССР, 1956. 184 стр., илл. (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. 203 назв.

Боровик-Романова Т. Ф. Усовершенствование способа введения пробы в пламя дуги при работе с активированной дугой переменного тока.— Ж. аналит. химии, 1956, т. 11, вып. 5, с. 634—635.

Боровик-Романова Т. Ф., Королев В. В.,

Куценко Ю. И. Спектроскопическое определение стронция и лития в природных водах.— Ж. аналит. химии, 1954, т. 9, вып. 5, с. 265—269. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1955, № 10, реф. 18966.

Боровик-Романова Т. Ф., Королев В. В., Куценко Ю. И., Фарафонов М. М. Некоторые приемы применения активированной дуги переменного тока для анализа щелочных и щелочноземельных элементов.— Изв. АН СССР. Сер физ., 1955, т. 19, № 2, с. 196—197. Библиогр. 3 назв. РЖХим., 1956, № 5, реф. 13177. РЖФиз., 1956, № 9, реф. 26850.

Валяшко М. Г., Соколова А. И. Методы анализа соляных вод.— Гидрохим. материалы, 1955, т. 24, с. 20—22.

Визбарайте Я. И., Наконечный А. С., Юцис А. П. О теоретическом определении изотопического смещения в спектре гелия и положительного иона лития.— Тр. АН ЛитССР. Сер. Б, 1957, № 1, с. 3—16. Библиогр. 21 назв.

Воробьев Г. Г. Диагностика минералов с помощью спектрального анализа.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 378—381. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). Библиогр. 3 назв.

Герасимова Н. Г., Иванова М. К., Куликов С. А., Ломоносова Т. Н., Яковлева А. Я. Исследование отражения и пропускания различных материалов в вакуумной ультрафиолетовой области.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 146—148. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). Библиогр. 6 назв.

Данилова В. И. Появление запрещенных линий лития в плазме дугового разряда.— Тр. Сибирск. физ.-технол. ин-та при Томском ун-те, 1949, вып. 28, с. 279—286, илл. Библиогр. 3 назв.

Данилова В. И. Ширина линии лития 4132 Å и концентрация электронов в плазме дугового разряда.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1947, т. 11, № 3, с. 252—259, илл. Библиогр. 16 назв.

Зайдель А. Н. Калитеевский Н. И., Липис Л. В., Тараканов В. М. Спектральный анализ по методу испарения. Сообщ. 5. Анализ плутония методом испарения в вакууме.— Оптика и спектроскопия, 1957, т. 3, вып. 1, с. 16—20. Библиогр. 9 назв. РЖХим., 1958, № 5, реф. 14222.

Зайдель А. Н., Калитеевский Н. И., Липис Л. В., Чайка М. П. Спектральный анализ по методу испарения. Сообщ. 2. Определение примесей в соединениях тория и бериллия методом испарения в вакууме.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 1, с. 17—22. Библиогр. 9 назв.

Зайдель А. Н., Калитеевский Н. И., Липис Л. В., Чайка М. П. Спектральный анализ тория и бериллия методом испарения в вакууме.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 31—32. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.).

Зайдель А. Н., Калитеевский Н. И., Липис Л. В., Чайка М. П., Беляев Ю. И. Спектральный анализ по методу испарения. Сообщ. 1. Принцип метода испарения примесей в вакууме и некоторые его приложения.— Ж. аналит. химии, 1956, т. 11, вып. 1, с. 21—29. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1956, № 15, реф. 47254.

Захария Н. Ф., Лейдерман Ц. А. Применение в спектральном анализе химических реакций в твердом состоянии. Сообщ. 2. Определение некоторых редких элементов в рудах и минералах.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 358—361 (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). РЖХим., 1959, № 23, реф. 81987.

Захария Н. Ф., Фуга Н. А., Лейдерман Ц. А. Применение химических реакций в процессах спектрального анализа.— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 11, с. 1303—1306. РЖХим., 1957, № 9, реф. 30946. РЖФиз., 1957, № 8, реф. 21387.

Иванов Д. Н. Взаимное влияние щелочных элементов на интенсивность спектра в пламени.— Заводск. лаборатория, 1941, т. 10, № 4, с. 401—403. Библиогр. 4 назв.

Иванов Д. Н. [Выступление в прениях на Совещании по спектроскопии. Москва, 9—14 декабря 1940 г.].— Изв. АН СССР. Сер. Физ., 1941, т. 5, № 2-3, с. 257.

Иванов Д. Н. Применение спектрального анализа в почвоведении.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1940, т. 4, № 1, с. 203—205. Библиогр. 5 назв.

Иванова Л. С. О возможностях применения методов инфракрасной спектроскопии для изучения минералов.— В кн.: Материалы конференции молодых ученых Москворецкого района г. Москвы, посвященной 40-летию Ленинского комсомола. Вып. 4. Геологическая секция. М., 1958, с. 127—129. (Москворецк. РК ВЛКСМ г. Москвы. Н.-и. ин-ты Москворецк. района).

Индиченко Л. Н. Практическое пособие для расшифровки спектрограмм руд и минералов. М., Госгеолиздат, 1951. 78 стр. Библиогр. 18 назв.

Ициксон М. И. Спектральный анализ в минералогии, геологии и при поисках полезных ископаемых.— Тр. Всес. н.-и. геол. ин-та, 1950, вып. 2, с. 51—55. Библиогр. 7 назв.

Калинин С. К. О чувствительности спектрографического метода анализа.— Вестник Казахск. ФАН СССР, 1946, № 4, с. 16—18. Библиогр. 3 назв.

Калинин С. К. Спектральный анализ.— В кн.: Научно-техническая конференция работников заводских и аналитических лабораторий предприятий цветной металлургии Казахстана и республик Средней Азии. Алма-Ата, 15—20 октября 1946 г. Алма-Ата, 1947, с. 54—56. (ВНИТО Цветмет. Казахстанское отд.).

Калинин С. К., Алексеева А. И., Явнель А. А., Наймарк Л. Э. Атлас спектральных линий для кварцевого спектрографа в области спектра 2050—2500 и 3500—6900 Å.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1950, т 14, № 5, с. 701—702, илл. Библиогр. 3 назв.

Калинин С. К., Марзуванов В. Л., Файн Э. Е. Спектральный анализ некоторых элементов в атмосфере углекислого газа.—

Вестник АН КазССР, 1957, № 12, с. 61—69. Библиогр. 5 назв.

Калинин С. К., Посохов Е. В. Спектрографическая характеристика вод соляных озер Центрального Казахстана.— Вестник АН КазССР, 1950, № 4, с. 100—104.

Канюкова М. В. Проверка содержания редких и рассеянных металлов в технологических пробах руд и продуктах их обогащения некоторых месторождений Дальстроя.— В кн.: Труды Всесоюзного Магаданского научно-исследовательского института за 1956 г. Сборник рефератов. Магадан, 1957, с. 153—154.

Кирхгоф. Исследование над солнечным спектром и спектрами простых тел.— Горный ж., 1863, ч. 3, кн. 8, с. 355—391.

Кирхгоф, Бунзен. Химический анализ с помощью спектра.— Горный ж., 1860, ч. 4, кн. 11, с. 437—460.

Клер М. М. Методы спектрального анализа проб при геолого-съемочных и поисковых работах.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 313—323. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во).

Клер М. М., Хохлов В. В. Применение полного спектрального анализа в геологических экспедиционных условиях.— Зап. Ленингр. горн. ин-та, 1953, т. 29, вып. 2, с. 157—172, илл. Библиогр. 10 назв.

Количественный спектрохимический анализ бериллиевых, литиевых, циркониевых и других руд. Перев.— Бюл. техн.-эконом. информ., 1948, № 1-2, с. 131. (Всесоюзная торговая палата).

Комиссаренко В. С. Количественное спектральное определение лития и натрия в растворах щелочей.— Заводск. лаборатория, 1952, т. 18, № 9, с. 1110.

Кондрашева Л. Д., Подмошенский И. В., Прокофьев В. К. Фотоэлектрические методы эмиссионного спектрального анализа. (Обзор литературы).— Заводск. лаборатория, 1955, т. 21, № 12, с. 1446—1455. Библиогр. 22 назв.

Комиссаренко В. С. Определение лития и натрия в щелочах спектральным методом.— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 4, с. 462—463. РЖХим., 1958, № 22, реф. 73691.

Концентрирование и определение микроэлементов. Вып. 2. Отв. ред. В. Б. Алесковский. Л., Госхимиздат, 1958. (М-во высш. образования СССР. Ленингр. технол. ин-т им. Ленсовета. Лаборатория микроэлементов и веществ высокой степени чистоты). VI. Спектральное определение лития и цезия в пламени термитной шашки, с. 41—42.

Корицкий В. Г. Успехи эмиссионного спектрохимического анализа в СССР за 1948 г.— Заводск. лаборатория, 1949, т. 15, № 6, с. 681—688.

Корицкий В. Г., Налимов В. В., Недлер В. В., Райский С. М., Русанов А. К., Филимонов Л. Н. Краткий очерк развития эмиссионного спектрального анализа в СССР.— Успехи физ. наук, 1957, т. 63, вып. 2, с. 435—454. Библиогр. 75 назв.

Королев В. В. Методы спектрального анализа пород на редкие элементы.— В кн.: Современные методы анализа редких элементов. Материалы к Первому междуведомственному совещанию по геологии, минералогии и геохимии редких элементов 10—18 апреля 1956 г. М., Изд. АН СССР, 1956, с. 16—29 (АН СССР. Ин-т геохимии и аналит. химии). Библиогр. 41 назв. РЖХим., 1957, № 10, реф. 34671.

Коханенко В. В. Определение концентрации электронов и атомов лития в плазме искрового разряда.— Тр. Сибирск. физ.-техн. ин-та при Томском ун-те, 1949, вып. 28, с. 271—273. Библиогр. 5 назв.

Липис Л. В. Спектральный анализ по методу испарения. (Обзор).— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 6, с. 736—745. Библиогр. 48 назв.

Липис Л. В. Спектральный анализ чистых материалов.— Успехи физ. наук, 1959, т. 68, вып. 1, с. 71—80. Библиогр. 26 назв.

Литий. Подготовка раствора для количественного определения лития методом спектрального анализа.— В кн.: Методы химического анализа минерального сырья. Вып. 3. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 29—32. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья).

Ломоносова Л. С., Фалькова О. Б. Спектральный анализ. М., Металлургиздат, 1958. 420 стр. Библиогр. с. 414—417. Рец.: Липис Л. В.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 5, с. 639.

Лонцих С. В. Опыт изготовления эталонов для количественного спектрального анализа руд цветных и редких металлов.— Сб. науч. тр. Иркутского гос. н.-и. ин-та редк. металлов, 1958, вып. 8, с. 22—28, илл. Библиогр. 4 назв.

Лонцих С. В. Организация производства эталонов для количественного спектрального анализа руд цветных и редких металлов.— В кн.: Сборник аннотаций научно-исследовательских работ 1955—1957 гг. Ч. 2. Обогащение руд и россыпей цветных, редких и благородных металлов. М., 1959, с. 341—344. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Центр. ин-т информации цветн. металлургии).

Лонцих С. В., Райхбаум Я. Д. Применение спектрального анализа при поисках и разведке цветных и редких металлов.— В кн.: Сборник материалов конференции геологов Восточной Сибири и Дальнего Востока по методике геолого-съемочных и поисковых работ. Чита, 1958, с. 171—197, илл. (Науч.-техн. о-во цветн. металлургии. Вост.-Сиб. отд.).

Львов Б. В. Аналитическое применение атомных спектров поглощения.— Инж.-физ. ж., 1959, т. 2, № 11, с. 56—62. Библиогр. 17 назв.

Львов Б. В. Исследование атомных спектров поглощения путем полного испарения вещества в графитовой кювете.— Инж.-физ. ж., 1959, т. 2, № 4, с. 44—52. Библиогр. 13 назв.

Мандельштам С. Л. К вопросу о применении пламени для целей спектрального анализа.— ДАН СССР, 1939, т. 22, № 7, с. 407—410. Библиогр. 7 назв.

Мандельштам С. Л. О новых работах по методике спектрального анализа.— Заводск. лаборатория, 1939, т. 8, № 8, с. 782—788, илл. Библиогр. 21 назв.

Масленников Б. М., Романова Л. В. Полуколичественное спектральное определение лития в рудах и минералах.— Тр. Гос. н.-и. ин-та горно-хим. сырья, 1958, вып. 4, с. 230—232. Библиогр. 8 назв. РЖХим., 1959, № 10, реф. 34587.

Мочалов К. Н., Рафф Е. Л. Перераспределение интенсивностей спектральных линий элементов при разряде в аргоне.— ДАН СССР, 1953, т. 91, № 5, с. 1067—1070. РЖХим., 1954, № 20, реф. 44307. РЖФиз., 1954, № 2, реф. 2154.

Мочалов К. Н., Рафф Е. Л. Роль внешней среды при возбуждении атомных спектров в дуговом разряде.— Ж. техн. физ., 1956, т. 26, вып. 3, с. 505—510, табл. Библиогр. 11 назв. РЖФиз., 1958, № 7, реф. 16676.

Недлер В. В., Гинзбург В. Л. Третье совещание спектроскопистов-аналитиков цветной металлургии.— Заводск. лаборатория, 1958, т. 24, № 4, с. 507—508.

Недлер В. В., Налимов В. В. X совещание по спектроскопии.— Геохимия, 1956, № 8, с. 80—82.

Несмеянов А. Н., Казицына Л. А., Луценко И. Ф., Руденко Г. А. Спектроскопическое исследование α-металлированных альдегидов и кетонов и винилата лития.— ДАН СССР, 1959, т. 127, № 1, с. 115—116. Библиогр. 6 назв.

Никонова Е. И., Прокофьев В. К., Захаров В. П. Концентрация атомов металлов в угольной дуге постоянного тока.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 64—68. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). Библиогр. 10 назв. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81867.

Номоконова Н. А. Применение методов спектрального анализа к рудам Дальстроя.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 364—366. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25591. РЖХим., 1959, № 18, реф. 64156.

Ноткина М. А., Солодовник С. М. Спектральный анализ щелочных и щелочно-земельных металлов на примеси.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 2. Аналитические методы М., Металлургиздат, 1959, с. 328—334. (Гос. н.-и. ин-т редк. и малых металлов). Библиогр. 3 назв.

Определение лития в растворах с применением пламени.— В кн.: Спектральный анализ. М., ИЛ, 1951, с. 57—58. (Проблемы современной физики. Сборники сокращенных переводов и рефератов иностранной периодической литературы. Сер. 3, вып. 16).

Ошерович А. Л., Жиглинский А. Г. Фотоэлектрическое устройство для регистрации сверхтонкой структуры спектральных линий.— Вестник Ленингр. ун-та, 1956, № 4, с. 3—8. Библиогр. 9 назв.

Павлюченко М. М., Акулович В. М., Филонов И. О. Определение микроэлементов в минеральных солях спектральным методом.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 516—519. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.).

Печерская Ю. И., Певцев Г. А. Спектральное определение примесей кальция, кремния, бария, калия и рубидия в йодистом натрии высокой степени чистоты.— Тр. Всес. н.-и. ин-та хим. реактивов, 1958, вып. 22, с. 56—58. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1959, № 13, реф. 45601.

Писарев В. Д. Методы спектрального анализа растворов. (Обзор).— Заводск. лаборатория, 1956, т. 22, № 4, с. 462—465. Библиогр. 51 назв.

Писарев В. Д., Васильев Н. П. Спектральный анализ растворов на стилометре СТ-7.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 12, с. 1454—1455.

Писарев В. Д., Иванова Т. А. Гашение полос циана при спектральном анализе растворов.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 3, с. 324—327. Библиогр. 6 назв.

Писарев В. Д., Иванова Т. А. Гашение полос циана при спектральном анализе растворов.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 524—525. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). Библиогр. 6 назв.

Прокофьев В. К. Эмиссионный спектральный анализ в СССР.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 10, с. 1187—1201. Библиогр. 129 назв.

Прокофьев В. К., Штандель Г. Аномальная дисперсия около первых двух дублетов главной серии рубидия и цезия.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1934, т. 4, вып. 4, с. 359—367.

Протопопов В. Н. Методика полуколичественного спектрального анализа на 40—50 элементов.— В кн.: Труды Всесоюзного совещания работников минералого-петрографических лабораторий Министерства геологии и охраны недр СССР. М., Госгеолтехиздат, 1955, с. 71—89. Библиогр. с. 89. РЖГеол., 1956, № 5, реф. 5486.

Прохоров В. Г. Две методики спектрального определения лития при металлометрической съемке.— Бюл. науч.-техн. информ., 1958, № 4, с. 90—93. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Прохоров В. Г. Количественный спектральный анализ на стилоскопе.— Тр. Горно-геол. ин-та Уральского ФАН СССР, 1958, вып. 34, с. 67—70, илл.

Ривкина М. А., Русанов А. К. Спектроаналитическое определение редких щелочных металлов в минералах с помощью пламени.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1948, т. 12, № 4, с. 467—470, илл. Библиогр. 3 назв.

Ристич С. Спектрохимический анализ берилла из Сербии.— Гласник Хем. друшт., 1954, т. 19, № 9, с. 585—593. РЖГеол., 1953, № 10, реф. 15344.

Ристич С., Арсениевич С., Милутинович В. Спектрохимическое определение Rb и Cs в минеральных водах Нишке-Банье.— Гласник Хем. друшт., 1956, т. 21, № 5, с. 283—291. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 2647. РЖХим., 1958, № 5, реф. 14098.

Родионов А. Н., Казенникова Г. В., Талалаева Т. В., Шигорин Д. Н., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры и строение ацетиленидов лития.— ДАН СССР, 1959, т. 129, № 1, с. 121—124, илл. Библиогр. 6 назв.

Родионов А. Н., Шигорин Д. Н., Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры литийорганических соединений. Межмолекулярная литиевая связь.— ДАН СССР, 1958, т. 123, № 1, с. 113—116, илл. Библиогр. 10 назв.

Родионов А. Н., Шигорин Д. Н., Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры поглощения литийорганических соединений. Межмолекулярная литиевая связь.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 9, с. 1110—1113, илл. Библиогр. 14 назв.

Русанов А. К. Визуальный спектроскопический метод количественного анализа растворов.— Заводск. лаборатория, 1934, т. 3, № 10, с. 915—918.

Русанов А. К. Влияние летучести составных частей руд на температуру пламени и электродов угольной дуги.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1945, т. 9, № 6, с. 707—714, илл. Библиогр. 10 назв.

Русанов А. К. Дуговой спектральный анализ руд, минералов, горных пород и других порошкообразных веществ с использованием воздушного дутья.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 324—329. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во).

Русанов А. К. Зависимость интенсивности спектральных линий от летучести составных частей руды в угольной дуге.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1941, т. 5, № 2/3, с. 235—240. Библиогр. 8 назв.

Русанов А. К. Зависимость результатов дугового количественного спектрального анализа от состава минералов и руд.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Т. 2. М.— Л., Изд. АН СССР, 1943, с. 211—217. (АН СССР. Отд. хим. наук). Библиогр. 5 назв.

Русанов А. К. Изменение температурных условий возбуждения при дуговом спектральном анализе руд и минералов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1955, т. 19, № 1, с. 106—113. (Материалы IX Всесоюзного совещания по спектроскопии. Гор. Тарту Эст.ССР, 5—11 июля 1954 г.). Библиогр. 10 назв.

Русанов А. К. К вопросу пламенного количественного спектрального анализа растворов.— Ж. общ. химии, 1936, т. 6, вып. 8, с. 1057—1063.

Русанов А. К. Методы количественного спектрального анализа минералов и растворов.— В кн.: Редкие и цветные металлы. М.— Л., ГОНТИ, 1939, с. 69—82. (Тр. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья. Вып. 147). Библиогр. 17 назв.

Русанов А. К. Практика применения искрового разряда и ацетиленового пламени при анализе растворов и минералов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1940, т. 4, № 1, с. 195—197. Библиогр. 4 назв.

Русанов А. К. Спектроскопическое количественное определение лития.— Минеральное сырье, 1933, т. 8, № 4, с. 27—32, илл.

Русанов А. К. Спектроскопическое определение щелочных металлов в слюдах с помощью ацетилено-воздушного пламени.— Минеральное сырье, 1933, т. 8, № 4, с. 21—26.

Русанов А. К., Алексеева В. М. Горизонтальная дуга переменного тока как источник возбуждения спектра руд и минералов.— Ж. аналит. химии, 1954, т. 9, вып. 4, с. 183—192. Библиогр. 8 назв.

Русанов А. К., Алексеева В. М. Методы количественного спектрального анализа минералов и растворов. IX. Влияние летучести составных частей руды на интенсивность спектральных линий.— Заводск. лаборатория, 1941, т. 10, № 1, с. 51—61. Библиогр. 14 назв.

Русанов А. К., Алексеева В. М. Методы количественного спектрального анализа растворов и минералов. Сообщ. VI. Определение лития и натрия.— Заводск. лаборатория, 1939, т. 8, № 9, с. 963—965. Библиогр. 5 назв.

Русанов А. К., Бодунков Б. И., Мовчан О. У. Методы количественного спектрального анализа минералов и растворов. IX. Зависимость интенсивности спектральных линий от летучести составных частей руды.— Заводск. лаборатория, 1941, т. 10, № 2, с. 170—176. Библиогр. 9 назв.

Русанов А. К., Васильев К. Н. Методы количественного спектрального анализа минералов и растворов. Сообщ. V. Определение рубидия, цезия, калия и марганца.— Заводск. лаборатория, 1939, т. 8, № 8, с. 832—836. Библиогр. 8 назв.

Русанов А. К., Кунина С. И., Васильев К. Н. Методы количественного спектрального анализа растворов. Сообщ. II. Определение галлия.— Заводск. лаборатория, 1937, т. 6, № 11, с. 1420—1423.

Русанов А. К., Хитров В. Г. Спектральный анализ руд с введением порошков воздухом в дуговой разряд.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 2, с. 175—184, илл. Библиогр. 9 назв.

Русанов А. К., Хитров В. Г., Батова Н. Т. Непосредственное спектрографическое определение рубидия, цезия, таллия и индия в силикатах.— Метод. материалы для лабораторий геол. упр. и экспедиций. Бюл., 1958, № 5(181), с. 1—9, илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т минерал. сырья). Библиогр. 4 назв.

Русанов А. К., Хитров В. Г., Батова Н. Т. Низкотемпературная угольная дуга как источник возбуждения спектра рубидия, цезия, таллия и индия при спектральном анализе силикатов.— Ж. аналит. химии, 1959, т. 14, вып. 5, с. 534—541. Библиогр. 10 назв.

Сергеев Е. А., Степанов П. А. Скоростной спектральный анализ металлометрических проб при полном испарении навески. Л., 1958. 10 стр., илл. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки).

Сергеев Е. А., Степанов П. А. Спектральный анализ металлометрических проб.— В кн.: Геохимические поиски рудных месторождений в СССР. Труды Первого Всесоюзного совещания по геохимическим методам поисков рудных месторождений. Под ред. В. И. Красникова. М., Госгеолтехиздат, 1957, с. 329—335. (МГ и ОН СССР. Науч.-техн. горн. о-во).

Снесарев А. П. Спектроскопический метод быстрого количественного определения элементов.— Редкие металлы, 1934, № 5, с. 42—44.

Снесарев А. П., Розанов Н. Н., Асосков П. И. Спектроскопический метод быстрого количественного определения элементов. Сообщ. II. Световой уравнитель спектральных линий.— Заводск. лаборатория, 1935, т. 4, № 4, с. 437—439, илл. Библиогр. в подстроч. примеч.

Соболев Н. Н., Межеричер Э. М., Родин Г. М. О зависимости интенсивности спектральных линий от концентрации элемента в пламени.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1951, т. 21, вып. 2, с. 350—366, илл. Библиогр. 8 назв.

Спекторов Л. А., Клавдиенко И. К., Погуляева А. И. Влияние некоторых веществ, присутствующих в пробе, на интенсивность линий молибдена, индия, таллия.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1955, т. 19, № 1, с. 122—123. (Материалы IX Всесоюзного совещания по спектроскопии. Гор. Тарту ЭстССР, 5—11 июля 1954 г.). РЖХим., 1955, № 7, реф. 19534.

Исправления — Изв. АН СССР. Сер. физ., 1956, т. 20, № 3, с. 377. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4692.

Степанов П. А., Сергеев Е. А., Белобрагина М. В. Методика полуколичественного спектрального анализа металлометрических проб на редкие щелочные элементы.— Обмен опытом, 1958, вып. 10, с. 27—43. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки). Библиогр. 6 назв.

Степанов П. А., Сергеев Е. А., Белобрагина М. В. Методика полуколичественного спектрального анализа металлометрических проб на редкие щелочные элементы.— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 3, с. 89—91, илл. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Степанов П. А., Сергеев Е. А., Лещинская М. С. Методика скоростного полуколичественного спектрального анализа металлометрических проб на литий, бериллий, бор, фтор.— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 2, с. 108—109. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Толмачев Ю. М. Качественное и количественное определение лития, рубидия и цезия спектральным путем.— Изв. АН СССР. Сер. 7. Отд. матем. и естеств. наук, 1934, № 6, с. 905—920. Библиогр. 29 назв.

Толмачев Ю. М. Качественное и количественное определение лития, рубидия и цезия спектральным путем.— ДАН СССР, 1934, т. 2, № 8, с. 464—468.

Угнячев Н. Я., Тютюнникова Т. И. Спектральное определение едкого лития в калиево-литиевых электролитах.— Тр. Н.-и. ин-та основной химии, 1958, т. 11, с. 307—309, илл. РЖХим., 1959, № 10, реф. 38284.

Филимонов Л. Н. К вопросу о связи состава пробы и излучающего облака в источниках света для спектрального анализа.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 265—276. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). Библиогр. 35 назв.

Филимонов Л. Н. Методы спектрального анализа металлов высокой чистоты. Обзор.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 8, с. 936—946. Библиогр. 67 назв.

Филонов Б. О., Павлюченко М. М. Определение меди, лития и рубидия спектральным методом в минеральных солях.— Сб. науч. работ Ин-та химии АН БССР, 1958, вып. 6, с. 92—101. Библиогр. 17 назв. РЖХим., 1959, № 3, реф. 8014.

Чен Ш., Такео М. Уширение и сдвиг спектральных линий, создаваемые посторонними газами.— Успехи физ. наук, 1958, т. 66, вып. 3, с. 391—474. Библиогр. 197 назв.

Шейнина Г. А. Спектральное определение рубидия и цезия в воздушно-ацетиленовом пламени методом добавок.— В кн.: Рефераты докладов и сообщений. № 3. Секция аналитической химии. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 82—83. (VIII Менделеевский съезд по общей и прикладной химии).

Шейнина Г. А., Клер М. М. Количественное спектральное определение Rb и Cs в породах и минералах методом добавок.— Физ. сборник Львовск. ун-та, 1958, вып. 4, с. 115—120. (Материалы X Всесоюзного совещания по спектроскопии во Львове с 4 по 14 июля 1956 г.). Библиогр. 6 назв. РЖХим., 1959, № 18, реф. 64097.

Шпольский Э. В. Столетие спектрального анализа.— Успехи физ. наук, 1959, т. 69, вып. 4, с. 657—678. Библиогр. 33 назв.

Эфендиев Ф. М. Зависимость интенсивности спектральных линий элементов, возбуждаемых из раствора, от толщины слоя жидкости.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1948, т. 12, № 4, с. 471—474.

Эфендиев Ф. М. Комбинированный спектрально-химический анализ микроэлементов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1947, т. 11, № 3, с. 313—318.

Явнель А. А. Методы спектрального анализа металлов.— Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1940, № 10, с. 20—22.

Ahrens L. H. Qualitative spectrochemical analysis of minerals and rocks.— Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa, 1946, v. 49, p. 133—154. (Publ. 1947). C. A., 1950, v. 44, № 9, p. 3835c. Качественный спектрохимический анализ минералов и пород.

Ahrens L. H. Quantitative spectrochemical examination of the minor constituents in pollucite.— Amer. Mineralogist, 1945, v. 30, № 9/10, p. 616—622. Количественное спектрохимическое определение редких элементов в поллуците.

Ahrens L. H., Gorfinkle L. G. Quantitative spectrochemical analysis of rubidium in lepidolite.— Amer. J. Sci., 1951, v. 249, № 6, p. 451—456. Библиогр. 3 назв. Количественный спектрохимический анализ рубидия в лепидолите.

Alvarez González F., Roca Adell M., Fernández Cellini R. Analisis espectrográfico semicuantitativo de minerales de interes nuclear y productos diversos.— An. Real soc. esp. fís. y quím., 1958, Ser. B54, № 4, p. 278—284. РЖХим., 1959, № 5, реф. 15099. Полуколичественный спектральный анализ радиоактивных минералов и различных других продуктов.

Amstutz G. C. Spectrographic investigations into the rare elements in the lavas from Glasus (Switzerland).— Verhandl. schweiz. naturforsch. Ges., 1951, p. 139—140. C. A., 1954, v. 48, № 9, p. 5044a. Спектрографические исследования в области редких элементов в лавах Глазус (Швейцария).

Anderson C. H., Beatty C. D. Spectrographic determination of sodium and potassium in coal ashes.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 8, p. 1369—1371. РЖХим., 1955, № 6, реф. 9663. Спектрографическое определение натрия и калия в золах углей.

Barbosa P. E., Fieho L. B. Qualitative and semiquantitative spectrography. Limit of identification.— Brazil. Ministério agr. Dept. nacl produção mineral. Lab. produçao mineral. Bol., 1947, № 26, p. 25—51. C. A., 1949, v. 43, № 20, p. 7858g. Качественная и полуколичественная спектрография. Границы определений.

Barros M. I. Spectrochemical determination of the trace elements in Spanish and Portuguese muscovites.— Notas y comuns. Inst. geol. y minero España, 1957, № 45, p. 15—24. C. A., 1957, v. 51, № 18, p. 13651. Спектрохимическое определение следов элементов в мусковитах Испании и Португалии.

Bender P. Z., Beaty E. C. Optical detection of narrow rubidium-87 hyperfine absorption lines.— Phys. Rev. Letters, 1958, v. 1, № 9, p. 311—313. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 852. Оптическое определение сверхтонких линий абсорбции рубидия-87.

Bentley F. F., Wolfarth E. F., Srp N. E., Powell W. R. Analytical applications of far infrared spectra. I. Historical review, apparatus, and technique.— Spectrochim. acta, 1958, № 1-2, v. 13, p. 1—30. C. A., 1959, v. 53, № 8, p. 6870b. Аналитические применения далекого инфракрасного спектра. I. Исторический обзор, аппараты и техника.

Bertrand D. La technique nouvelle de l'analyse spectrographique. В кн.: 5-ème Congrès du groupement pour l'avancement des méthodes d'analyse spectrographique des produits métallurgiques, Paris, Janvier, 1946, Vol. 6. Paris, 1946, p. 17—20.

Bertrand G., Bertrand D., Courty C. Dosage spectrographique du rubidium dans les sels alcalins.— C. r. Acad. sci., 1943, t. 217, № 19, p. 520—522. C. A., 1945, v. 39, № 8, p. 1606.4. Спектрографическое определение рубидия в щелочных солях.

Brito A. C., de. Estudo espectrográfico de cinzas de antracites portuguesas.— Estud., notas e trab. serv. fomento mineiro, 1955, v. 10, № 3-4, p. 236—250. РЖХим., 1957, № 4, реф. 11528. Спектрографическое изучение зол антрацитов Португалии.

Brito A. C., de. Estudo espectrográfico de cinzas de lignites portuguesas.— Estud., notas e trab. serv. fomento mineiro, [1955], v. 10, № 3-4, p. 251—262. РЖХим., 1957, № 4, реф. 11529. Спектрографическое изучение озоленных лигнитов из Португалии.

Brody J. K., Fred M., Tomkins F. S. Spectroscopic assay of lithium isotopes. I. Measurements at high intensity. II. Measurements on small samples at low intensity.— Spectrochim. acta, 1954, v. 6, № 5-6, p. 383—412. РЖФиз., 1955, № 10, реф. 21174. РЖХим., 1955, № 19, реф. 42543. Спектроскопическое определение изотопов Li. I. Измерения при высокой интенсивности. II. Измерения образцов малого веса при низкой интенсивности.

Cadiou P., Montagne P. Direct determination of alkali metals in silicate rocks by means of their emission spectra.— 19e Congr. G.A.M.S., 1956, p. 285—299. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1983b. Прямое определение щелочных металлов в силикатных породах при помощи их эмиссионных спектров.

Coheur P. New processes employed in spectrochemistry.— Rev. univers. mines, 1939, v. 15, p. 151—155. C. A., 1939, v. 33, № 13, p. 4879. Новые приемы, применяемые в спектрохимии.

Collier H. E., Jr. The mechanism of spectral excitation of metallic ions by a new high temperature source.— Doct. Dissert. Univ. Lehigh, 1955. Dissert. Abstrs, 1955, v. 15, № 9, ab. 1504. РЖХим., 1956, № 18, реф. 57193. Механизм спектрального возбуждения металлов при помощи нового температурного источника.

Cooper B. S. Some modern aids to spectrochemical analysis.— Analyst, 1946, v. 71, p. 356—361. C. A., 1946, v. 40, № 20, p. 6015.5. Некоторые современные вспомогательные средства в спектрохимическом анализе.

Cornu A. L'analyse spectrochimique quantitative par le spectrographe sans fente.— Cahiers phys., 1953, № 45, p. 1—28. РЖХим., 1955, № 23, реф. 55311. Количественный спектральный анализ при помощи спектрографа без щели. [Часть II].

Cyprès R., Wollast R. Dosage spectrographique du lithium dans ses minerals.— Bull. soc. chim. belges, 1958, v. 67, № 5-6, p. 171—184. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4293. Спектральное определение лития в литиевых минералах.

Czakow J., Radwan Z. Oznaczanie śladowych zawartości litu w wapniu metalicznym metodą spektrograficzną.— Chem. analit., 1957, v. 2, № 3, p. 245—248. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4294. Спектральное определение следов лития в металлическом кальции.

Czakow J., Weźranowski E. Spektrograficzne oznaczanie śladowych zawartości litu w wapniu metalicznym za pomocą iskry.— Chem. analit., 1958, v. 3, № 1, p. 9—12. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7967. Спектральное определение следов лития в металлическом кальции искровым методом.

Datta S., Bose P. Ch. Die Vakuumbogenspektren von Rubidium und Lithium.— Z. Physik, 1935, Bd 97, H. 5-6, S. 321—329. C. A., 1936, v. 30, № 2, p. 379. Вакуумный дуговой спектр рубидия и лития.

Deán Guelbenzu M. Spectrographic analysis for trace elements.— An. Real acad. farmac., 1951, v. 17, p. 237—266. C. A., 1952, v. 46, № 9, p. 3896.— Спектрографическое определение следов элементов.

Doll W., Specker H. Spurenanreicherungen in Ackerböden mit selektiver Abtrennung von Eisen.— Z. analyt. Chem., 1958, Bd 161, № 5, S. 354—362. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77347. Обогащение микроэлементов в почвах с селективным отделением железа.

Drouard E. Spectre de diffusion Raman de cristaux d'hydroxyde de lithium monohydraté.— C. r. Acad. sci., 1958, t. 247, № 1, p. 68—70. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1919b. Спектр Рамана у кристаллов гидроксида моногидрата лития.

Dümecke G., Gersöne H., Wiegmann J. Über ein spektrochemisches Analysenverfahren für Silikate und verwandte oxydische Materialien.— Silikattechnik, 1958, Bd 9, H. 11, S. 488—491. C. A., 1959, v. 53, № 5, p. 3988c. Спектрохимический метод определения силикатов и родственных окисных материалов. [Разложение образцов производится в сплаве Li_2CO_3—$PbCO_3$—B_2O_3].

Edie R. W. Analyses of some North American diabases.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1953, v. 46, № 496, p. 487—489. РЖХим., 1955, № 16, реф. 34290. Анализы некоторых североамериканских диабазов.

Eichhoff H.-J., Mainka E. Über die Genauigkeit spektrochemischer Additionsverfahren.— Mikrochim. acta, 1955, № 2-3, S. 298—304. РЖХим., 1956, № 16, реф. 51087. О точности спектрального метода добавок.

Ells V. R., Marshall C. E. The determination of exchangeable bases by the Lundegårdh spectrographic method.— Soil Sci. Soc. America Proc., 1939, v. 4, p. 131—135. C. A., 1941, v. 35, № 1, p. 247.3. Спектрографическое определение обменных оснований методом Лундегорда.

Erämctsä O., Sahama Th., Kanah V. Spectrographic determination of rubidium and cesium in some Finnish minerals and rocks.— Bull. Commiss. géol. Finlande, 1941, № 118; C. r. Soc. géol. Finlande, 1941, p. 80—86. C. A., 1946, v. 40, № 9, p. 2423. Спектральное определение рубидия и цезия в некоторых финских минералах и рудах.

Fornwalt D. E., Healy M. K. A method for the spectrographic determination of impurities in niobium.— Appl. Spectroscopy, 1959, v. 13, № 2, p. 38—40. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16801g. Метод спектрографического определения следов примесей в ниобии.

Forster C. F. The determination of small amounts of lithium.— Analyst, 1954, v. 79, № 943, p. 629—639. Библиогр. 24 назв.— Перев.: Химия и хим. технол., 1955, № 9, с. 14—21. Определение малых количеств лития.

Gatehouse B. M., Comyns A. E. Infrared spectra of uranyl nitrate hydrates and rubidium uranyl nitrate.— J. Chem. Soc., 1958, № 11, p. 3965—3971. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 1918h. Инфракрасные спектры уранилнитрат-гидратов и рубидий-уранил-нитрата.

Gillette J. M., Boyd B. R., Shurkus A. A. Spectrochemical determination of metallic elements in nonmetallic samples.— Appl. Spectroscopy, 1954, v. 8, № 4, p. 162—168. РЖХим., 1956, № 4, реф. 10071. Спектральное определение металлов в неметаллических образцах.

Gordon N. E., Jr., Jacobs R. M. Spectrographic determination of impurities in zirconium and hafnium.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 11, p. 1605—1608. РЖФиз., 1954, № 11, реф. 13886. Спектрографическое определение примесей в цирконии и гафнии.

Gore R. C. Infrared spectroscopy.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 1, p. 8—13. Библиогр. 419 назв. Инфракрасная спектроскопия.

Gurney J. F., Rudnik N. Quantitative spectrochemical determination of lithium in ores.— Analyt. Chem., 1955, v. 27, № 10, p. 1668. Bull. signal, 1956, v. 17, № 4, p. 1109, rés. 20851. Количественное спектрохимическое определение лития в рудах.

Halperin A., Sambursky S. The use of self-absorbing spectral lines in the quantitative determination of rubidium.— J. Opt. Soc. America, 1952, v. 42, № 7, p. 475—481. C. A., 1952, v. 46, № 18, p. 8569. Использование самопоглощения спектральных линий при количественном определении рубидия.

Harada Y. Chemical studies of the ocean. XVI. Spectrographic sensivity of the cathode layer method in cesium analysis.— J. Chem. Soc. Japan, 1943, v. 64, p. 976—980. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3394f. Изучение химии океанов. XVI. Спектрографическая чувствительность метода катодного слоя при анализе цезия.

Harvey C. O., Murray K. L. H. A spectrographic method for the determination of rarer elements in silicates.— Analyst, 1958, v. 83, № 984, p. 136—143. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64234. РЖФиз., 1958, № 11, реф. 26431. Спектральный метод определения редких элементов в силикатах.

Hawley J. E., MacDonald G. Quantitative spectrochemical analyses of some silicate and carbonate rocks and iron ores with the Stallwood air-jet.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 4, p. 197—223. РЖХим., 1957, № 8, реф. 27217. Количественный спектральный анализ некоторых силикатных, карбонатных и богатых железом пород при помощи воздушного поддува по методу Столвуда.

Headlee A. J., Hunter R. G. Elements in coal ash and their industrial significance.— Industr. and Engng Chem. Analyt. ed., 1953, v. 45, № 3, p. 548—551. Библиогр. 5 назв. Элементы, содержащиеся в каменноугольной смоле, и их промышленное значение. [Спектрографическое определение ряда металлов, в том числе лития].

Hegemann F. Die quantitative spektrochemische Gesamtanalyse des Glases.— Glastechn. Ber., 1953, Bd 26, № 6, S. 168—171. РЖХим., 1954, № 9, реф. 25750. Количественный спектрохимический анализ стекла.

Innes D. D. Spectrographic analysis of some minor constituents in refractories.— Trans. Brit. Ceram. Soc., 1958, v. 57, № 1, p. 29—37. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64244. Спектральное определение некоторых примесей в огнеупорах.

Iwamura A. Quantitative spectral analysis. IX. Determination of cesium by emission

spectra. X. Determination of lithium.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1938, v. 13, p. 260—265, 265—272. C. A., 1938, v. 32, № 11, p. 4099.2. Количественный спектральный анализ. IX. Определение цезия при помощи эмиссионных спектров. X. Определение лития.

Jansen W. H., Heyes I. Die Anwendung der Spektralanalyse zur quantitativen Bestimmung von Alkalien und Erdalkalien. II. Mitteilung: Die Mikroanalyse von Natrium und Lithium.— Z. phys. Chem., Abt. A, 1934, Bd 168, H. 4, S. 257—266. C. A., 1934, v. 28, № 19, p. 6083. Применение спектрального анализа для количественного определения щелочных и щелочноземельных металлов. II. Микроанализ натрия и лития.

Jaycox E. K. Spectrochemical analysis of ceramic and other nonmetallic materials.— J. Opt. Soc. America, 1947, v. 37, № 3, p. 162—165. C. A., 1947, v. 41, № 12, p. 3707c. Спектрохимический анализ керамики и других неметаллических материалов.

Jedwab J. Caractérisation spectrochimique des granites. I. Granites à deux micas de Guéhenno et de La Villeder (Morbihan — France).— Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol., 1955, t. 64, № 3, p. 526—534. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7711. Спектрохимическая характеристика гранитов. I. Двуслюдяные граниты из Гэнно и Ла-Вильдера (Морбиан, Франция).

Jentzsch D., Jacob G., Kaudler D. Spektrochemische Bestimmung von Spurenelementen.— Exptl. Techn. Phys., 1955, Bd 3, Sonderheft, S. 119—125. РЖХим., 1957, № 1, реф. 1201. Спектрохимическое определение следов элементов.

Keenan R. G., White C. E. Suppression of cyanogen bands in the direct current graphite arc by lithium chloride.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 6, p. 887—892. РЖХим., 1955, № 11, реф. 21395. Подавление полос циана в графитовой дуге постоянного тока при помощи хлористого лития.

Klemperer W. Infrared spectrum of LiH.— J. Chem. Phys., 1955, v. 23, № 12, p. 2452. РЖХим., 1956, № 18, реф. 57217. РЖФиз., 1957, № 3, реф. 7888. Инфракрасный спектр LiH.

Klemperer W., Rice S. A. Infrared spectra of the alkali halides. I. Lithium halides.— J. Chem. Phys., 1957, v. 26, № 3, p. 618—624. РЖФиз., 1958, № 7, реф. 16735. Инфракрасные спектры щелочных галогенидов. I. Галогениды лития.

Lelong M. P., Hodge E. S. Spectrographic examination of the occurrence of certain alkali elements in calcite marbles.— Amer. Mineralogist, 1954, v. 39, № 7-8, p. 647—653. РЖХим., 1956, № 14, реф. 43000. Спектрографическое определение некоторых щелочных элементов в мраморе.

Liebenberg C. J. The spectrochemical determination of Cs in igneous rocks, using a chemical concentration procedure.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 3, p. 196. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7936. РЖХим., 1957, № 6, реф. 19524. Спектрохимическое определение Cs в магматических породах с применением химического обогащения.

López de Azcona J. M. Valoración espectrográfica de rubidio y estroncio en las micas.— Microchim. acta, 1956, № 1-3, p. 334—338. РЖХим., 1957, № 24, реф. 77395. Спектральная оценка рубидия и стронция в слюдах.

Lounamaa N. Determination of trace elements in tungsten oxide by spectrographic cathode layer and colorimetric methods.— Ann. Acad. Sci. Fennicae, Ser. A. II, 1955, v. 63, 93 p. C. A., 1956, v. 50, № 20, p. 1444g. Определение следов элементов в окиси вольфрама спектрографическим и колориметрическим методом.

Mazza L. Direct determination of some elements in flame spectra by a photoelectric method.— Atti X Congr. internat. chim., 1939, v. 3, p. 438—441. C. A., 1939, v. 33, № 22, p. 9181.9. Прямое определение некоторых элементов в спектре пламени фотоэлектрическим методом.

Medek J. Kvantitativní spektrografická stanovení cesia v uhelných popelech.— Paliva, 1956, r. 36, № 11, s. 370—374. Библиогр. 3 назв. C. A., 1957, № 6, p. 4679. Спектрографическое определение цезия в угольной золе.

Medek J., Valeška F. Die quantitative Spektralanalyse kleiner Mengen von Cs und Rb.— Proc. Colloquium Spectroscop. Internat. VI, London, 1957, S. 67—70. РЖХим., 1958, № 13, реф. 43019. РЖФиз., 1958, № 8, реф. 19270. Спектральное определение малых количеств Cs и Rb.

Mellichamp J. W. Spectrochemical determination of impurities in manganese dioxide.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 6, p. 977—979. РЖХим., 1955, № 2, реф. 2285. Спектральное определение примесей в двуокиси марганца.

Merrill P. W., Greenstein J. L. Double absorption lines in the spectrum of R. Andromedae.— Publs Astron. Soc. Pacif., 1958, v. 70, № 412, p. 98—101. РЖХим., 1959, № 3, реф. 7786. Двойное поглощение линий в спектре R. Andromedae.

Miller F. A., Wilkins Ch. H. Infrared spectra and characteristic frequencies of inorganic ions. Their use in qualitative analysis.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 8, p. 1253—1294. Библиогр. 12 назв. Инфракрасные спектры и характерные частоты неорганических ионов; применение их в качественном анализе.

Mitchel R. L. The spectrographic determination of trace elements in rocks, minerals and soils.— Mikrochemie, 1951, Bd 36/37, 2-te Hälfte, S. 1042—1047. Библиогр. 10 назв. C. A., 1951, v. 45, № 12, p. 5348. Спектрографическое определение следов элементов в горных породах, минералах и почвах.

Mohan P. V., Fry D. L. A semiquantitative universal method of spectrochemical analysis.— Appl. Spectroscopy, 1958, v. 12, № 3, p. 90—95. РЖХим., 1959, № 5, реф. 15052. Универсальный метод полуколичественного спектрального анализа.

Morand, M-me; Kichl M. Le dosage spectrographique des alcalins dans les refractaires.— Bull. Soc. franç. céram., 1956, № 33, p. 19—24. Discuss. p. 24. РЖХим., 1957, № 13, реф. 44843. Спектральное определение щелочных элементов в огнеупорах.

Nagata N. Spectrochemical analysis of minute quantities of metals in plant materials.— J. Chem. Soc. Japan. Pure chem. Sec., 1951, v. 72, № 4, p. 344—350. Библиогр. 1 назв. (На японск. яз.). С. А., 1952, v. 46, p. 1109. Спектрохимический анализ малых количеств металлов в растительных материалах.

Oplinger G. Spectrochemical determination of lithium, sodium, and iron in lithium-bearing ores.— Analyt. Chem., 1947, v. 19, № 7, p. 444—447. С. А., 1947, v. 41, № 17, p. 5413a. Спектральное определение лития, натрия и железа в литиевых рудах.

Owen L. E., Ellenburg J. V. Spectrochemical analysis of lithium.— Analyt. Chem., 1951, v. 23, № 12, p. 1823—1825. Библиогр. 3 назв. Спектрохимический анализ лития.

Patterson E. M., Swaine D. I. A petrochemical study of tertiary tholeiitic basalts. The Middle Lavas of the Antrim Plateau.— Geochim. et cosmochim. acta, 1955, v. 8, № 4, p. 173—181. РЖХим., 1956, № 14 реф. 42988. Петрохимическое исследование третичных толеитовых базальтов. Средние лавы плато Антрим.

Pelíšek J. Některé výsledky spektrálněchemických výzkumů moravských nerostů, hornin a půd.— Časop. mineral. a geol., 1956, r. 1, № 1, S. 31—34. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7874. О некоторых результатах спектрально-химических исследований моравских минералов, горных пород и почв.

Pelíšek J. Spektrálně chemický výzkum axinitu od Nedvěrice (sz-Morava).— Časop. mineral. a geol., 1956, r. 1, № 3, s. 291. РЖХим., 1957, № 17, реф. 57331. Спектрохимическое изучение аксинита из Недвьедице (северо-западная Моравия).

Penchev N. P., Pencheva E. N., Bonchev P. R. Spectrographic investigation of the trace elements in Bulgarian mineral waters.— C. r. Acad. bulgare sci., 1958, t. 11, № 5, p. 375—377, 1 tabl. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 17380a. Спектрографическое изучение элементов-следов в болгарских минеральных водах.

Peppard D. F., Ferraro J. R. Preparation and infra-red absorption spectra of several complexes of bis (2-ethylhexyl) phosphoric acid.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1959, v. 10, № 3/4, p. 275—288. C. A., 1959, v. 53, № 18, p. 16787h. Получение некоторых комплексов би-[2-этилгексил]-фосфорной кислоты и их спектры поглощения в инфракрасной области.

Peterson M. J., Kauffman A. J., Jaffe, Jr. The spectroscope in determinative mineralogy.— Amer. Mineralogist, 1947, v. 32, № 5-6, p. 322—335. Библиогр. 11 назв. Спектроскоп в определительной минералогии.

Pinta M. Quelques applications de la spectrographie d'émission en agronomie.— 17-e Congr. G. A. M. S., Paris, 1954, p. 153—169. РЖХим., 1957, № 21, реф. 69113. РЖФиз., 1957, № 10, реф. 26685. Применение эмиссионного спектрального анализа в агрономии.

Protopopescu C. Determinarea sodiului, potasiului şi litiului prin metoda spectrofotometrica în cîteva ape minerale din ţară.— Bull. stiint. Acad. R. P. Romîne. Sec. mat. si fiz., 1954, v. 6, № 4, 891—901. РЖХим., 1955, № 19, реф. 42828. Определение натрия, калия и лития в отечественных минеральных водах спектрофотометрическим методом.

Reker H. Spektralanalytische Bestimmung des Rubidium-Strontium-Verhältnisses in Gesteinen.— Angew. Chemie, 1954, Bd 66, № 9, S. 608. Спектральное определение отношения рубидий — стронций в горных породах.

Reker H. Spektralanalytische Bestimmung des Rubidium-Strontium-Verhältnisses in Gesteinen.— Phys. Verhandl., 1954, Bd 5, № 5, S. 104. Bull. Analyt., 1955, sec. VI, v. 16, fasc. 4, № 25545. Спектральное определение отношения рубидий — стронций в горных породах.

Ricard L. J. Etude sur les spectres du rubidium et caesium — J. phys. et radium, 1932. Série 7, v. III, № 11, Bull. № 330, p. 157. Исследование спектров рубидия и цезия.

Rushton B. J., Nicholls G. D. A spectrographic scheme for the determination of Al, Ti, Fe, Ca, Mg, and Mn in silicates.— Spectrochim acta, 1957, v. 9, № 4, p. 287—296, 5 ill. Библиогр. 14 назв. Схема спектрального определения алюминия, титана, железа, кальция, магния и марганца в силикатах.

Russanov A. Visual spectroscopic method in the quantitative analysis of solutions.— Z. analyt. Chem., 1934, Bd 98, S. 335—342. C. A., 1935, v. 29, p. 71. Визуальный спектральный метод количественного анализа растворов.

Schleicher A., Laurs L. Qualitative Mikroanalyse durch Elektrolyse und Spektrographie. Fällungen an der Quecksilberelektrode.— Z. analyt. Chem., 1937, Bd 108, H. 7-8, S. 241—247. C .A., 1937, v. 31, p. 3818. Качественный микроанализ при помощи электролиза и спектрографии. Осаждение на ртутном электроде.

Scribner B. F., Mullin H. R. Carrier-distillation method for spectrographic analysis and its application to the analysis of uranium base materials.— J. Res. Nat. Bur. Standards, 1946, v. 37, № 6, p. 379—389. Библиогр. 10 назв. Перев.— Методика и техника разведки, информ. сб. Л., 1957, № 7, с. 4—18. (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки). С. А., 1947, v. 41, № 6, p. 1571i. Метод возгонки с носителем для спектрального анализа и его применение для анализа материалов с урановой основой.

Shesarev A. Rapid spectroscopic determination of the metals. I. Determination of lithium.— Z. prakt. Chemie, 1934, Bd 141, S. 327—330. C. A., 1935, v. 29, № 4, p. 1029. Быстрое спектральное определение металлов. I. Определение лития.

Skalska S., Held S. Oznaczanie śladowych zawartości litu w wodorotlenku wapnia metodą spektralnej analizy emisyjnej.— Chem. analit., 1957, r. 2, № 2, s. 149—159. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7612. Определение микроколичеств лития в гидроокиси кальция методом эмиссионного спектрального анализа.

The spectrochemical determination of Cs in igneous rocks, using a chemical concentration procedure.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 10, № 3, p. 196. Спектрохимическое определение цезия в изверженных породах при помощи метода химического обогащения.

The spectrographic analysis of slags.— J. Iron and Steel Inst., 1958, v. 189, pt 1, p. 49—55. Библиогр. 5 назв. Спектральный анализ шлаков.

Strock L. W. Blank and background effect on photographed spectral lines.— J. Opt. Soc. America, 1942, v. 32, № 2, p. 103—111. C. A., 1942, v. 36, № 7, p. 1865.2. Влияние фона на сфотографированные спектральные линии.

Taylor J. M. Spectrochemical analysis of cesium in high concentrations of sodium and iron salts. Washington, 1956, 11 p. (U. S. Atomic Energy Commiss., HW-45964). C. A., 1957, v. 51, № 9, p. 6427. Спектрохимический анализ цезия при высоких концентрациях солей натрия и железа.

Toishi K. Spectrochemical analysis of minute quantities of elements.— Rept Sci. Research Inst., 1951, v. 27, p. 93—99. C. A., 1952, v. 46, № 13, p. 6029. Спектрохимическое определение незначительных количеств элементов.

Ueda Y. Spectrographic studies on the trace elements in the granitic rocks from the northern Honshu and the Ashio Mountain-block.— Sci. Repts Tôhoku Imp. Univ. Third Ser., 1957, v. 5, p. 225—274. C. A., 1959, v. 53, № 2, p. 1005f. Спектрографическое изучение элементов-следов в гранитных породах из Северного Хоншу и из горного массива Ашио.

Velasco R. Ultraviolet spectra of LiH and LiD.— Canad. J. Phys., 1957, v. 35, № 10, p. 1204—1214. РЖФиз., 1958, № 7, реф. 16694. Ультрафиолетовые спектры LiH и LiD.

Voinovitch I. A. Analyse spectrochimique des silicates.— Bull. Soc. franç. céram., 1958, № 39, p. 65—68. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4354. Спектрохимический анализ силикатов.

Wada M. Recherches sur l'analyse quantitative des métaux alcalins par la méthode spectrographique. I. Influence réciproque de métaux alcalins sur leur sensibilité de spectre d'arc.— J. Soc. Chem. Ind., Supplem. bind., 1938, v. 41, № 11, p. 377—380. C. A., 1939, v. 33, № 8, p. 2839.9. Количественный анализ щелочных металлов спектрографическим методом. I. Взаимное влияние щелочных металлов на чувствительность определения в электродуге.

Waring C. L., Annell C. S. Semiquantitative spectrographic method for analysis of minerals, rocks and ores.— Analyt. Chem., 1953, v. 25, № 8, p. 1174—1179. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1955, реф. 37480. Полуколичественный спектрографический метод анализа минералов, пород и руд.

Weaver J. R., Brattain R. R. A common-matrix system of spectrochemical analysis.— Analyt. Chem., 1949, v. 21, № 9, p. 1038—1041. C. A., 1949, v. 43, № 22, p. 8945a. Общая схема спектрохимического анализа.

Wilska S. On the sensitivity of direct spectral analysis of solutions.— Acta chem. scand., 1951, v. 5, № 6, p. 890—897. Библиогр. 16 назв. О чувствительности прямого спектрального анализа растворов.

Złotnicka J. Oznaczanie pierwiastków śladowych w popiołach rop.— Chem. analit., 1958, r. 3, № 5-6, p. 776. РЖХим., 1959, № 18, реф. 64179. Спектральное определение следов элементов в золе нефтей.

18. СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Барвинок М. С. Спектрофотометрическое исследование кобальта-(II)-галогенидных комплексов в растворах пропилового спирта.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 5, с. 793—797.

Барвинок М. С. Спектрофотометрическое исследование кобальта-(II)-галогенидных комплексов в растворах этилового спирта.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 6, с. 1028—1033. Библиогр. 8 назв.

Барвинок М. С. Спектрофотометрическое исследование кобальто-хлоридных и кобальто-бромидных комплексов в ацетоне.— Ж. общ. химии, 1949, т. 19, вып. 4, с. 612—616. Библиогр. 10 назв.

Веденеева Н. Е., Викулова М. Ф. Метод исследования глинистых минералов с помощью красителей. (Спектрофотометрический анализ). Львов, Изд. Львовск. ун-та, 1956. 95 стр. Библиогр. 39 назв.

Лебедев В. И. Определение щелочных и щелочноземельных элементов в силикатных породах методом спектрофотометрии пламени.— Ж. аналит. химии, 1959, т. 14, вып. 3, с. 283—287. Библиогр. 18 назв.

Полуэктов Н. С., Никонова М. П. Определение малых количеств рубидия и цезия в рудах по спектрофотометрии пламени.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 2. Аналитические методы. М., Металлургиздат, 1959, с. 335—350. (Гос. н.-и. ин-т редк. и малых металлов). Библиогр. 17 назв.

Полуэктов Н. С., Никонова М. П., Виткун Р. А. Определение натрия и калия в минералах по методу спектрофотометрии пламени.— Ж. аналит. химии, 1958, т. 13, вып. 1, с. 48—55, илл. Библиогр. 16 назв.

Ситник Г. Ф. Первичный эталон для абсолютных спектрофотометрических измерений.— ДАН СССР, 1956, т. 110, № 5, с. 780—782. Библиогр. 9 назв.

Barbara T., Ryssel T. P., Shelton, Walsh A. Atomic-absorption spectrophotometer and its application to the analysis of solutions.— Spectrochim. acta, 1957, v. 8, № 6, p. 317—328. C. A., 1957, v. 51, № 15, p. 10967b. Атомно-абсорбционный спектрометр и его применение к анализу растворов.

Debras I., Voinovitch I. Dosage direct du strontium par spectrophotométrie de flamme en présence des éléments perturbateurs.— C. r. Acad. sci., 1959, t. 248, № 1, p. 77—80. Прямое определение стронция спектрофотометрией пламени в присутствии мешающих элементов.

Gilbert T. W., Jr.; Meyer A. S., Jr.; White J. C. Spectrophotometric determination of lithium carbide in metallic lithium as the acetylene-silver perchlorate complex.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 11, p. 1627—1630. C. A., 1958, v. 52, № 7, p. 5203. РЖХим., 1958, № 7, реф. 21146, РЖФиз., 1958, № 7, реф. 16883. Спектрофотометрическое определение карбида лития в металлическом литии с использованием комплексного соединения серебра с ацетиленом.

Gruen D. M., McBeth R. L. Tetrahedral $NiCl_4$--ion in crystals and in fused salts. Spectrophotometric study of chloro complexes of nickel (II) in fused salts.— J. Phys. Chem., 1959, v. 63, № 3, p. 393—397. C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 13771d. Тетраэдрический $NiCl_4$-- в кристаллах и расплавленных солях. Спектрофотометрическое изучение хлорных комплексов никеля (II) в расплавленных солях.

Henderson E. H., Owers M. J., Webb M. S. The spectrophotometric determination of lithium on Cornish china clay.— Rept Atomic Energy Res. Establ., 1957, C/R-2137. 13 p. C. A., 1958, № 1, p. 161. Спектрофотометрическое определение лития в корнуэльских фарфоровых глинах.

Kappeler H. PMQ II — Das neue Quarz-Spektralphotometer von Carl Zeiss.— Chem. Rundschau, 1956, Bd 9, № 18, S. 385—387. РЖФиз., 1957, № 8, реф. 21460. PMQ II — новый кварцевый спектрофотометр Карла Цейса.

Krochta W. G., Mellon M. G. Absorptiometric method for determination of cesium.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 8, p. 1181—1184. C. A., 1957, v. 51, № 21, p. 16196. РЖХим., 1958, № 5, реф. 14151. [Фотометрический метод определения цезия].

Krochta W. G., Mellon M. G. Absorptiometric method for determination of cesium.— Analyt. Chem., 1957, v. 29, № 8, p. 1181—1184. C. A., 1957, v. 51, № 21, p. 16196d. Абсорбциометрический метод определения цезия.

Mellon M. G. Ligth absorption spectrometry.— Analyt. Chem., 1952, v. 24. № 1, p. 2—8. Библиогр. 291 назв. Абсорбционная спектрометрия.

Protopopescu C. Determinarea sodiului, potasiului si litiului prin metoda spectrofotometrica in citera ape minerale din tara.— Bull. stiint. Acad. R. P. Romîne. Sec. mat. si fiz., 1954, v. 6, № 4, p. 891—901. РЖХим., 1955, № 19, реф. 42828. Определение натрия, калия и лития в отечественных минеральных водах спектрофотометрическим методом.

Thomason P. F. Spectrophotometric determination of lithium.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 10, p. 1527—1530. Библиогр. 8 назв. C. A., 1957, v. 51, № 2, p. 941. РЖХим., 1957, № 9, реф. 30960. Спектрофотометрическое определение лития.

19. ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ И МЕТОД ИОННОГО ОБМЕНА

Александрова Л. С., Гапон Т. Б., Филатова Н. В., Чмутов К. В. Исследование свойств ионообменных сорбентов в связи с применением их в аналитической химии.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1955, т. 6, с. 235—248. Библиогр. 4 назв. РЖХим., 1956, № 5, реф. 13134.

Бойчинова Е. С., Алесковский В. Б. К вопросу о механизме образования осадочных хроматограмм на ионообменных смолах.— В кн.: Вопросы химического анализа. Л., Госхимиздат, 1958, с. 133—142. (Тр. Ленингр. технол. ин-та им. Ленсовета. Вып. 48). Библиогр. 13 назв.

Гапон Е. Н. Исследование обменной адсорбции. 1. Обмен двух катионов с совпадением обменной способности и емкости поглощения.— Ж. общ. химии, 1937, т. 7, вып. 10, с. 1447—1452.

Гапон Т. Б., Гапон Е. Н. Хроматографический анализ осадков.— ДАН СССР, 1948, т. 60, № 3, с. 401—404.

Головатый Р. Н. Применение трилона «Б» в ионообменной хроматографии. Сообщ. 1.— Доповіді та повідомлення Львівськ. ун-та, 1955, вып. 6, ч. 2, с. 131—134. РЖХим., 1957, № 4, реф. 11992.

Гольберт К. А., Мясников И. А. Внутреннедиффузионная динамика в линейной области сорбции на ионообменных смолах.— В кн.: Тезисы докладов Совещания по хроматографии. Февраль, 1958 г. М., 1958, с. 37—38. (АН СССР, Отд. хим. наук Комис. по хроматографии).

Горшков В. И. Кузнецов И. А., Панченков Г. М. Влияние органических растворителей на хроматографическое разделение ионов Li^+, Na^+ и K^+ на сульфосмолах.— Ж. аналит. химии, 1959, т. 14, вып. 4, с. 417—421. Библиогр. 11 назв.

Горшков В. И., Панченков Г. М. К вопросу о механизме ионного обмена.— ДАН СССР, 1957, т. 114, № 3, с. 575—578. Библиогр. 15 назв.

Елисеева Г. Д. Применение хроматографии на бумаге в неорганическом анализе.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1955, т. 6, с. 439—451. Библиогр. 8 назв.

Ентцш, Фротшер. Разделение ионов лития, натрия и калия методом ионного обмена.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 266—271. (Редкие металлы).

Жуи, Курсье. Отделение лития от натрия методом вытеснительной хроматографии на ионообменной смоле.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 272—276. (Редкие металлы). Библиогр. 11 назв.

Зоммер. Хроматография на бумаге неорганических веществ. Определение щелочных и щелочноземельных металлов.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ., 1959, с. 381—386. (Редкие металлы). Библиогр. 19 назв.

Кузин И. А., Семушкин А. М. Применение ионообменного метода для разделения изотопов.— В кн.: Вопросы химического анализа. Л., Госхимиздат, 1958, с. 209—218. (Тр. Ленингр. технол. ин-та им. Ленсовета. Вып. 48). Библиогр. 22 назв.

Кузнецов В. И. Иониты как аналитические реагенты.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1955, т. 6, с. 249—267, табл. Библиогр. 25 назв.

Лурье Ю. Ю. Органические обменные массы — органолиты в связи с их применением в аналитической химии.— Заводск. лаборатория, 1947, т. 13, № 5, с. 532—539. Библиогр. 18 назв.

Маслова Г. Б., Суслова Э. А., Чмутов К. В. Хроматографическое разделение лития и магния.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 3, с. 359—361. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1957, № 24, реф. 77320.

Мелешко В. П. К вопросу об обмене ионов на катионитовых смолах.— Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР, 1955, т. 6, с. 306—317. Библиогр. 19 назв. РЖХим., 1956, № 5, реф. 12568.

Определение щелочных металлов в нерастворимых силикатах методом ионообменной хроматографии.— Химия и хим. технол., 1953, вып. 3, с. 23—24.

Пальвелев В. Т. Хроматографическое разделение элементов на естественных сорбенитах.— В кн.: Кора выветривания. Геология, минералогия, процессы выветривания, минеральные месторождения. Вып. 1. М., Изд. АН СССР, 1952, с. 158—165, илл. (АН СССР. Ин-т геол. наук). Библиогр. с. 165.

Плющев В. Е., Комиссарова Л. Н., Кузнецова Г. П. К вопросу об определении обменной емкости синтетических катионитов в статических условиях.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 59—72. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 27 назв.

Плющев В. Е., Кузнецова Г. П., Гризик А. А. Изучение ионообменной способности катионитов СБС, МСФ, КУ-1, КН и РФ в растворах хлоридов щелочных металлов.— В кн.: Химия и технология редких и рассеянных элементов. М., Госхимиздат, 1958, с. 73—80. (М-во высш. образования СССР. Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. Вып. 7). Библиогр. 27 назв.

Прохоров Ф. Г., Янковский К. А. Динамическая активность катионита по отношению к различным катионам.— Заводск. лаборатория, 1947, т. 13, № 6, с. 656—659.

Радимов Н. Л. К теории катионного обмена пермутитов. III.— Ж. общ. химии, 1939, т. 9, вып. 1, с. 20—25. Библиогр. 3 назв.

Рябчиков Д. И. Применение ионообменного хроматографического метода в аналитической химии.— В кн.: Исследования в области хроматографии. Труды Всесоюзного совещания по хроматографии. 21—24 декабря 1950 г. [Отв. ред. М. М. Дубинин]. М., Изд. АН СССР, 1952, с. 172—183. (АН СССР. Отд. хим. наук). Библиогр. 26 назв.

Рябчиков Д. И., Сенявин М. М. Хроматографический анализ.— Ж. аналит. химии, 1953, т. 8, вып. 4, с. 195—210, илл. Библиогр. 96 назв.

Сенявин М. М. Ионообменная хроматография в количественном химическом анализе.— Заводск. лаборатория, 1957, т. 23, № 9, с. 1056—1059. Библиогр. 48 назв.

Сенявин М. М. Хроматографический анализ.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 5, с. 637—646.

Сенявин М. М., Галкина Н. К., Сорочан А. М. Положение элементов в периодической системе Д. И. Менделеева как основа предсказания условий хроматографического разделения смесей.— В кн.: Рефераты докладов и сообщений. № 3. Секция аналитической химии. М., Изд. АН СССР, 1958, с. 94—95. (VIII Менделеевский съезд по общей и прикладной химии).

Сенявин М. М., Колосова Г. М., Щипакина Н. К., Жиров Е. П. Хроматографическое разделение смесей некоторых редких элементов в аналитических и препаративных целях.— В кн.: Тезисы докладов Совещания по хроматографии. Февраль 1958 г. М., 1958, с. 101—102. (АН СССР Отд. хим. наук. Комис. по хроматографии).

Смирнов-Аверин А. П., Костарев Г. Б., Крот Н. Н. Применение комплексона III для хроматографического разделения рубидия и цезия.— Ж. аналит. химии, 1957, т. 12, вып. 3, с. 313—317. Библиогр. 27 назв. РЖХим., 1957, № 23, реф. 74656.

Федосеева О. П., Чернева Е. П., Туницкий Н. Н. Исследование кинетики ионообменной сорбции. 2. Кинетика обмена с участием водородных ионов.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 4, с. 936—942. Библиогр. 7 назв.

Фуарж, Дюикаэртс. Разделение рубидия и цезия хроматографией на бумаге, избирательное извлечение Cs^{137} из продуктов деления.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1959, с. 375—380. (Редкие металлы). Библиогр. 8 назв.

Agrinier H. Applications de la chromatographie ascendante de partage sur papier, à la détermination de certains éléments dans les minéraux. I. Détermination du lithium, du bore et du béryllium.— Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr., 1957, v. 80, № 4-6, p. 181—193. РЖХим.,

1958, № 5, реф. 14212. Применение метода восходящей распределительной хроматографии на бумаге для определения некоторых элементов в минералах. I. Открытие лития, бора и бериллия.

Albaugh E. W. Separation and determination of rubidium and cesium based on ion exchange.— Univ. Microfilms. L. C. Card N. Mic. 58—2413, 84 p. Dissert. Abstrs, 1958, v. 19, ab. 36. C. A., 1958, № 19, p. 16123. Разделение и определение рубидия и цезия на основе ионного обмена.

Amin Abdel-Aziz M. Determination of ammonium, potassium, rubidium, or cesium via cationic resin exchange of their tetraphenylboron salts.— Chemist Analyst, 1956, v. 45, № 3, p. 65—66. РЖХим., 1957, № 17, реф. 57779. Определение аммония, калия, рубидия или цезия посредством катионного обмена их солей с тетрафенилбором.

Amphlett C. B., McDonald L. A., Burgess J. S., Maynard J. C. Synthetic inorganic ionexchange materials. III. The separation of rubidium and caesium on zirconium phosphate.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1959, v. 10, № 1-2, p. 69—73. РЖХим., 1959, № 23. реф. 81903. Синтетические неорганические ионообменные материалы. III. Отделение рубидия от цезия на фосфате циркония.

Arnikar H. J. Radiochromatography of alkali ions.— Nature, 1958, v. 182, № 4644, p. 1230, C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 5949h. РЖХим., 1959, № 11, реф. 38273. Радиохроматография ионов щелочных металлов.

Arnikar H. J., Chemla M. Chromatographie des ions alcalins sur papier d'amiante.— C. r. Acad. sci., 1957, t. 244, № 1, p. 68—70. РЖХим., 1957, № 24, реф. 77319. Хроматография ионов щелочных металлов на асбестовой бумаге.

Barnabas T., Badve M. G., Barnabas J. Separation and identification of alkali metals by paper chromatography.— Naturwissenschaften, 1954, Bd. 41, № 20, S. 478—479. Библиогр. 9 назв. Разделение и идентификация щелочных металлов методом хроматографии на бумаге.

Benarie M. M. Chromatography of molten salts on a glass powder column.— Science, 1958, v. 128, № 3330, p. 1008. C. A., 1959, v. 53, № 8, p. 6867h. Хроматография расплавленных солей в колонке со стеклянным порошком.

Bergamini C., Rovai A. Ion dimensions and Rf values in radial paper chromatography.— Analyt. chim. acta, 1956, v. 15, № 1, p. 43—45. C. A., 1957, v. 51, № 2, p. 801f. Размеры ионов и величина Rf в радиальной бумажной хроматографии.

Blasius E., Göttling W. Ein Kationentrennungsgangs auf papierchromatographischer Grundlage.— Z. analyt. Chem., 1958, Bd 162, № 6, S. 423—429. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4284. Разделение катионов методом хроматографии на бумаге.

Bonner O. D. Ion-exchange equilibria involving rubidium, cesium and thallous ions.— J. Phys. Chem., 1955, v. 59, № 8, p. 719—721. РЖХим., 1956, № 9, реф. 25326. Ионообменное равновесие рубидия, цезия и таллия.

Brooksbank W. A., Leddicotte G. W. Ion-exchange separation of trace impurities.— J. Phys. Chem., 1953, v. 57, № 8, p. 819—823. Библиогр. 12 назв. Ионообменное разделение следов примесей. [Данные для Li].

Broomhead J. A., Gibson N. A. Quantitative inorganic chromatography using rectified radio-frequency methods.— Chemistry and Industry, 1956, № 49, p. 1474—1475. РЖХим., 1957, № 12, реф. 41420. Количественная неорганическая хроматография с использованием высокочастотных индикаторов.

Burma D. P. The chromatographic separation of a mixture of the hydroxides of lithium, sodium and potassium.— Analyst, 1952, v. 77, № 916, p. 382—383. Библиогр. 5 назв. Хроматографическое разделение гидроокисей лития, натрия и калия.

Burma D. P. Separation of lithium, sodium and potassium present as sulphates and citrates by means of paper chromatography.— Analyt. chim. acta, 1953, v. 9, № 6, p. 513—517. РЖХим., 1954, № 21, реф. 46814. Разделение лития, натрия и калия в виде сульфатов или цитратов при помощи хроматографии на бумаге.

Burstall F. H., Davies G. R., Linstead R. P., Wells R. A. Inorganic chromatography on cellulose. II. The separation and detection of metals and acid radicals on strips of absorbent paper.— J. Chem. Soc., 1950, № 2, p. 516—528. C. A., 1959, v. 44, № 16, p. 7182g. Неорганическая хроматография на целлюлозе. II. Разделение и определение металлов и кислотных радикалов на полосках абсорбирующей бумаги.

Buser W. Trennung von Alkaliionen mit Ionenaustauscher und Komplexon.— Helv. chim. acta, 1951, v. 34, № 5, p. 1635—1641. Библиогр. 15 назв. C. A., 1952, v. 46, № 3, p. 858. Разделение щелочных металлов при помощи ионного обмена и комплексонов.

Chaussidon J. Sur les potentiels échangeuses d'ions; méthode de mesure des activités ioniques.— C. r. Acad. sci., 1957, t. 244, № 23, p. 2798—2800. Библиогр. 4 назв. Об обменном потенциале ионов; метод измерения ионной активности.

Cornet C, Coursier J., Huré J. Développement par déplacement sur échangeurs d'ions séparation de plus de deux ions.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 19, № 3, p. 259—266. РЖХим., 1959, № 2, реф. 4259. Вытеснительная хроматография на ионообменных смолах. Разделение более чем двух ионов.

Dalton J. C., Welch G. A. The rapid separation and determination of radiostrontium and radiocaesium in fission product mixtures.— Analyt. chim. acta, 1956, v. 15, № 4, p. 317—319. РЖХим., 1957, № 6, реф. 19541. Быстрое разделение и определение радиостронция и радиоцезия в смесях продуктов распада.

Djurfelt R., Hausen G., Samuelson O. Ion-exchange substances in analytical chemistry. XIII. Acetates and oxalates.— Svensk kem. tidskr., 1947, v. 59, p. 13—18. C. A., 1947, v. 41, № 10, p. 3009b. Ионообменные вещества в аналитической химии. XIII. Ацетаты и оксалаты

Elbeih I. I. M., Abou-Elnaga M. A. A simplified and extended scheme of analysis for the common cations, based on paper chromatography.— Analyt. chim. acta, 1957, v. 17, № 4, p. 397—407. РЖХим., 1958, № 8, реф. 24698. Упрощенная и расширенная схема анализа обычных катионов с применением метода хроматографии на бумаге.

Erlenmeyer H., Hahn H. von, Sorkin E. Paper chromatographic separations and determinations of alkali and alkaline earth ions.— Helv. chim. acta, 1951, v. 34, № 5, p. 1419—1421. C. A., 1952, v. 46, № 3, p. 858. Разделение и определение щелочных и щелочноземельных металлов методом хроматографии на бумаге.

Evans G. H., Strain H. H. Separation of certain alkali metal and alkaline earth cations by electrochromatography.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 10, p. 1560—1563. C. A., 1957, v. 51, № 2, p. 936. Разделение некоторых щелочных и щелочноземельных катионов посредством электрохроматографии.

Fernando Q. Detection and separation of metal ions on paper impregnated with 4-hydroxybenzitiazole.— Analyt. chim. acta, 1955, v. 12, № 5, p. 432—435. РЖХим., 1955, № 21, реф. 49111. Открытие и разделение ионов металлов при помощи бумаги, импрегнированной 4-оксибензотиазолом.

Floss J. G., Grosse A. V. Alkali and alkaline earth rhenides.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1959, v. 9, № 3-4, p. 318—319. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81621. Рениды щелочных и щелочноземельных металлов.

Forster C. F. The determination of small amounts of lithium.— Analyst, 1954, v. 79, № 943, p. 629—635, 6 tabl. Библиогр. 24 назв. Определение небольших количеств лития.

Fouarge J., Duyckaerts G. Separation Rb—Cs par chromatographie sur cellulose. Extraction sélective du ^{137}Cs de fission.— Analyt. chim. acta, 1956, v. 14, № 6, p. 527—537. C. A., 1957, v. 51, № 1, p. 132. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15732. Отделение рубидия от цезия методом хроматографии на целлюлозе. Избирательное извлечение Cs^{137} из смеси продуктов деления.

Götte H., Pëtze D. Papierchromatographische Identifizierung radioaktiver Atomarten.— Z. Elektrochem., 1954, Bd 58, № 8, S. 636—641. РЖХим., 1955, № 13, реф. 25743. Идентификация радиоактивных изотопов методом хроматографии на бумаге.

Gross D. High-voltage paper electrophoresis of inorganic cations: alkali, alkaline-earth and other metals.— Nature, 1957, v. 180, № 4586, p. 596—598. C. A., 1958, v. 32, № 3, p. 1848. РЖХим., 1958, № 7, реф. 21143. Высоковольтный электрофорез на бумаге неорганических катионов (катионы щелочных, щелочноземельных и других металлов).

Harasawa S., Sakamoto T. Inorganic paper chromatography. XXII. Separation of halogen and alkali metal ions.— Nippon Kagaku Zasshi, 1955, v. 76, p. 1184—1187. C. A., 1957, v. 51, № 16, p. 11911. Неорганическая хроматография на бумаге. XXII. Разделение галогенов и ионов щелочных металлов.

Harasawa S., Sakamoto T. Studies on inorganic paper chromatography. XIX. On the separation of the salts of potassium, sodium, magnesium and lithium and its applications to the systematic analysis.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1952, v. 73, № 8, p. 611—618. (на японск. яз.). Библиогр. 11 назв. C. A., 1953, v. 47, p. 3752. Бумажная хроматография неорганических соединений. XIX. О разделении солей калия, натрия, магния и лития и применении этого метода в систематическом анализе.

Hiester N. K., Phillips R. C., Fields E. F., Cohen R. K., Radding S. B. Ion exchange of trace components.— Industr. and Engng Chem., 1953, v. 45, № 11, p. 2402—2412. РЖХим., 1956, № 11, реф. 34786. Ионный обмен между компонентами [один из которых находится в малой концентрации].

Hodgson G. W., Evans H. G. V., Winkler C. A. The exchange of iodine between inorganic iodides and *u*-butyl iodide.— Canad. J. Chem., 1951, v. 29, № 1, p. 60—69. Библиогр. 14 назв. Обмен йодом между неорганическими йодидами и *u*-бутилйодидом.

Jentzsch D., Frotscher I. Anwendung von Ionenaustauschern in der analytischen Chemie. I. Mitteilung. Trennung von Lithium-, Natrium- und Kalium-Ionen. II. Mitteilung. Adsorptionsverhalten von Elementen an einem Anionenaustauscher in salzsaurer Lösung.— Z. analyt. Chem., 1955, Bd 144, № 1, S. 1—8; 17—25. Chim. analyt., 1955, v. 37, № 11, p. 389. РЖХим., 1955, № 16, реф. 34646. Применение ионообменников в аналитической химии. Сообщение I. Разделение ионов лития, натрия и калия. Сообщение II. Адсорбируемость элементов на анионите в солянокислом растворе.

Jouy A. D., Coursier J. Séparation lithium-sodium par développement par déplacement sur échangeurs d'ions.— Bull. Soc. chim. France, 1958, № 3, p. 323—325. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64173. Отделение лития от натрия методом вытеснительной хроматографии на ионообменной смоле.

Kakihana H. Inorganic analytical chemistry with ionexchange resins. II. Separation of beryllium from aluminium. III. Separation of aklali ions from other multivalent ions and their volumetric determinations.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 1, p. 200—208. Библиогр. 21 назв. (на японск. яз.). C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3449. Анализ неорганических соединений методом ионного обмена. II. Отделение бериллия от алюминия. III. Разделение щелочных и многовалентных ионов и их объемное определение.

Kakihana H. Inorganic analytical chemistry with ion-exchange resins. IV. Determination of exchange-equilibrium constants of alkali-metal ions and the purification of potassium chloride.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1951, v. 72, № 2, p. 255—258. Библиогр. 15 назв. (на японск. яз.). C. A., 1952, v. 46, № 3, p. 847. Анализ неорганических соединений методом ионного

обмена. IV. Определение констант ионообменного равновесия щелочных металлов и очистка хлорида калия.

Katzin L. I., Gebert E. Absorption of inorganic salts from organic solvents on anion exchange resins.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 4, p. 801—803. РЖХим., 1953, № 5, реф. 6270. Поглощение анионитами неорганических солей из органических растворителей

Kertes A. S., Ben-Bassat A. H. I. Metallic nitrates in paper chromatography. II. The system methyl isobutyl ketome — nitric acid — lithium nitrate — water.— J. Chromatogr., 1958, v. 1, № 6, p. 489—495. РЖХим., 1959, № 10, реф. 34576. Хроматография нитратов металлов на бумаге. II. Система метилизобутилкетон — азотная кислота — нитрат лития — вода.

Kertes A. S., Beck A. Metallic nitrates in paper chromatography. III. The system diisopropyl ether — nitric acid — water.— J. Chromatgr., 1958, v. 1, № 6, p. 496—500. РЖХим., 1959, № 10, реф. 34576. Хроматография нитратов металлов на бумаге. III. Система диизопропиловый эфир — азотная кислота — вода.

Kertes S., Lederer M. Paper chromatography of inorganic ions. XV. Rf values in mixtures of butanol and hydrobromic acid.— Analyt. chim. acta, 1956, v. 15, № 6, p. 543—547. C. A., 1957, v. 51, № 8, p. 5624g. Библиогр. 10 назв. Хроматография на бумаге неорганических ионов. XV. Величина Rf в смесях бутанола и бромисто-водородной кислоты.

Kraus K. A., Nelson F., Clough F. B., Carlston R. C. Anion exchange studies. XVI. Adsorption from lithium chloride solutions.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 5, p. 1391. РЖХим., 1955, № 23, реф. 54790. Изучение анионного обмена. XVI. Адсорбция из растворов хлористого лития.

Lederer M. Paper chromatography of inorganic ions. IX. A note on the preparation of carrier-free ^{131}Cs.— Analyt. chim. acta, 1954, v. 11, № 6, p. 528—529. РЖХим., 1955, № 17, реф. 37470. Хроматография на бумаге неорганических ионов. IX. Выделение свободного от носителя Cs^{131}.

Magee R. J., Headrige J. B. Chromatographic separations in phenol-methanol-hydrochloric acid solvents, with special reference to the alkali metals.— Analyst, 1957, v. 82, № 971, p. 95—101. Библиогр. 13 назв. Хроматографическое разделение в фенол-метанол-гидрохлористокислотных растворителях со специальным учетом щелочных металлов.

Majumdar A. K., Mukherjee A. K. Paper chromatography in the separation of ions.— Analyt. chim. acta, 1958, v. 19, № 5, p. 480—482. РЖХим., 1959, № 12, реф. 42049. Хроматография на бумаге в разделении ионов. IV.

Merz E. Untersuchungen mit Leitisotopen über die ionenaustauscher Eigenschaften anorganischer Zim- und Zirkoniumver-bindungen.— Z. Elektrochem., 1959, Bd 63, № 2, S. 288—292. C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 13727f. Исследование ионообменных свойств неорганических соединений олова и циркония методом изотопов. [В т. ч. определение способности Li, Cs к катионному обмену].

Miller C. C., Magel R. J. Separations by partition chromatography on paper. I. Strontium from barium, calcium and magnesium. 2. Potassium, rubidium and cesium. 3. Sodium and lithium.— J. Chem. Soc., 1951, Nov., p. 3183—3187. Библиогр. 7 назв. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3453. (Реф. в кн.: Константинова-Шлезингер М. А. Реф. сб. люминесц. анал. М., 1954, вып. 2, с. 15—16). Разделение методом хроматографии на бумаге: 1) стронция, бария, кальция и магния; 2) калия, рубидия и цезия; 3) натрия и лития.

Miller H. S., Kline G. E. Reactions of cesium in trace amounts with ion-exchange resins.— J. Amer. Chem. Soc., 1951, v. 73, № 6, p. 2741—2743. Библиогр. 4 назв. C. A., 1951, v. 45, № 16, p. 6879. Взаимодействие малых количеств цезия с ионообменными смолами.

Minami E., Kakihana H., Fuzimoto M. Inorganic analytical chemistry with ion-exchange resin. V. Electrometric determination of cations in the effluent from the cation exchanger.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1953, v. 73, № 6, p. 368—370. Библиогр. 9 назв. (на японск. яз.). C. A., 1953, v. 47, № 6, p. 2642. Анализ неорганических соединений методом ионного обмена. V. Электрометрическое определение катионов в растворе, пропущенном через катионит.

Modreanu F. Separation of détermination chromatographique sur papier du lithium, sodium et potassium.— J. Chromatogr., 1958, v. 1, № 6, p. 554—555. РЖХим., 1959, № 11, реф. 38272. Разделение и определение лития, натрия и калия методом хроматографии на бумаге.

Modreanu F., Fisel S., Carpov A. Identificarea şi determinarea unor metale alcaline prin cromatografie pe hîrtie.— Studii şi cercetări ştiint. Acad. RPR Fil. Iasi. Ser. I, 1956, (1957), v. 7, № 2, p. 25—31. РЖХим., 1958, № 19, реф. 64170. Открытие и определение некоторых щелочных металлов методом хроматографии на бумаге.

Modreanu F., Fisel S., Carpov A. Paper chromatography of potassium, rubidium and caesium.— Nature, 1958, v. 181, № 4623, p. 1618—1619. РЖХим., 1959, № 9, реф. 30963. Хроматография калия, рубидия и цезия на бумаге.

Nakano Sh. Determination of inorganic anions by paper chromatography.— J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec., 1954, v. 75, № 2, p. 150—152. C. A., 1954, v. 48, № 19, p. 11237f. C. A. 1954, v. 48, p. 8126c. Определение неорганических анионов методом бумажной хроматографии на бумаге.

Nelson F. Anion-exchange studies. XIV. The alkali metals in ethylenediaminetetraacetic acid solutions.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 3, p. 813—814. РЖХим., 1955, № 18, реф. 39864. Изучение анионного обмена. XIV. Щелочные металлы в растворе этилендиаминтетрауксусной кислоты.

Neugebauer W., Schäfer H. Beiträge zur anorganischen Chromatographie. IV. Katio-

nentrennung durch physikalische Adsorption in der Aluminiumoxydsäule.— Z. anorgan. Chem., 1953, Bd 274, № 4-5, S. 281—288. Библиогр. 14 назв. РЖХим., 1955, реф. 29107. Хроматография неорганических соединений. IV. Разделение катионов путем адсорбции на окиси алюминия.

Oehlmann F., Heimer M. Die Trennung Kalium — Natrium am Austauscher Wofatit KPS 200 (16% vernetzt).— Chem. Technik, 1958, Bd 10, № 5, S. 296—299. РЖХим., 1959, № 6, реф. 19065. Разделение калия и натрия на ионите Вофатит KPS-200 (с 16% поперечной связанности).

Okuno H., Honda M., Ishimori T. Separation of alkali ions with ion-exchange resin.— Japan Analyst, 1953, v. 2, p. 428—432. C. A., 1954, v. 48, № 11, p. 6320d. Разделение щелочных ионов ионообменной смолой.

Osborn G. H. Bibliography on the analytical applications of ion-exchange resins.— Analyst, 1953, v. 78, № 925, p. 221—252. Библиография по аналитическому применению ионообменных смол.

Pfeil E., Friedrich A., Wachsmann Th. Qualitative anorganische Analyse mittels Papierchromatographie, Trennungsgang der gebräuchlichen Kationen.— Z. analyt. Chem., 1957, Bd 158, № 6, S. 429—434. РЖХим., 1958, № 23, реф. 77160. Качественный неорганический анализ методом хроматографии на бумаге. Схема разделения наиболее важных катионов.

Pollard F. H., McOmie J. F. W., Banister A. J. The chromatographic separation of elements in different valency states.— Chemistry and Industry, 1955, № 49, p. 1598. C. A., 1956, v. 50, № 7, p. 4700f. Хроматографическое разделение элементов разной валентности.

Pollard F. H., McOmie J. F. W., Stevens H. M. The analysis of inorganic compounds by paper chromatography. Part IV. An extended scheme for the qualitative analysis of an unknown mixture of cations.— J. Chem. Soc., 1951, July, p. 1863—1865. C. A., 1951, v. 45, № 22, p. 10120. Анализ неорганических соединений методом хроматографии на бумаге. Часть IV. Схема качественного анализа смеси катионов.

Radding S. B., Phillips R. C., Hiester N. K. Analytical methods used in studies on continuous separation of ions by countercurrent ion exchange.— Analyt. chim. acta, 1954, v. 11, № 6, p. 538—549. РЖХим., 1955, № 20, реф. 46112. Исследование аналитических методов непрерывного разделения ионов посредством противоточного ионного обмена.

Sakaki T. Solvent effects on ion exchange equilibria. Part. I.— Bull. Chem. Soc. Japan, 1955, v. 28, № 3, p. 217—219. РЖХим., 1956, № 5, реф. 12570. Влияние растворителя на ионообменное равновесие. Часть I.

Samuelson O., Sjöström E. Ion exchange method for determination of alkali metals in presence of calcium and magnesium.— Analyt. Chem., 1954, v. 26, № 12, p. 1908—1910. C. A., 1955, v. 49, № 6, p. 3720g. РЖХим., 1955, № 21, реф. 49138. Определение щелочных металлов в присутствии кальция и магния по методу ионного обмена.

Sato T. R., Norris W. P., Strain H. H. Electrochromatographic sequences.— Analyt. Chem., 1954, v. 26. № 2, p. 267—271. РЖХим., 1956, № 2, реф. 4102. Электрохроматографические ряды.

Schier O. Qualitative und quantitative Analyse der Alkalien durch Papierelektrophorese.— Angew. Chem., 1956, Bd 68, № 2, S. 63—66. РЖХим., 1957, № 2, реф. 4709. Качественный и количественный анализ щелочных металлов методом электрофореза на бумаге.

Seiler H., Artz K., Erlenmeyer H. Elektrochromatographische Trennung von Alkali- und Erdalkalisalzen.— Helv. chim. acta, 1956, Bd 39, № 23, S. 783—786. РЖХим., 1957, № 1, реф. 1212. Электрохроматографическое разделение солей щелочных и щелочноземельных металлов.

Seiler H., Sorkin E., Erlenmeyer H. Qualitative und quantative Bestimmungen papier-chromatographisch getrennter Metallionen.— Helv. chim. acta, 1952, v. 35, № 1, p. 120—128. Библиогр. 14 назв. C. A., 1952, v. 46, № 17, p. 8327. Качественное и количественное определение ионов металлов, отделенных хроматографией на бумаге.

Solms J. Kontinuierliche Papierchromatographie.— Helv. chim. acta, 1955, Bd 38, № 5, S. 1127—1133. Bull. signal., 1956, v. 17, № 4, p. 1107, rés. 20802. Непрерывная хроматография на бумаге.

Sommer G. Studien zur anorganischen Papierchromatographie. 2. Mitt. Der Nachweis der Alkali- und Erdalkalimetalle.— Z. analyt. Chem., 1956, Bd 151, № 5, S. 336—347. РЖХим., 1957, № 5, реф. 15681. Исследование в области неорганической хроматографии на бумаге. Сообщ. 2. Обнаружение щелочных и щелочноземельных металлов.

Soós P., Blazsek A. Determination of alkali metal, alkaline earth, and zinc cations by paper chromatography.— Lucrările prezentate conf. natl farm., Bucharest, 1958, p. 120—130. C. A., 1959, v. 53, № 5, p. 3993i. Определение катионов щелочных металлов, щелочных земель и цинка хроматографией на бумаге.

Steel A. E. Separation and identification of alkali metals on paper chromatograms.— Nature, 1954, v. 173, № 4398, p. 315—316. Библиогр. 10 назв. Разделение и идентификация щелочных металлов методом хроматографии на бумаге.

Surak J. G., Martinovich R. J. Circular-paper chromatography in qualitative analysis.— J. Chem. Educ., 1955, v. 32, № 2, p. 95—98. РЖХим., 1955, № 21, реф. 49109. Радиальная хроматография на бумаге в качественном анализе.

Sušić M. V. Separation of Te, Ru, Cs and rare earths from one another, using anion exchange resin.— Bull. Inst. Nucl. Sci., 1957, v. 7, p. 39—41. РЖХим., 1958, № 5, реф. 14145. Разделение теллура, рутения, цезия и редкоземельных элементов с использованием анионита дауэкс-1.

Sweet R. C., Riemann W., Beukenkamp J. Determination of alkali metals in inso-

luble silicates by ion-exchange chromatography.— Analyt. Chem., 1952, v. 24, № 6, p. 952—955. Библиогр. 11 назв. Определение щелочных металлов в нерастворимых силикатах методом ионообменной хроматографии.

Toth S. J., Prince A. L. Estimation of cation-exchange capacity and exchangeable calcium, potassium, and sodium contents of soils by flame photometer techniques.— Soil Sci., 1949, v. 67, № 6, p. 439—445. C. A., 1949, v. 43, № 19, p. 7620. Определение ионообменной способности и заменяемости кальциевого, калиевого и натрового содержания в почвах методами пламенной фотометрии.

Tristram D. R., Phillips C. S. G. Quantitative analysis of mixtures of sodium, potassium, magnesium, and calcium by paper chromatography.— J. Chem. Soc., 1955, Febr., p. 580—581. РЖХим., 1955, № 23, реф. 55322. Количественный анализ смесей натрия, калия, магния и кальция хроматографированием на бумаге.

Venturello G., Gualandi C., Mazzei I. Separazione dei metalli alcalini, con resina a scambio ionico. Nota I.— Ann. chimica, 1959, v. 49, № 1, p. 149—168. РЖХим., 1959, № 24, реф, 86040. Разделение щелочных металлов при помощи ионообменных смол. Сообщ. I.

Weisz H., Celap M. B., Almažan V. V. Ringofen-Tüpfelkolorimetrie mit Hilfe einer Silbersulfid-Standardskala.— Mikrochim. acta, 1959, № 1, p. 36—43. РЖХим., 1959, № 18, реф. 64066. Применение стандартной шкалы из сульфата серебра в капельной колориметрии с кольцевой воздушной баней.

Wiklander L. Studies on ionic exchange with special reference to the conditions in soils.— Kgl. lantbruksakad. Högskol Ann., 1946, v. 14, p. 1—171. C. A., 1947, v. 41, № 11, p. 3541i. Изучение ионного обмена применительно к условиям в почвах.

Wilkins D. H. The determination of lithium in lithium magnesium alloys.— Analyt. chim. acta, 1959, v. 20, № 2, p. 116—118. РЖХим., 1959, № 15, реф. 53106. Определение лития в литиево-магниевых сплавах.

Yamagata N. Separation of traces of cesium by ion- exchange chromatography. A preliminary study for the determination of cesium content of sea water.— Nippon Kagaku Zasshi, 1957, v. 78, p. 513—517. C. A., 1958, v. 52, № 13, p. 10802. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17824. Отделение микроколичеств цезия при помощи ионообменной хроматографии. Предварительное исследование вопроса количественного определения цезия, содержащегося в морской воде.

Żyszczyńska-Florian B., Chomik T. Attempted determination of trace elements from the potassium group in Ciechocinek brines by paper chromatography.— Roczn. Państw. zakł. hig., 1959, v. 10, p. 87—93. C. A., 1959, v. 53, № 16, p. 141817c. Попытка определения следовых количеств калиевой группы в рассолах Цехоцинка методом бумажной хроматографии.

IX. ЭКОНОМИКА

Отв. редактор

Канд. экон. наук Б. И. КОГАН

1. ОБЩИЕ СВЕДЕНИЯ

Амирасланов А. А. Развитие ресурсов цветных металлов и задачи дальнейших исследований.— Горный ж., 1957, № 11, с. 28—33. [Литий]. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12383.

Асосков П. И. Проблема лития во второй пятилетке.— Минеральное сырье, 1933, № 8-9, с. 32.

Бауелс О. Неметаллические ископаемые; новые месторождения, методы обработки и промышленное использование минерального сырья. Реф. А. Л. Любимов.— В кн.: Геология, техника и методика геологических работ в зарубежных странах. Сборник рефератов. Под ред. Н. А. Быховера. Вып. 2. М.— Л., Госгеолиздат, 1947, с. 80—85. (М-во геологии СССР. Гл. упр. геол. фондов). [Сподумен].

Башилов И. Я. Научно-исследовательская работа по редким элементам за 15 лет. (Итоги и перспективы).— Редкие металлы, 1932, № 4/5, с. 3—12. [Литий].

Башилов И. Я. Редкие элементы и их использование. М., 1930. 152 стр. (Ин-т прикл. минералогии). Библиогр. с. 151. [Литий, рубидий и цезий].

Борисов А. Американские монополии в Бельгийском Конго.— Мировая экон. и междунар. отношения, 1957, № 6, с. 113—117. [Литий]. РЖГеогр., 1959, № 2, реф. 5856.

Бурксер Е. С. К вопросу о производстве редких щелочных металлов в СССР.— Редкие металлы, 1935, № 5, с. 39—41. [Литий, рубидий и цезий].

Бурксер Е. С. О получении солей лития, рубидия и цезия из советского сырья.— В кн.: Труды VI Всесоюзного Менделеевского съезда по теоретической и прикладной химии. Харьков, 25 октября — 1 ноября 1932 г. Т. 2, вып. 1. Харьков — Киев, Гос. научн.-техн. изд. Украины, 1935, с. 604—607.

Бурксер Е. С., Бауман А. М., Гернет Е. В. Опыты выделения лития из ургучанских и уральских лепидолитов.— Ж. хим. пром-сти, 1932, т. 9, № 7, с. 42—44.

Бурксер Е. С., Фельдман Р. В., Лисянская З. М. Получение солей лития из советских минералов.— Редкие металлы, 1932, № 1/2, с. 52—54.

Бурксер Е. С., Фельдман Р., Рутковская В. Л. Опыты получения солей рубидия и цезия из советских минералов.— В кн.: Труды Всесоюзного съезда по основной химической промышленности. Т. 1. Доклады. Л., Госхимтехиздат, 1932.

Бэнкс М., Мак-Даниэль У., Сейлз Ф. Метод обогащения сподуменовых руд Северной Каролины.— В кн.: Литий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. О. С. Сергеевой. М., ИЛ, 1954, с. 23—36. илл. (Редкие металлы). Библиогр. 11 назв.

Веллер Р. Л. О задачах в области металлургии редких металлов во второй пятилетке.— Редкие металлы, 1934, № 1, с. 6—9. [Литий].

Вернадский В. И. Об использовании химических элементов в России.— В кн.: Очерки и речи акад. В. И. Вернадского. 1. Пг., Науч. хим.-техн. изд., 1922, с. 52—69. [Литий, цезий].

Вернадский В. И. Об использовании химических элементов в России (доклад в Петроградском обществе естествоиспытателей в 1915 г.).— Русская мысль, 1916, № 1, с. 73—88.

То же.— В кн.: Вернадский В. И. Избранные сочинения. Т. 1. М., Изд. АН СССР, 1954, с. 411—418. [Литий, цезий].

Голандский Д. Б., Коростышевский Н. Б. Комплексное использование сырья Северо-Востока СССР.— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та, 1956, вып. 11.

Голицынский А. А. Литиевые соли и металлический литий.— В кн.: Справочник по утилизации отходов в тяжелой промышленности. Т. 3. М., 1936, с. 307—317.

Голицинский А. А. Получение хлористого и углекислого лития.— Новости техники, 1933, № 64, с. 6.

Грей П. Выделение цезия из сбросных растворов продуктов деления.— Атомная техника за рубежом, 1960, № 9, с. 26—32. Библиогр. 5 назв.

Гудалкин Г. Г., Ассовский А. Н., Бритаев Ц. У., Кусочкин В. И. Цветные и редкие металлы.—В кн.: Геологическая изученность и минерально-сырьевая база СССР к XVIII съезду ВКП(б). Под общ. ред. И. М. Губ-

кина. Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 114—148.

Добыча литиевых руд в капиталистических странах.— БИКИ, 1955, № 15, с. 3. (Краткий обзор).

Дроздов М. Д., Каминский О. М. Редкие металлы.— В кн.: Геолого-геодезическая изученность СССР и его минерально-сырьевая база. М.— Л., ОНТИ, Гл. ред. геол.-развед. и геод. лит., 1935, с. 111—119. [Литий].

Извлечение бериллия, лития, рубидия, цезия и скандия из берилла.— Минеральное сырье, 1931, № 5-6, с. 656—658.

Каплан Г. Е. Разработка нового метода получения солей лития из сподумена.— В кн.: Сборник научно-исследовательских работ по цветной металлургии, № 6. М., 1947, с. 33.

Каспаров А. А. Очередные задачи промышленности редких металлов. (В порядке обсуждения).— Редкие металлы, 1937, № 4, с. 10—15. [Литий и цезий].

Кешан А. Д. Синтез боратов в водном растворе и их исследование. Рига, Изд. АН ЛатвССР, 1955. 180 стр. (АН ЛатвССР. Ин-т химии) [Литий, рубидий и цезий].

Киндяков П. С. Разложение сподумена спеканием с хлористым кальцием и углекислым кальцием.— В кн.: Сборник аннотаций изобретений и технических усовершенствований. М., 1946, с. 8. (Гл. техн. упр. М-ва цветн. металлургии СССР. Бюро по делам изобретательства. Центр. науч.-техн. б-ка).

Коган Б. И. Литиевая промышленность в капиталистических странах.— Цветные металлы, 1955, № 6, с. 65—72. Библиогр. 34 назв.

Коган Б. И. Промышленность редких элементов за рубежом.— Хим. наука и промсть, 1956, т. 1, № 5, с. 564—571. Библиогр. 46 назв. [Литий, цезий].

[Коган Б. И.] Редкие элементы в современной технике.— В кн.: Справочник пропагандиста и агитатора. М., Госполитиздат, 1956, с. 343—346.

Коган Б. И. Цены на редкие элементы в капиталистических странах.— Цветные металлы, 1956, № 10, с. 89—96. Библиогр. 26 назв.

Коростышевский Н. Б. Комплексное использование полезных компонентов оловолитиевой руды.— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та, 1957, разд. 4, вып. 21, с. 1—12. (М-во цветн. металлургии СССР).

Коростышевский Н. Б., Майоров Г. П. Лабораторная разработка технологии извлечения лития из концентратов месторождения Костер.— Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та за 1953 г. Магадан, 1954, с. 181—182. (Реферативный сборник).

Кочергина Д. Г. Производство редких металлов в капиталистических странах в 1958 г.— Бюл. Центр. ин-та информации цветн. металлургии, 1959, № 14, с. 37—41. Библиогр. 9 назв.

Краснопольский И. М. Итоги промышленности редких металлов за 8 мес.— Редкие металлы, 1934, № 5, с. 5—7. [Литий].

Краснопольский И. М. От проблемы — к промышленности.— Редкие металлы, 1932, № 3, с. 3—7. [Литий, рубидий и цезий].

Краткие сведения о производстве и применении основных редких элементов в капиталистических странах (отчет по теме 24—345). М., 1959. 246 стр. (Главниипроект при Госплане СССР. Гос. н.-и. и проектн. ин-т редкометалл. пром-сти. Информация Гиредмета, № 2). Библиогр. 368 назв.

Кротков Ф. Г. Вопросы медицины и биологии.— Природа, 1959, № 1, с. 108—111. [Применение цезия-137].

Кузнецов Г. Г., Казурина Н. М. Обогащение комплексной олово-литиевой руды. Магадан, 1957. 20 стр. (Тр. ВНИИ-1 МЦМ СССР. Раздел 4. Обогащение и металлургия. Вып. 18).

Ландольт. Литиевая промышленность.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плюшева. М., ИЛ, 1959, с. 296—302. (Редкие металлы). Библиогр. 6 назв.

Ландольт. Перспективы производства лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 305—311. (Редкие металлы). Библиогр. 11 назв.

Либман Э. П. Редкие металлы в России в годы империалистической войны.— Цветные металлы, 1939, № 1, с. 91—95. [Литий].

Либман Э. П. Редкие металлы в СССР.— Наука и жизнь, 1940, № 2, с. 35—36.

Лившиц А. К. Литий в США (литиевые руды и минералы, обогащение и химическая переработка руд и концентратов).— Цветные металлы, 1956, № 6, с. 84—89 илл. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21115.

Лисянская З. М., Иванова Т. В., Бурксер Е. С. Полузаводские опыты получения солей лития из сподумена.— Редкие металлы, 1933, № 3, с. 38—43.

Литий. Марки и технические требования. ГОСТ-8774-58 Утвержден 30/IV 1958 г. Срок введения 1/X 1958 г.

Литий. Производство, применение, сырьевая база. Сборник статей. М., 1935. 39 стр. (Главредмет).

Лихачев А. Редкие металлы в 1932/33 г. (Экономические заметки).— Редкие металлы, 1933, № 5, с. 38—39. [Литий].

Луганский А. Редкие элементы и новая техника.— Химия и соц. хозяйство, 1932, № 5-6, с. 61—67. Библиогр. в подстроч. примеч.

Лукашев К. И. Редкие металлы и их использование в промышленности. Минск, Изд. АН БССР, 1956. 178 стр. Рец.: Степанов И. С.— Цветные металлы, 1957, № 8, с. 83—85. [Литий, рубидий и цезий].

Лукашев К. И. Ресурсы минерального сырья в капиталистических странах. (Топливно-энергетическое сырье и металлические полезные ископаемые). М., Внешторгиздат, 1953. 224 стр. [Литий].

Марей А. Н. Радиоактивные отходы.— Природа, 1958, № 12, с. 47—50.

Мезенцев В. А. На пороге атомного века.— Наука и жизнь, 1956, № 1, с. 5—10.

Милованов Г. Н., Петров Н. А. Возгонка хлористого лития из разложенного сподумена.— В кн.: Сборник аннотаций изобретений

и технических усовершенствований. М., 1946, с. 7—8. (Гл. техн. упр. М-ва цветн. металлургии СССР. Бюро по делам изобретательства. Центр. науч.-техн. б-ка).

Мурач Н. Н. Металлы и полупроводниковые элементы высокой чистоты.— Природа, 1957, № 12, с. 21—26.

Н. Х. Литий и его применение. Реф.— Пром-сть органической химии, 1936, № 1, с. 51.

На рынке лития.— БИКИ, 1958, № 156, с. 4.

Наследов Б. Н. Средняя Азия как база редких и малых металлов.— Редкие металлы, 1932, № 4-5, с. 20—26.

Некоторые данные о производстве металлов в капиталистических странах.— Бюл. науч.-техн. информации, 1957, № 5, с. 18—22. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Никитина Е. А., Коган А. Г. О выделении рубидия и цезия из соликамского отработанного электролита при помощи кремнемолибденовой кислоты.— ДАН СССР, 1941, т. 30, № 6, с. 507—508. Библиогр. с. 508.

Никитина Е. А., Коган А. Г. Технологический процесс выделения рубидия и цезия из соликамских карналлитов при помощи кремнемолибденовой кислоты.— Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1940, № 10, с. 4—5.

Новоселова А. В. Материал к лекции на тему: Редкие металлы и их применение М., 1956. 24 стр. (Всес. о-во по распространению полит. и науч. знаний).

Новоселова А. В. Редкие металлы и их применение. М., «Знание», 1957. 24 стр. (Всес. о-во по распространению полит. и науч. знаний). [Литий, рубидий и цезий].

Новоселова А. Редкие элементы [и их применение].— Октябрь, 1957, № 9, с. 177—179.

Новые данные о состоянии минерально-сырьевой базы и экономике минерального сырья в капиталистических странах. Добыча лития в Южной Родезии.— Бюл. науч.-техн. информации, 1958, № 3, с. 91. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Новый вклад в производство LiOH.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 162—165, илл. (Редкие металлы).

О контроле над экспортом лития из США.— БИКИ, 1955, № 50, с. 3.

О получении, свойствах и применении лития. Реф. Е. С. Кронман.— Минеральное сырье, 1930, № 2, с. 297—298.

Ослабление контроля над импортом лития в Англии.— БИКИ, 1954, № 1-2, с. 4.

Осмоловский К. Н., Первушин С. А. Новые виды минерального сырья и перспективы их использования.— В кн.: Геологическая изученность и минерально-сырьевая база СССР к XVIII съезду ВКП(б). Под общ. ред. И. М. Губкина. Л., ГОНТИ, Ред. горно-топлив. и геол.-развед. лит., 1939, с. 200—206.

Остроушко Ю., Алексеева В. Сверхлегкое богатство. [Литий и его применение].— Изобретатель и рационализатор, 1960, № 6, с. 32—34.

По страницам иностранных технических журналов. Реф. В. В. Снигиревский.— Колыма, 1959, № 1, с. 47.

Парфенов В. А. Витамины металлургии.— Наука и жизнь, 1954, № 3, с. 17—19.

Парфенов В. А. Металлы прогресса. М., «Знание», 1958. 32 стр., илл. (Всес. о-во по распространению полит. и науч. знаний).

Парфенов В. А. Редкие металлы. Под ред. А. И. Беляева. М., Гостехиздат, 1954. 48 стр., илл. (Науч.-популяр. б-ка. Вып. 74).

Парфенов В. А. Редкий металл литий.— Наука и жизнь, 1957, № 4, с. 63.

Первушин С. А. Основные изменения в промышленности цветных металлов зарубежных стран.— В кн.: Металлургия цветных металлов. М., Металлургиздат, 1957, с. 279—296. (Моск. ин-т цветн. металлов и золота и Всес. науч. инж.-техн. о-во цветн. металлургии. Сб. науч. тр., № 26). РЖГеогр., 1958, № 10 реф. 26023.

Перельман Ф. М. Предисловие.— В кн.: Рубидий. Сборник переводов. Под ред. Ф. М. Перельман. М., ИЛ, 1959, с. 3—8. Библиогр. 25 назв.

Переработка сподумена на соединения лития на заводах «Американской литиевой корпорации».— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 158—161. (Редкие металлы).

Петров Н. А., Милованов Г. Н. Освобождение солей лития, бериллия и др. от примесей хлоридов и нитратов путем электролиза маточного раствора.— В кн.: Сборник аннотаций изобретений и технических усовершенствований. М., 1946, с. 7. (Гл. техн. упр. М-ва цветн. металлургии СССР. Бюро по делам изобретательства. Центр. науч.-техн. б-ка).

Плющев В. Е. Значение лития в современной технике.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 7—18. (Редкие металлы). Библиогр. 30 назв.

Плющев В. Е. О взаимодействии сподумена с сульфатом калия при высоких температурах.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, вып. 7, с. 1413—1419. Библиогр. 17 назв.

Плющев В. Е. О взаимодействии сподумена с сульфатами щелочных металлов — ДАН СССР, 1959, т. 124, № 3, с. 642—645. Библиогр. 11 назв.

Плющев В. Е., Шахно И. В. Изучение процесса взаимодействия поллуцита со смесью окиси и хлорида кальция.— Науч. доклады высш. школы. Химия и хим. технол., 1958, № 4, с. 785—788. Библиогр. 10 назв.

Плющев В. Е., Шахно И. В. Исследование взаимодействия минералов, содержащих редкие щелочные элементы, с солями и окислами в процессах спекания и сплавления. 1. О получении хлорида цезия при взаимодействии поллуцита с окисью и хлоридом кальция.— Изв. высш. учебн. заведений. Химия и хим. технол., 1958, № 6, с. 54—60. Библиогр. 18 назв. РЖХим., 1956, № 16, реф. 57611.

Плющев В. Е., Шахно И. В. Развитие и современное состояние технологии рубидия и цезия и их соединений.— Успехи химии, 1957, т. 26, вып. 8, с. 944—964. Библиогр. 172 назв.

Плющев В. Е., Шахно И. В. Рубидий и цезий, области применения и методы получения.— Хим. наука и пром-сть, 1956, т. 1, № 5, с. 534—539. Библиогр. 33 назв.

Позин М. Е., Копылев Б. А. Пути развития технологии минеральных солей.— Хим. наука и пром-сть, 1957, т. 2, № 6, с. 676—686. Библиогр. 120 назв. [Литий].

Полкав Р. Я. Справочные цены на некоторые минералы, металлы, ферросплавы и другие полезные ископаемые на рынках капиталистических стран.— БИКИ. Приложение № 13, 20 декабря 1958 г. 59 стр. (Литий и литиевая руда на стр. 23—24). [Литий и цезий].

Положение с литием.— БИКИ, 1956, № 130, с. 4. [Данные по добыче минералов лития за 1949—1955 гг.].

Положение с литием в капиталистических странах.— БИКИ, 1954, № 64, с. 3.

Получение литиевых солей из литийсодержащих фосфатных минералов. (Реф.).— Минеральное сырье и его переработка, 1926, № 2, с. 192.

Полькин С. И. Флотация руд редких металлов и олова. М., Госгортехиздат, 1960. 637 стр.

Поставка литиевой руды из Канады в ФРГ.— БИКИ, 1959, № 68, с. 4.

Продажа Канадой литиевых концентратов Соединенным Штатам.— БИКИ, 1954, № 90, с. 3. [Краткая заметка].

Производство и потребление металлического лития.— Ж. хим. пром-сти, 1930, т. 7, № 2-3, с. 182—183. Библиогр. в подстроч. примеч.

Рост производства и потребления цезия и рубидия.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Цветная металлургия, 1960, № 1, с. 4.

Рост производства лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 303—304. (Редкие металлы).

Роуз М. Ядерная физика и низкие температуры.— Пробл. соврем. физ., 1957, № 3, с. 5—14. Библиогр. 13 назв.

Савицкий Е. М. Редкие металлы.— Природа, 1956, № 4, с. 24—30.

Савицкий Е. М. Редкие металлы и сплавы. М., Дом техники, 1959. 84 стр. Библиогр. с. 82—83.

Савицкий Е. М. Физико-химические свойства и области применения редких металлов.— Металловедение и обработка металлов, 1958, № 8, с. 2—13. Библиогр. 22 назв.

Сажин Н. П., Каплан Г. Е., Кроль Л. Я., Чернихов Ю. А. Редкие, малые и щелочноземельные металлы.— В кн.: Цветная металлургия Центральной и Восточной Германии. Под ред. В. А. Флорова. М., Металлургиздат, 1947, с. 270—336. [Литий, рубидий и цезий].

Сажин Н. П., Меерсон Г. А. Редкие элементы в новой технике.— Хим. наука и пром-сть, 1956, т. 1, № 5, с. 482—486. [Литий].

Сахаров Б. А. Современное состояние производства и потребления лития.— Хим. наука и пром-сть, 1956, т. 1, № 5, с. 529—533. Библиогр. 9 назв.

Сенявин М. М. Ионный обмен в переработке и получении солей.— Хим. наука и пром-сть, 1957, т. 2, № 6, с. 754—758. Библиогр. 31 назв.

Силина Г. Ф. Литий и его применение.— Редкие металлы, 1935, № 1, с. 44—47.

Синклер У. Все возрастающее значение редких элементов.— Сборник рефератов и переводов. Магадан, 1956, вып. 4, с. 4—8. (Гл. Упр. Дальстроя МЦМ СССР). [Литий].

Скляренко С. И., Дружинина О. С. Получение гидроокиси и чистого фторида лития.— В кн.: Сборник научных трудов (1931—1956 гг.). Т. 1. Технология. М., Металлургиздат, 1959, с. 28—36. (Гос. н.-и. ин-т редк. и малых металлов). Библиогр. 4 назв.

Снижение цены на литий в США.— БИКИ, 1955, № 65, с. 3.

Соболев М. Н. Промышленность лития за границей и возможность развития ее в СССР.— Минеральное сырье, 1930, № 11-12, с. 1585—1598.

Соболев М. Н., Лотов В. В., Асосков А. М. О методах переработки завитинского сподумена.— Редкие металлы, 1932, № 3, с. 47—51; № 4-5, с. 41—45; № 6, с. 33—37.

Соединения лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 141—147. (Редкие металлы). Библиогр. 12 назв.

Соловьев В. Я. Развитие цветной металлургии в период развернутого строительства коммунистического общества.— Цветные металлы, 1958, № 12, с. 1—5. РЖГеогр., 1959, № 9, реф. 27266.

Соловьев П. П. Полезные ископаемые северо-западных районов [Северо-западной зоны] СССР и участие института Механобр в их освоении.— В кн.: Обогащение и агломерация полезных ископаемых северо-западных районов СССР. Л., 1957, с. 3—8. (Всес. н.-и. и проект. ин-т механ. обработки полезн. ископаемых. Вып. 102). РЖГеол., 1958, № 10, реф. 18774.

Состояние минерально-сырьевой базы капиталистических стран.— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 5, с. 95—97. (МГ и ОН СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Спицын В. Проблема редких элементов в СССР.— Химия и соц. хозяйство, 1931, № 11-12, с. 65—84. [Литий, рубидий и цезий].

Степанов И. С. «Редкие металлы» — материалы новейшей техники. (Краткий очерк основных областей применения «редких металлов»). М., 1956. 58 стр. (М-во цветн. металлургии СССР. Центр. ин-т информации).

США.— Атомная энергия, 1959, т. 7, вып. 3, с. 301. [Выпуск в США цезия и рубидия в виде металлов для ионных двигателей; цены].

Тисов Л. У них всё впереди.— Комсомольская правда, 1958, 3 октября.

Фельдман Г. М. Сырьевые ресурсы редких металлов за границей и их использование. М.— Л., Металлургиздат, 1940. 196 стр. Библиогр. с. 193—194. [Литий, рубидий и цезий].

Ферсман А. Е. Проблема нерудных ископаемых. Л., Науч. хим.-техн. изд., 1929. 107 стр. (Материалы по химизации народного хозяйства СССР. Вып. 2). Библиогр. с. 106.

Ферсман А. Е. Редкие элементы в свете современной науки.— Редкие металлы, 1932, № 4-5, с. 13—19.

Фиалков Я. А. Редкие металлы и их значение в народном хозяйстве. Киев, Изд. АН УССР, 1948. 55 стр. (АН УССР. Бюро науч. пропаганды).

Фрайман И. Б. Новые методы получения некоторых солей цезия.— В кн.: Тезисы докладов на III Украинском Республиканском совещании по неорганической химии. Киев, январь 1958 г. Киев, Изд. АН УССР, 1958, с. 56. (Отд. хим. и геол. наук Ин-та общ. и неорган. химии АН УССР).

Хлопин В. Г. Литий и его соединения, их техническое применение и нахождение в русских минералах. Пг., 1916. 38 стр. (Материалы для изучения естественных производительных сил России, № 3).

Хроника.— Редкие металлы, 1934, № 2, с. 40. [Литий].

Хрущев Н. А. Некоторые вопросы конкретной экономики геологоразведочных работ. М., 1957. 20 стр. (МГ и ОН СССР. Б-ка Науч.-техн. горн. о-ва. Сер. геол., вып. 3). [Литий, цезий].

Хэкспилл Л., Тома Г. Прямой способ получения металлического цезия из шведского поллуцита.— В кн.: Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1956, с. 7—9. (Редкие металлы). Библиогр. 6 назв.

Цветные и редкие металлы в военной подготовке капиталистических стран. Сборник переводных статей под общ. ред. С. М. Вишнева и А. Ю. Шпирта. М.—Л., ГОНТИ, Ред. лит. по черн. и цветн. металлургии, 1939. 164 стр. [Значение лития, рубидия и цезия].

Цветные металлы и сплавы. Методы испытаний. М., Стандартгиз, 1959. 879 стр.

Цезий, рубидий и литий.— Природа, 1930, № 9, с. 914—915.

Цены на концентраты и металлы в Великобритании.— Информация Гиредмета, 1959, № 1, с. 137—138.

Цены на литиевые руды.— БИКИ, 1956, № 41, с. 4.

Швецов. Получение углекислого лития из сподумена.— Новости техники, 1933, № 64, с. 6.

Шиллер. Литий — металл будущего.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 319—322. (Редкие металлы). Библиогр. 11 назв.

Шманенков И. В. Задачи комплексного использования полезных ископаемых.— Разведка и охрана недр, 1958, № 2, с. 10—13.

Шнейдер. Переработка циннвальдита для получения солей лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 148—155. (Редкие металлы). Библиогр. 22 назв.

Шпирт А. Ю. Расхищение природных богатств колониальной Африки.— Природа, 1958, № 12, с. 51—58.

Шрек. Литий.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 321—322. (Редкие металлы).

Штауффер Р. Получение металлического лития из сподумена в вакууме.— В кн.: Литий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. О. С. Сергеевой. М., ИЛ, 1954, с. 37—46, илл. (Редкие металлы). Библиогр. 3 назв.

Щербаков Р. Металлы настоящего и будущего. О свойствах редких металлов и перспективах применения их в технике.— Изобретатель и рационализатор, 1959, № 9, с 8—9.

Щербань О. Н. Розвивати науковідослідження по мирному використанню атомної енергії.— Вісник АН УРСР, 1956, № 5, с. 20—30.

Югова Е. Д. Исследование на обогатимость руды месторождения Галимого с целью комплексного извлечения полезных компонентов.— В кн.: Труды института за 1956 год. (Сборник рефератов). Магадан, 1957, с. 91—95, илл. (СССР. М-во цветн. металлургии. Гл. упр. строительства Дальнего Севера. Всес. Магаданск. н.-и. ин-т).

Ямпольский М. Редкие элементы. Курское кн. изд., 1958. 122 стр.

The alkali metals.— Mining J., 1956, v. 247, № 6309, p. 82—83. Библиогр. 5 назв. Щелочные металлы. [Литий, рубидий и цезий].

The American Lithium Institute goes into high gear.— Foote Prints, 1957, v. 29, № 1, p. 15. [Американский литиевый институт начинает свою работу].

Andrews H. J. Lithium extraction from run-of-mine spodumene ore.— Chem. Engng Progr., 1958, v. 54, № 1, p. 54—55. РЖГеол., 1959, № 2, реф. 4470. РЖХим., 1959, № 7, реф. 23945. Извлечение лития непосредственно из необогащенной сподуменовой руды.

Arend A. Lithium.— Industr. Chemist, 1944, v. 20, № 235, p. 423—426. Литий. [Методы извлечения из руд и области промышленного применения].

Arundale J. C. Lithium.— Bull. Bur. Mines (U.S.A.), 1956, № 556, p. 465—470. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10406. Литий. [Обзор].

Arundale J. C. Lithium.— Engng and Mining J., 1956, v. 157, № 2, p. 108—109. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1929. Литий.

Baier E., Bambauer H. U. Ergebnisse und Aufgaben der mineralogischen Forschung. III. Elemente der modernen Technik: Lithium und Beryllium.— Umschau, 1958, Bd 58, № 20, S. 630—632. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23396. Результаты и задачи минералогических исследований. III. Элементы современной техники: литий и бериллий.

Bear I. J. Lithium: its extraction from Western Australian spodumene ore.— Chem. Engng and Mining Rev., 1958, v. 50, № 5, p. 40—46. Библиогр. 46 назв. Извлечение лития из сподуменовых руд Западной Австралии. [Способы извлечения, выщелачивание серной кислотой и ионный обмен; обжиг с известняком и гипсом, обжиг с известняком: возгонка лития в виде хлорида].

Bedeutende Zunahme der Lithium Verwendung. Verdreifachung der Erzeugung eines

seltenen Leichtmetalls.— Metall, 1955, Bd. 9, № 5/6, S. 225. РЖМет., 1956, № 3, реф. 2043. Применение добавок лития. Утроенное производство редких легких металлов.

Big increase in demand for lithium indicated.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3260, pt I, p. 953. Возросший спрос на литий.

Bliss L. G. Die Bedeutung des Leichtmetalls Lithium.— Chem. Rundschau, 1956, Bd 9, № 6, S. 131—132. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 838. Значение легкого металла лития.

Blumenfeld H. Lithium wird erfolgreich.— Metall, 1952, Jg 6, № 21-22, S. 715—716. Литий становится необходим.

Bradley W. Some newly available chemical compounds.— Industr. Chemist, 1959, v. 35, № 411, p. 230—236. C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 14383a. Некоторые химические соединения, недавно ставшие доступными. [В т. ч. соединения лития].

By-product minerals.— Mining J., 1957, v 248, № 6334, p. 48—49; № 6335, p. 81. Попутные минералы. [Рубидий и цезий].

A chain reaction that touched off an industrial boom in lithium.— Foote Prints, 1954, v. 26, № 2, p. 2—3. Промышленный литиевый бум.

Chaston J. C. Metals of high purity.— Metal Progr., 1956, v. 69, № 1, p. 64—67. Металлы высокой чистоты. [В т. ч. литий].

Clusius K., Stern H. Zur Reindarstellung von Cäsium-alumin aus Pollucit.— Helv. chim. acta, 1950, Bd 33, № 3, S. 462—465. C. A., 1950, v. 44, № 18, p. 8276. Получение чистых алюминиево-цезиевых квасцов из поллуцита.

Dasher J. Scale-up relationships in spodumene flotation.— Mining Engng, 1959, v. 11, № 6, p. 616. [Разрешение проблемы флотации сподумена].

Dérivés du lithium.— Chimie et Industrie, 1956, v. 75, № 3, p. 621. Соединения лития.

Dimmick T. D. Minor metals. Caesium, calcium, germanium, indium, selenium, strontium, tellurium, thallium, vanadium, yttrium.— Prepared in association with the Mines department of the states and territories. Canberra, 1949, 35 p. (Commonwealth Australia, Dept supply and devel. Bur. Miner. res. geology and geophys. Mineral. res. Australia. Summary rept № 35). Редкие металлы: цезий, кальций, германий, индий, селен, стронций, теллур, таллий, ванадий, иттрий.

Eigo D. P., Franklin J. W., Claver G. H. Lithium.— Engng and Mining J., 1955, v. 156, № 9, p. 75—89. 10 ill., 8 tabl. Литий.

Ellestad R. B. The lithium industry (mining, treatment and industrial uses).— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1948, v. 51, № 439, p. 619—622. Промышленность лития (добыча, обработка и промышленное применение).

Ellestad R. B., Clarke F. F. Extraction of lithium from its ores.— Mining Engng, 1955, v. 7, № 11, p. 1045—1047. Библиогр. 16 назв. Способы извлечения лития из руд.

Expansion of base metal industry.— S. Afric. Mining and Engng J., 1936, v. 47, № 2273, p. 865, 866. Развитие промышленности основных металлов. [В т. ч. лития].

Extraction methods.— Mining Mag., 1956, v. 94, № 4, p. 219. Методы извлечения [лития].

Facts about lithium.— S. Afric. Mining and Engng J., 1930, v. 41, pt II, № 2041, p. 246. Факты о литии. [Содержание в рудных минералах, свойства, сплавы].

Fisher H. M., Meyer H. C. Production of lithium grease in available equipment.— Foote Prints, 1948, v. 19, № 1-2, p. 9—12. Производство литиевых смазок.

Forschunginstitut für Lithium.— Z. angew. Geol., 1957, Bd 3, № 10, S. 487. Исследовательский институт по литию.

Foster F., Ralston O. C. Chloride volatization of lithium from spodumene.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1937, № 3344, p. 1—11. C. A., 1937, v. 31, № 16, p. 6241. Возгонка лития хлором из сподумена.

Freitag R. Lithium.— Emaillewaren Ind., 1934, v. 11, p. 249—250. C. A., 1934, v. 28, № 20, p. 6408. Литий. [Обзор по свойствам, производству и роли в сплавах].

Freitag R. Mode-metalle im Atomzeitalter.— Maschinenmarkt, 1956, Bd 62, № 12, S. 6—7. РЖМет., 1956, № 10, реф. 11309. Модные металлы атомного века.

Garrett D. E. Small-scale production of alkali metal salts.— Industr. and Engng Chem., 1959, v. 51, № 2, p. 119—120. РЖХим., 1959, № 14, реф. 50142. Производство солей щелочных металлов в небольших масштабах. [В т. ч. солей Li, Rb и Cs].

Germany's lithium purchase.— Mining J., 1959, v. 252, № 6454, p. 472. Покупки лития Германией.

Die Gewinnung von Beryllium, Caesium und Rubidium aus Beryl.— Metallbörse, 1931, № 36, S. 846. О способах извлечения бериллия, цезия и рубидия из берилла.

Gillson J. L. Industrial minerals.— Mining Congr. J., 1952, v. 38, № 2, p. 134—137, 146; 1953, v. 39, № 2, p. 90—96; 1955, v. 41, № 2, p. 100; 1956, v. 42, № 2, p. 126—136; 1957, v. 43, № 2, p. 141—149, 160; 1958, v. 44, № 2, p. 93—103, 136; 1959, v. 45, № 2, p. 122—130, 145. Промышленные минералы. [В т. ч. литиевые. Обзоры].

Gleanings from the reactive metals conference.— Mining J., 1957, v. 248, № 6357, p. 793. Конференция по реактивным металлам. [Литий, рубидий и цезий].

Greater demand for lithium.— Chem. Engng and Mining Rev., 1955, v. 47, № 10, p. 419. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10940. Повышенный спрос на литий.

Gutteras J. Mining and milling methods and costs at the Black-Hills Tin Co., Tinton, S. Dakota.— Inform. Circ. Bur. Mines (U.S.), 1939, № 7084, p. 1—16. Методы добычи и измельчения и стоимость лития на разработках фирмы Black-Hills Tin Co., Тинтон, Ю. Дакота.

Hackspill L., Thomas G. Direct preparation of metallic cesium from swedish pollucite.— C. r. Acad. sci., 1950, t. 230, p. 1119—1121. C. A., 1950, v. 44, № 18, p. 8271. Непосредственное получение металлического цезия из шведского поллуцита.

Hader R. N., Nielsen R. L., Herre M. G. Lithium and its compounds.— Industr. and Engng Chem., 1952, v. 43, № 2, p. 2636—2646. Литий и его соединения.

Haken W., von. Lithium im Produktionsbild.— Chem. Ind., 1956, Bd 8, № 5, S. 249—251. РЖГеогр, 1958, № 3, реф. 7224. Производство лития.

Hayward C. R. Minor metals topic in nonferrous metallurgy.— Engng and Mining J., 1945, v. 146, № 2, p. 123—125. Место редких металлов в цветной металлургии. [Литий].

Horst W. E. Scale-up relationships in spodumene flotation.— Mining Engng, 1958, v. 10, № 11, p. 1182—1185. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 26850. Зависимость результатов флотации сподумена от масштаба операции. [Соотношение между скоростью флотации и размером и типом флотомашины. Сопоставление результатов, полученных при флотации сподумена в лаборатории, на полузаводской установке и в промышленных условиях].

Houk L. G. The marketing of lithium minerals.— Inform. Circ. Bur. Mines (U. S.), 1942, № 7225. 14 p. Торговля минералами лития.

Hyde R. W. Lithium markets and technology.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 5, p. 67—69. Rhodesian Mining J., 1956, v. 28, № 350, p. 202—206. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11127. Рынки сбыта лития и технология его производства.

Import controls removed.— Mining J., 1957, v. 249, № 6359, p. 18. Устранение контроля на импорт. [В т. ч. на литиевые минералы].

Industrial lithium minerals.— Foote Prints, 1950, v. 22, № 2, p. 17—21. Промышленные литиевые минералы. Характеристика и применение.

Industrial lithium salts.— Foote Prints, 1950, v. 22, № 2, p. 14—16. Промышленные литиевые соли. [Химические и физические свойства].

Industrial lithium salts.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 12—23. Промышленные соли лития. [Свойства и применение].

Its name comes from lithos.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 24, p. 2850—2853. РЖМет., 1957, № 2, реф. 3249. Название «литий» происходит от «литос» (камень).

Jeffries Z. Rare metals and minerals.— Mining and Met., 1940, v. 21, № 397, p. 10—12. C. A., 1940, v. 34, № 9, p. 2749. 3. Редкие металлы и минералы. [Литий].

Jeffries Z. Rare metals and minerals.— Mining and Met., 1941, v. 22, № 410, p. 82—85. Редкие металлы и минералы. [Данные по Li].

Kennedy J. J. The alkali metal cesium and some of its salts.— Chem. Revs, 1938, v. 23, № 1, p. 157—163. C. A., 1938, v. 32, № 22, p. 8975. Щелочной металл цезий и некоторые его соли.

Landolt P. E. Lithium.— В кн.: Rare metals handbook. N. Y., 1954, p. 215—254. Литий. [Сырьевые источники, производство, свойство и применение].

Landolt P. E. Lithium.— Mining Engng, 1951, v. 3, № 12, p. 1045—1048. Литий.

Landolt P. E. New horizons for lithium.— J. Metals, 1957, v. 9, № 6 p. 766—768. Mining Engng, 1957, v. 9, № 4, p. 460—464. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14382. Новые перспективы для лития.

Landolt P. E. The lithium industry.— J. Electrochem. Soc., 1955, v. 102, № 12, p. 285C—287C. РЖМет., 1956, № 9, реф. 8627. Литиевая промышленность.

The last word on lithium.— Foote Prints, 1957, v. 29, № 1, p. 30—31. Последние сведения о литии.

Leonardi M. L. American Potash and Chemical Corp. Main plant cycle.— Mining Engng, 1954, v. 6, № 2, p. 203—208. РЖХим., 1956, № 8, реф. 22919. Основной производственный процесс на заводах Американского общества поташа и химикатов. [Получение Li_2NaPO_4 на комбинате Трона].

Lithium.— Ann. mines et carburants, 1955, an. 144, № 1, p. 46; an. 144, № 2-3, p. 82; 1957, an. 146, № 6, p. 402—403; 1958. an. 147, № 8-9, p. 598; № 12, p. 844; 1959, an. 148, № 3 p. 179; № 5, p. 322; № 9, p. 631; № 12, p. 754. Литий.

Lithium.— Chimie et industrie, 1955, t. 73, № 2, p. 356; 1956, t. 75, № 2, p. 375. Литий.

Lithium.— Engng and Mining J., 1957, v. 158, № 2, p. 102—103. Литий. [Обзор].

Le lithium.— La nature, 1951, № 3192, p. 121. Литий.

Lithium.— Metal Treatm. and Drop Forging, 1959, v. 26, № 164, p. 199—202. Литий. [Руды, получение и применение].

Lithium.— Mining J., 1948, v. 231, № 5898, p. 651. Библиогр. 11 назв. Литий.

Lithium.—Mining J., 1955, v. 245, № 6278, p. 714. Литий.

Lithium.— Mining J., 1956, Annual Rev., p. 51. РЖГеол., 1957, № 7, реф. 9585. Литий. [Обзор].

Lithium.— Mining J., 1958, Annual Rev., p. 51—52; 1959, Annual Rev., p. 51. Литий. [Обзор].

Lithium.— Mining World, 1959 ,v. 21, № 5, p. 73. Литий. [Обзор].

Lithium and its compounds.— S. Afric. Mining and Engng J., 1944, v. 55, № 2680, pt 1, p. 367. Литий и его соединения.

Lithium chemicals.— Mining J., 1958, v. 280, № 6386, p. 46. Литиевые химикалии.

Lithium compounds.— Mineral Inform. Serv., 1953, v. 6, № 9, p. 1—6. РЖХим., 1954, № 14, реф. 34931. Соединения лития.

Le lithium et ses composés.— Rev. prod. chim., 1955, v. 58, № 1213, p. 175—177; № 1210, p. 45—50. Литий и его соединения.

Lithium exploration program.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 6, p. 70—72, 79. Программа исследований по литию.

Lithium institute moves.— Mining J., 1957, v. 248, № 6357, p. 794. Институт лития переезжает.

Lithium markets and technology.— Rhodesian Mining J., 1956, v. 28, № 350, p. 202—203. Рынки сбыта лития и технология его производства.

Lithium metal by the gram or ton.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 47, p. 5717. Металлический литий в граммах или тоннах.

Lithium outlook.— Modern Metals, 1955, v. 11, № 4, p. 18. Перспективы лития.

Lithium outlook cloudy.— Chem. and Engng News, 1958, v. 36, № 46, p. 21. Сокращение спроса на литий в США.

Lithium production and uses.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 65, № 3236, p. 11. Производство и применение лития.

Lithium production and uses.— Chem. Age, 1955, v. 72, № 185, p. 17—20. Производство и применение лития. [Обзор].

Lithium. Production and uses. Now an element of growing international importance.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 65, № 3236, p. 1105—1107. Rhodesian Mines and Inds, 1955, v. 16, № 11, p. 12—13, 15. РЖГеол., 1955, № 10, реф. 15501; 1956, № 5, реф. 5260. Литий. Получение и применение. В настоящее время элемент растущего мирового значения.

Lithium, rubidium and cesium.— Industr. Chemist, 1952, v. 28, № 328, p. 246—277. Литий, рубидий и цезий.

Lithium salts.— Chem. Age, 1955, v. 72, № 1367, p. 934, 945. Соли лития.

Lithium — seeks to build future on wider civilian uses — North. Miner, Annual Rev. Number, 1958, p. 47. Ведутся исследования по более широкому использованию лития в мирных целях.

Lithium supply grows.— Chem. and Engng News, 1955, v. 33, № 47, p. 5074—5075. РЖГеол., 1956, № 10. реф. 10941. Рост производства лития в США.

Lithium — the lightest metal.— Canad. Mining J., 1930, v. 51, № 142, p. 994. Литий — самый легкий металл.

Lithium... the lightest metal.— Metal Progr., 1959, v. 76, № 2, p. 94—96. Литий... самый легкий металл. [Получение, свойства и перспективы применения лития и его сплавов. Обзор]

Lithium — widespread new uses hold greater promise.— North. Miner, 1956, Annual Rev. Number, sec. 6, p. 69. РЖГеол., 1957, № 10, реф 14222. Литий. Расширение новых видов использования.

Lübke A. Caesium. Gewinnung und Verwendung.— Metall, 1958, Bd 12, № 2, S. 146—149. Получение и применение цезия. [Обзор].

Luckenbach W. F. Lithium metal.— Foote Prints, 1956, v. 28, № 2, p. 23—28. Металлический литий.

Lytle A. R. The metallurgy of the less common metals — Chemistry and Industry, 1959, № 12, p. 378—385. Металлургия редких металлов. [Тантал, ниобий, бериллий, литий и др. Области применения, свойства, размеры потребления, исследования и задачи].

MacLeod J. Prospecting outlook bright.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 58. [Широкие перспективы лития].

Un métal extrêmement léger: le lithium.— La nature, 1949, № 3166, p. 56. Исключительно легкий металл — литий.

Metal market report.— S. Afric. Mining and Engng J., 1952, v. 63, № 3032, pt 1, p. 57. Сообщение о ценах. [В т. ч. на литий].

Metals, minerals and alloys.— Mining J., 1955, v. 245, № 6278, p. 713—714; 1956, v. 247, № 6314, p. 224—225. Металлы, минералы и сплавы. [Литий].

Meyer C. H. Economic of some of the less familiar elements.— Industr. and Engng Chem., 1938, v. 30, № 4, p. 431—436. Экономика некоторых менее известных элементов. [Обзор месторождений, методов производства и применения лития в промышленности].

Meyer H. C. Uncommon ores and metals.— Engng and Mining World, 1931, v. 2, № 2, p. 93—94. Редкие руды и металлы. [Добыча, применение и потребление цезия и рубидия в 1930 г.].

Minerals and ores.— Foote Prints, 1948, v. 19, № 1-2, p. 27—35. Минералы и руды. [В т. ч. литиевые].

Mordaunt B. Lithium: its production and use in Germany. Metal Ind., 1932, v. 40, p. 537—538. C. A., 1932, v. 26, № 14, p. 3758. Литий. Его производство и применение в Германии.

More metals for the future.— Mining J., 1957, v. 249, № 6362, p. 205. Больше металлов для будущего. [В т. ч. цезия].

Motock G. T. Extraction and uses of lithium in Germany.— Inform. Circ. Bur. Mines (U. S.), 1946, № 7361, p. 1—23. Извлечение и применение лития в Германии.

Munson G. A. Lithium.— Mining World, 1956, v. 18, № 5, p. 53; 1957, v. 19, № 5, p. 66. Литий [Обзоры].

The mystery metal — lithium. Canad. Metals, 1954, v. 17, № 13, p. 18, 20. Загадочный металл — литий.

Nonferrous metallurgy 1908—1958.— Engineering, 1958, v. 185, № 4810, p. 626. РЖМет., 1959, № 3, реф. 5372. Цветная металлургия в 1908—1958 гг. [Краткий обзор развития производства цветных металлов за последние 50 лет. Производство редких металлов, в т ч. лития].

Osborg H. Lithium.— Trans. Electrochem. Soc., 1934, v. 66, p. 1—14. C. A., 1934, v. 28, № 21, p. 6667. Литий.

Osborg H. Lithium.— Trans. Electrochem. Soc., 1934, v. 66, p. 91—105. (Discussion). Литий. [Производство, применение, сырьевая база].

The outlook for lithium.— Mining J., 1955, v. 245, № 6275, p. 613—614. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 12080. Перспективы лития.

The outlook for lithium.— Rhodesian Mining J., 1956, v. 28, № 334, p. 6. РЖГеол., 1956, № 9, реф. 9844. Перспективы лития.

Principal metals and minerals.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 2, p. 71—83. РЖГеол., 1958, № 12, реф. 21156. Важные металлы и минералы. Литий.

Procédé d'extraction de lithium de ses minerais silicoalumineux.— Chimie et Industrie, 1956, t. 75, № 4, p. 787. Способ извлечения лития из алюмосиликатных литиевых руд.

Properties of the alkali metals (tables).— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 19. Свойства щелочных металлов (таблицы).

Rare and minor metals.— Metal Ind., 1947, v. 71, № 24, p. 483—485. Редкие и малые металлы.

Recovery and uses of lithium.— Chem. Age, 1949, v. 60, № 1540, p. 119—120. Извлечение и применение лития.

Remond J. Le lithium et ses composés.— Rev. prod. chim., 1955, t. 58, № 1210, p. 45—50. РЖМет., 1956, № 23, реф. 2646. Литий и его соединения.

Remond J. Le lithium et ses composés. La fabrication des composés du lithium.— Rev. prod. chim., 1955, t. 58, № 1213, p. 173—177, 179. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7755. Литий и его соединения. Получение соединений лития.

Research on lithium.— Metal Bull., 1956, v. 4, № 4150, p. 25. Исследования по литию. [В США создан научно-исследовательский институт по литию].

Rumbold W. G. Lithium.— Mining J., 1930, v. 168, № 4927, p. 18. Литий.

Salts from lithium liquor.— Chem. and Eng. News, 1957, v. 35, № 20, p. 22. Получение солей лития из отходов.

Sanderson L. Caesium.— Canad. Mining J., 1959, v. 80, № 12, p. 78—80. Цезий. [Обзор. Химические и физические свойства цезия; условия залегания, способы отделения цезия от других компонентов; области применения].

Sanderson L. Lithium.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 7, p. 70—71. Литий.

Sargent J. D. Cesium.— В кн.: Mineral facts and problems. Washington, 1956, p. 169—172. (Bull. Bur. Mines (U. S. A.), № 556). Библиогр. 7 назв. Цезий.

Sargent J. D. Rubidium.— В кн.: Mineral facts and problems. Washington, 1956, p. 751—754. (Bull. Bur. Mines (U. S. A.), № 556). Библиогр. 4 назв. Рубидий.

Schreck A. E. Lithium.— Engng and Mining J., 1959, v. 160, № 2, p. 105—106. Литий. [Обзор].

Schreiter W. Die Bedeutung der seltenen Metalle in der neuzeitlichen Technik.— Neue Hütte, 1956, Jg 1, № 7, S. 381—389. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 2727. Значение редких металлов в современной технике. [Литий].

Schreiter W. Caesium — Gewinnung und Verwendung.— Neu Hütte, 1958, Bd 3, № 9, S. 572. Получение и применение цезия.

Shields J. E. Lithium compounds.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 98—99, 103. Соединения лития.

Simpson H. E. Lithium development and expansion.— Glass Ind., 1955, v. 36, № 1, p. 17—22, 46—47. C. A., 1955, v. 49, № 11, p. 211i. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4633. РЖХим., 1955, № 22, реф. 52583. Развитие и расширение литиевой промышленности.

Sinclair W. E. Economic problems and pegmatite minerals.— Mining Mag., 1959, v. 100, p. 14—20. C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 5991d. Экономические проблемы и пегматитовые минералы. [Литий].

Sittig M. Lithium.— Engng and Mining J., 1958, v. 159, № 2, p. 147—148. Литий. [Обзор].

Sittig M. Lithium.— Mining World, 1958, v. 20, № 5, p. 78. РЖГеогр., 1959, № 11, реф. 33539. РЖМет., 1959, № 3, реф. 5395. Литий. [Непрерывный рост добычи и потребления лития].

Sittig M. Manufacture and availability of the metals.— Chem. Engng Progr., 1956, v. 52, № 8, p. 337—341, 7 ill., 2 tabl. Производство и ресурсы щелочных металлов. [Методы производства металлических лития, натрия и калия; источники сырья].

Sittig M. Manufacture and availability of the alkali metals.— Chem. Engng Progr. Sympos. Series, 1957, v. 53, № 20, p. 35—41. Библиогр. 25 назв. РЖХим., 1959, № 2, реф. 5266. Производство щелочных металлов и их доступность. [Обзор. Способы производства Li, Na, K. Экономика производства: спрос, сырье и его распространенность, производственные мощности и перспективы развития].

Sittig M. A new look at lithium metal.— Brit. Chem. Engng, 1958, v. 3, № 3, p. 130—133. РЖХим., 1959, № 9, реф. 31930. Новый взгляд на металлический литий.

Snowballing demand for lithium stems from wide industrial uses.— North. Miner, 1954, v. 41, № 35, p. 4, 5, 19, 21. [Рост спроса на литий].

Spodumene and lithium.— Engng and Mining J., 1926, v. 121, № 22, p. 834. Сподумен и литий. [Краткие сведения о месторождениях литиевых минералов и применении их в промышленности].

Sykes W. P. Rare and precious metals.— Mining and Met., 1943, v. 24, p. 66—68. C. A., 1943, v. 37, № 7, p. 1687. 4. Редкие и драгоценные металлы. [В т. ч. литий].

Thom C., Gisler H. J. Flotation of nonmetallies.— Trans. Canad. Inst. Mining and Metallurgy, 1954, v. 57, p. 146—156. Bull. signal., 1956, v. 17, № 4, p. 1164, rés. 21818. Флотация неметаллических руд. [Литий].

Thomas G. Derivatives of cesium.— Ann. chimie, 1951, v. 6, p. 367—405. C. A., 1952, v. 46, № 1, p. 49. Производные цезия. [Получение и свойства соединений цезия].

Thomson A. G. Lithium.— Mining J., 1957, Annual Rev., p. 53, 55. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6517. Литий. [Обзор].

Thomson A. G. Lithium.— Mining J., 1958, Annual Rev., p. 49. Литий. [Обзор].

Timm W. B. Industrial minerals and the war effort. Lithium minerals.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1942, v. 35, № 361, p. 188. Роль промышленных минералов в войне. Минералы лития.

Tylor P. M. Economic importance of pegmatites.— Inform. Circ. Bur. Mines (U. S.), 1950, № 7550, p. 1—57. C. A., 1950, v. 44, № 9, p. 3851g. Экономическое значение пегматитов. [Литий].

Tylor P. M. Economics of pegmatites.— Mining Engng, 1953, v. 5, № 9, p. 894—898. РЖГеол., 1954, № 5, реф. 5201. Промышленное значение пегматитов. [Литий, рубидий и цезий].

U. S. lithium outlook.— Mining J., 1958, v. 251, № 6435, p. 702. Перспективы лития в США.

Wyman R. A. Laboratory investigation of spodumene flotation.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1956, v. 49, № 532, p. 562—565, 15 tabl. Лабораторное исследование флотации сподумена.

Zukunftsmetall lithium.— Chem. Rundschau, 1955, Bd 10, № 10, S. 462. Литий — металл будущего.

Андреева В. М., Гохман В. М., Ковалевский В. П., Половицкая М. Е. Экономические районы США. Север. Отв. ред. К. М. Попов и М. Г. Соловьева М., Географгиз, 1958. 830 стр., илл. (АН СССР. Ин-т географии). Библиогр. в подстроч. примеч.

Артемьев Б. Н. Перспективы создания сырьевой базы по редким металлам в СССР на вторую пятилетку.— В кн.: Геолого-разведочные работы во 2-ом пятилетии. Вып. 3. М.— Л., 1932, с. 168—182.

Беляевский Н. А. Геологическая служба Танганьики. (По материалам годового отчета департамента геологической службы).— Бюл. науч.-техн. информации, 1959, № 6, с. 97—98. (МГ и ОП СССР. Отд. науч.-техн. информации ВИМС).

Гордиенко М. Сырьевые богатства Урала.— Химия и соц. хозяйство, 1931, № 4-5, с. 83—87.

Добыча бериллиевой и литиевой руды в Южной Родезии — БИКИ, 1954, № 4, с. 3.

Добыча и экспорт литиевой руды Южно-Африканского Союза.— БИКИ, 1954, № 69, с. 3.

Добыча литиевой руды в Южной Родезии.— БИКИ, 1956, № 51-52, с. 8.

Добыча литиевых руд в капиталистических странах.— БИКИ, 1955, № 15, с. 3.

Добыча литиевых руд в капиталистических странах.— БИКИ, 1955, № 52-53, с. 5.

Добыча литиевых руд в Южной Родезии.— БИКИ, 1954, № 82, с. 3.

Добыча литиевых руд в Южной Родезии.— БИКИ, 1955, № 138, с. 3.

Добыча литиевых руд в Южной Родезии.— БИКИ, 1958, № 3, с. 4.

Добыча лития в Южной Родезии.— БИКИ, 1955, № 94, с. 3.

Залежи литиевой руды в Канаде.— БИКИ, 1953, № 119, с. 3.

К сокращению добычи литиевых минералов в Южной Родезии.— БИКИ, 1959, № 86, с. 4.

Лепешков И. Н. Исследования Н. Н. Ефремова в области минеральных солей.— Изв. Сектора физ.-хим. анализа, 1956, т. 27, с. 23—27. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии).

Литиевые руды как сырье для добычи цезия.— Экспресс-информация ВИНИТИ, 1959, вып. 40, ЦМ-160, с. 2—3. [Месторождение цезия в Канаде и США].

Новые месторождения петалита в Южной Родезии.— БИКИ, 1954, № 139, с. 3.

О контроле над экспортом лития из США.— БИКИ, 1955, № 50, с. 3.

Объем продаж американской фирмы по производству лития.— БИКИ, 1956, № 58, с. 4.

Олейников И. Н. Конго. М., Географгиз, 1959, 69 стр., илл. (У карты мира). [Литий].

Открытие крупного месторождения поллуцита в Южной Родезии.— БИКИ, 1960, № 17, с. 4.

Положение с литием в США.— БИКИ, 1955, № 143, с. 4.

Положение с литием в США и Канаде.— БИКИ, 1956, № 22, с. 4.

Прибыли американской фирмы по производству лития.— БИКИ, 1958, № 50, с. 4.

Прибыли американской фирмы по производству лития.— БИКИ, 1959, № 55, с. 4.

Продажа Канадой литиевых концентратов Соединенным Штатам.— БИКИ, 1954, № 90, с. 3.

Продажа лития американской фирмой.— БИКИ, 1958, № 16, с. 5.

Производство и экспорт литиевых руд странами Африки.— БИКИ, 1955, № 58, с. 3.

Производство и экспорт цезиевого концентрата (поллуцита) Южно-Африканским Союзом.— БИКИ, 1959, № 3, с. 4.

Производство лития в США.— БИКИ, 1955, № 6, с. 3.

Производство лития и добыча литиевых минералов в некоторых капиталистических странах.— БИКИ, 1956, № 72, с. 4.

Производство цветных металлов и добыча их руд в Бельгийском Конго.— БИКИ, 1956, № 11, с. 4.

Пяртли К. П., Розенберг Н. Б. Страны Африки. Краткое справочное пособие по экономической географии. Изд. 2, переработ. М., Учпедгиз, 1958. 214 стр., илл., карта. Библиогр. с. 211—212.

Розин М. С. География полезных ископаемых Африки. М., Географгиз, 1957. 280 стр. Библиогр. с. 258—263. [Литий].

Серебряков Л. П., Левитский Л. П. Достижения советской геологоразведки.— Сов. наука, 1940, № 5, с. 66—80. [Промышленное освоение ряда полезных ископаемых — ниобия, лития, рубидия, цезия].

Создание фирмы по добыче литиевых минералов в Испании.— БИКИ, 1956, № 115, с. 4.

Сокращение добычи литиевых руд в Южной Родезии.— БИКИ, 1958, № 33, с. 4.

Тронев В. Г. Об исследовании и производстве редких элементов в Германской Демократической Республике.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 7, с. 1716—1717. Библиогр. 6 назв. [Рубидий и цезий].

Экспорт литиевых руд капиталистическими странами.— БИКИ, 1955, № 58, с. 3.

Геохимия редких элементов, типы месторождений и направленных поисков месторождений редких элементов в Китае.— Дичжи чжиши, 1957, № 11, с. 5—12 (кит.). РЖГеол., 1959, № 2, реф. 3413.

Alscope explorations activity, interests cover wide field.— North. Miner, 1958, v. 44, № 33, sec. 1, p. 9. Широкие поисковые работы компании Alscope. [Месторождение лития на востоке Елоунайфа, в районе оз. Рид].

Alscope negotiating funds for lithium development.— North. Miner, 1958, v. 44, № 15, sec. 1, p. 16. [Компания Alscope Explorations Ltd ведет переговоры с США для дальнейшего исследования и развития литиевого месторождения в Reid Lake, на востоке Елоунайфа].

Annual report of the Geological Survey Department. For the year ended 31-st De-

cember, 1953, Uganda, Command His Excellency Governor, 1954, 32 p. РЖГеол., 1957, № 8, реф. 11653. Годовой отчет департамента Геологической службы на 31 декабря 1953 г. Уганда. [Амблигонит].

At Foote the lithium story is 450 feet long.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 6, p. 43. [Большие масштабы работ компании Foote по литию].

Aumacho River estimates ore.— North. Miner, 1956, v. 41, sec. 2, № 42, p. 19. РЖГеол., 1957, № 1, реф. 960. Запасы руд в месторождении Омаго-Ривер. [Литиевые руды].

Australia's lithium deposits await development.— Mining J., 1949, v. 232, № 5919, p. 78—79. Месторождения лития в Австралии нуждаются в разработке.

Base minerals in Southern Rhodesia.— Mining J., 1959, v. 252, № 6443, p. 170—172. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21086. Основные виды полезных ископаемых [в т. ч. литиевых минералов] Южной Родезии.

Bear I. J. Lithium: the extraction from Western Australian spodumene ore.— Chem. Engng and Mining Rev., 1958, v. 50, № 5, p. 40—46 РЖХим., 1959, № 1, реф. 1852. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 19290. Литий. Его извлечение из западноавстралийских сподуменовых руд.

Beer H. L. Beneficiation of some canadian nonmetallic ores.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1954, v. 47, № 509, p. 581—585. РЖГеол., 1955, № 8, реф. 11497. Обогащение некоторых канадских неметаллических руд. [Литиевые руды]

Bell F. C. Manitoba's mineral industry.— West. Miner and Oil Rev., 1958, v. 31, № 4, p. 120—122, 124. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7656. Горная промышленность Манитобы. Разведка литиевых руд и поллуцита.

Beryl-lithium. Selection Trust's African interests.— Metal Bull., 1954, № 3912, p. 22. [Капиталовложения фирмы Selection Trust в предприятия по добыче лития и бериллия в Южной Родезии].

Bikita acquires new lithium property.— Mining J., 1959, v. 253, № 6488, p. 665. Фирма Bikita Minerals осваивает новые литиевые месторождения.

Bowles O. Nonmetallic minerals, new deposits and methods and new uses for a variety of industrial minerals.— Mining and Met., 1945, v. 26, № 458, p. 76—80. Неметаллические ископаемые, новые месторождения, методы обработки и промышленное использование минерального сырья. [Руды лития].

Brazil's growing mineral industry.— Mining J., 1958, v. 250, № 6385, p. 12—14. РЖГеол., 1959, № 1, реф. 1058. Рост горнорудной промышленности Бразилии. [Литиевые рудопроявления].

Brown N. B. Modern techniques in geological survey in Southern Rhodesia.— Mining J., 1959, v. 252, № 6442, p. 142—143. Библиогр. 4 назв. Современные методы геологических исследований в Южной Родезии. [Литий].

Browning J. C. Ontario annual review — 1955.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 2, p. 94—97. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1860. Годовой обзор по Онтарио за 1955 г. [Литиевые руды].

Browning J. C. Quebec annual review — 1955.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 2, p. 98—100, 125. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1859. Годовой обзор по Квебеку за 1955 г. [Литий — запасы и добыча].

Browning J. C. Quebec mining review.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 2, p. 120—123. Обзор горнорудной промышленности Квебека.

Building plant for lithium.— North. Miner, 1954, v. 41, № 32, p. 1112, 1115, 1109. Строительство литиевого завода.

Buisson A. Canadian titanium and lithium.— Mining Mag., 1954, v. 91, № 3, p. 149—151. C. A., 1955, v. 49, № 11, p. 211g. Титан и литий в Канаде.

Callison C. H. America's natural resources.— N. Y., 1957, 211p. Природные ресурсы Америки.

Campbell I. Industrial minerals.— Mining Engng, 1955, v. 5, № 2, p. 162—166. РЖГеол.-геогр., 1954, № 3, реф. 3550. Промышленные минералы. [В т. ч. литиевые].

Can Britain afford to neglect newer metals?— Mining J., 1956, v. 247, № 6317, p. 304—306. Может ли Англия пренебрегать новейшими металлами? [О положении промышленности редких металлов, в частности лития, в Англии].

Canada. Lithium from Quebec.— Mining J., 1955, v. 244, № 6249, p. 585. Канада. Литий из Квебека.

Canada's mineral industry in 1956.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1957, v. 50, № 537, p. 1—3. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8458. Минеральная продукция Канады в 1956 г. [Сведения о добыче полезных ископаемых в Канаде в 1956 г., в т. ч. лития].

Canada's sole lithium producer.— Precambrian, 1957, v. 30, № 2, p. 44. Продажа лития в Канаде.

Canadian lithium.— Chem. Age, 1954, v. 71, № 1389, p. 778. Литий в Канаде.

Canadian Lithium Mining Corporation.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 1, p. 113. Канадская литиевая горнодобывающая корпорация.

The central African Federation.— Mining J., 1957, Annual Rev., p. 157, 159, 161. РЖГеол., 1958, № 2, реф. 2703. Центрально-Африканская Федерация. [Литий].

The Central African Federation. Southern Rhodesia. Northern Rhodesia. Nyasaland.— Mining J., 1958, Annual Rev., p. 147, 149, 151. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23372. Федерация Центральной Африки (Южная Родезия, Северная Родезия, Ньясаленд). [Амблигонит, петалит, лепидолит и сподумен].

Cesium and rubidium hit market.— Chem. and Engng News, 1959, v. 37, № 22, p. 50. [Увеличение производства цезия и рубидия компанией American Potash and Chemical Corp. в Лос-Анжелосе из отходов переработки лепидолита].

Cesium at Bernic Lake.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 32, p. 76. Цезиевое месторождение оз. Берник.

Charrin V. Possibilités de minerais des métaux rares en France.— Génie civil, 1953, t. 130, № 10, p. 186—190. Потенциальные

возможности руд редких металлов во Франции. [Литий].

Christie K. J. Mining activity in the Northwest Territories, season of 1954.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 2, p. 71. Развитие горных разработок в Северо-Западных территориях в 1954 г.

Chronique des métaux, minerais et substances diverses.— Ann. mines, 1956, an. 145, № 3, p. 63—72. Обзор минерального сырья. [Литий].

Chronique des métaux, minerais et substances diverses.— Ann. mines, 1957, № 6, p. 401—408. Обзор минерального сырья. [Литий].

Cole G. E. Lithium exploration programme.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 6, p. 70—72, 74. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4513. Программа исследовательских работ по литию.

Cole G. E. Manitoba and Saskatchewan.— West. Miner and Oil Rev., 1956, v. 29, № 10, p. 86—89. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15789. Манитоба и Саскачеван. [Литиевые рудопроявления в Кэт-Лейке].

Cole G. E. Ontario gold output advances.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 12, p. 48, 50, 52, 56, 58. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6426. Добыча золота в Онтарио возрастает. [Месторождения лития].

Cole G. E. Review of Ontario. Uranium producers develop rapidly.— West. Miner and Oil Rev., 1956, v. 29, № 10, p. 102—105. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12661. Обзор по Онтарио. Урановая промышленность быстро развивается. [Литий в Онтарио].

Colin L. L. The mineral wealth of Mozambique.— Rhodesian Mines and Inds, 1954, v. 14, № 12, p. 6—7, 13. РЖГеол., 1955, № 3, реф. 3172. Минеральные богатства Мозамбика. [Литиевое сырье].

Combined development.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 10, p. 132. Комплексные исследования. [В т. ч. литий].

Continued expansion aspected for lithium industry.— Engng and Mining J., 1945, v. 146, № 6, p. 81. Продолжающееся расширение литиевой промышленности.

Convey J. Development of the uranium and atomic-energy industry in Canada.— Trans. Canad. Inst. Mining and Metallurgy, 1954, v. 57, p. 562—570. C. A., 1954, v. 48, № 22, p. 13446h. Развитие урановой и атомной промышленности в Канаде. [Литий].

Conwest find starts boom — 2000 claims recorded.— North. Miner, 1955, v. 41, N 10, sec. 1, p. 4, 9. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7753. [Открытие компанией «Conwest Exploration Co» положило начало буму. Сообщается о 2000 заявок на литиевые участки].

Cottingham W. M. The mineral resources of the province of Quebec and the ceramic industry.— Clay Prod. News and Ceram. Rec., 1956, v 29, № 1, p. 16—17. РЖГеол., 1956, № 12, реф 13423. Минеральные ресурсы провинции Квебек и керамическая промышленность. [Добыча литиевых минералов].

Davies J. F. Lithium deposits of the Cat Lake — Winnipeg River area.— Precambrian, 1956, v. 29, № 6, p. 46—50. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12790. Литиевые месторождения Кэт-Лейк района Виннипег-Ривер.

Davies J. F. Manitoba lithium deposits.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 78—79, 100—101. Месторождения лития в Манитобе.

Devlin S. Expanding sources of profit in new and rare metals.— Mag. Wall St. and Business Analyst, 1955, v. 97, № 5, p. 256—258, 281, 283. Развитие выгодных источников новых и редких металлов. [Литий].

Directory of mineral products in California during 1952 and 1953.— Calif. J. Mines and Geol., 1955, v. 51, № 4, p. 359, 374, 387. Указатель по добыче минералов в Калифорнии в 1952 и 1953 гг. [Литий].

Driscoll R. F. Boreal's rare mineral Bet.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 10, p. 48. Редкие металлы рудника Бет компании Boreal, Канада. [Добыча литиевых минералов].

8-claim lithium prospect staked in Northern Manitoba.— Precambrian, 1955, v. 28, № 9, p. 10. [Литиевое месторождение в Северной Манитобе, Канада].

Eklund S. O. Mozambique as a source of nuclear raw materials.— Industr. Rev. Africa, 1956, v. 8, № 2, p. 110—111, 113, 115. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6493. Мозамбик как источник атомного сырья. [Литий].

Elliott C. R. Conwest Exploration and associates in the post-war period.— West. Miner Oil Rev., 1958, v. 31, № 10, p. 84—87. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21089. Роль компании Conwest Exploration [в Западной Канаде и Аляске] в послевоенный период. [В Нью-Брансуик разведано месторождение сподуменсодержащих пегматитов].

Ellswarth H. V. Rare element minerals of Canada. Ottava, 1932. 272 p. (Canad. Dept. Mines. Geol. Surv. Econ. Geol. Ser., № 11). Редкоэлементные минералы в Канаде. [Литий, рубидий и цезий].

Enough lithium by next year.— Chem. and Engng News, 1954, v. 32, № 18, p. 1760—1761. К будущему году достаточно лития.

Exciting future for lithium.— Rhodesian Mining Rev., 1955, v. 20, № 13, p. 45—46. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 8082. Большое будущее лития.

Exclusive mineral concessions awarded in Mosambique: first since 1945.— Rhodesian Mining J., 1955, v. 27, № 332, p. 15. РЖГеол., 1955, № 10, реф. 15465. Первые минеральные концессии в Мозамбике с 1945 г. [Литий].

Expansion of East Germany's mineral industry.— Mining J., 1959, v. 253, № 6473, p. 235. РЖГеогр., 1960, № 4, реф. 9422. Расширение восточно-германской горнорудной промышленности. [Извлечение лития из оловянных руд района Альтенберга].

Foote Mineral Company announces the second lithium award program.— Foote Prints, 1954, v. 26, № 1, p. 15. Компания Foote Mineral объявляет вторую программу по литию.

Foote Mineral lithium expansion.— Glass Ind., 1954, v. 35, № 5, p. 266. Компания Foote Mineral расширяет оборудование для лития.

Foote moves «mountains» of lithium ore in North Carolina.— Foote Prints, 1954, v. 26,

№ 2 p. 4—6, 6 ill. [Добыча литиевой руды в Кингс-Маунтин (Северная Каролина) компанией Foote].

Foote offers lithium.— Light Metal Age, 1956, v. 14, № 5-6, p. 38. Производство лития компанией Foote, США.

Foote of Kings Mountain.— Esso Oilways, 1957, v. 25, № 5, p. 1—6. РЖГеол., 1958, № 7, реф. 12454. [Устойчивое положение литиевого рудника Кингс-Маунтин, Северная Каролина, США].

Foote's operation lithium... Kings Mountain, North Carolina.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 2, p. 14—18. [Разработка литиевого месторождения Кингс-Маунтин компанией Foote].

Foote's operation lithium... Sunbright, Virginia.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 2, p. 2—13. [Новое литиевое предприятие компании Foote... Санбрайт, Виргиния].

Foote sponsors second lithium award program.— Chem. and Engng News, 1954, v. 32, № 20, p. 1991—1992. Компания Foote выдвигает вторую программу по литию.

For the first time rubidium and caesium salts are available in large quantities at economic prices.— Chem. Age, 1959, v. 81, № 2069, p. 390. Соли рубидия и цезия впервые доступны в больших количествах по промышленным ценам. [Реклама английской компании].

Further by-product minerals.— Mining J., 1957, v. 248, № 6335, p. 81. Попутные минералы. [Рубидий].

Gallagher D., Klepper M. R., Overstreet W. C., Sample R. D. Mineral resources of Southern Korea. Tokyo, 1947, 50 p. (General Headquarters, Supreme Commander for the Allied Powers, Natural Resources Sec. Rept, № 84). C. A., 1948, v. 42, № 2, p. 495d. Минеральные ресурсы [в т. ч. лития] Южной Кореи.

Garrett D. E. Industrial crystallization at Trona.— Chem. Engng Porgr., 1958, v. 54, № 12, p. 65—69. РЖХим., 1959, № 22, реф. 79125. Промышленные методы кристаллизации на заводе Трона. [Извлечение солей лития].

Geomines close lithium plant.— Mining J., 1958, v. 251, № 6434, p. 673. Компания Geomines закрывает литиевый завод.

German company reports separation.— Chem. Age, 1957, v. 78, № 1997, p. 652. [Немецкая компания сообщает о выделении Li^7].

Germanium and lithium discovered in Northern Rhodesia.— Rhodesian Mining Rev., 1954, v. 19, № 8, p. 21. РЖГеол., 1955, № 7, реф. 9591. Германий и литий в Северной Родезии.

Gillson J. L. Industrial minerals.— Mining Congr. J., 1954, v. 40, № 2, p. 67—74, 77, 79—81. РЖГеол., 1955, № 3, реф. 3256. Промышленные минералы. [В т. ч. литиевые].

Gillson J. L. Industrial minerals.— Mining Congr. J., 1956, v. 42, № 2, p. 126—136, ill. Промышленные минералы. [В т. ч. литиевые].

Gillson J. L. Industrial minerals.— Mining Congr. J., 1957, v. 43, № 2, p. 141—148, 160—161. Промышленные минералы. [В т. ч. литиевые].

Giroux M. J. L'industria mineraria del Canada.— Ind. mineraria, 1957, v. 8, № 7, p. 457—472. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8457. Горная промышленность Канады. [В т. ч. литий].

Gold and mineral production in Rhodesia.— Rhodesian Mining J., 1955, v. 27, № 342, p. 328—331. РЖГеол., 1956, № 9, реф. 9787. Добыча золота и других полезных ископаемых в Родезии. [В т. ч. литиевых минералов].

Goter E. R., Hudspeth W. R., Rainey D. S. Mining and milling of lithium pegmaties at Kings Mountain, North Carolina.— Mining Engng, 1953, v. 5, № 9, p 890—893. Econ. Geol., 1953, v. 48, № 4, p. 326—327. Добыча и обогащение литиевых пегматитов в Кингс-Маунтин, Северная Каролина.

Goudge M. F. Industrial minerals in Canada — 1957.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 2, p. 151—153. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5513. Добыча полезных ископаемых [в т. ч. сподумена] в Канаде в 1957 году.

Goudge M. F. Minerals in Canada — 1957.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 2, p. 151—153. Минералы [литиевые] в Канаде в 1957 г.

Green Bay Mining.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 7, p. 112. [Литиевое предприятие компании Green Bay].

Green Bay Mining and explorations.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 10, p. 132. [Сподуменовые руды района Херб-Лейк в Манитобе].

Haw V. A. Industrial minerals in Canada — 1956.— Canad. Mining J., 1957, v. 78, № 2, p. 139—142. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 852. Добыча полезных ископаемых в Канаде. [Добыча и обогащение сподумена].

Heinz A. Probleme der Kaliindustrie in der Deutschen Demokratischen Republik.— Chem. Techn., 1958, Bd 10, № 7, S. 390—391. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 24617 Проблемы калийной промышленности в Германской Демократической Республике. [Проблема извлечения соединений рубидия, цезия и бора из калийных солей].

Hess F. Lithium in North Carolina.— Engng and Mining J., 1936, v. 137, № 7, p. 339—342. Литий в Северной Каролине.

Horak J. Nekteré zdroje sklárskych surovin na Morave.— Sklár a keramik, 1954, v. 4, № 9, p. 247—249. РЖГеол., 1955, № 10, реф. 15606. Некоторые источники сырья для стекольной промышленности в Моравии. [Литий].

Important caesium find.— Mining J., 1959, v. 252, № 6452, p. 422. Найдено новое важное месторождение цезия.

Increased production of lithium in USA.— Mining J., 1938, v. 203, № 5385, p. 1012. Рост производства лития в США.

Industrial lithium minerals.— Foote Prints, 1950, v. 22, № 2, p. 17—21. Промышленные литиевые минералы.

Industrial mineral developments.— Rock Prod., 1953, v. 56, № 4, p. 140—144, 146, 178, 182. РЖХим., 1954, № 7, реф. 22254. Развитие промышленности минерального сырья. [Добыча в США минерального сырья, в т. ч. литиевого].

Industrial mineral notes.— Canad. Mining and Metallurg. Bull., 1955, v. 48, № 552, p. 683—884. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6424. Заметки о полезных ископаемых. [Канада — литий].

Industrial minerals of South Africa.— Mining and Engng J., 1936, v .47, № 2274, p. 71, 73, 74. Промышленные минералы [в т. ч. литиевые] Южной Америки.

Industry looks at lithium.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 3. Промышленные перспективы лития.

Interest focused on Manitoba lithium.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 19, p. 60. Литий Манитобы привлекает внимание.

Interest in lithium.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 9, p. 138. Интерес к литию [в Канаде].

Jean Lake lithium Mines.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 2, p. 238. Литиевые рудники озера Джан.

Josephson G. W. Mineral raw materials.— Industr. and Engng Chem., 1955, v. 47, № 2, p. 426—431. Минеральное сырье. [Добыча литиевых минералов].

Kalenowski L. H., Runke S. M. Recovery of lithium from spodumene-amblygonite mixtures.— Rept Invest. U. S. Bur. Mines, 1952, № 4863, p. 1—5 Извлечение лития из смеси сподумена и амблигонита.

Kautzsch E. Lagerstätten seltener metallischer und halbmetallischer Rohstoffe und ihre montangeologische Erforschung in der Deutschen Demokratischen Republik.— Neue Hütte, 1957, Bd 2, № 2-3, S. 115—118. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15898. Месторождения редких металлических и полуметаллических видов сырья и их горно-геологическое изучение в ГДР. [Литий].

Kestner gain contracts for large-scale plants.— Chem. Age, 1959, v. 82, № 2098, p. 403. Кестнер получает контракты на крупные заводы. [Производство солей лития в Англии].

Keyser W., de. Exposé au cours de la «Journée universitaire», 15 Janvier 1955.— Rev. gén sci appl., 1954, v. 2, № 5, p. 115—118. РЖГеол., 1956, № 7, реф. 7860. Сообщение, сделанное во время «Дня университета» 15 января 1955 г. [Литиевые минералы в Конго].

Kings Mountain... one of the world's finest sources of lithium — Foote Prints, 1951, spec. Anniv. Issul, p. 3. Кингс-Маунтин — одно из лучших в мире литиевых месторождений.

Knoerr A. W., Luthjen G. P. Prospecting for atomic minerals N. Y.— London, 1955. 211 p., 8 pls, 21 text — figs. Перспективы атомных минералов.

Lacorne lithium mines.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 8, p. 110, 112. Литиевые разработки в Лакорн.

Lamming C. K. G. Lithium resources of the Western Hemisphere.— Mining J., 1956, v. 247, № 6319, p 360—361. РЖГеогр., 1958, № 3, реф 8351. РЖГеол., 1957, № 5, реф. 6458. Литиевые ресурсы западного полушария.

Lamming C. K. G. World lithium resources.— Mining J., 1956, v. 247, № 6318, p. 334—336; № 6319, p. 360—361. РЖГеогр., 1957, № 12, реф. 26603. РЖГеол., 1958, № 11, реф. 19492. Мировые ресурсы лития.

Landolt P. E. The lithium industry.— J. Electrochem. Soc., 1955, v. 102, № 12, p. 285C—287C. РЖГеогр., 1957, № 8, реф. 18640. Литиевая промышленность [США].

Large lithium contract.— Mining J., 1957, v. 248, № 6349, p. 530. Крупный литиевый контракт.

A lilliputian plant.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 2, p. 19—20. [Опытный Li завод компании Foote Mineral].

Lincoln F. C. The Etta Mine a unique lithia producer in the Black Hills.— Engng and Mining J., 1927, v. 124, № 6, p. 213—219. Рудник Этта — крупнейшее литиевое предприятие в Блэк-Хилсе. [История открытия, методы разработок, аналитические данные].

Lincoln F. C. Rock products industry of South Dakota.— Rock Prod., 1927, v. 30, № 11, p. 34—38. Горнорудная промышленность Южной Дакоты. [Литий в Южной Дакоте].

Lithium.— Echo mines et métallurgie, 1954, № 3475, p. 838, 842, 853. Литий.

Lithium.— Mining J., 1955, v. 244, № 6238, p. 272. Литий [в провинции Квебек, Канада].

Lithium.— Skillings' Mining Rev., 1955, v. 44, № 14, p. 7. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8830. Литий.

Lithium.— Skillings' Mining Rev., 1955, v. 44, № 25, p. 18, РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8828. Литий.

Lithium.— Z. prakt. Geol., 1934, Jg 42, № 1, S. 12. Литий.

Lithium agreement.— Mining J., 1957, v. 248, № 6351, p. 592. Соглашение по литию.

Lithium and uranium included in Monpre Uranium Exploration plans.— Canad. Mining Reporter, 1955, v. 38, № 11, p. 1, 9. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8848. Литий и уран включены в планы исследований фирмы Monpre Uranium Exploration.

Lithium-bearing ores.— Rhodesian Mining Rev., 1954, v. 19, № 3, p. 43. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4906. Литийсодержащие руды.

Lithium. Big America output goal.— Metal Bull., 1952, № 3707, p. 25. Литий. Большие задачи Америки по выпуску продукции.

Le lithium brésilien.— Chronique mines colon., 1954, an. 22, № 222, p. 303. Литий в Бразилии.

Lithium brings untold wealth to deserts of South West.— Rhodesian Mining J., 1957, v. 29, № 367, p. 381. Промышленность лития принесет богатства пустыням Юго-Запада.

Lithium. Canadian — U. S. deal.— Metal Bull., 1954, № 3911, p. 28. [Соглашение между канадской и американской фирмами по поставкам в США литиевых концентратов].

Le lithium canadien.— Chronique mines colon., 1954, an. 22, № 222, p. 301—303. Литий в Канаде.

Lithium carbonate manufacture.— Chem. Age, 1956, v 76, № 1952, p. 402. Производство карбоната лития.

Lithium carbonate plant.— Mining J., 1957, v. 248, № 6343, p. 340—341. Завод по производству карбоната лития.

Lithium compounds.— Mineral Inform. Serv., 1956, v. 9, № 9, p. 3—5. Соединения лития

Lithium compounds industry for Canada.— Chem. Trade J. and Chem. Engr, 1955, v. 136, № 3548, p. 1428. Промышленность литиевых соединений для Канады.

Lithium contract cancelled.— Mining J., 1959, v. 253, № 6472, p. 217. Соглашение на литий аннулировано.

Lithium Corporation.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 10, p. 144. Литиевая корпорация. [Канада].

Lithium Corporation negotiating new deal.— North. Miner, 1958, v. 44, № 15, sec. 1, p. 14. Литиевая корпорация Канады заключает новую сделку.

Lithium Corporation of America.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 36, p. 4252. Литиевая корпорация Америки.

Lithium Corporation of Canada.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 7, p. 110, 112. Литиевая корпорация Канады.

Lithium Corporation of Canada sinking shaft at its Cat Lake property.— Precambrian, 1956, v. 29, № 1, p. 32. Литиевая корпорация Канады ведет разработку месторождения Кэт-Лейк.

Lithium Corporation opens N. Y. Sales Office.— J. Electrochem. Soc., 1954, v. 101, № 12, p. 296c. Фирма Lithium Corp. сообщает об открытии торговой конторы N. Y. Sales Office.

Lithium Corporation opens two new mines.— Mining World, 1956, v. 18, № 1, p. 40—42. Литиевая корпорация открывает два новых рудника.

Lithium cutback expected.— North. Miner, 1958, v. 44, № 33, sec. 1, p. 11. Предполагаемое сокращение операций по литию компанией Foot Mineral.

Lithium development near Yellowknife.— West. Miner and Oil Rev., 1957, v. 30, № 4, p. 162. Поиски лития близ Елоунайф.

Lithium from Congo tin ore.— S. Afric. Mining and Engng J., 1956, v. 67, № 3284, pt 1, p. 9. Литий из оловянных руд в Конго.

Lithium from Quebec.— Mining J., 1955, v. 244, № 6249, p. 585. Литий из Квебека.

Lithium in Canada.— Mining J., 1956, v. 247, № 6326, p. 802. Литий в Канаде.

Lithium industry.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3261, pt 1, p. 975. Литиевая промышленность.

Lithium in limelight.— Canad. Metals, 1953, v. 16, № 4 p. 8. Литий в центре внимания. [Исследование крупных залежей литиевых руд в Канаде и США].

Lithium in Manitoba. What about it?— Precambrian, 1953, v. 26, № 1, p. 17, 39. Литий в Манитобе.

Lithium in North America.— Mining Mag., 1956, v. 94, № 1, p. 57—59; № 2, p. 117—118. Литий в Северной Америке.

Lithium in Quebec.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 4, p. 70. Литий в Квебеке. [Канада].

Lithium in Rhodesia.— Nucleonics, 1956, v. 14, № 7, p. RII. Литий в Родезии.

Lithium in Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3242, p. 175. Литий в Родезии.

Lithium in Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng. J., 1955, v. 66, № 3252, p. 631. Литий в Родезии.

Lithium in S. W. Africa.— North. Miner, 1954, v. 41, № 36, p. 84. Литий в Юго-Западной Африке.

Lithium Institute ceases.— North. Miner, 1958, v. 44, № 15, sec. 1, p. 11. [Американский] Литиевый институт прекращает работу.

Lithium metal.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 9, p. 116. Металлический литий [в Канаде].

Lithium. Metals, minerals and alloys.— Mining J., 1954, v. 243, № 6218, p. 456. Литий. Металлы, минералы и сплавы.

Lithium minerals.— Mining and Met., 1941, v. 22, № 410, p. 101. Литиевые минералы.

Lithium ore in South-West Africa.— S. Afric. Mining and Engng J., 1933, v. 44, № 2156, pt 1, p. 449. Руды лития в Юго-Западной Африке.

Lithium ores in South-West Africa.— Chem. Trade J. and Chem. Engr, 1941, v. 109, № 2837, p. 158. Руды лития в Юго-Западной Африке.

Lithium plant for Rhodesian ore.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 65, № 3240, pt 2, p. 95. Фабрика по переработке литиевой руды Родезии.

Lithium production from Manitoba.— Mining J., 1927, v. 159, № 4816, p. 1027. Добыча лития в Манитобе.

Lithium production in Southern Rhodesia.— Chem. Age, 1957, v. 77, № 1967, p. 513. Добыча лития в Южной Родезии.

Lithium program.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 11, p. 106, 108. Программа по литию.

Lithium. Quebec lithium plans.— Metal Bull., 1955, № 3980, p. 25. Литий. Планы фирмы Quebec по литию.

Lithium resources of Canada.— S. Afric. Mining and Engng J., 1926, v. 37, № 1839, pt 2, p. 461. Литиевые ресурсы Канады.

Lithium. Rhodesian/American link-up.— Metal Bull., 1954, № 3942, p. 28. Литий. [О создании компании American Lithium Chemical для строительства завода по производству соединений лития. Краткая заметка].

Lithium search in Lacorne area just under way.— North. Miner., 1955, v. 40, № 51, p. 17, 27. РЖГеол., 1955, 11, реф. 18126. В районе Лакорн начаты поиски лития.

Lithium's future only limited by supplies.— Mining J., 1956, v. 246, № 6283, p. 86—87. Будущее лития ограничено только потреблением.

Lithium. U. S. chemical plant.— Metal Bull., 1955, № 3960, p. 25. Химический завод в США по производству лития.

Lithium. U. S. review.— Metal Bull., 1954, № 3931, p. 20. Литий. Обзор, опубликованный правительством США.

Litio en Espana.— Espana econ., 1956, v. 59, № 3030, p. 756. РЖГеогр., 1957, № 6, реф. 13462. Добыча лития в Испании.

Lord C. S. Field activites — 1956.— Canad.

Mining J., 1957, v. 78, № 2, p. 143—147. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14975. Полевые работы Геологической службы [Канады] в 1956 г. [Дополнительные данные о запасах лития].

Lynch C. Australia's lithium deposits await development.— Mining J., 1949, v. 232, № 5919, p. 78—79. Необходима разработка австралийских литиевых месторождений.

Mamen C. Eastern Canada.— Mining Engng, 1957, v. 9, № 2, p. 193—195. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4559. Восточная Канада. [Литиевые руды — разведка].

Mansell T. A. Northwest Territories review.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 2, p. 87, 123. РЖГеол., 1957, № 2, реф. 1861. Обзор по Северо-Западным Территориям. [Поиски месторождений лития].

Marques de Almeida Rolff P. A. Minérios do Brasil.— Rev. Escola minas, 1956, v. 20, № 5, p. 33—41. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14364. Минеральные ресурсы Бразилии. [Запасы лития].

Marthoy. Recent mining expansion in the Congo.— Mining J., 1953, v. 241, № 6168, p. 532—533. Развитие горной промышленности в Конго. [Сведения по литию].

Mather W. B. Lithium. Norhteast Brazil is potential source.— Mining Engng, 1954, v. 6, № 9, p. 897—903. C. A., 1954, v. 48, № 22, p. 13565g. Литий. Северо-восточная Бразилия — потенциальный источник.

The Mauve — a pioneer lithium smallworking.— Rhodesian Mining Rev., 1955, v. 20, № 9, p. 27—29. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 12081. Рудник Мов — пионер добычи лития [в Родезии].

Mawby M. A. Our mineral heritage. An asset and a challenge.— Industr. and Mining Standard, 1958, v. 113, № 2859, p. 16—20. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18778. [Наши минеральные ресурсы. Австралия. Литиевые минералы].

McGlynn J. C. The Northwest Territories.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 60—62. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14270. Северо-Западные территории [Канады]. [Районы, благоприятные для поисков лития].

Mineral commodities, 1952 and 1953.— Calif. J. Mines and Geol., 1955, v. 51, № 4, p. 324, 333, 340, 343, 345. Добыча минералов [в т. ч. литиевых] в 1952 и 1953 гг.

Mineral industry of British Empire and foreign countries. Lithium. London, 1934, 27 p. (Imperial Institute). Горнодобывающая промышленность Британской империи и других стран. Литий.

Mineral, metals and markets. Bikita lithium.— S. Afric. Mining and Engng J., 1956, v. 67, № 3331, pt 2, p. 1019. Минералы, металлы и рынки. Литий в Биките.

Mineral output in Southern Rhodesia.— Rhodesian Mining and Engng, 1958, v. 23, № 11, p. 46—48. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21085. Добыча полезных ископаемых [в т. ч. литиевых минералов] в Южной Родезии.

Mineral production in Manitoba 82% higher in 1955 than 1954.— Precambrian, 1956, v. 29, № 1, p. 32. Добыча минералов в Манитобе в 1955 г. на 82% выше, чем в 1954. [Сведения о литиевых минералах].

Mineral production of Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1954, v. 65, № 3187, pt 1, p. 69; 1955, v. 66, № 3238, p. 33. Добыча минералов в Южной Родезии. [Сведения о литиевых минералах].

Mineral production of Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3238, p. 33. РЖГеогр., 1956, № 1, реф. 2198. Добыча минералов [в т. ч. лития] в Южной Родезии.

Mineral production of Southern Rhodesia. (Jan.— May 1954 and Jan.— May 1955).— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3259, pt 1, p. 913. Добыча минералов в Южной Родезии (январь — май 1954 г. и январь — май 1955 г.).

Mineral production of Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3265, pt 2, p. 55. Добыча минералов [в т. ч. литиевых] в Южной Родезии.

Mineral production of Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1957, v. 66, № 3265, pt 2, p. 55. Добыча минералов [в т. ч. литиевых] в Южной Родезии.

Mineral production of Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1957, v. 68, № 3355, p. 1055. Добыча минералов [в т. ч. литиевых] в Южной Родезии.

Mineral production of Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 68, № 3359, p. 1279. Добыча минералов [в т. ч. литиевых] в Южной Родезии.

Mineral resources in Southern Rhodesia. Lithium minerals.— Rhodesian Mining J., 1954, v. 26, № 321, p. 39, 41, 45. РЖГеол., 1954, № 6, реф. 6608. Минеральные ресурсы Южной Родезии. Минералы лития.

La mineria en Espana en 1956.— Bol. minero e industr., 1957, v. 36, № 6, p. 275—278. РЖГеол., 1958, № 5, реф. 8446. Горная промышленность Испании в 1956 г. [Добыча амблигонита].

Les mines. — Agence econ. et financ. (Belgique). Ed. spéc.: Congo Belge, 1958, 4 mai, p. 21—24. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16448. Горнодобывающая промышленность Бельгийского Конго [Добыча амблигонита].

Mining expansion in Southern Rhodesia.— Mining J., 1956, v. 247, № 6315, p. 246. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16451. Рост добычи полезных ископаемых [в т. ч. литевых минералов] в Южной Родезии.

Mining in Canada.— Mining World and Engng Rec., 1955, v. 168, № 4375, p. 87. РЖГеогр., 1957, № 5, реф. 11280. Добыча редких металлов в Канаде. [Запасы и добыча лития в Квебеке].

The mining industry of South-West Africa.— Mining J., 1958, v. 250, № 6392, p. 210—211. РЖГеогр., 1958, № 6, реф. 15894. Горнодобывающая промышленность юго-западной Африки. [Литиевые и цезиевые минералы].

Montgary Explorations.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 5, p. 124. [Результаты буровых работ компании Montgary Explorations на руды в Берник-Лейке].

Montgary Explorations.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 6, p. 214. [Мероприятия компании Montgary Explorations по развитию добычи и переработки литиевых руд].

Montgary Explorations.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 7, p. 112. [Исследования компании Montgary Explorations на литий в Берник-Лейке].

Montgary Explorations.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 5, p. 110—111. [О возобновлении разработок месторождений Берник-Лейк компанией Montgary Explorations].

Montgary Explorations.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 38, p 110. Разработка компании Montgary Explorations. [Рубидий и цезий].

Montgary Explorations...— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 50, p. 68. [Планы добычи поллуцита в Канаде].

Montgary recks funds to re-open property.— North. Miner, 1958, v. 44, № 15, sec. 1, p. 3. Компания Montgary Explorations ищет ссуду с целью вести дальнейшие работы на месторождении лития.

More lithium coming from Foote Mineral.— Chem. Engng, 1954, v. 61, № 5, p. 382. Все больше лития дает компания Foote Mineral.

More lithium concentrates.— Mining J., 1956, v. 247, № 6324, p. 533. Больше литиевых концентратов.

Moyal M. Graphite and mica in Madagascar.— Mining J., 1958, v. 251, № 6421, p. 278—279. Rhodesian Mining J., 1958, v. 130, № 379, p. 333. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25642. Графит и слюда Мадагаскара. [Литий в пегматитах].

Mulligan R. Lithium in Canada.— Canad. Mining J., 1957, v. 78, № 4, p. 121—126. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6585. Литий в Канаде.

Munson G. A., Clarke F. F. Mining and concentrating spodumene in the Black Hills, South Dakota.— Mining Engng, 1955, v. 7, № 11, p. 1041—1045, 2 ill., 3 tabl. Библиогр. 4 назв. Добыча и обогащение сподумена в Блэк-Хилсе, Южная Дакота. [США].

N. A. Rare Metals.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 7, p. 112. [Разведочные работы компании N A. Rare Metals в Канаде].

National Lithium Corporation.— Canad. Mining J., 1957, v. 78, № 4, p. 161—162. Национальная литиевая корпорация.

Nearly 4,000 000 tons of ore indicated at Viola Mac's Manitoba lithium property.— Precambrian, 1955, v. 28, № 10, p. 15. На литиевом месторождении, принадлежащем фирме Viola Mac's Manitoba, насчитывается около 4 млн. тонн руды.

A new era in lithium.— Foote Prints, 1955, v. 27, № 1, p. 14—15. Новая эра в развитии лития.

New lithium chemicals plant starts running.— Chem. Engng, 1955, v. 62, № 3, p. 134. Пуск нового завода по производству литиевых соединений.

New lithium discovery.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 9, p. 136. Открытие нового месторождения лития.

New lithium mill.— Ceramic Age, 1955, v. 65, № 3, p. 11. Новая литиевая обогатительная фабрика.

New lithium production process.— S. Afric. Mining and Engng J., 1945, v. 56, № 273, p. 387. Новый процесс производства лития.

New primary source for lithium chemicals.— Chem. Engng, 1954, v. 61, № 12, p. 108, 110. Новые сырьевые источники для получения литиевых соединений.

New use for an old plant.— Chem. Engng, 1953, v. 60, № 9, p. 144, 146, 148, 150, 1 ill., 2 tabl. Использование старого завода. [Переоборудование бездействующего завода по производству брома на производство карбоната лития].

1956 a year of discovery and a year of decision. Manitoba.— Precambrian, 1957, v. 30, № 2, p. 28, 30—32. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4562. 1956 год — год открытий и решений. Манитоба. [Литий].

No-contract-lithium buyer. Not so, says seller of ore.— North. Miner, 1959, v. 44, № 23, p. 1, 7. Покупатели за прекращение контрактов на литий, поставщики — против.

North American lithium has promising show in territories.— West. Miner and Oil Rev., 1955, v. 28, № 10, p. 126. Открытие литиевого месторождения [в районе озера Танко, Канада].

North Carolina.— Engng and Mining J., 1959, v. 160, № 4, p. 162. Северная Каролина. [Литий].

North Jersey Mineralogical Society.— Rocks and Minerals, 1956, v. 31, № 3/4, p. 162—163. Северное минералогическое общество в Джерси. [Литий].

North West Territories mineral production.— Precambrian, 1956, v. 29, № 2, p. 10, 12. РЖГеогр., 1957, № 6, реф. 13894. Добыча минералов в Северо-Западных территориях. [Литий].

Norton J. J., Schlegel D. M. Lithium resources of Norths America.— Geol. Surv. Bull., 1955, № 1027-G, p. 325—350. Econ. Geol., 1956, v 51, № 1, p. 106. Запасы лития в Северной Америке.

Notes from Ottawa.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 2, p. 128. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13265. Заметки из Оттавы. [Литий].

Oliveira A. J., de. Actividades do departamento nacional da produçao mineral em 1958.— Engenharia, miner. e metallurgia, 1959, v. 29, № 172, p. 179—183. [Деятельность национального департамента по добыче полезных ископаемых в 1958 г.].

Ontario.— Canad. Mining and Metallurg Bull., 1955, v. 48, № 518, p. 382. Онтарио. [Месторождение лития в Сев.-Зап. Онтарио].

Osorio Ferreira E. Sintese dos principais bend primarios de origem mineral no Brasil.— Engenharia, miner. e metalurgia, 1957, v. 26, № 155 p. 287—291. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 18773. Основные минеральные богатства Бразилии. [Литий].

Paine L., Wilson P. T. Mineral resources of South-West Africa.— Mining Mag., 1954, v. 91, № 6, p. 329—335. Минеральные ресурсы юго-западной Африки. [Литий].

Pauk W. F. Lithium — die Grundlage neuer Werkstoffe und Hilfsmittel.— Chem. Rundschau, 1954, Bd 7, № 8, S. 134—136. РЖХим., 1955, № 23, реф. 56040. Литий — основа новых промышленных продуктов и вспомогательных материалов.

Phillips D. F. The potential of the lithium

ore deposits of S. Rhodesia.— Rhodesian Mines and Inds, 1954, v. 16, № 7, p. 21, 23. Потенциальные запасы литиевой руды в Южной Родезии.

A picture of world-wide mining. Africa.— Mining World, 1958, v. 20, № 5, p. 146—152. РЖГеол., 1959, № 11, реф. 23366. Состояние мировой горной промышленности [в 1957 г.]. Африка. [Литий].

Portugal.— Mining J., 1934, v. 186, № 5165, p. 629—630, 1 map. Португалия. [Добыча лития].

Potential 6 million for lithium claims of Aumacho River.— North. Miner, 1956, v. 42, № 27, p. 1, 4. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12681. Шесть миллионов долларов за литиевые участки в районе Омачо-Ривер.

Produçao Brasileira de lito.— Rev. Escola minas, 1956, t. 20, № 4, p. 32. РЖГеол., 1957, № 11, реф. 15810. Добыча лития в Бразилии.

Prospect of lithium production.— Mining J., 1954, v. 242, № 6200, p. 735. Перспективы производства лития.

Prospecting for atomic minerals.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 1, p. 59. Поиски атомных минералов. [Литий].

Production minières des territoires africains autres que les colonies britanniques et les territoires français.— Chronique mines colon., 1954, t. 22, № 215, p. 134—138. РЖГеол., 1955, № 8, реф. 12655. Горнодобывающая продукция стран Африки (без британских колоний и французских территорий). [Литиевые минералы].

Programme and abstracts of papers to be presented to the joint meeting of the Society of Economic Geologists and the Geological Society of America to be held at Toronto, Canada, November 9—11, 1953.— Econ. Geol., 1953, v. 48, № 7, p. 613—632. РЖГеол., 1955, № 2, реф. 1734. Резюме докладов, представленных для объединенного собрания общества геологов-экономистов и Геологического общества Америки в Торонто, Канада, 9—11 ноября 1953 г.

Pützer H. Mineralmacht Brazilien. Hamburg, 1936. 135 S. Рец.: Wagner J.— Geogr. Rundschau, 1958, Bd 10, № 12, S. 480. РЖГеогр., 1959, № 7, реф. 22389. РЕЦ. Минеральные богатства Бразилии.

Quebec.— Mining Mag., 1956, v. 94, № 2, p. 95—96. Квебек. [Литий].

Quebec Lithium Corporation.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 11, p. 143—144. Компания Quebec Lithium Corporation.

Quebec Lithium Corporation.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 7, p. 126, 128. [Работы канадской компании Quebec Lithium Corporation].

Quebec Lithium Corporation.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 11, p. 180. [Добыча литиевой руды компанией Quebec Lithium Corporation].

Quebec lithium deposit believed world's largest.— Canad. Mining Reporter, 1955, v. 37, № 16, p. 11. РЖГеол., 1956, № 3, реф. 3287. Литиевые месторождения Квебека, вероятно, самые крупные в мире.

Quebec Lithium profit holding.— North. Miner, 1958, v. 44, № 10, sec. 2, p. 1, 16. Доходы компании Quebec Lithium.

Revue de la situation de l'industrie minière dans les Territoires d'Outre- mer en 1956 (et ses perspectives en 1957).— Ann. mines et carburants, 1957, an. 146, № 7-8, p. 537—547. Обзор положения горной промышленности в заморских странах в 1956 г. (и их перспективы в 1957 г.) [В т. ч. литий].

Rhodesian lithium.— Chem. Trade J. and Chem. Engr, 1955, v. 137, № 3562, p. 680. Литий в Родезии.

Rhodesia's largest lithium mine Bikita Minerals is to close.— Engng and Mining J., 1959, v. 160, № 6, p. 398. Самый большой в Родезии литиевый рудник будет закрыт.

Les richesses minérales de Bresil.— Echo mines et métallurgie, 1957, № 11, p. 669—670. Минеральные богатства Бразилии.

Roberts A. E. Lithium Corporation opens two new mines.— Mining World, 1956, v. 18, № 1, p. 40—42, 76. РЖГеол., 1956, № 12, реф. 13355. Lithium Corporation открывает два новых рудника.

Robins E. An industrial revolution in the African bush.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 10, p. 88—90. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14205. Промышленная революция в Южной Африке. [Литий, месторождение Бикита].

Rowe R. Pegmatitic lithium deposits in Canada.— Econ. Geol., 1954, v. 49, № 5, p. 501—515. Библиогр. 21 назв. Пегматитовые месторождения лития в Канаде.

Roy U. Evolution de l'industrie minière au Quebec.— Popul. techn. pour tous, 1957, v. 32, № 4, p. 5—10. РЖГеол., 1958, № 6, реф. 10393. Развитие горной промышленности в Квебеке. [Добыча и обогащение сподумена].

Ryan J. E. Industrial salts: production on Searles Lake.— Mining Engng, 1951, v. 3, № 5, p. 447—452. Промышленные соли: добыча на месторождении оз. Сёрлс.

Schreck A. E. Lithium.— Engng and Mining J., 1957, v. 158, № 2, p. 102—103. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 837. Литий.

Schreck A. E. Lithium (metal and mineral review for 1956).— Calif. J. Mines and Geol., 1958, v. 54, № 1, p. 180. Литий (обзор по металлам и минералам за 1956 г.).

Schwartz G. M. The Tin Mountain spodumene mine, Black Hills, South Dakota.— Econ. Geol., 1930, v. 25, № 3, p. 275—284. Сподуменовый рудник Тин-Маунтин в Блэк-Хилсе, Южная Дакота.

Schweisheimer W. Massemarkt für Lithium.— Metall, 1956, Bd 10, № 13-14, S. 665—666. Массовый рынок лития. [Получение лития и области его применения].

See chemical plant for Quebec Lithium.— North. Miner, 1958, v. 44, № 7, sec. 1, p. 3. Quebec Lithium Corp. намеревается построить литиевый химический завод.

Shepherd F. D. A review of trends in the mineral industry.— Precambrian, 1955, v. 28, № 11, p. 6—12. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12659. Обзор развития Канадской горной промышленности. [Месторождения лития].

Simpson H. E. Lithium development and expansion.— Glass. Ind., 1955, v. 36, № 1, p. 17—22, 46—47. Ceramic Abstrs, 1955, v. 38, № 11, p. 211i. Развитие работ по литию.

Sinclair W. E. Economic problems and pegmatite minerals.— Mining Mag., 1959, v. 100, № 1, p. 14—20. C. A., 1959, v. 53, № 7, p. 5991d. Экономические проблемы и пегматитовые минералы. [Литиевые минералы].

Sinclair W. E. Notes on Namaqualand and its mineral potential.— Mining Mag., 1957, v. 97, № 2, p. 73—82. РЖГеол., 1958, № 8, реф. 14360. Заметки о Намаквеленде и его экономических возможностях. [Добыча литиевых минералов].

Singer L. F. Mineral development in Saskatchewan in 1953.— Canad. Mining J., 1954, v. 75, № 2, p. 72—76. Добыча полезных ископаемых [в т. ч. сподумена] в Саскачеване в 1953 г.

Sittig M. Manufacture and availability of the alkali metals.— Chem. Engng Progr., 1956, v. 52, № 8, p. 337—341, 7 ill., 2 tabl. Производство и ресурсы щелочных металлов. [Литий].

Smallwood J. P. Province moves closer to its aim to become top mineral producer Quebec.— Precambrian, 1957, v. 30, № 2, p. 40—45. РЖГеол., 1959, № 12, реф. 25617. Провинция Квебек уверенно стремится занять ведущее место по добыче полезных ископаемых. [Запасы и добыча сподумена].

Smallwood J. P. Quebec geology has mine potential.— Precambrian, 1956, v. 29, № 2, p. 34—36, 38, 40. РЖГеол., 1957, № 12, реф. 17484. Геология Квебека способствует развитию горной промышленности. [Литий].

South Africa. The Union of South Africa. South-West Africa Bechuanaland, Swaziland, Basutoland.— Mining J., 1958, Annual Rev., p. 137, 139, 141, 143, 145. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14256. Южная Африка. Южно-Африканский Союз, юго-западная Африка. Бечуаналенд, Свазиленд, Базутоленд. [Добыча литиевой руды].

South Dakota set new record last year as to production of minerals.— Mining Rec., 1956, v. 67, № 3, p. 7. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 8006. Южная Дакота поставила в прошлом году новый рекорд по добыче полезных ископаемых. [Литий].

South Rhodesia's lithium ores reach £ 23 000 monthly peak.— S. Afric. Mining and Engng J., 1954, v. 65, № 3215, pt II, p. 99. Добыча литиевой руды в Южной Родезии достигла за месяц по стоимости 23 000 ф. ст.

Southern Rhodesian production.— Canad. Mining J., 1958, v. 79, № 7, p. 86. Добыча [литиевых минералов] в Южной Родезии.

Spectacular results in mineral prospecting.— Industr. Rev. Africa, 1958, v. 9, № 8, p. 52—53. РЖГеол., 1959, № 6, реф. 12180. Успешные результаты разведки минерального сырья. [Выявлены запасы сподумена в Сенегале].

Spodumene deposits in North Carolina.— Ceramic Age, 1938, v. 31, № 2, p. 47—54. Месторождение сподумена в Северной Каролине.

S. Rhodesian lithium ores.— Chem. Trade J. and Chem. Engr, 1955, v. 137, № 3566, p. 978. Литиевые руды Южной Родезии.

Stake lithium claims.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 9, p. 114. Разграничение литиевых участков.

Start shaft work at Nama Creek Beardmore group.— North. Miner, 1956, v. 42, № 27, p. 8. РЖГеол., 1957, № 9, реф. 12791. Начало работы литиевого рудника Нама-Крик, группа Бэрдмор. [Канада].

Stigzelius H. Finlands mineraliska ravarutillgangar.— Tekn. kem. aikakauslehti, 1954, v. 11, № 10, p. 267—273. РЖГеол., 1956, № 8, реф. 8765. Минеральные ресурсы Финляндии. [Намечается возможность добычи лития].

Stockwell C. H. Geology and economic minerals of Canada. 4-th ed. Ottawa, 1957. 517 p., maps. (Econ. Geol. Ser. Geol. Surv. Canada, № 1). РЖГеогр., 1959, № 10, реф. 30959. Геология и полезные ископаемые Канады. Изд. 4.

Sunbright... heralding a new era in lithium.— Foote Prints, 1954, v. 26, № 2, p. 7—10, 8 ill. Производство гидроокиси лития на заводе Санбрайт.

Symons R. Mining at Bikita.— Mining J., 1960, v. 254, № 6511, p. 642—643. Рудник Бикита. [Южная Родезия].

Symons R. Rook breaking and reduction at Bikita.— Mining J., 1960, v. 254, № 6512, p. 674—676. [Разработка месторождения и механическое обогащение руд на лепидолитовом руднике Бикита].

Taylor C. Uranium prospecting ends in Ontario.— Precambrian, 1955, v. 28, № 12, p. 16—17. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4801. Поиски урана в Онтарио прекращаются. [Широкие поиски лития].

There are exciting times for Quebec.— Achievement, 1957, v. 23, № 4, p. 20—21. РЖГеогр., 1958, № 4, реф. 10933. [Провинция Квебек. Добыча лития].

Thorium and uranium in Brazil.— Mining J., 1955, v. 244, № 6253, p. 716. Торий и уран в Бразилии. [Литий].

Tin, lithium and beryllium in Manitoba.— Mining Mag., 1930, v. 43, № 3, p. 183—184. Олово, литий и бериллий в Манитобе.

Transporting lithium in Rhodesia.— Mining Equipm., 1957, v. 8, № 2, p. 26. Транспортировка лития на руднике Бикита в Родезии.

Trauffer W. E. Foote's operation lithium.— Pit and Quarry, 1954, v. 47, № 3, p. 86—93, 13 ill. [Производство лития на заводе фирмы Foote, США].

Trona lithium carbonate.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 38, p. 43. Карбонат лития на комбинате Трона.

U. K. lithium salts production.— Metal. Bull., 1957, № 4162, p. 22. Производство литиевых солей в Великобритании.

United States takes most of lithium mined at Bikita. S. M.— Rhodesian Mining Rev., 1955, v. 20, № 6, p. 29—31. РЖГеол., 1956, № 5, реф. 5621. РЖГеогр., 1958, № 2, реф. 5241. США получают бо́льшую часть лития из рудников Бикита.

U. S. lithium ore stocks.— S. Afric. Mining and Engng J., 1956, v. 67, № 3285, pt I, p. 53. Запасы литиевых руд в США.

U. S. mine research programme.— Mining J., 1959, v. 253, № 6473, p. 237. РЖГорное дело, 1960, № 7, реф. 7663. Программа горных исследований США. [Намечены мероприятия по изысканию внутри страны источников рубидия и цезия].

Vaes A. L'industrie minière du Congo Belge et du Ruanda-Urundi en 1955.— Ann. mines Belgique, 1956, N 6, p. 1000—1025. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4557. Горная промышленность Бельгийского Конго и Руанда-Урунди в 1955 г.

Valor lithium mines.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 5, p. 130, 132. Новая компания по разработке лития — Valor Lithium Mines. [В районе Лакорн, Канада].

Valuable lithium ore deposits being developed in Southern Rhodesia.— S. Afric. Mining Rev., 1956, v. 99, № 591, p. 25. Разработка месторождений литиевой промышленной руды в Южной Родезии.

Violamac Mines Ltd. exploring Manitoba lithium possibilities.— Precambrian, 1955, v. 28, № 5, p. 28—29. РЖГеол., 1956, № 4, реф. 4514. Фирма Violamac Mines Ltd. изучает возможности добычи лития в Манитобе.

Violamac's prospects.— Canad. Mining J., 1955, v. 76, № 11, p. 120. Разведочные работы [на литий] на участках фирмы Violamac.

Wadia D. N. India's potential in strategic and critical metals.— East. Metals Rev., 1957, v. 10, № 1, p. 7—11. РЖГеогр., 1957, № 11, реф. 24953. Запасы руд стратегических и других важнейших металлов [в т. ч. лития] в Индии.

Waspe L. A. South African mining in 1957.— Mining Mag., 1958, v. 98, № 4, p. 206—213. РЖГеол., 1959, № 3, реф. 5511. Добыча полезных ископаемых в Южной Африке в 1957 г. [Увеличение добычи литиевых руд в юго-западной Африке].

Weidner P. Tips for pegmatite prospectors and miners by South African Geologist.— Mining World, 1957, v. 19, № 7, p. 50—53. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16594. Советы южноафриканского геолога разведчикам и горнякам пегматитовых месторождений. [Литиевые минералы].

Wet P. Mining in Manitoba during 1943.— Canad. Mining J., 1944, v. 65, № 2, p. 78—83. Горная промышленность Манитобы в 1943 г. [Добыча литиевых руд].

Witco Chemicals at work.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 47, p. 5959. [Компания Witco Chemicals развивает производство литиевых соединений].

World resources of lithium.— Mining J., 1954, v. 243, № 6228, p. 768; 1955, v. 244, № 6229, p. 12—13. Мировые ресурсы лития.

Worlds' lithium resources.— Mining J., 1957, v. 248, № 6354, p. 693. Мировые ресурсы лития.

Wright J. F. Tin, lithium and beryllium deposits of South-East Manitoba.— Canad. Mining J., 1930, v. 54, № 22, p. 514—517. Месторождения олова, лития и бериллия в юго-восточной Манитобе.

См. также: IX. Экономика. 1. Общие вопросы: A chain reaction that thouched off an industrial boom in lithium.— 1954.

3. ПРИМЕНЕНИЕ

А. Ш. Новые области применения солевых расплавов.— Хим. наука и пром-сть, 1959, т. 4, № 4, с. 540—541 [Литий].

Абрамов Г. А., Калужский Н. А. Влияние добавок фторидов к криолиту на критическую плотность тока и скорость растворения глинозема.— Цветные металлы, 1952, № 4, с. 31—40. Библиогр. 8 назв.

Абрамов Г. А. Костюков А. А., Нордвик Л. В. Влияние добавок фтористого магния и литиевого криолита на электропроводность криолит-глиноземных расплавов.— В кн.: Электрометаллургия цветных металлов. М., Металлургиздат, 1957, с. 40—44. (М-во высш. образования. Ленингр. политехн. ин-т им. М. И. Калинина. Тр., № 188). Библиогр. 5 назв.

Абрикосов Н. Х. Редкие элементы в полупроводниковых материалах.— В кн.: Редкие металлы и сплавы. Труды Первого Всесоюзного совещания по сплавам редких металлов 18—20 ноября 1957 г. М., Металлургиздат, 1960, с. 418—427 (АН СССР. Ин-т металлургии. Комис. по редк. металлам при Совете Министров СССР). Библиогр. 12 назв. [Соединения лития со свойствами сегнетоэлектриков].

Августиник А. И. Фарфор.— Хим. наука и пром-сть, 1958, т. 3, № 1, с. 83—92. Библиогр. 40 назв. [Литий].

Августиник А. И., Васильев Е. И. Тепловое расширение некоторых литиевых алюмосиликатов.— Ж. прикл. химии, 1955, т. 28, № 9, с. 939—943, илл. Библиогр. 3 назв. РЖХим., 1956, № 8, реф. 23066.

Аветиков В. Г. Применение литиевых соединений в керамической промышленности.— Стекло и керамика, 1957, № 12, с. 10—13. РЖГеол., 1958, № 10, реф. 17759.

Авсеевич Г. П. О стеклянных электродах из литиевых стекол. Сообщ. 1.—Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. хим. наук, 1949, вып. 8, с. 3—16. Библиогр. 4 назв.

Авсеевич Г. П., Самусь В. А. Стеклянные электроды из литиевого стекла.— Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1940, № 9, с. 11—12.

Агладзе Р. И., Авалиани А. Ш. Попытки получения металлического бария электролизом.— Тр. Груз. политехн. ин-та, 1955, № 5, с. 147—158. Библиогр. 10 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Азаров К. П., Чистова Е. М. Фосфатные эмали.— Ж. прикл. химии, 1958, т. 31, вып. 10, с. 1602—1604. Библиогр. 8 назв. [Литий].

Азелицкая Р. Д. Влияние щелочных окислов (Li_2O, Na_2O, K_2O) на процесс минералообразования цементного клинкера.— Ж. прикл. химии, 1955, т. 28, вып. 10, с. 1049—1054. Библиогр. 3 назв. РЖГеол., 1956, № 9, реф. 9696. РЖХим., 1956, № 8, реф. 23169.

Акишин А. И., Васильев С. С. Эмиссия вторичных электронов под действием ионов лития, бора и азота с энергией до 10 мэв.— Физика тверд. тела, 1959, т. 1, № 5, с. 833—834, илл.

Алабышев А. Ф., Лантратов М. Ф. Термодинамические свойства $PbCl_2$, $CdCl_2$ и $ZnCl_2$ в растворах их с хлоридами калия, натрия,

лития и бария.— В кн.: Электрометаллургия цветных металлов. М., Металлургиздат, 1957, с. 93—105, илл. (М-во высш. образования. Ленингр. политехн. ин-т им. М. И. Калинина. Тр., № 188). Библиогр. 3 назв.

Алексеев Н. Г., Григал В. П., Козлова А. В., Прохоров В. А. Применение сцинтилляционного спектрометра в физико-химических исследованиях.— Ж. физ. химии, 1957, т. 31, вып. 4, с. 915—919. Библиогр. 4 назв. [Цезий].

Алимов А. Н. О свойствах фосфорно-медных припоев и области их применения.— Автогенное дело, 1940, № 7, с. 13—15, илл.

Андреев Д. Н. О синтезе алкилнафталинов с помощью литий-органических соединений.— Ж. общ. химии, 1947, т. 17, вып. 9, с. 1645—1650. Библиогр. 7 назв.

Аппен А. А. О химических соединениях в стеклах.— Успехи химии, 1937, т. 6, вып. 5, с. 662—689. илл. Библиогр. 72 назв.

Аппен А. А. Расчет расширения силикатных стекол, глазурей и эмалей.— Стекло, и керамика, 1953, № 1, с. 7—10. [Литий].

Аппен А. А., Гань Фу-си. Исследование оптических свойств литиевых алюмоборосиликатных стекол.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, вып. 6, с. 1206—1211. Библиогр. 7 назв.

Афанасьев Н. Г., Гончар В. Ю. Измерение спектров γ-лучей и нейтронов с помощью кристаллов CsI(Tl), NaI(Tl) и стильбена. [Письмо в ред.] — Атомная энергия, 1958, т. 4, вып. 3, с. 289—292.

Афанасьев Я. Е. Магниевые сплавы с редкими металлами.— В кн.: Редкие металлы и сплавы. Труды Первого Всесоюзного совещания по сплавам редких металлов 18—20 ноября 1957 г. М., Металлургиздат, 1960, с. 240—258. (АН СССР. Ин-т металлургии. Комис. по редк. металлам при Совете Министров СССР). Библиогр. 5 назв. [Магниевые сплавы с литием].

Бадаева Т. А., Сальдау П. Я. Физико-химическое исследование сплавов алюминия с цинком и литием.— Ж. общ. химии, 1943, т. 13, вып. 9-10, с. 643—660. Библиогр. 24 назв.

Бадаева Т. А., Шамрай Ф. И. Механические свойства сплавов алюминия с цинком и литием.— Ж. прикл. химии, 1943, т. 16, вып. 5-6, с. 161—172.

Бадаева Т. А., Шамрай Ф. И. О свойствах сплавов алюминия с магнием и литием.— Ж. прикл. химии, 1944, т. 17, вып. 4-5, с. 230—241.

Баландин А. А., Соколова Н. П. О каталитических свойствах вольфрамовых бронз. — Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 2, с. 214—224. Библиогр. 30 назв. [Литий].

Барзаковский В. П. Свойства и структура стеклообразных веществ в связи с технологией производства стекла.— Стекло и керамика, 1954, № 2, с. 2—6. [Литий].

Безбородов М. А. Влияние некоторых малых добавок на варку стекла.— Стекло и керамика, 1959, № 10, с. 7—9. Библиогр. в подстроч. примеч. [Литий].

Безбородов М. А. Синтез новых стекол на основе изучения стеклообразных систем.— Стекло и керамика, 1958, № 11, с. 7—12. [Литий].

Безбородов М. А., Бобкова Н. М. Влияние цезия на некоторые свойства силикатных и борных стекол. Минск, 1958. 42 стр. (Белорусск. политехн. ин-т. Н.-и. лаборатория силикатов и стекла). Библиогр. 23 назв.

Безбородов М. А., Бобкова Н. М. Влияние цезия на светопреломление силикатных стекол.— ДАН СССР, 1957, т. 116, № 4, с. 652—655, илл. Библиогр. 6 назв. РЖГеол., 1958, № 9, реф. 16154.

Безбородов М. А., Зеленский А. И. Влияние циркония на кристаллизационную способность и светопреломление некоторых силикатных стекол.— Сб. науч. работ. Белорусск. политехн. ин-та, 1956, вып. 55, с. 46—53. Библиогр. 14 назв,. [Литий].

Безбородов М. А., Мазо Э. Э., Гришина Н. П., Каминская В. С. Эмали для алюминия.— ДАН БССР, 1959, т. 3, № 7, с. 300—302 [Литий].

Безбородов М. А., Мазуренко В. Д. О некоторых свойствах стекол Li_2O—BaO—SiO_2.— ДАН БССР, 1960, т. 4, № 2, с. 58—61.

Безбородов М. А., Михалевич П. Ф. Сподуменовый фарфор.— Стекло и керамика, 1954, № 7, с. 5—9.

Безбородов М. А., Пых Е. С. Опыт получения цирконievo-литиевых глазурей и изучение их свойств. Минск, 1959. 48 стр., илл. (УПСМ СНХ БССР. Н.-и. ин-т строит. материалов). Библиогр. 46 назв.

Безбородов М. А., Ржевуская Т. Л. Литиево-свинцово-кремнеземные стекла.—ДАН БССР, 1959, т. 3, № 12, с. 488—491, илл. Библиогр. 10 назв.

Безбородов М. А., Ржевуская Т. Л. Эмали для алюминия на основе литийсодержащих стекол.— Сб. науч. работ. Ин-та общ. и неорган. химии АН БССР, 1960, вып. 1, с. 112—119. Библиогр. 12 назв.

Белов К. П., Большова К. М., Елкина Т. А., Зайцева М. А. О магнитных свойствах ферритов с точкой компенсации.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 10, с. 1282—1292. Библиогр. 14 назв. [В состав ферритов входит литий].

Беляев А. И. Роль состава электролита в интенсификации алюминиевых ванн.— Цветные металлы, 1958, № 10, с. 61—66. Библиогр. 6 назв,. РЖМет., 1959, № 5, реф. 10093.

Беляев А. И. Электролит промышленных алюминиевых ванн и возможности его улучшения.— Цветные металлы, 1956, № 5, с. 54—60, илл. Библиогр. 20 назв. [Литиевый криолит повышает электропроводность электролита].

Беляев Г. И. Влияние карбонатов щелочных металлов на свойства грунтовых эмалей.— Стекло и керамика, 1958, № 3, с. 33—37.

Беляев Г. И. О влиянии окислов калия, натрия и лития на свойства безборной грунтовой эмали.— Укр. хим. ж., 1958, т. 24, вып. 3, с. 396—398. Библиогр. 9 назв.

Берковский А. Г., Брейдо И. Я., Глуховской Б. М., Королькова О. С., Лейтейзен Л. Г., Тарасова Е. И. Новые данные о промышленных типах фотоэлектронных умно-

жителей для сцинтилляционных спектрометров.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 8, с. .1005—1008, илл. Библиогр. 3 назв. [Катод с цезием].

Бланков Е. Б., Бланкова Т. Н. Из опыта работ методом наведенной активности в нефтяных скважинах.— Развед. и промысл. геофиз., 1958, вып. 21, с. 91—101. РЖГеол., 1959, № 9, реф. 19260.

Блюмен Л. М. О физико-химических процессах, протекающих в контактно-метаморфической зоне (промежуточном слое глазурного покрытия).— Изв. АН ТуркмССР, 1953, № 3, с. 66—74. Библиогр. 9 назв. [Литий].

Бобкова Н. М. Влияние цезия на некоторые свойства силикатных и борных стекол. Автореф. дисс. канд. техн. наук. Минск, 1957. 16 стр. (М-во высш. образования СССР. Белорусск. политехн. ин-т).

Бобович Я. С., Тулуб Т. П. Спектры комбинационного рассеяния и строение некоторых неорганических стекол.— Успехи физ. наук, 1958, т. 66, вып. 1, с. 3—41. Библиогр. 83 назв. [Литий, рубидий, цезий].

Богданова Г. С., Орлова Е. М. Влияние состава многокомпонентных литиевых стекол на их электронные свойства.— В кн.: Тбилисская научно-техническая конференция по pH-метрии. Тезисы докладов. Тбилиси, 1959, с. 34—35. (Совет науч.-техн. о-в Грузии. ГНТК Совета Министров СССР. Груз. респ. правл. НТО Приборпром при участии респ. правл. НТО химиков им. Менделеева и НТО сельского и лесного хозяйства).

Богданова Г. С., Орлова Е. М. Окрашивание стекла соединениями церия и титана.— Стекло, и керамика, 1958, № 5, с. 21—25.

Богданова Г. С., Орлова Е. М. Разработка оптимальных составов электродных стекол для электродов pH-метров, работающих при высоких и низких значениях pH.— Стекло. Бюл. Ин-та стекла, 1959, № 5, с. 33.

Богданова Г. С., Орлова Е. М., Термостойкие желто-оранжевые светофильтры.— Стекло и керамика, 1959, № 3, с. 13—16. [Литий].

Болотов И. Е., Сырейщикова В. И., Гутерман С. Г. О механизме образования шаровидных кристаллов графита в чугуне.— В кн.: Рост кристаллов. Доклады на Первом совещании по росту кристаллов 5—10 марта 1956 г. М., Изд. АН СССР, 1957, с. 205—210. Библиогр. 15 назв. [Литий].

Большова К. М., Елкина Т. А. Возрастание коэрцитивной силы смешанных ферритов — хромитов лития в районе температуры компенсации. [Письмо в ред.].— Физ. металлов и металловедение, 1959, т. 8, вып. 3, с. 461—463.

Большова К. М., Елкина Т. А. Об аномалии коэрцитивной силы ферритов в точке компенсации.— Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1959, № 4, с. 85—90. Библиогр. 6 назв. [Литий].

Большое будущее препаратов лития.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 166—170, илл. (Редкие металлы).

Борзяк П. Г. О природе фотоэффекта серебряно-кислородно-цезиевого фотокатода.— Тр. Ин-та физики АН УССР, 1953, вып. 4, с. 11—27. Библиогр. 9 назв.

Борзяк П. Г. Оптические и фотоэлектрические свойства золото-цезиевых пленок.— Тр. Ин-та физики АН УССР, 1952, вып. 2, с. 19—24.

Борзяк П. Г. Оптическое поглощение и фотоэффект полупроводникового сурьмяно-цезиевого фотокатода при низкой температуре.— Тр. Ин-та физики АН УССР, 1953, вып. 4, с. 28—32. Библиогр. 9 назв.

Борзяк П. Г. Опыты по изучению кислородно-цезиевых пленок.— Ж. техн. физ., 1950, т. 20, № 8, с. 928—936. Библиогр. 12 назв.

Борзяк П. Г. Фотопроводимость сурьмяно-цезиевых пленок.— Ж. техн. физ., 1950, т. 20, № 8, с. 923—927. Библиогр. 20 назв.

Борзяк П. К., Дятловицкая Б. И., Чернышева Т. Н. Об эффективности использования света в пленках сурьмяно-цезиевых фотокатодов.— Радиотехника и электроника, 1956, т. 1, вып. 3, с. 370—376. Библиогр. 11 назв.

Борные реактивные горючие.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Сер. Ракетная техника. Раздел — Топлива. Август 1958. Вып. 30 (№ 88—90), РТ-89, с. 6—8. [Использование лития и его соединений].

Ботвинкин О. К. Физическая химия силикатов. [Учебн. пособие для технол. вузов и фак.]. М., Промстройиздат, 1955. 288 стр., илл. [Литий].

Ботвинкин О. К., Богданова Г. С. Светофильтры для объективного колориметрирования.— Тр. Всес. н.-и. ин-та стекла, 1953, вып. 33, с. 31—41. Библиогр. 3 назв.

Браун В. Г. Восстановление литий-алюминий гидридом.— В кн.: Органические реакции. Сборник 6. М., ИЛ, 1953, с. 409—460. Библиогр. 118 назв.

Бреслер С. Е., Коротков А. А., Мосевицкий М. И., Поддубный И. Я. Исследование каталитической полимеризации диеновых углеводородов с помощью молекулярно-весовых распределений полимеров.— Ж. техн. физ., 1958, т. 28, вып. 1, с. 114—131. Библиогр. 24 назв.

Брон В. А. Влияние добавок на спекание периклаза.— Тр. Восточного ин-та огнеупоров, 1959, вып. 1, с. 104—118, илл. Библиогр. 13 назв. [Литий].

Будников П. П. Влияние минерализаторов на механические, термические и диэлектрические свойства фарфора.— Стекло и керамика, 1954, № 1, с. 4—7. РЖХим., 1954, № 22, реф. 48740. [Данные о минерализаторах, содержащих литий].

Будников П. П., Азелицкая Р. Д. Влияние малых добавок карбонатов щелочных и щелочноземельных металлов на некоторые свойства цементных растворов.— Доповіді АН УРСР, 1957, № 4, с. 374. [Литий].

Будников П. П., Черепанов А. М. Соединения лития в силикатах.— Успехи химии, 1953, т. 22, вып. 7, с. 821—837. Библиогр. 50 назв.

Булатов Б. П. Альбедо γ-лучей изотропных источников Co^{60}, Cs^{137} и Cr^{51} для некоторых веществ. [Письмо в ред.].— Атомная энергия, 1959, т. 7, вып. 4, с. 369—372. Библиогр. 7 назв.

Булатов Б. П. Применение некоторых типовых β-счетчиков для γ-дозиметрии.— Атомная энергия, 1959, т. 6, вып. 3, с. 332—333. Библиогр. 6 назв. [Цезий-134].

Вайнштейн Л. А., Малявкин Л. П. Возникновение переменной составляющей в фототоке фотоэлементов при больших освещенностях.— Ж. техн. физ., 1952, т. 22, № 8, с. 1315—1317. [Данные о сурьмяно-цезиевых и оксидно-цезиевых фотоэлементах].

Вакусевич Л. А. Литийсодержащие стекла для спаивания с платинитом и железом.— Информ.-техн. сб., 1957, вып. 8, с. 22—34, илл. (Гос. ком. Совета Министров СССР по радиоэлектронике. Гос. н.-и. ин-та электровакуумного стекла и технол. оборудования). Библиогр. 10 назв.

Валеев Х. С., Машкович М. Д. Окисная полупроводящая керамика.— Тр. Гос. исслед. электрокерам. ин-та, 1957, вып. 2, с. 20—39. Библиогр. 16 назв. [Литий].

Вальяшихина Е. П. Влияние минерализаторов на изменение свойств системы $CaMgSi_2O_6$—Li_2SiO_3. Дисс. канд. геол.-минерал. наук. Л., 1951. 125 стр. (М-во высш. образования СССР. Ленингр. ун-т). Библиогр. 79 назв.

Варич Н. И. Влияние лития, цинка и магния на состояние кристаллической решетки алюминия.— Науч. доклады высш. школы. Металлургия, 1959, № 1, с. 182—188. Библиогр. 9 назв.

Васильев Е. И. Исследование в области керамических составов с низким коэффициентом термического расширения. Автореф. дисс. канд. техн. наук. Л., 1952. 11 стр. (Ленингр. технол. ин-т им. Ленсовета). [Данные о керамике с участием лития].

Взаимодействие цезия с некоторыми диэлектриками при высоких температурах.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Электротехника, 1960, 21 апреля, № 15, реф. 112, с. 1—4.

Виноградов Г. В., Гвоздев М. М. Упругие и прочностные свойства смазок.— ДАН СССР, 1952, т. 86, № 2, с. 341—344. Библиогр. 7 назв.

Влияние литийсодержащих минералов на свойства полуфарфоровых масс для санитарной керамики.— Стекло и керамика, 1960, № 4, с. 45.

Влияние окиси лития на поверхность натяжения некоторых силикатных расплавов. Перев. А. Черепанов.— Химия и хим. технол., 1952, вып. 3, с. 71—73, илл.

Водопьянов К. А. Пути улучшения диэлектрических свойств неорганических твердых диэлектриков.— Электричество, 1959, № 6, с. 63—68. Библиогр. 11 назв. [Диэлектрические свойства LiF и RbCl].

Водопьянов К. А., Галибина Г. И. Диэлектрические потери в простых и смешанных щелочно-галлоидных кристаллах на высокой частоте.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 3, с. 288—295. Библиогр. 17 назв,. [Литий, рубидий и цезий].

Водопьянов К., Зуев В. Диэлектрические потери в глазурях на высоких частотах.— Тр. Сибирск. физ.-техн. ин-та при Томском ун-те, 1949, вып. 28, с. 287—295. Библиогр. 9 назв. [Литий].

Войтовецкий В. К., Толмачева Н. С. Литий-силикатные сцинтилляционные стекла для детектирования медленных нейтронов.— Атомная энергия, 1959, т. 6, вып. 4, с. 472—474.

Войтовецкий В. К., Толмачева Н. С., Арсаев М. И. Сцинтилляционное стекло для детектирования медленных нейтронов.— Атомная энергия, 1959, т. 6, вып. 3, с. 321—326. Библиогр. 11 назв. [Стекло состава $Li_2O \cdot 2SiO_2$(Ce) для детектирования медленных нейтронов].

Воларович М. Стекло.— В кн.: Физический словарь. Т. 4. 1938, с. 1100—1103. [Для рентгеновских трубок с мягким излучением применяются т. н. линдемановские окна из стекла, в состав которого входят Li, Be и B].

Волькенштейн Ф. Ф. Полупроводники как катализаторы химических реакций.— Успехи физ. наук, 1956, т. 60, вып. 2, с. 249—293. Библиогр. 51 назв. [Литий].

Воюцкий С. С., Вакула В. Л. Современные взгляды на адгезию высокополимеров.— Успехи химии, 1959, т. 28, вып. 6, с. 701—740. Библиогр. 121 назв. [Цезий].

Вульф Б. К., Шикалов Н. П. Упрочнение сплавов на алюминиевой и магниевой основе тройными металлическими соединениями — Изв. Сектора физ.-хим. анализа, 1956, т. 27 с. 198—208, илл. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии). Библиогр. 27 назв. [Литий].

Галахов Ф. Я. Изучение глиноземистой области тройных алюмосиликатных систем. Сообщ. 4. Система Li_2—$Al_2O_3 \cdot SiO_2$.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 4, с. 575—582.

Гейлорд Н. Восстановление комплексными гидридами металлов. Перев. с англ. Под ред. Н. К. Кочеткова. М., ИЛ, 1959. 912 стр. Библиогр. в конце глав. [Использование гидридов лития].

Гильман Г. Реакция металлирования при помощи литийорганических соединений.— В кн.: Органические реакции. Сборник 8. М., ИЛ, 1956, с. 333—391. Библиогр. 170 назв.

Глазов А. Н. Использование радиоактивности изотопов при гидрогеологических и инженерно-геологических исследованиях за границей.— Разведка и охрана недр, 1956, № 4, с. 55—58. Библиогр. 6 назв. [Изотопы цезия].

Гогоберидзе Д. Б. Спектральный анализ.— Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1939, № 10, с. 30—31. [Интенсивность отражения при пользовании в рентгеновской спектроскопии кристаллов LiF].

Годлав Т., Уэди В. Однородность фотокатода и разрешение сцинтилляционного спектрометра.— Пробл. соврем. физ., 1955, № 12, с. 49—54. [Излучение Cs-137 для облучения кристаллов NaI].

Гольдфарб Я. Л., Калик М. А., Кирмалова М. Л. Синтез и некоторые превращения сульфидов ряда тиофена. [Сообщ.] 2. Сравнительная подвижность атомов водорода некоторых алкилтиенилсульфидов в условиях металлирования н.-бутиллитием.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 11, с. 3631—3636. Библиогр. 10 назв.

Гольдфарб Я. Л., Кирмалова М. Л. Синтез и превращения некоторых производных ди-(2-тиенил)-метана. [Сообщ.] 5. О действии н.-бутиллития на 5-метил- и 5,5′-диметил-2,2′-дитиенилметан.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 3, с. 897—904. Библиогр. 20 назв.

Гудэ. Генерирование и усиление колебаний радио-частоты с помощью молекулярных или атомных переходов.— Радиотехника и электроника за рубежом, 1959, № 2, с. 3—25. Библиогр. 33 назв. [Атомные часы с цезием].

Гуревич Е. И. Коррозионные свойства сплавов системы Zn—Mg.— Изв. АН СССР, Отд. хим. наук, 1940, № 6, с. 929—942. [Исследованы коррозионные свойства системы Al—Li с Li до 30%].

Давтян О. К. О диэлектрических свойствах и электрострикции растворов электролитов.— Ж. физ. хим., 1946, т. 20, вып. 3, с. 314—324. Библиогр. 7 назв. [Экспериментальные значения для диэлектрической постоянной ряда электролитов. Среди них — растворы солей лития].

Дамаскин Б. Б., Николаева-Федорович Н. В., Фрумкин А. Н. Об адсорбции иона Cs+ на поверхности ртутного электрода.— ДАН СССР, 1958, т. 121, № 1, с. 129—132. Библиогр. 9 назв.

Двигательные установки для космических полетов.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Ракетная техника, 1958, Октябрь, № АДС-158, с. 3—5. [Ионные двигатели с рабочим телом из цезия и рубидия].

Дегазация стали литием.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Цветная металлургия, 1960, 14 апреля, № 14, реф. 139, с. 9—10.

Диогенов Г. Г. К вопросу о составе теплоносителей на базе литиевых сплавов. Автореф. дисс. канд. хим. наук. Иркутск, 1951, 14 стр., илл.

Диод с цезиевой плазмой как преобразователь тепловой энергии в электрическую.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Радиотехника и электроника, 1960, 21 августа, № 31, реф. 265, с. 1—5.

Домнин Н. А., Зеленина М. Н., Глебовская Н. С. Исследования в области полиметиленовых циклов. 28. Исследование продуктов реакции взаимодействия ацетонилацетона с гидразином.— Ж. общ. химии, 1957, т. 27, вып. 8, с. 2088—2093. Библиогр. 13 назв. [Литий].

Дриц М. Е. Магниевые сплавы и перспективы их использования в народном хозяйстве. Под ред. М. В. Чухрова. М., 1959. 39 стр., илл. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации). Библиогр. 38 назв. [Литий в магниевых сплавах].

Дробанцева Н. Т. Исследование влияния некоторых анионов и катионов на процесс хромирования в целях повышения его эффективности. Автореф. дисс. канд. техн. наук. Харьков, 1953. 15 стр. (М-во культуры СССР. Харьковск. политехн. ин-т). [В т. ч. влияние добавок Li].

Дуброво С. К. Воздействие растворов кислот на стеклообразные алюмосиликаты лития.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, вып. 6, с. 1199—1205. Реф.— Стекло, 1960, № 2, с. 57.

Дуброво С. К. Воздействие растворов кислот на стеклообразные силикаты лития.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, вып. 5, с. 979—983. Реф.— Стекло, 1960, № 2, с. 55.

Дуброво С. К., Шмидт Ю. А. Влияние окиси лития на физико-химические свойства алюмосиликатных стекол.— Ж. прикл. химии, 1956, т. 29, № 4, с. 557—561. Реф.— Стекло, 1956, № 5, с. 7. РЖГеол., 1956, № 11, реф. 11934.

Дуброво С. К., Шмидт Ю. А. Физико-химические свойства стеклообразных силикатов и алюмосиликатов лития.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, вып. 4, с. 742—749. Библиогр. 14 назв. Реф.— Стекло, 1960, № 2, с. 57.

Дунина А. А., Моргенштерн З. Л., Шамовский Л. М. Спектры поглощения и люминесценции щелочно-галоидных монокристаллов, активированных индием.— Оптика и спектроскопия, 1958, т. 4, вып. 1, с. 105—109. Библиогр. 10 назв. [Рубидий и цезий].

Дьяченко П. Е. Применение радиоактивных изотопов в технике. М., Машгиз, 1958. 216 стр., илл. Библиогр. 90 назв.

Дятловицкая Б. И. Оптические факторы и эффективная глубина в фотоэффекте сурьмяно-цезиевых катодов.— Ж. техн. физ., 1952, № 1, с. 84—100.

Егоров Ю. П., Каплан Е. П., Летина З. И., Шляпочников В. А., Петров А. Д. О порядке присоединения лития к дифенилу.— Ж. общ. химии, 1958, т. 28, вып. 12, с. 3258—3262. Библиогр. 13 назв.

Ениколопян Н. С., Королев Г. В. О выходах формальдегида и ацетальдегида при высокотемпературном окислении этана.— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 6, с. 1138—1141. [Литий].

Желудев И. С., Сонин А. С. К вопросу о поиске новых сегнетоэлектриков.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 12, с. 1441—1444. Библиогр. 13 назв. [Рубидий и цезий].

Жиров Н. Ф. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщ. 5. А. Сульфиды кальция, стронция и бария. IV.— Ж. прикл. химии, 1932, т. 5, вып. 2, с. 177—192. Библиогр. в подстроч. примеч. [Литий и рубидий].

Жиров Н. Ф., Гетьман Т. Е., Матенко Е. Я. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщ. 9. Рентгенолюминофоры.— Ж. прикл. химии, 1935, т. 8, вып. 5, с. 848—863. Библиогр. 43 назв. [Литий].

Жукова Н .В. Влияние плавня на уровни локализации электронов в ZnS-Cu-фосфоре.— ДАН СССР, 1952, т. 85, № 5, с. 981—984. Библиогр. 16 назв. [В качестве плавня применялся LiCl].

Жуковский Е. В., Португалов Д. И. Высокопрочные стекловидно-кристаллические материалы.— Стекло и керамика, 1958, № 5, с. 41—44. РЖГеол., 1959, № 4, реф. 7578.

Журавлев Н. Н. Структура сверхпроводников. 13. Исследование сплавов висмута с цезием.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1958, т. 34, вып. 4, с. 827—829. Библиогр. 6 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Журавлев Н. Н., Жданов Г. С., Алексеевский Н. Е. Кристаллохимия сверхпроводящих соединений висмута — Вестник Моск.

ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и хим., 1959, № 3, с. 117—127. Библиогр. 56 назв.

Журавлев Н. Н., Мингазин Т. А., Жданов Г. С. Исследование сверхроводящих сплавов висмута с рубидием и висмута с цезием.— В кн.: Редкие металлы и сплавы. Труды Первого Всесоюзного совещания по сплавам редких металлов 18—20 ноября 1957 г. М., Металлургиздат, 1960, с. 372—380. (АН СССР. Ин-т металлургии. Комис. по редк. металлам при Совете Министров СССР). Библиогр. 10 назв.

Журавлев Н. Н., Мингазин Т. А., Жданов Г. С. Структура сверхпроводников. 12. Исследование сплавов висмута с рубидием.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1958, т. 34, вып. 4, с. 820—826. Библиогр. 10 назв.

Зайцев Н. С. Фотоэлементы с сурьмяно-цезиевыми фотокатодами.— Ж. техн. физ., 1939, т. 9, вып. 8, с. 661—672, илл. Библиогр. 4 назв.

Залетаева Р. П. Влияние модифицирования литием на некоторые свойства аустенитной стали.— Металловедение и обработка металлов, 1957, № 9, с. 25—27.

Замоторин М. И. Исследование твердого раствора лития в алюминии.— Тр. Ленингр. политехн. ин-та, 1955, № 180, с. 5—12, илл. Библиогр. 8 назв.

Зандберг Э. Я. Поверхностная ионизация молекул NaCl и LiCl на вольфраме в электрических полях до $1{,}3 \cdot 10^6$ в/см.— Ж. техн. физ., 1958, т. 27, вып. 11, с. 2434—2443, илл. Библиогр. 14 назв.

Зандберг Э. Я., Ионов Н. И. Поверхностная ионизация.— Успехи физ. наук, 1959, т. 67, вып. 4, с. 581—623. Библиогр. 113 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Зандберг Э. Я., Ионов Н. И. Поверхностная ионизация атомов лития на поликристаллическом вольфраме в электрических полях до $1{,}3 \cdot 10^6$ в/см.— Ж. техн. физ., 1958, т. 28, вып. 11, с. 2444—2454, илл. Библиогр. 7 назв.

Запорожец В. М., Горский Я. Я. Радиометрическая аппаратура для исследования нефтяных и газовых скважин.— В кн.: Разведка и разработка полезных ископаемых. М., Гостоптехиздат, 1958, с. 195—203. (АН СССР. Гл. упр. по использованию атомной энергии при Совете Министров СССР. Труды Всес. науч.-техн. конференции по применению радиоактивных и стабильных изотопов и излучений в нар. хозяйстве и науке. 4—12 апр. 1957 г.). Библиогр. 9 назв. [Радиоактивный цезий].

Иванов А. И., Гопиенко В. Г. Некоторые физико-химические характеристики материалов и процессов электролитического производства титана.— Тр. Всес. н.-и. алюминиево-магниевого ин-та, 1957, № 40, с. 365—379. Библиогр. 17 назв. [Литий].

Иванов А. И., Гопиенко В. Г. Электролиз четыреххлористого титана в расплавленных хлористых солях.— Тр. Всес. н.-и. алюминиево-магниевого ин-та, 1957, № 40, с. 388—398. Библиогр. 22 назв. [Литий].

Ильинский В. П., Антипин П. Ф. Материалы по электрометаллургии магния и его сплавов.— Ж. прикл. химии, 1924, т. 1, вып. 1-2, с. 43—48. [Литий].

Ионные ракетные двигатели и их испытания.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Авиадвигателестроение, 1959, декабрь, № АДС-183-184-185, с. 1—17. [Цезий и рубидий как источники ионов].

Исследование литиевых стеклообразующих систем при содержании CaO 0—30 вес.%.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Силикатные материалы (раздел — стекло), 1959, сентябрь, вып. 33 (№ 97—99), см-97—98, с. 1—9.

Исследования возможностей получения литиевых стекол.— Стекло и керамика, 1959, № 4, с. 47.

Кабакчи А. М., Грамолин В. А. Химические методы дозиметрии ионизирующих излучений.— Успехи химии, 1958, т. 27, вып. 4, с. 459—480. Библиогр. 122 назв. [Li^6 как источник излучения].

Кабачник М. И. Новые пути практического применения элементоорганических соединений.— Вестник АН СССР, 1956, № 1, с. 15—26. [Использование литийалюминий-тетраэтила].

Казанский Б. А., Розенгарт М. И., Кузнецова З. Ф. Влияние добавок щелочных элементов на каталитические свойства алюмо-хромовых катализаторов.— ДАН СССР, 1959, т. 126, № 4, с. 787—790. Библиогр. 6 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Кайнарский И. С., Дегтярева Э. В. Исследование кристаллизации и огнеупорных свойств кварцевого стекла и физико-химические основы тридимитизирующего действия минерализаторов.— Сб. науч. тр. Всес. н.-и. ин-та огнеупоров, 1958, вып. 2, с. 177—236. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14169.

Кайнарский И. С., Дегтярева Э. В. Кристаллизация кварцевого стекла.— ДАН СССР, 1953, т. 91, № 2, с. 355—358. Библиогр. 4 назв. [Данные о влиянии добавок Li_2O и солей Li].

Калябина И. А., Лагузов В. П., Рукман Г. И., Юхвидин Я. А. Физические принципы работы атомно-лучевого цезиевого стандарта частоты.— Электроника, 1959, № 6, с. 3—8. Библиогр. 8 назв.

Кейер Н. П., Куцева Л. Н. Исследование химической адсорбции газов на закиси никеля и ее твердых растворах с окислом лития.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 5, с. 797—805. Библиогр. 15 назв.

Китайгородский И. И., Артамонова Н. В. Термостойкие стекла КС-16 и КС-18.— Стекло и керамика, 1957, № 7, с. 7—8. [В состав этих стекол входит окись лития].

Китайгородский И. И., Блинов В. А. Термостойкие стекла «пирексил».— ДАН СССР, 1958, т. 118, № 2, с. 351—353. Библиогр. 5 назв. [В состав стекол входит окись лития].

Клемент Ф. Д. О новой разновидности щелочно-галоидных фосфоров.— ДАН СССР, 1945, т. 26, № 7, с. 295—299. [Сублимат-фосфоры. Опыты с фиксированным активатором и с LiCl в качестве основания фосфора].

Клемм. Литий в ядерной технике.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 323—329. Библиогр. 8 назв. (Редкие металлы).

Клемм, Штрук. О соединениях лития с кремнием.— В кн.: Литий. Сборник перево-

дов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 75—79. (Редкие металлы).

Константинова В. П., Сильвестрова И. М., Шувалов Л. А., Юрин В. А. Получение и некоторые сегнетоэлектрические свойства гидроселенита лития.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1960, т. 24, № 11, с. 1318—1323. Библиогр. 5 назв.

Константинова-Шлезингер М. А. Кристаллофосфоры с гетеродесмической структурой.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1959, т. 23, № 11, с. 1304—1309. Библиогр. 10 назв. [Литий].

Константинова-Шлезингер М. А., Васильева Е. Г., Репухова З. Н. Кристаллофосфор магний-литий-вольфрамат с активатором марганцем.— ДАН СССР, 1954, т. 95, № 2, с. 241—243. Библиогр. 6 назв.

Константинова-Шлезингер М. А., Осико В. В., Улановская Л. С. Люминофор цинк-литий-силикат, активированный марганцем.— Ж. неорган. химии, 1958, т. 3, вып. 6, с. 1286—1294. Библиогр. 10 назв. РЖГеол., 1959, № 7, реф. 14154.

Контроль уровня жидкости γ-лучами.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Процессы и аппараты химических производств, 1959, сентябрь, № ПА-132, с. 1—3. [Цезий-137 в качестве источника γ-излучения].

Копейкин А. А. Влияние флюсующих добавок на структуру и свойства полуфарфора.— Стекло и керамика, 1958, № 10, с. 18—22. [Литий].

Копейкин А. А. Полуфарфор, получаемый при пониженной температуре обжига.— Стекло и керамика, 1958, № 11, с. 28—33. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 21311. [Литий].

Кормакова Е. Г., Павловская В. Г. Поведение сложных эмиттеров вторичных электронов при длительной их работе.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 5, с. 505—512, илл. Библиогр. 4 назв. [Цезиевый фотокатод].

Коротков А. А., Пиотровский К. Б., Феринтер Д. П. Влияние микроструктуры полиизопрена на его свойства.— ДАН СССР, 1956, т. 110, № 1, с. 89—92. Библиогр. 6 назв.

Коротков А. А., Чеснокова Н. Н., Трухманова Л. Б. Каталитическая полимеризация изопрена бутиллитием.— Высокомолекулярные соединения, 1959, т. 1, № 1, с. 46—57.

Коротков А. А., Шибанова О. М. Кинетика полимеризации стирола бутиллитием.— В кн.: VII научная конференция. Тезисы докладов. Л., 1960, с. 9. (АН СССР. Ин-т высокомолекулярных соединений).

Коршак В. В., Колесников Г. С. Химия и технология тетраэтилсвинца.— Сообщ. о науч. работах членов Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1946, вып. 2, с. 47—55. [Использование лития].

Кочешков К. А. Исследования в области органических соединений лития.— Пробл. физ. химии, 1958, вып. 1, с. 156—163. Библиогр. 20 назв.

Кочешков К. А., Каргин В. А., Талалаева Т. В., Соголова Т. И., Палеев О. А. Высокомолекулярные полимеры этилена, полученные при помощи смесей литийорганических соединений с четыреххлористым титаном.— Высокомолекулярные соединения, 1959, т. 1, № 1, с. 152—156.

Кривко Н. И. Ферромагнитный резонанс в некоторых ферритах при низких температурах.— Ж. техн. физики, 1958, т. 28, вып. 8, с. 1703—1710. Библиогр. 24 назв. [Литий].

Кропачев В. А., Долгоплоск Б. А., Геллер Н. М., Зеленина М. Н. Реакции металлоорганических соединений с солями тяжелых металлов. Сообщ. 2. Взаимодействие литийэтила с галогенидами кобальта и титана.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1960, № 6, с. 1044—1048. Библиогр. 13 назв.

Крылов Г. М., Приев Я. М. Спектрометрическое изучение ксонотлита в инфракрасной области.— ДАН УзССР, 1959, № 1, с. 25—27, илл. Библиогр. 9 назв. [Применение LiF в качестве призмы].

Крылов Е. И. Об аналогах вольфрамовых бронз.— ДАН СССР, 1955, т. 104, № 2, с. 246—248. Библиогр. 3 назв.

Кубичек Л., Мальцев М. В. Влияние некоторых элементов на поверхностное натяжение алюминиево-магниевого сплава.— Изв. высш. учебн. заведений. Цветн. металлургия, 1959, № 4, с. 112—117. РЖМет., 1960, № 1, реф. 594.

Кузнецов А. Я. Электропроводность стекол системы $Li_2O—SiO_2$.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 7, с. 1492—1494. Библиогр. 6 назв.

Курт В. Г., Щеглов П. В. Электроника в астрономии.— Наука и жизнь, 1958, № 1, с. 23—28. [Сурьмяно-цезиевый и кислородно-цезиевый фотокатоды].

Кухтевич В. И., Цыпин С. Г. Физические и инженерные проблемы конструирования малогабаритных защит.— Атомная энергия, 1958, т. 5, вып. 4, с. 393—402. Библиогр. 52 назв. [Литий].

Лейпунская Д. И., Пруслин Я. А. Радиоактивные методы исследования процессов течения жидкостей в пористой среде.— В кн.: Теплотехника и гидродинамика. Т. 4. М.— Л., Госэнергоиздат, 1958, с. 62—66. [Рубидий-86].

Лепешинская В. Н., Белогуров В. Н. Изменение работы выхода молибдена при нанесении тонких слоев натрия и цезия.— Физика тверд. тела, 1959, т. 1, вып. 12, с. 1806.

Липлавк И. Л., Болитер Е. П. Радиоактивный метод определения степени смешивания углей.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 9, с. 1079—1081. [Цезий-137].

Мазелев Л. Я. Борно-литиевые стекла. (Процессы и реакции стеклообразования, структура и свойства). Минск, Изд. Белорусск. ун-та, 1957. 82 стр., илл. (М-во высш. образования СССР. Белорусск. политехн. ин-т). Библиогр. 69 назв.

Мазелев Л. Я. Изучение кристаллизации боратных стекол. Сообщ. 2.— Сб. науч. работ Белорусск. политехн. ин-та, 1956, вып. 55, с. 19—26, илл. Библиогр. 13 назв. [Литий].

Мазелев Л. Я. Изучение кристаллизации боратных стекол. Сообщ. 3.— Сб. науч. работ Белорусск. политехн. ин-та, 1956, вып. 55, с. 27—35, илл. Библиогр. 9 назв. [Литий].

Мазелев Л. Я. Изучение кристаллизации боратных стекол. Сообщ. 4.— Сб. науч. ра-

бот Белорусск. политехн. ин-та, 1956, вып. 55, с. 36—45, илл. Библиогр. 7 назв. [Литий].

Мазелев Л. Я. Исследование системы B_2O_3—MgO—Li_2O в стеклообразном состоянии.— Ж. прикл. химии, 1953, т. 26, вып. 3, с. 286—297. РЖХим., 1953, № 3, реф. 3639.

Маковский Ф. А. Современные фотоэлементы.— Природа, 1939, № 14, с. 7—13, илл. Библиогр. 26 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Малышева Д. С. Исследование структуры и механизма эмиссии сурьмяно-цезиевых катодов. Автореф. дисс. канд. техн. наук. М., 1953. 8 стр. (М-во электропромышленности СССР. Всес. электротехн. ин-т).

Маркин Б. И. Исследование электропроводности серебряно-литиевых борных стекол.— Ж. физ. химии, 1949, т. 23, вып. 12, с. 1442—1446, илл. Библиогр. 3 назв.

Маркин Б. И. Электропроводность борно-серебряных стекол.— Ж. общ. химии, 1941, т. 11, вып. 4, с. 285—292. Библиогр. 11 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Маркин Б. И. Электропроводность серебряно-щелочных борных стекол. Реф.— Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева, 1941, № 6, с. 4. [Литий].

Маслов П. Г., Маслов Ю. П. Термодинамические характеристики кристаллических соединений, содержащих литий. 3.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 8, с. 1687—1690. Библиогр. 6 назв.

Матвеев М. А., Веля В. В. Исследование кристаллизации литиевых стекол системы Li_2O—SiO_2.— Стекло и керамика, 1959, № 10, с. 14—20.

Мацонашвили Б. Н. Диэлектрическая проницаемость, диэлектрические потери и электропроводность щелочно-галоидных монокристаллов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 3, с. 296—308. Библиогр. 21 назв. [Литий, рубидий и цезий].

Машовец В. П., Петров В. И. Плотность и электропроводность некоторых расплавов системы Na_3AlF_6 — Li_3AlF_6 — Al_2O_3.— Ж. прикл. химии, 1959, т. 32, № 7, с. 1528—1534. Библиогр. 10 назв.

Меламид А. Е. Производство фотоэлектронных умножителей и их элементарные параметры.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 1, с. 78—79. [Цезий].

Меллет М. У., Шейплайн В. М. Гидриды.— В кн.: Ядерные реакторы. Т. 3. Материалы для ядерных реакторов. М., ИЛ, 1956, с. 119—127. (Материалы Комис. по атомной энергии США). Библиогр. 5 назв. [Гидриды лития, циркония, титана].

Мигович В. М., Михайлович М. Љ. Восстановление амидов кислот алюмогидридом лития.— Гласник Хем. друштва, 1954, т. 19, № 6, с. 349—372. РЖХим., 1955, № 14, реф. 28802.

Миронов В. А. Литий.— В кн.: Годовой обзор минеральных ресурсов СССР за 1926—1927 гг. Л., Изд. Геол. ком., 1928, с. 523—525. Библиогр. 6 назв.

Михайлов Б. М., Вавер В. А. Борорганические соединения. Синтез комплексных соединений несимметричных бортриарилов.— ДАН СССР, 1956, т. 109, № 1, с. 94—97. Библиогр. 8 назв. [Литий].

Михайлов Б. М., Курдюмова К. Н. Строение и химические превращения щелочноорганических соединений анилов. Сообщ. 3. О превращениях динатриевых и дилитиевых соединений бензофенон-*о*-толилимида и бензофенон-*л*-толилимида под влиянием галоидных алкилов.— Ж. общ. химии, 1958, т. 28, вып. 2, с. 355—359.

Михайлов Б. М., Чернова Н. Г. О диоксановых и диоксаново-бензольных комплексах литийароматических соединений.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 1, с. 222—228. Библиогр. 13 назв.

Михайлов Б. М., Щеголева Т. А. Борорганические соединения. Синтез триалкильных соединений бора из эфира дибутилборной кислоты.— ДАН СССР, 1956, т. 108, № 3, с. 481—483. Библиогр. 11 назв. [Литий].

Михайловский В. Н., Ситницкий Ю. И. Возможности применения сцинтилляционных счетчиков для радиометрии скважин в условиях высоких температур.— В кн.: Разведка и разработка полезных ископаемых. М., Гостоптехиздат, 1958, с. 204—208. (АН СССР. Гл. упр. по использованию атомной энергии при Совете Министров СССР. Труды Всес. науч.-техн. конференции по применению радиоактивных и стабильных изотопов и излучений в нар. хозяйстве и науке. 4—12 апр. 1957 г.). [Цезий].

Михеева В. И., Маркина В. Ю. О синтезе боразола реакцией борогидрида лития с хлористым аммонием.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, № 12, с. 2700—2707. Библиогр. 14 назв.

Михеева В. И., Ферднева Е. М., Шниткова В. Л. Изучение реакции хлористого алюминия с гидридом лития в среде органического растворителя. Синтез алюмогидрида лития.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, № 11, с. 2440—2450. Библиогр. 24 назв.

Моисеев В. В., Матерова Е. А., Белюстин А. А. Получение и исследование некоторых свойств рубидиевых и цезиевых стекол.— ДАН СССР, 1957, т. 113, № 4, с. 824—827. Библиогр. 8 назв. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 738.

Моргулис Н. Д., Борзяк П. Г., Дятловицкая Б. И. Оптические и фотоэлектрические свойства сурьмяно-цезиевых катодов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1948, т. 12, № 2, с. 126—143, илл. Библиогр. 18 назв.

Мостовский А. А., Воробьева О. Б., Майская К. А. Некоторые свойства многощелочных фотокатодов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 5, с. 561—565, илл. Библиогр. 3 назв. [Фотокатоды с цезием].

Мышляева Л. В., Хананашвили Л. М. Взаимодействие гидрида лития с эфирами ортокремневой кислоты.— Тр. Моск. хим.-технол. ин-та им. Д. И. Менделеева, 1956, № 23, с. 147—152. Библиогр. 12 назв.

Мурач Н. Н. Кремний для полупроводников.— Природа, 1956, № 7, с. 82—83. [Литий].

Надгорный Э. М., Осипьян Ю. А., Перкас М. Д., Розенберг В. М. Нитевидные кристаллы с прочностью, близкой к теоретической.— Успехи физ. наук, 1959, т. 67, вып. 4, с. 625—662. Библиогр. 81 назв. [Литий].

Надь М. М., Талалаева Т. В., Казенniко-

ва Г. В., Кочешков К. А. Фторированные стиролы. Сообщ. 1. 2,4-дифторстирол.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 1, с. 65—70. Библиогр. 19 назв.

Надь М. М., Талалаева Т. В., Казенникова. Г. В., Кочешков К. А. Фторированные стиролы. Сообщ. 2. 2,4-дифтор-β-фторстирол и 2,4-дифтор-β,β-дифторстирол.— Изв. АН СССР. Отд. хим. н., 1959, № 1, с. 71—75.

Надь М. М., Талалаева Т. В., Казенникова Г. В., Кочешков К. А. Фторированные стиролы. Сообщ. 3. Стиролы, фторированные в боковой цепи.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1959, № 2, с. 272—277. Библиогр. 5 назв.

Назаренко М. Ф., Разумова В. Л. Литьевые свойства фарфоровой массы Акмолинского завода.— Вестник АН КазССР, 1956, № 3, с. 71—74. Библиогр. 6 назв. [Литий].

Назаренко М. Ф., Свириденко В. А. Минерализующее влияние некоторых добавок на процесс муллитизации. Сообщ. 11.— Изв. АН КазССР. Сер. горн. дела, металлургии и обогащения, 1956, № 8, с. 34—44. РЖГеол., 1958, № 4, реф. 6375.

Налбандян А. А. Исследование возможности улучшения качества легкоплавких борсодержащих, глухих, циркониевых глазурей. Автореф. дисс. канд. техн. наук. М., 1954. 11 стр. (М-во высш. образования СССР. Моск. хим.-технол. ин-т им. Д. И. Менделеева). [Данные о глазурях, содержащих Li_2O].

Нейман М. Б., Садиленко К. М. Термоядерное оружие. М., Оборонгиз, 1958. 237 стр. Библиогр. 32 назв. (Науч.-попул. б-ка). [Литий в термоядерных реакциях].

Некрасова Г. А., Левинский С. В., Орлов О. Е., Константинов М. М. Применение радиоактивных и стабильных изотопов и излучений в народном хозяйстве и науке в СССР.— Атомная энергия, 1957, т. 3, № 8, с. 162—166. [Цезий-137].

Немилов Ю. А., Писаревский А. Н. Исследование γ-лучей от нейтронных источников Po—Li и Po—Mg.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1957, т. 32, вып. 1, с. 139—140. Библиогр. 10 назв.

Немилов Ю. А., Привалова В. Е. Влияние кислорода на некоторые физические свойства сурьмяно-цезиевого фотокатода.— Техника телевидения, 1954, вып. 3, с. 24—30.

Несмеянов А. Н., Анисимов К. Н., Волков В. Л., Фриденберг А. Э., Михеев Е. П., Медведева А. В. Синтез гексакарбонила хрома взаимодействием треххлористого хрома с литийалюминийгидридом и окисью углерода под давлением.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 8, с. 1827—1828. Библиогр. 7 назв.

Несмеянов А. Н., Казицына Л. А., Луценко И. Ф., Руденко Г. А. Спектроскопическое исследование α-металлированных альдегидов и кетонов и винилата лития.— ДАН СССР, 1959, т. 127, № 1, с. 115—116. Библиогр. 6 назв.

Несмеянов А. Н., Михеев Е. П., Анисимов К. Н., Филимонова Н. П. Синтез гексакарбонила хрома с участием металлических восстановителей.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 9, с. 1958—1960. Библиогр. 9 назв. [Литий].

Нечаев Ю. Двигатели космических кораблей.— Сов. авиация, 1959, 9 октября. [Рубидий и цезий — рабочее тело для получения ионов].

Никитина Е. А., Соколова О. Н. О получении и некоторых свойствах фосфорно-9-молибдатов (лютеофосфорномолибдатов) рубидия и цезия.— Ж. общ. химии, 1954, № 7, с. 1123—1127. Библиогр. 5 назв.

Николаев А. В. Пути использования меченых атомов в физико-химическом анализе. Доклад на 3-м Всес. совещании по физ.-хим. анализу. 2 июня 1955 г.— Ж. неорган. химии, 1956, т. 1, вып. 6, с. 1328—1333. Библиогр. 9 назв. [Цезий].

Никольский Б. П., Парфенов А. И., Шульц М. М. Электродные свойства, электропроводность и химическая устойчивость стекол системы Li_2O—La_2O_3—SiO_2.— ДАН СССР, 1959, т.127, № 3, с. 599—601. Библиогр. 12 назв. Реф.— Стекло, 1960, № 2, с. 58.

Никольский Б. П., Шульц М. М., Пешехонова Н. В. Теория стеклянного электрода. Сообщ. 9. Применение ионообменной теории к стеклянным электродам с различными металлическими функциями.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 9, с. 1922—1927. Библиогр. 11 назв. [Литий].

Новые исследования по химии.— Вестник АН СССР, 1957, № 7, с. 76—78.

Новый электрический влагомер (ГДР).— Огнеупоры, 1957, № 2, с. 93. [Применяется литий].

О целесообразности применения литиевых минералов в производстве санитарно-строительной керамики. Обзор зарубежной периодической технической литературы.— Стекло и керамика, 1956, № 5, с. 31—32.

Области применения цезия и рубидия.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Цветная металлургия. Металлургия тяжелых металлов, 1959, сентябрь, вып. 36, № 141—144, ЦМ-144.

Озеров Р. П. Кислородные ванадиевые бронзы элементов первой группы периодической системы.— Ж. неорган. химии, 1959, т. 4, вып. 5, с. 1047—1054. Библиогр. 25 назв. РЖХим., 1959, № 23, реф. 81628. [Литий, рубидий и цезий. Синтезированы ванадиевые бронзы с литием].

Определение плотности и влажности грунта с помощью гамма- и нейтронного излучения.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Атомная энергия, 1959, ноябрь, № АЭ-161, с. 1—5. [γ-излучение цезия-137 в приборе для измерения плотности грунта].

Очистка бериллия электролизом.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Цветная металлургия, 1960, 7 августа, № 29, реф. 240. [Очистка бериллия электролизом в расплаве KCl—LiCl—$BeCl_2$].

Ошерович А. Л., Шейнина Г. А. Пламенный высокочувствительный спектрофотометр с фотоумножителем.— Заводск. лаборатория, 1959, т. 25, № 3, с. 362—364, илл. Библиогр. 6 назв. [Фотоумножители с сурьмяно-цезиевыми, висмуто-серебряно-цезиевыми и кислородно-цезиевыми фотокатодами].

Павлушкин Н. М. Некоторые физико-химические свойства безборных стойких сте-

кол.— Стекло и керамика, 1954, № 3, с. 10—13. [Литий].

Палкин А. П., Палкина Н. А. Получение светящихся красок временного действия.— Тр. Воронежск. ун-та, 1945, т. 13, вып. 1, с. 18—19.

Парфенов А. И. Электродные свойства стекол системы $Li_2O—SiO_2$.— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. физ. и хим., 1959, вып. 1, с. 98—102. Библиогр. 8 назв.

Парфенов А. И., Ивановская И. С. Электродные свойства системы $Li_2O—Cs_2O—SiO_2$.— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. физ. и хим., 1959, вып. 3, с. 94—98.

Парфенов А. И., Климов А. Ф., Мазурин О. В. Электропроводность стекол системы $Li_2O—Cs_2O—SiO_2$.— Вестник Ленингр. ун-та. Сер. физ. и хим., 1959, вып. 2, с. 129—135.

Парфенов И. А. Электродные свойства некоторых простых силикатных стеклообразных систем.— В кн.: Тбилисская научно-техническая конференция по pH-метрии. Тезисы докладов. Тбилиси, 1959, с. 32—33. (Совет науч.-техн. о-в Грузии. ГНТК Совета Министров СССР. Груз. респ. прав. НТО Приборпром при участии респ. правл. НТО химиков им. Менделеева и НТО сельского и лесного хозяйства). [В состав стекол входит окись цезия].

Перспективы использования атомной энергии в ракетных двигателях.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Ракетная техника, 1958, июль, № РТ-83, с. 1—4. [Ионизация цезия].

Перспективы развития твердых ракетных топлив в США.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Сер. Ракетная техника. Раздел — Топлива. Ноябрь 1958. Вып. 44 (№ 130—132), РТ-131, с. 1—4.

Петров А. А., Кормер В. А. О присоединении литий-этила и литий-бутила к винилалкилацетиленам.— ДАН СССР, 1959, т. 125, № 5, с. 1041—1043. Библиогр. 7 назв.

Петров А. А., Кормер В. А. О присоединении литийдиэтил- и литийдибутиламидов к винилацетилену и винилалкилацетиленам.— ДАН СССР, 1959, т. 126, № 6, с. 1278—1281. Библиогр. 9 назв.

Петров А. Д., Гао Чин-лан, Алипова Е. И. Взаимодействие изопропиллития со сложными эфирами кислот.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 10, с. 3199—3204. Библиогр. 11 назв.

Петров А. Д., Миронов В. Ф., Чернышев Е. А. Синтез и свойства кремнеуглеводородов и их производных.— Успехи химии, 1957, т. 26, вып. 3, с. 292—344. Библиогр. 403 назв. [Литий].

Петров А. Д., Соколова Е. Б., Гао Чин-лан. Взаимодействие третичного бутиллития с эфирами кислот.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1957, № 7, с. 871—873. Библиогр. 4 назв.

Петров А. Д., Соколова Е. Б., Гао Чин-лан. Литийорганический синтез углеводородов и их кислородсодержащих производных.— Успехи химии, 1958, т. 27, вып. 12, с. 1471—1503. Библиогр. 130 назв.

Петров В. И. Исследование важнейших физико-химических свойств нового электролита для алюминиевой ванны на основе частичной замены натриевого криолита литиевым. Автореф. дисс. канд. техн. наук. Л., 1954. 16 стр. (Всес. алюминиево-магниевый ин-т).

Петросян В. П. Электрические свойства фосфатных стекол.— Изв. АН АрмССР. Сер. хим. наук, 1957, т. 10, № 5, с. 315—331. Библиогр. 18 назв. [Литий].

Пигулевский Г. В., Кожин С. А., Костенко В. Г. Восстановление моноокиси лимонена алюмогидридом лития.— Ж. общ. химии, 1958, т. 28, вып. 5, с. 1413—1415. Библиогр. 11 назв.

Пигулевский Г. В., Кожин С. А., Моцкус Д. В. Восстановление окиси Δ^3-ментена алюмогидридом лития.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 6, с. 2053—2056. Библиогр. 10 назв.

Пинчерл, Рэдклифф. Полупроводниковые интерметаллические соединения.— Вопросы радиолокационной техники, 1957, № 3, с. 140—181. Библиогр. 265 назв.

Пирогов А. А. Воздушно-твердеющие высокоогнеупорные магнезиальные бетоны.— Огнеупоры, 1958, № 10, с. 445—453. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16626. [LiCl в электролите].

Пирогов А. А. О влиянии некоторых минерализаторов на формирование форстеритовой связки в магнезитовых массах при контактном спекании.— Огнеупоры, 1955, № 6, с. 263—268. РЖХим., 1956, № 12, реф. 36689. [Карбонат лития в качестве ускорителя].

Писаревский А. Н., Тетерин Е. Д. О применении отечественных фосфоров для сцинтилляционного счета.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 1, с. 23. [Цезий].

Погодин С. А. Николай Семенович Курнаков.— Сов. наука, 1941, № 4, с. 43—57. [Физические и химические исследования Н. С. Курнакова по сплавам Pb с Na, Li и Mg, лежащих в основе безоловянистых баббитов].

Позаманпиер А. Г., Коротков А. А., Лишанский И. С. Полимеризация олефинов комплексными катализаторами.— Высокомолекулярные соединения, 1959, т. 1, № 8, с. 1207—1213. Библиогр. 7 назв. [Литий].

Полет на Марс.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Ракетная техника, 1958, май, № РТ-52, с. 1—3. [Ионизация рубидия и цезия].

Политова Н. М. О физических свойствах сурьмяно-цезиевого катода.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1953, т. 25, № 4, с. 463—470. Библиогр. 10 назв.

Получение и применение изотопов. Под общ. ред. Г. В. Курдюмова и И. И. Новикова. М., Атомиздат, 1958. 388 стр., илл. (Тр. Второй Междунар. конференции по мирному использованию атомной энергии. Женева, 1958. Доклады советских ученых. Т. 6]. Библиогр. в конце докладов.

Получение и применение изотопов. Под общ. ред. Г. В. Курдюмова. М., Атомиздат, 1959, 603 стр., илл. (Тр. Второй Междунар. конференции по мирному использованию атомной энергии. Женева, 1958. Избранные доклады иностранных ученых. Т. 10). Библиогр. в конце докладов.

Применение изотопов в технике, биологии и сельском хозяйстве. М., Изд. АН СССР, 1955. 467 стр., илл. (Доклады Советской де-

легации на Междунар. конференции по мирному использованию атомной энергии. Женева, 1955). Библиогр. в конце докладов.

Применение литиевых минералов в стекловарении.— Стекло. Бюл. Ин-та стекла, 1960, № 1, с. 49—50.

Применение радиоактивных изотопов в промышленности, медицине и сельском хозяйстве. М., Изд. АН СССР, 1956. 725 стр., илл. (Доклады иностр. ученых на Междунар. конференции по мирному использованию атомной энергии. Женева, 1955]. Библиогр. в конце докладов.

Прингсгейм П. Флюоресценция и фосфоресценция. Перев. с англ. Под ред. и с предисл. С. И. Вавилова. М., ИЛ, 1951. 623 стр., илл. Библиогр. с. 527—603.

Припои в производстве управляемых снарядов.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Сер.— Ракетная техника. Раздел — Технология. Материалы. Февраль 1959. Вып. 6 (№ 14—17). РТ-16—17, с. 1—7.

Прочность легкого сплава с литием при 200°.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Сер. Авиадвигателестроение (раздел общий). Март 1958, вып. 11 (№ 41—45), № АДС-45, с. 5.

Пятницкий А. И. Вторичная электронная эмиссия сурьмяно-цезиевых эмиттеров «на прострел».— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 4, с. 464—472. Библиогр. 7 назв.

Работнова Т. Н., Конончук Л. В. Некоторые данные о параметрах и технологических особенностях фотоэлементов с мультищелочными катодами.— Светотехника, 1959, № 9, с. 1—7. [Различные катоды с цезием].

Радиоактивные методы контроля и регулирования производственных процессов. Труды науч.-техн. конференции. [Ред. коллегия: Н. Н. Шумиловский (отв. ред.) и др.] Рига, Изд. АН ЛатвССР, 1959. 295 стр., илл. Библиогр. в конце докладов.

Расницын П. А. Новые электровакуумные и полупроводниковые приборы.— Радиоэлектронная промышленность, 1959, вып. 11, с. 49—54. (ЦБНТИ по радиоэлектронике). [Фотоэлектронный умножитель с полупрозрачным сурьмяно-цезиевым катодом].

Рез И. С., Сонин А. С., Цепелевич Е. Е., Филимонов А. А. Экспериментальные исследования по выявлению новых пьезоэлектриков.— Кристаллография, 1959, т. 4, вып. 1, с. 65—68. Библиогр. 4 назв. [Цезий].

Реутов О. А. Гомолитические реакции металлоорганических соединений.— Успехи химии, 1954, т. 23, № 4, с. 426—478. Библиогр. 317 назв. [Использование лития].

Риделл Г. К. Новейшие достижения по редким элементам за границей. Редкие элементы в электронной промышленности.— Редкие металлы, 1932, № 1-2, с. 21—26. [Рубидий и цезий].

Родионов А. Н., Васильева В. Н., Талалаева Т. В., Шигорин Д. Н., Гурьянова Е. Н., Кочешков К. А. Межмолекулярная литиевая связь, ее влияние на колебательные спектры молекул и дипольные моменты.— ДАН СССР, 1959, т. 125, № 3, с. 562—565. Библиогр. 3 назв.

Родионов А. Н., Казенникова Г. В., Талалаева Т. В., Шигорин Д. Н., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры и строение ацетиленидов лития.— ДАН СССР, 1959, т. 129, № 1, с. 121—124. Библиогр. 6 назв.

Родионов А. Н., Талалаева Т. В., Шигорин Д. Н., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры и строение литийорганических соединений ароматического ряда.— ДАН СССР, 1959, т. 128, № 4, с. 728—731. Библиогр. 5 назв.

Родионов А. Н., Шигорин Д. Н., Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры литийорганических соединений. Межмолекулярная литиевая связь.— ДАН СССР, 1958, т. 123, № 1, с. 113—116. Библиогр. 10 назв.

Родионов А. Н., Шигорин Д. Н., Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Инфракрасные спектры поглощения литийорганических соединений. Межмолекулярная литиевая связь. Доклад на 11-м Всес. совещании по теорет. спектроскопии. Дек. 1957 г.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 9, с. 1110—1113. Библиогр. 14 назв.

Родионов С. Ф., Павлова Е. Н., Каретникова И. Б. Счетчик фотонов с сурьмяно-цезиевым катодом.— Ж. эксперим. и теор. физ., 1951, т. 21, № 5, с. 657—658.

Розенфельд Л. М., Карнаух М. С. Динамическое отопление с помощью обращенной абсорбционной бромисто-литиевой машины.— Ж. техн. физики, 1958, т. 28, вып. 7, с. 1585—1591. Библиогр. 5 назв.

Романов А. М., Стародубцев С. В. О роли неоднородности поверхности при адсорбции и ионизации натрия и лития на вольфраме.— Изв. АН УзССР. Сер. физ.-мат. наук, 1957, № 3, с. 11—26. Библиогр. 22 назв.

Рубидий в свинцовых и бариевых стеклах. [По данным америк. ж. «Glass Industry»].— Стекло и керамика, 1960, № 6, с. 47.

Рубидий в свинцовых и бариевых стеклах.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Силикатные материалы, 1960, 7 января, № 1, реф. 7, с. 1—5.

Румянцев С. В. Применение радиоактивных изотопов в дефектоскопии. Руководство в пром. дефектоскопии. М., Атомиздат, 1960. 294 стр., илл. Библиогр. с. 290—292.

Румянцев С. В. Применение радиоактивных кобальта, цезия, иридия, европия и тулия для дефектоскопии. М., 1957, 28 стр., илл. (Гостехника СССР. АН СССР. Фил. Всес. ин-та науч. и техн. информации. Передовой науч.-техн. и производ. опыт. Тема 23. Применение радиоактивных методов контроля в машиностроении. [№ М-57—165/1]). Библиогр. 10 назв.

Рэн Ф. Атомная проблема. М., ИЛ, 1958. 127 стр. [Литий в термоядерных процессах].

Самарин А. М., Фомичев М. С. Радиоактивные изотопы и ядерные излучения в технике.— Вестник АН СССР, 1958, № 11, с. 22—27. [Использование цезия-137].

Самойлов А. Г., Волков В. С. Тепловыделяющие элементы ядерных реакторов.— Атомная энергия, 1959, т. 6, вып. 3, с. 261—276. [Использование в качестве горючего материала экспериментального ядерного реактора сплава урана с 0,3% рубидия].

Самсонов Г. В. Бориды редкоземельных металлов.— Успехи химии, 1959, т. 28, вып. 2, с. 189—217. Библиогр. 72 назв. [Использование гидридов лития].

Сахаров В. Н. Счетчик с малой зависимостью чувствительности от энергии γ-квантов.— Атомная энергия, 1957, т. 3, № 7, с. 61—63. Библиогр. 4 назв. [Цезий].

Сегнетоэлектрические свойства метаниобата свинца. Перев. А. Черепанов.— Химия и хим. технол., 1954, № 7, с. 126—132, илл. [Литий].

Сегнетоэлектрический фазовый переход в бисульфате рубидия.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Радиотехника и электроника, 1960, 21 августа, № 31, реф. 266, с. 5.

Синицын В. В., Климов К. И., Алеева Е. В. Коллоидная стабильность литиевых смазок и влияние на нее свойств их дисперсных сред.— Ж. прикл. химии, 1958, т. 31, вып. 8, с. 1202—1210. Библиогр. 16 назв.

Синтезы реактивных топлив из бороводородов.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Сер. Химия и технология неорганических веществ. Раздел — Общий. Октябрь 1959. Вып. 39 (81—83), ХНВ-83, с. 1—6. [Применение лития и его соединений].

Скляренко С. И., Дружинина О. С. Коррозия сплавов свинца с кальцием и литием и перенапряжение на них водорода.— Ж. прикл. химии, 1940, т. 13, вып. 12, с. 1794—1803. Библиогр. 24 назв.

Смирнов М. В., Ивановский Л. Е., Логинов Н. А. Равновесные потенциалы титана в хлоридных расплавах.— ДАН СССР, 1958, т. 121, № 4, с. 685—688, илл. Библиогр. 12 назв. РЖМет., 1959, № 5, реф. 10142.

Соболева Н. А. Исследование фотокатодов методом радиоактивных индикаторов.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1958, т. 22, № 5, с. 576—579. [Радиоактивный цезий].

Соединения лития для керамики, эмалей и стекла.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 312—316. (Редкие металлы).

Соколов В. С. Современные методы дефектоскопии металлов энергетического оборудования.— Безопасность труда в промышленности, 1958, № 1, с. 19—22. [Применение цезия-137].

Сокольский Д. В., Булавкина Л. А., Коротунова З. Н. К вопросу о регенерации отработанных катализаторов крекинга.— Вестник АН КазССР, 1959, № 4, с. 62—72. Библиогр. 26 назв.

Соломин Н. В. Приложение периодического закона Д. И. Менделеева к свойствам стекол.— ДАН СССР, 1948, т. 59, № 4, с. 711—713. Библиогр. 11 назв. [Литий].

Составы, тормозящие коррозию.— Химия и хим. технол., 1952, вып. 1, с. 144. [Небольшие добавки солей лития в смазки и лаки тормозят коррозию].

Спирин Ю. Л., Гантмахер А. Р., Медведев С. С. О механизме полимеризации в присутствии органических соединений щелочных металлов.— Высокомолекулярные соединения, 1959, т. 1, № 8, с. 1258—1265. Библиогр. 14 назв.

Сплавы магния с литием.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 224—225. (Редкие металлы).

Стилл Д. К. Полимеризация олефинов в присутствии комплексных металлических катализаторов.— Успехи химии, 1958, т. 27, вып. 12, с. 1437—1470. Библиогр. 225 назв.

Структура стекла.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Силикатные материалы, 1959, август, вып. 34 (№ 100—102), и № СМ-101—102, с. 7—10. [Многокомпонентные стекла с рубидием и литием].

Таккинг Л. Р., Щеголева Н. П. Электропроводность литиевых и литиево-калиевых борных стекол.— Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. хим. наук, 1949, вып. 8, с. 17—32, илл. Библиогр. 4 назв.

Талалаева Т. В., Казенникова Г. В., Кочешков К. А. 2,5-дифторстирол и 2,5-дифтор-β-фторстирол.— Ж. общ. химии, 1959, т. 29, вып. 5, с. 1593—1595. Библиогр. 5 назв.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Действие порошков металлов (соотв. металлоидов) на фениллитий или бромистый фенилмагний. I. Взаимодействие металлического лития с фенильными производными металлов II, IV и V групп периодической системы Менделеева. II.— Ж. общ. химии, т. 8, вып. 18, с. 1831—1838.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Кристаллические литийорганические соединения. Бензиллитий.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1953, № 2, с. 290—293. Библиогр. 11 назв.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Кристаллические литийорганические соединения. Соединения ароматического ряда.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1953, № 1, с. 126—134. Библиогр. 13 назв.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Кристаллические литийорганические соединения. Флуориллитий. Фенилацетиленид лития.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1953, № 2, с. 392—393. Библиогр. 6 назв.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. О строении некоторых кристаллических литийорганических соединений.— ДАН СССР, 1955, т. 104, № 2, с. 261—263. Библиогр. 8 назв.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Синтез оловоорганических соединений при действии литийорганических соединений на соли олова и его амальгамы.— Ж. общ. химии, 1942, т. 12, вып. 7-8, с. 403—408. Библиогр. 5 назв.

Талалаева Т. В., Кочешков К. А. Синтез сурьмяноорганических соединений с помощью литийорганических соединений.—Ж. общ. химии, 1946, т. 16, вып. 4-5, с. 777—780. Библиогр. 12 назв.

Талалаева Т. В., Надь М. М., Кочешков К. А. Эфираты и диоксанаты литийорганических соединений.— ДАН СССР, 1956, т. 109, № 1, с. 101—104. Библиогр. 14 назв.

Талипов Ш. Т. и Антипов В. Е. Исследование растворимости в системе AlF_3—LiF—H_2O при 25°.— Тр. Ин-та химии АН УзССР, 1952, вып. 3, с. 223—229. Библиогр. 15 назв.

Тарасова В. М. Влияние отдельных компонентов и технологии варки на электродные свойства стекол.— В кн.: Тбилисская научно-техническая конференция по pH-метрии. Тезисы докладов. Тбилиси, 1959, с. 33—

34. (Совет науч.-техн. о-в Грузии. ГНТК Совета Министров СССР. Груз. респ. правл. НТО Приборпром при участии респ. правл. НТО химиков им. Менделеева и НТО сельского и лесного хозяйства). [В состав стекол входит окись цезия].

Техническая конференция Отделения стекла Американского керамического общества.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Сер. Силикатные материалы. Июнь 1959, вып. 21 (№ 61—63), № СМ-61—62, с. 7. [Применение лития в стеклоделии].

Тимофеев П. В. Фотоэлементы и методы измерения света при помощи их.— В кн.: Труды Всесоюзной конференции по аналитической химии. Москва, ноябрь 1939 г. Т. 1. М.— Л., 1939, с. 217—230. Библиогр. 8 назв. [Цезий].

Типовые ферритовые сердечники.— Радио, 1959, № 8, с. 55—56, илл. [В частности литий-цинковые сердечники].

Толстопятова А. А. Каталитические свойства фторидов щелочных и щелочноземельных металлов.— Вестник Моск. ун-та. Сер. физ.-мат. и естеств. наук, 1951, вып. 2, с. 49—57. Библиогр. 8 назв.

Томин Ю. А. Влияния лития и магния на свойства чугуна.— Литейное дело, 1941, № 9, с. 6—10.

Топчиева К. В., Московская И. Ф. О природе кислотности алюмосиликатных катализаторов крекинга.— ДАН СССР, 1958, т. 123, № 5, с. 891—894. Библиогр. 16 назв. [Литий].

Трапезников А. А., Щеголев Г. Г., Астахов И. И. Электронно-микроскопическое исследование влияния условий приготовления литиевой консистентной смазки на ее микроструктуру. Доклад на 2-м Всес. совещании по электронной микроскопии. Май 1958 г.— Изв. АН СССР. Сер. физ., 1959, т. 23, № 6, с. 777—779, табл. Библиогр. 7 назв.

Туманов С. Г., Масленникова Г. Н. Исследование керамических материалов на основе сподумена.— Тр. Гос. исслед. электрокерам. ин-та, 1957, вып. 2, с. 83—92. Библиогр. 5 назв. РЖГеол., 1958, № 3, реф. 4697.

Туницкая В. Ф. О происхождении отдельных полос свечения CaSBi-фосфоров.— ДАН СССР, 1953, т. 91, № 3, с. 507—510. Библиогр. 7 назв. [Данные о влиянии Li].

Тушинский Л. И., Ревис И. А., Лебедев Т. А. Модифицирование литой быстрорежущей стали.— Тр. Ленингр. политехн. ин-та, 1954, № 3, с. 103—109. РЖХим., 1955, № 11, реф. 22120.

Уразов Г. Г., Погодин С. А. Изыскание легких и ультралегких сплавов.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1941, № 3, с. 472.

Ушакова Е. Ф. О влиянии некоторых минерализаторов на образование муллита в глинистых материалах при обжиге.— Сб. тр. Новочеркасск. политехн. ин-та, 1953, вып. 24, с. 32—39. Библиогр. 8 назв. [Данные о влиянии солей Li].

Федотов Н. А. Электродные свойства литиевого стекла.— Ж. физ. химии, 1958, т. 32, вып. 9, с. 1951—1957.

Феклисов Г. И. Применение литийалюминийгидрида для микросинтезов с меченым углеродом.— Изв. АН СССР. Отд. хим. наук, 1953, № 4, с. 587—596. Библиогр. 8 назв.

Фиалков Я. А. Полисоединения.— Ж. общ. химии, 1948, т. 18, вып. 10, с. 1741—1746. Библиогр. 18 назв. [Цезий].

Фрайтаг. Техническое использование металлического лития и его соединений.— В кн.: Литий. Сборник переводов. Под ред. В. Е. Плющева. М., ИЛ, 1959, с. 317—318. (Редкие металлы).

Фридберг И. Д., Кулик Б. А. Диэлектрические потери в связи со структурой бинарных силикатных и щелочногалоидных соединений и их механических смесей.— В кн.: Тезисы докладов второго совещания по кристаллохимии. Март 1957 г. М., 1957, с. 70—71. (АН СССР. Ин-т общ. и неорган. химии. М-во высш. образования СССР. Моск. ун-т). [Литий и цезий].

Фут Р., Кох Г. Сцинтилляционные спектрометры для измерения полной энергии фотонов γ-излучения.— Пробл. соврем. физ., 1955, № 12, с. 61—85. Библиогр. 17 назв. [Цезий-137].

Хазанов В. С., Юров С. Г. К вопросу о постоянстве спектральной характеристики кислородно-цезиевых и сурьмяно-цезиевых вакуумных фотоэлементов.— Ж. техн. физ., 1956, т. 26, вып. 6, с. 1170—1173. Библиогр. 5 назв.

Хедер Р., Нильсен Р., Херре М. Литий и его соединения.— В кн.: Литий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы. Под ред. О. С. Сергеевой. М., ИЛ, 1954, с. 5—22, илл. (Редкие металлы). Библиогр. 26 назв.

Херд Д. Введение в химию гидридов. Перев. с англ. Л. Е. Берлина. Под ред. А. Ф. Жигача. М., ИЛ, 1955. 239 стр., илл. Библиогр. в конце глав. [Свойства и применение гидрида лития].

Хлопин В. Г. Краткий отчет о работах по литию.— Бюл. Освед. стат. бюро, 1917, № 10, с. 377—381.

Ходикель Е. П., Мазурин О. В. Горловые стекла.—В кн.: Тбилисская научно-техническая конференция по pH-метрии. Тезисы докладов. Тбилиси, 1959, с. 38. (Совет науч.-техн. о-в Грузии ГНТК Совета Министров СССР. Груз. респ. правл. НТО Приборпром при участии респ. правл. НТО химиков им. Менделеева и НТО сельского и лесного хозяйства). [В состав стекол входит окись цезия].

Хорош Д. М. Разработка вторично-электронного умножителя с алюминиево-оксидно-цезиевым эмиттером.— Ж. техн. физ., 1951, т. 21, № 4, с. 397—404. Библиогр. 7 назв.

Хрущев А. А. Фотоэлементы. М., Изд. «Искусство», 1955. 144 стр., илл. (Б-ка киномеханика). [Цезий].

Цезиевый ионный двигатель.— Экспресс-информация ВИНИТИ. Астронавтика и ракетодинамика, 1960, 28 февраля, № 8, реф. 31, с. 1—7.

Циглер К. Новое в развитии металлоорганического синтеза.— Хим. наука и промсть, 1957, т. 2, № 1, с. 19—23. [Использование лития].

Циглер К. и сотрудники. Сообщения о ра-

ботах по получению различных химических соединений.— Химия и хим. пром-сть, 1956 № 7, с. 82—89. Библиогр. 15 назв. [Применение литийалюмогидрида].

Чжу Иань-ан. Исследование физико-химических свойств расплавов систем криолит-фтористый алюминий-глинозем-фтористый литий и криолит-фтористый алюминий-глинозем-фтористый бериллий как электролитов алюминиевых ванн. Автореф. дисс. канд. техн. наук. М., 1958. 9 стр. (Моск. ин-т цветн. металлов и золота. Кафедра металлургии легких металлов).

Чжу Иань-ан, Беляев А. И. Исследование физико-химических свойств расплавов системы Na_2AlF_6—AlF_3—Al_2O_3—LiF и Na_3AlF_6—AlF_3—Al_2O_3—BeF_2 как электролитов алюминиевых ванн.— Изв. высш. учебн. заведений. Цветн. металлургия, 1959, № 2, с. 69—79, илл. Библиогр. 14 назв.

Чижиков Д. М., Березкина Л. Г. Влияние добавок соединений щелочных металлов на кинетику восстановления силиката цинка окисью углерода.— ДАН СССР, 1959, т. 124, № 5, с. 1099—1101. Библиогр. 5 назв. [Литий].

Чинаева А. Д., Ушаков М. И. Отношение α-окиси холестерина к фенил-магний-бромиду и фенил-литию. 6-фенил-холестерин.— Ж. общ. химии, 1941, т. 11, вып. 4, с. 335—338.

Шабанов Я. Ф., Нестеренко Н. Т. Получение медных прессованных и тянутых изделий высокой электропроводности.— Цветные металлы, 1955, № 5, с. 55—62. [Применение лития].

Шалимова К. В., Беликова Т. П. Длительность возбужденного состояния некоторых фосфоров.— ДАН СССР, 1952, т. 82, № 5, с. 713—716. Библиогр. 16 назв.

Шамрай Ф. И. Физико-химическое изучение тройной системы Mg—Al—Li. [Реф.] — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1939 год. Сборник рефератов. М.— Л., Изв. АН СССР, 1940, с. 12. (АН СССР. Отд. хим. наук).

Шевердина Н. И., Кочешков К. А. Взаимодействие α-метилгидроксиламина с магний- и литийорганическими соединениями, как метод синтеза первичных аминов.— Ж. общ. химии, 1938, т. 8, вып. 18, с. 1825—1830. Библиогр. 16 назв.

Шейнкер Ю. Н., Померанцев Ю. И. О таутомерии некоторых производных гетероциклических соединений. Сообщ. 9. Строение солей оксипроизводных гетероциклического ряда.— Ж. физ. химии, 1959, т. 33, вып. 8, с. 1819—1829. Библиогр. 18 назв. [Литий].

Шекалов А. А. Исследование механических и магнитных свойств железо-никель-алюминиевых сплавов для постоянных магнитов.— Изв. АН СССР. Отд. техн. наук. Металлургия и топливо, 1959, № 4, с. 88—98. [Литий].

Шекалов А. А., Штрейс Я. И. Исследование механических и магнитных свойств Fe-Ni-Al-сплавов для постоянных магнитов.— Металловедение и обработка металлов, 1958, № 4, с. 29—38. Библиогр. 4 назв. [Литий].

Шлаин И. Б. Минеральное сырье для стекловарения. М., Промстройиздат, 1955. 270 стр., илл. Библиогр. с. 271—273. [Окись лития в стеклоделии].

Шпагин А. И. Антифрикционные сплавы. М., Металлургиздат, 1956. 320 стр. Библиогр. с. 307—320.

Штейнберг Ю. Г. Стронциевые борные и безборные глазури для фаянса и гончарных глин.— Стекло и керамика, 1955, № 1, с. 18—21. РЖХим., 1955, № 21, реф. 49544. [Стронциево-литиевые безборные глазури].

Штейнберг Ю. Г., Никулина Л. Н. Кристаллизационная способность фаянсовых глазурей и поведение их при обжиге.— Стекло и керамика, 1956, № 5, с. 16—19. [Литий].

Штейнберг Ю. Г., Романчук Л. В. Стронциевые безборные глазури для фаянса.— Тр. Гос. н.-и. керам. ин-та, 1956, вып. 1, с. 38—47. РЖГеол., 1959, № 8, реф. 16639.

Эйдук Ю., Вайвад А. Влияние лития на физико-химические свойства легкоплавких глазурей.— Изв. АН ЛатвССР, 1954, № 11, с. 115—129. Библиогр. 19 назв.

Экспериментальные исследования ионного двигателя.— Эксперсс-информация ВИНИТИ. Астронавтика и ракетодинамика, 1960, 7 октября, № 37, реф. 144, с. 1—33. [Пары цезия в ионных двигателях].

Юрчак И. Я., Ковельман Г. А. Направление научных и конструкторских работ по развитию производства бытового фарфора и фаянса в 1959—1965 гг.— Стекло и керамика, 1959, № 5, с. 18—22. [Литий].

Юшкевич М. О. Технология керамики. М., Промстройиздат, 1955. 384 стр. [Литий].

Якубович А. Л. Использование сцинтилляционной радиометрической аппаратуры в различных областях разведочной геофизики.— Бюл. науч.-техн. информации, 1957, № 4, с. 29—33. (МГ и ОН СССР, Отд. науч.-техн. информации ВИМС). [Цезий].

Якубович А. Л. Применение сцинтилляционных счетчиков радиоактивных излучений в поисково-разведочной радиометрической аппаратуре.— В кн.: Сборник научно-технической информации № 2. М., Госгеолтехиздат, 1956, с. 67—70. (МГ и ОН СССР. Техн. упр.). [Цезий].

Якубович А. Л. Сцинтилляционная радиометрическая аппаратура и возможности ее применения для геологических поисков и разведки. М., Углетехиздат, 1958. 56 стр., илл. (Б-ка науч.-техн. горн. о-ва. Сер. геол., вып. 5). Библиогр. 5 назв. [Цезий].

Ямада, Сугияма. Исследования эмалирования алюминия. Сообщ. 4. Влияние Li_2O на фритты боросиликатной системы.— Киндзоку хёмэн гидзюцу, 1958, т. 9, № 6, с. 217—222 (японск.).

Acquista N., Plyler E. K. Intrared measurements with a cesium iodide prism.— J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, № 11, p. 977—999. Библиогр. 3 назв. С. А., 1954, v. 48, № 3, p. 1156. Инфракрасная спектрометрия с применением призмы из йодида цезия.

Acquista N., Plyler E. K. Spectrometry from 25 to 52 μ with a CsJ Prism.— Реф.: J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, № 4, p. 333. Спектрометрия от 25 до 52 μ с применением призмы из йодида цезия.

Allen A. H. Lithium metal.— Metal Progr.,

1957, v. 72, № 2, p. 142, 144. Металлический литий.

Anacreon R. E. The performance of the P-E model 21 in the cesium bromide region (15—38).— Perkin-Elmer Instrum. News Sci. and Ind., 1958, v. 9, № 2, p. 9—10. РЖФиз., 1958, № 12, реф. 28861. Использование прибора Perkin-Elmer 21 в области бромистого цезия [15—38].

Apker L., Taft E. A., Dickey J. Electron scattering and the photoemission from cesium antimonide.— J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, p. 78—80. C. A., 1953, v. 47, № 8, p. 3687. Электронное рассеяние и фотоэмиссия антимонида цезия.

The application of lithium and its compounds.— Usine nouvelle, 1951, t. 7, № 37, p. 49, 51. Применение лития и его соединений.

Armistead W. H. Optical glass.— U. S. 2606841, 12.8.52. C. A., 1952, v. 46, № 21, p. 10570. Оптическое стекло, содержащее Li_2O.

Baker B. B., Jr.; MacNevin W. M. Lithium aluminium hydride as a reagent for the determination of water.— Analyt. Chem., 1950, v. 22, № 2, p. 364—365. C. A., 1950, v. 44, № 8, p. 3396h. Алюмогидрид лития в качестве реагента для определения воды.

Banus M. D., Bragdon R. W. Metal hydrides.— Industr. and Engng Chem., 1957, v. 49, № 11, p. 49A—51A. Гидриды металлов. [Борогидрид калия. Гидриды кальция, лития, алюмолития, алюмонатрия, магния].

Banus M. D, Bragdon R. W., Hincley A. Potassium, rubidium and cesium borohydrides.— J. Amer. Chem. Soc., 1954, v. 76, № 14, p. 3848—3849, 1 ill., 2 tabl. Борогидриды калия, рубидия и цезия.

Barnett O. T. Titanium can be brazed and soldered.— Ind. and Welding, 1955, v. 28, № 6, p. 62—66. РЖМет., 1956, № 5, реф. 4413. Титан можно сваривать и спаивать. [Использование солей лития].

Barrett C. S. Crystal structures of lithium-magnesium alloys at low temperatures.— Acta metallurgica, 1956, v. 4, № 5, p. 528—531. Библиогр. 9 назв. Кристаллическая структура сплавов литий — магний при низких температурах.

Barron T. H. K., Morrison J. A. Properties of alkali halide crystals at low temperatures.— Phys. Rev., 1959, v. 115, № 6, p. 1439—1441. Свойства кристаллов галогенидов щелочных металлов при низких температурах.

Bárta R. Nové suroviny pro uxitkový porcelán a keramiku.— Sklár a keramik, 1954, v. 4, № 10, p. 269—270. РЖГеол., 1959, № 10, реф. 15546. Новое сырье для фарфора и керамики широкого потребления. [Широкое применение литиевых керамических изделий].

Bárta R. O vnás eni lithia do skel.— Sklár a keramik, 1955, v. 5, № 9, p. 212—213. РЖГеол., 1956, № 5, реф. 5476. О введении лития в стекла.

Bauer S. H. Boron hydrides and related compounds.— В кн.: Encyclopedia of the chemical technology. First suppl. vol. N. Y., 1957, p. 103—130. Гидриды бора и его соединения. [Использование гидридов и других соединений лития].

Bedeutende Zunahme der Lithium-Verwendung.— Metall, 1955, Jg 9, № 5-6, S. 225. Значительный рост применения лития. [Применение лития в промышленности. Производство лития в США. Перспективы на 1955 год].

Belid W. E., Bish Y. M., Brenner A. Electrodeposition of metals from organic solutions. Preparation and electrolysis of titanium and zirconium compounds in nonaqueous media.— J. Electrochem. Soc., 1957, v. 104, № 1, p. 21—29. Электроотложение металлов из органических растворов. Приготовление и электролиз соединений титана и циркона в безводной среде. [Использование соединений лития].

Beller W. Lithium emerges as major aircraft material.— Amer. Aviat., 1957, v. 21, № 4, p. 47, 48, 50, 54, 55. Литий в качестве главного материала в авиации.

Benkeser R. A.; Arnold Ch., Jr.; Lambert R. F.; Thomas O. H. Reduction of organic compounds by lithium in low molecular weight amines. III. Reduction of aromatic compound containing functional groups.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 22, p. 6042—6045. Восстановление органических соединений литием в аминах с низким молекулярным весом. III. Восстановление ароматических соединений, составляющих функциональные группы.

Bernstein W., Schardt A. W. Activation of LiJ crystal phosphors.— Phys. Rev., 1952, v. 85, № 5,p. 919—920. Библиогр. 5 назв. Активация кристаллических фосфоров на основе LiJ.

Berry R. L. P., Raynor G. V. Structure of magnesium lithium β-phase alloys.— Nature, 1953, v. 171, № 4363, p. 1078—1079. РЖФиз., 1955, № 2, реф. 2743. Структура β-фазы магниево-литиевых сплавов.

Betz G. Lithium minerals and compounds in ceramics.— J. Amer. Chem. Soc., 1938, v. 21, № 2, p. 189—191. Литиевые минералы и соединения в керамике.

Bible L. A multi-purpose rolling compound.— Iron and Steel Engr, 1953, v. 30, № 12, p. 149. Универсальная смазка для прокатки металлов. [Литий].

Bieler G. Lithium compounds in ceramics.— Silicates industr., 1952, v. 17, p. 297—299. C. A., 1953, v. 47, № 4, p. 1910. Соединения лития в керамике.

Birks L. S., Seal R. T. X-ray properties of plastically deformed LiF.— J. Appl. Phys., 1957, v. 28, № 5, p. 541—543. РЖФиз., 1958, № 1, реф. 2402. Рентгеновские свойства пластически деформированного кристалла LiF.

Black A. Some recent developments in engineering materials — non-ferrous metals.— Mech. Engng, 1955, v. 32, № 190, p. 190. Последние достижения в промышленных материалах. Цветные металлы. [Сплавы лития].

Bleaney B., Tranan R. S. Paramagnetic resonance in ferric rubidium sulfate alum.— Proc. Phys. Soc. A, 1952, v. 65, p. 560—561. C. A., 1952, v. 46, № 22, p. 10871. Парамагнитный резонанс в железо-рубидиевых квасцах.

Bliss L. C. Life with lithium.— Foote Prints, 1955, v. 27, № 1, p. 3—8. Значение лития, его применение.

Blumenfeld H. Verwendungsgebiete der seltenen Metalle.— Metall, 1950, Jg 4, № 13-14, S. 300—303. Области применения редких металлов [в т. ч. лития].

Blumental B. Melting of high purity uranium.— J. Metals, 1955, v. 7, № 11, sec. 2, p. 1199—1205. РЖМет., 1956, № 11, реф. 11919. Плавка урана высокой чистоты. [Использование солей лития].

Blumenfeld H. Lithium wird erfolgreich.— Metall, 1952, Jg 6, № 21-22, S. 715—716. Успехи в области использования лития.

Blunck F. H., Carmody D. R. Catalytic alkylation of isobutane with gaseous olefins.— Industr. and Engng Chem., 1940, v. 32, p. 328—330. C. A., 1940, v. 34, № 8, p. 2577.7. Каталитическая алкилация изобутана газообразными олефинами. [В реакциях участвует литий].

Bockris I. a. o. Mechanism of the electrolytic deposition of titanium.— Nature, 1956, v. 178, № 4534, p. 654. Библиогр. в примеч. Механизм электролитического осаждения титана. [Полярографические исследования растворов K_2TiF_6, $TiCl_4$, $TiCl_3$ и $TiCl_2$ в эвтектике LiCl—KCl при 380—550°].

Bombardiere supersonico americano con rivestimento di lega alluminio-rame-litio.— Alluminio, 1960, v. 29, № 7-8, p. 371. Применение покрытий из сплава алюминий — медь — литий в конструкции реактивного американского бомбардировщика.

Bonnier E. Electrolyse des aluminates. (Méthode nouvelle de préparation de l'aluminium et de ses alliages).— Congr. internat. aluminium, 1954, t. 1, № 6, p. 159—165. РЖМет., 1956, № 5, реф. 4072. Электролиз алюминатов. (Новые методы получения алюминия и его сплавов). [Использование солей лития].

Boom in H-bomb metal.— S. Afric. Mining and Engng J., 1955, v. 66, № 3265, pt 2, p. 43. Бум вокруг водородной бомбы. [Литий].

Boost for rockets.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 25, p. 66. Вспомогательное устройство для ракет. [Литий].

Boron fuels are now being commercially produced.— Mining J., 1957, v. 249, № 6361, p. 85. Борное топливо производится сейчас в промышленном масштабе. [Литий].

Brass and bronze castings.— Foundry, 1953, v. 81, № 5, p. 136—139. РЖХим., 1954, № 3, реф. 15248. Отливки из латуни и бронзы. [Использование лития].

Brande E. A. Organic compounds of lithium.— В кн.: Progress in organic chemistry. Ed. J. W. Cook. Vol. 3. London, 1955, p. 172—217. Органические соединения лития.

Bredzs N., Canonico D. Lithium additions to brazing alloys.— Weld. J., 1955, v. 34, № 11, p. S535—S543. РЖМет., 1957, № 4, реф. 6281. Припои с добавками лития.

Bredzs N., Schwartzbart H. Self-fluxing air-poor brazing alloys.— Weld. J., 1957, v. 36, № 7, p. S348—S352. Самофлюсующиеся припои для пайки на воздухе. [Использование лития].

Bridgman P. W. Resistance (electric) of 72 elements, alloys and compounds up to 100 000 kilograms per square centimeter.— Proc. Amer. Acad. Arts and Sci., 1952, v. 81, p. 165—251. C. A., 1952, v. 46, № 15, p. 6890. Электрическое сопротивление 72 элементов, сплавов и соединений при давлении до 100 000 *кг/см*². [Данные о рубидии и цезии].

Briner E., Wakker Ch. H., Paillard H., Carrisson G. The chemical action of electric discharges. IX. The effect on the yield of nitric oxide in industrial furnaces of the addition to the electrodes of alkali and alkaline earth metals.— Helv. chim. acta, 1936, v. 19, y. 308—320. C. A., 1936, v. 30, № 13, p. 4408—4409. Химическое действие электрических разрядов. IX. Влияние добавок щелочных и щелочноземельных металлов [в т. ч. лития и бериллия] к электродам на выход азотной кислоты в промышленных печах.

Brooks J. L. Effects of blast humidity on iron properties.— Foundry, 1955, v. 83, № 5, p. 219, 222. РЖМет., 1956, № 12, реф. 13910. Влияние влажности дутья на свойства чугуна. [Литиевая среда].

Brown H. C., Tsukamoto A. Lithium diethoxyaluminohydride as a selective reducing agent — the reduction of dimethylamides to aldehydes.— J. Amer. Chem. Soc., 1959, v. 81, p. 502—503. C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 13077b. Литиевый диетоксиалюминогидрид в качестве селективного восстановительного агента — восстановления диметиламидов до альдегидов.

Browning G. V. A new approach to lubricating-grease structure.— NIGI Spokesman, 1950, v. 14, № 1, p. 10—15. C. A., 1950, v. 44, № 13, p. 6108i. Новый шаг в области структуры смазок.

Burgess J., Brown C. T., Roberts C. W. Investigations into the electrodeposition of titanium metal from titanium tetrachloride in fused alkali metal chloride systems.— J. Appl. Chem., 1958, v. 8, № 1, p. 6—13. РЖМет., 1960, № 1, реф. 513. Исследование процесса электроосаждения титана из четыреххлористого титана, растворенного в расплавленных хлористых соединениях щелочных металлов. [В т. ч. KCl—LiCl—$TiCl_3$ и KCl—LiCl—$AlCl_3$].

Burpo R. S. Some users' experience with lithium atmospheres for heat treating.— Mater. and Methods, 1946, v. 24, № 3, p. 622—625. Опыт некоторых потребителей по использованию литиевой среды для тепловой обработки.

Caesium engines.— Mining J., 1959, v. 252, № 6460, p. 653. Цезиевые машины.

Calhoun S. F. Antioxidants for greases.— NIGI Spokesman, 1956, v. 19, № 12, p. 8—10, 12—14, 16—18, 20—24, 26, 28. Антиокислительные присадки к консистентным смазкам. [Литиевые и литийкальциевые смазки].

Cameron J. F., Berry P. F. Gamma-ray locating device.— Internat. J. Appl. Radiat. and Isotopes, 1959, v. 5, № 3, p. 235—237. РЖЭлектротехн., 1960, № 7, реф. 6099. Гамма-лучевой прибор для идентификации. [Цезий-137].

Cameron J. F., Puisford E. W. Radioactive level gauges.— Brit. Chem. Engng, 1959, v. 4, № 11, p. 605—607. РЖЭлектротехн., 1960, № 10, реф. 4.8662. Радиоактивные измерители уровня. [Цезий-137].

Camescasse P. Observations sur la conductivité des sels fondus.— J. chim. phys. et

phys.-chim. biol., 1957, t. 54, № 10, p. 792—803. Изучение электропроводности расплавленных солей. [В частности, LiCl и LiF].

Can Du Pont tetrahydrofuran (THF) help solve your reaction problem?— Chem. and Engng News, 1959, v. 37, № 39, p. 61. Может ли тетрагидрофюран (THF) фирмы Du Pont помочь вам разрешить проблему реакций?

Cannistraro N. I. Where do we stand in ceramic coatings? — Metal Progr., 1958, v. 74, № 5, p. 111—113, 189, 190. Керамические покрытия с литием.

Cape A. T. Brazing alloys for guided missiles.— Metal Progr., 1958, v. 74, № 3, p. 99—104. Твердый припой для управляемых снарядов. [Применение соединений лития].

Ceram coatings with stand heat.— Canad. Mach. and Manufact. News, 1958. v. 69, № 2, p. 108. Керамические покрытия. [Литий].

Ceramic fabrication processes. Ed. W. D. Kingery. N. Y.— London, 1958, 235 p., ill. Процессы производства керамики. [Литий].

Ceramic materials for thermal shock resistance.— Ceramic Ind., 1956, v. 66, № 1, p. 73. Термически стойкие керамические материалы. [Литий].

Cesium cell for power conversion.— Electronics, 1960, v. 33, № 5, p. 78, 80—81. Устройство с парами цезия для непосредственного преобразования тепловой энергии в электрическую.

Chabudziński Z. Lithium aluminum hydride in organic chemistry.— Wiadom. chem., 1953, v. 7, p. 449—484. C. A., 1954, v. 48, № 7, p. 3833. Гидрид алюмината лития в органической химии.

Charrin V. Lithium in the ceramic industry — its ores.— Ceram., verrerie, émaill., 1934, v. 2, p. 305—306. C. A., 1934, v. 28, № 21, p. 6962. Литий в керамической промышленности. Его руды. [Лепидолит и амблигонит].

Chemical sources of rocket power.— Chem. источники энергии ракет. [Гидриды лития, Age, 1957, v. 78, № 2000, p. 759. Химические использующиеся для получения борогидридов].

Chemistry of organometallic compounds.— Chem. Age, 1957, v. 78, № 1987, p. 213. Химия органометаллических соединений. [Литий].

Christ W. Untersuchungen über Durchflussverhältnisse in Turmtropfkörpern mit Hilfe radioaktiver Isotope.— Wasserwirtsch.-Wassertechn., 1958, Bd 8, № 4, S. 162—166. РЖЭлектротехн., 1959, № 17, реф. 36712. Исследование проницаемости капельных биологических фильтров при помощи радиоактивных изотопов. [Рубидий-86].

Clark I. D. Petalite — a new commercial mineral.— Mining Engng, 1950, v. 187, № 10, p. 1068—1070. Библиогр. 5 назв. Петалит — новый коммерческий минерал.

Coates G. E. Organo-metallic compounds. London — N. Y., 1956. 197 p. Органометаллические соединения. [Использование лития и его соединений].

Collongues R. Sur les propriétés du ferrite de lithium $FeLiO_2$.— C. r. Acad. sci., 1955, t. 241, № 22, p. 1577—1580. Свойства феррита лития, $FeLiO_2$.

Coming: more reactive lithium.— Chem. and Engng News, 1958, v. 36, № 44, p. 40—41. Литий повышенной реактивности. [Применение соединений лития, содержащих менее 0,1% кислорода, в качестве катализаторов].

Commercial chemicals.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 28, p. 64. Коммерческие химикалии. [Использование солей лития].

Composés du lithium.— Rev. prod. chim., 1950, t. 53, № 21-22, p. 209—211. Соединения лития.

Connor J. H., Brenner A. Electrodeposition of metals from organic solutions. II. Further studies on the electrodeposition of aluminium from a hydride bath.— J. Electrochem. Soc., 1956, v. 103, № 12, p. 657—662. РЖМет., 1957, № 11, реф. 22062. Электроосаждение металлов из органических растворов. II. Дальнейшие исследования по электроосаждению алюминия из гидридной ванны. [Литий].

Connor J. H., Reid W. E., Wood G. B. Electrodeposition of metals from organic solution. V. Electrodeposition of magnesium and magnesium alloys.— J. Electrochem. Soc., 1957, v. 104, № 1, p. 38—41. Электроосаждение металлов из органических растворов. V. Электроосаждение магния и его сплавов. [Литий].

Conroy H. Picrotoxin: lithium aluminium hydride reductions.— Chemistry and Industry, 1957, № 22, p. 704—705. Библиогр. 3 назв. Пикротоксин: методы восстановления алюмогидридом лития.

Coquerel M. R. Use of cesium vapor in the manufacture of gasfilled thyratrons.— Vide, 1953, v. 8, p. 1384—1391. C. A., 1954, v. 48, № 7, p. 3784. Применение паров цезия в производстве газонаполненных тиратронов.

Corvin J. F., Swinnerton A. C. The growth of quartz in alkali halide solutions.— J. Amer. Chem. Soc., 1951, v. 73, № 8, p. 3598—3601. Библиогр. 22 назв. Выращивание кристаллов кварца в растворах щелочных металлов. [В т. ч. Li].

Creutz E. Soldering of Be, Al, Zr, U, W, and Al—Li alloy.— Rev. Scient. Instrum., 1953, v. 24, № 4, p. 330—331. РЖХим., 1956, № 16, реф. 51373. Пайка бериллия, алюминия, циркония, урана, вольфрама и сплава алюминия с литием.

Danforth J. D. The effect of alkali and alkaline earth metal ions on the activity of cracking catalysts.— J. Phys. Chem., 1954, v. 58, № 11, p. 1030—1033. C. A., 1955, v. 49, № 5, p. 3515g. РЖХим., 1955, № 22, реф. 51526. Влияние ионов щелочных и щелочноземельных металлов на активность катализаторов крекинга. [Литий и цезий как добавки к катализатору].

Davis G. Z., Gentry C. H. R. The electrodeposition of tungsten.— Metallurgia, 1956, v. 53, № 315, p. 3—17. РЖМет., 1957, № 6, реф. 9773. Электроосаждение вольфрама. [Литий].

Degasing with lithium.— Metal Ind., 1952, v. 80, № 10, p. 191. Дегазация литием.

De Ment J. Lithium and the hydrogen bomb.— Engng and Mining J., 1951, v. 152, № 1, p. 83. Литий и водородная бомба.

De Sy A. Graphite spherulite formation and growth.— Foundry, 1953, v. 81, № 11, p. 100, 103, 210, 212, 218, 220. РЖХим., 1955, № 13, реф. 27196. Образование и рост сферулитов графита. [Добавки лития в чугун].

A Dictionary of uses for lithium chemicals.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 11, p. 93. Справочник по использованию литиевых химикалий.

Did you ever think of using lithium? — Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 47, p. 5701. Думали ли вы когда-нибудь использовать литий?

Dippel W. H. Ein neues Gerät zur Bestimmung der Feuchtigkeit.— Kälte, 1958, Jg 11, H. 1, S. 28—31. Новый прибор для определения влажности. [Использование хлористого лития].

D'Janni J. D. Rubber.— В кн.: Encyclopedia of the chemical technology. First suppl. vol. N. Y., 1957, p. 743—755. Резина. [Литий].

Donahey J. W. Low-temperature vitreous enamels.— U. S. 2608490. 26.8.52. C. A., 1953, v. 47, № 1, p. 284. Стекловидные низкотемпературные эмали. [Эмали, содержащие Li_2O].

Donahey J. W. Petalite.— Foote Prints, 1954, v. 26, № 2, p. 11—25. Библиогр. 26 назв. Петалит.

Donahey J. W., Clark J. D. Lepidolite. A neglected cost-cutting flux.— Ceramic Ind., 1949, v. 53, № 5, p. 74—76, 94. Библиогр. 12 назв. Лепидолит. Малоиспользуемый дешевый флюс.

Douglas T. B. Specific heats of liquid metals and liquid salts.— Trans. ASME, 1957, v. 79, № 1, sec. 1, p. 23—28. РЖМет., 1957, № 1, реф. 20993. Удельная теплота жидких металлов и жидких солей. [Литий].

Downie A. R. a. o. The calibration of infrared prism spectrometers.— J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, p. 941—951. C. A., 1954, v. 48, № 3, p. 1156. Калибрование призм инфракрасных спектрометров. [Применение бромистого цезия в качестве материала для призм].

Drefahl G., Keil E. Reduction capacity of $Li(BH_3CN)$ for organic compounds.— Z. prakt. Chem., 1958, Bd 6, S. 80. C. A., 1959, v. 53, № 3, p. 2147d. Способность $Li(BH_3CN)$ к восстановлению органических соединений.

Dreher J. L., McClellan A. L. Comparison of laboratory and field bleeding tests for lubricating tests greases.— NIGI Spokesman, 1956, v. 19, № 12, p. 30—31, 34—36, 38. Библиогр. 3 назв. Сравнительное исследование результатов испытаний смазок на расслаивание в лабораторных условиях и при хранении. [Литиевые смазки].

Drossbach P. Zur Kenntnis der Electrolyse geschmilzener Salze.— Z. Electrochem., 1955, Bd 59, № 6, S. 512—525. Библиогр. 30 назв. Электролиз расплавленных солей. [Использование LiCl в электролите].

Ductility of magnesium.— Metal Ind., 1957, v. 91, № 15, p. 319—332. Ковкость магния. [Литий].

Dunlap W. C., Jr. An introduction to semiconductors. N. Y.— London, 1957. 417 p. Введение в полупроводники. [Литий, цезий].

Dutli J. W., Taylor G. M. Application of cesium 137 to industrial radiography.— Nondestruct. Testing, 1954, v. 12, № 2, p. 35—38. РЖХим., 1955, № 2, реф. 1797. Применение Cs^{137} в промышленной радиографии.

Dutli J. W., Taylor G. M. Application of cesium 137 to industrial radiography.— U. S. Atomic Energy Commiss. Publ., 1953, NAECU-2719. 21 p. Реф.: J. Inst. Metals, 1954, v. 82, pt 10. Metallurg. Abstrs, 1954, v. 21, pt 10, p. 900. Применение цезия-137 в промышленной радиографии.

Effect of K_2O and Li_2O on properties of soda-dolomite lime-silica glasses.— Glass. Ind., 1950, v. 31, № 8, p. 419—420. Влияние K_2O и Li_2O на свойства натрий-доломитового известково-кремниевого стекла.

Eiduks J. The wetting of ceramic masses by glazes as a function of the composition.— Latvijas Valsts Univ. Him. Fak. Zinatniskie Raksti, 1958, v. 22, № 6, p. 203—210. C. A., 1959, v. 53, № 14, p. 13535g. Увлажнение керамической массы глазурью как функция состава. [Литий].

Eife K. H. Die Bestimming des Raumgewichts von Böden und Gesteinen durch Gamma-Strahlen.— Freiberger Forschungsh. C, 1959, № 61, S. 1—92. Библиогр. 60 назв. Определение пространственного веса почв и пород гамма-лучами. [Радиоактивные изотопы лития и цезия].

Einerl O. P., Neurath P. D. The alkali metals in alloys.— Chem. Age, 1944, v. 50, № 1284, p. 143—147. Щелочные металлы в сплавах.

Ervin G., Jr.; Ueltz H. F. H.; Washburn M. E. Process for electrolytic extraction of titanium metal from titanium carbide anodes.— J. Electrochem. Soc., 1959, v. 106, № 2, p. 144—146. Процесс электролитического получения титана из анодов карбида титана. [Электролиз расплава LiCl—KCl].

Evans G. G. a o Conductimetric study of the reactions between metal halides and lithium aluminium hydride. I. Aluminium chloride II. Aluminium iodide.— J. Inorg. and Nucl. Chem., 1957, v. 4, № 1, p. 40—47. РЖХим., 1957, № 16, реф. 54160. Кондуктометрическое исследование реакций галогенидов металлов с алюмогидридом лития. I. Хлорид алюминия. II. Йодид алюминия.

Evans D., Hutton J. F., Matthews J. B. The influence of soapphase structure on some physical properties of lithium greases.— J. Appl. Chem., 1952, v. 2, № 5, p. 252—262. Библиогр. 22 назв. C. A., 1952, v. 46, № 2, p. 9833e. Влияние структуры мыла на некоторые физические свойства литиевых смазок.

Eve C. F., Duckworth H. E. The luminescent response of silver activated zinc sulphide to lithium ions of different energies.— Canad. J. Phys. 1956, v. 34, № 8, p. 896. РЖФиз., 1957, № 4, реф. 10388. Свечение сульфида цинка, активированного серебром, при возбуждении ионами лития с различными энергиями.

Fener H., Kucera T. I. Selective reduction of aliphatic nitroesters with lithium aluminium hydride.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 2, p. 5740. Селективное восстановление алифатических нитроэфиров алюмогидридом лития.

Fenton W. M. Lithium compounds in por-

celain enamels.— Amer. Ceram. Soc. Bull., 1948, v. 27, № 12, p. 492—495. Соединения лития в фарфоровой эмали.

Financiers strike boron.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 29, p. 3488—3489. Финансисты обращают внимание на бор. [Литий].

Firms unit to make fuels.— Chem. and Engng News, 1957, v. 37, № 40, p. 25. Фирмы объединяются для производства топлива. [Литий].

Forbes W. G. Lubrication of industrial and marine machinary. 2-nd ed. N. Y., 1954. 351 p. Смазки для промышленного и морского оборудования. [Литий].

Forrester M. U. S. tests lithium for power use.— New York Herald Tribune, 1955, v. 115, № 39603, p. 23. Исследования в США по применению лития в энергетике.

A Forum report. Atoms in business. N. Y., 1956. 152 p. (Southwest Research Inst., San Antonio, Texas). Доклад на Форуме. Атомы на службе промышленности.

Franke T. Dickenmessung an Blechen und Rohren und Feststellung von Ablagerungen in Rohren mittels Gammarückstreuung.— Kerntechnik, 1959, Bd 1, № 3, S. 85—87. РЖЭлектротехн., 1960, № 12, реф. 4. 10010. Измерение толщины листов и труб и установление отложений в трубах при помощи рассеянного γ-излучения. [Цезий-137].

Freeth W. E., Raynor G. V. The constitution of the system silver — lithium.— J. Inst. Metals, 1954, v. 82, № 12, p. 569—574. РЖМет., 1956, № 6, реф. 5619. Структура системы серебро — литий.

Freeth W. E., Raynor G. V. The systems magnesium — lithium and magnesium — lithium — silver.— J. Inst. Metals, 1954, v. 82, pt 12, p. 575—580, 2 ill. Библиогр. 9 назв. Системы магний — литий и магний — литий — серебро.

Freitag R. Technischer Einsatz von Lithiummetall und Lithiumverbindungen.— Sprechsaal Keramik — Glas — Email, 1954, Bd 87, № 23, S. 568—569. РЖХим., 1956, № 8, реф. 23079. Техническое применение лития и его соединений.

Gaylord N. G. Reduction with complex metal hydrides. N. Y.— London, 1956. 1046 p. Восстановление комплексными металлогидридами. [В т. ч. гидридами лития].

Gilman H., Gerow C. W. Triphenylgermyllithium with formaldehyde and with benzophenone.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 21, p. 5740—5742. Трифенилгермиллитий с формальдегидом и с бензофеноном.

Gjertsen L., Wahl A. C. Cesium-ion catalysis of the manganate — permanganate isotopic exchange reaction.— J. Amer. Chem. Soc., 1959, v. 81, y. 1572—1573. C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 13571e. Катализ ионом цезия изотопной реакции обмена манганат — перманганат.

Goldsmith H. A. Lithium-catalyzed esterinterchange reactions.— U. S. 2622091. 16.12.52. C. A., 1953, v. 47, № 6, p. 3012. Катализируемые литием обменные реакции эфиров.

Gorter E. W. Saturation magnetization and crystal chemistry of ferrimagnetic oxides.— Philips Res. Repts, 1954, v. 9, № 6, p. 403—443. РЖХим., 1956, № 1, реф. 263. Намагниченность насыщения и кристаллохимия ферримагнитных окислов. [В т. ч. ферритов с литием].

Gross A. V., Conway J. B. Combustion of metals in oxygen.— Industr. and Engng Chem., 1958, v. 50, № 4, p. 663—672. Библиогр. 35 назв. Горение металлов в кислороде. [Горение лития, магния, кобальта, титана, циркония, гафния, кремния, бериллия, алюминия и других металлов].

Hahn B., Rossel J. Scintillations dans CsJ et spectrométrie γ.— Helv. phys. acta, 1953, v. 26, № 7-8, p. 803—810. Библиогр. 6 назв. Сцинтилляции в CsJ и γ-спектрометрия.

Hallsworth S. Lithium in vitreous enamels.— Foundry Trade J., 1951, v. 90, № 1805, p. 369—372. C. A., 1951, v. 45, № 16, p. 7329a. Литий в стекловидных эмалях.

Hallsworth S. A study of the use of lithium in vitreous enamels.— Sheet Metal Inds, 1951, v. 28, № 286, p. 189—192, 194. Изучение применения лития в стекловидных эмалях.

Hanle W., Kügler I. Radiolumineszenz als Lichtquelle konstanter Intensität.— Optica acta, 1956, Bd 3, № 3, S. 131—138. РЖФиз., 1958, № 2, реф. 4925. Радиолюминесценция как источник света постоянной интенсивности. [Цезий-137 как гамма-излучатель].

Hardy H. K. Trace-element effect in some precipitation — hardening aluminium alloys.— J. Inst. Metals, 1956, v. 84, № 11, p. 429—439. РЖМет., 1957, № 3, реф. 4659. Действие малых добавок на некоторые свойства алюминиевых сплавов. [Литий].

Hargreaves M. K. A source of lithium light.— Nature, 1957, v. 179, № 4556, p. 434. РЖФиз., 1958, № 3, реф. 7250. Литиевый источник света. [Дуговая Li лампа для лабораторных исследований].

Harmon M. M. Air conditioning in pharmaceutical manufacture.— Drug and Cosmetic Ind., 1953, v. 72, № 2, p. 226—267, РЖХим., 1954, № 3, реф. 15470. Кондиционирование воздуха в фармацевтической промышленности. [Литий].

Harris E. G., Melkanoff M. A. The quadrupole moment of Li.— Phys. Rev., 1953, v. 90, № 4, p. 585—587. РЖХим., 1954, № 10, реф. 26674. Квадрупольный момент Li^7.

Hatsopoulos G. N., Welsh J., Langberg E. Thermoelectron engines: future power sources? — Electronics, 1959, v. 32, № 46, p. 69—72. Термоэлектронные генераторы для непосредственного преобразования тепловой энергии в электрическую.

Hauser F. S., Laudon P. R., Dorn J. E. Deformation and fracture of alpha solid solutions of lithium in magnesium.— В кн.: Transactions of American Society for Metals. Ed. R. T. Bayless. Vol. 50. Cleveland, 1958, p. 856—883. Библиогр. 12 назв. Деформация и разрушение альфа-твердого раствора лития в магнии.

Heller P. A. Fortschritte im Giessereiwesen im 1. Halbjahr 1952. I. Aufbau und Eigenschaften.— Stahl und Eisen, 1953, Bd 73, № 4, S. 230—234. РЖХим., 1954, № 1, реф. 11513. Успехи в литейном производстве в 1-й половине 1952 г. I. Структура и свойства сплавов. [Литий].

Hensel F. R., Larsen E. J., Swazy E. F. A lithium-bearing silver solder.— Metals and Alloys, 1942, v. 15, p. 262—265. C. A., 1942, v. 36, № 17, p. 5126.2. Литийсодержащий серебряный припой.

Herbstein F. H., Averbach B. L. The structure of lithium-magnesium solid solutions.— Acta metallurgica, 1956, v. 4, № 4, p. 407—413. РЖМет., 1957, № 2, реф. 2926. Структура твердых растворов литий — магний.

Here's the latest on lithium metal dispersions.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 13, p. 63. Дисперсионный металлический литий.

Heritage R. I., Balvier I. R. Recent developments in aluminium electrodeposition: a critical review.— Prod. Finish., 1957, v. 10, № 3, p. 54—58. Обзор современных методов электроосаждения алюминия. [Использование солей лития].

Hermann E. Das Hartflöten von Aluminium.— Aluminium (BRD), 1953, Bd 29, № 2, S. 139—150. Твердая пайка алюминия. [Литий].

High energy chemicals.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 21, p. 18—22. Топливо высокой энергии. [Литий].

Higuchi T. Titration of functional groups with lithium aluminium hydride.— Analyt. Chem., 1950, v. 22, № 7, p. 955. C. A., 1950, v. 44, № 17, p. 7708i. Титрование функциональных групп алюмогидридом лития.

Hinman R. L. The synthesis of alkylhydrazines. II. The reduction of 1-acyl-2-alkylidenehydrazines with lithium aluminum hydride.— J. Amer. Chem. Soc., 1957, v. 79, № 2, p. 414—417. Синтез алкидгидразина. II. Восстановление 1-ацил-2-алкилиденегидразина гидридом лития и алюминия.

Hinteregger H. E. Differential phototubes for the vacuum ultraviolet.— J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, № 4, p. 328—329. РЖФиз., 1954, № 7, реф. 8120. Дифференциальный фотоэлемент для ультрафиолетовых лучей. [Экспериментальный фотоэлемент с окошками из фтористого лития для определения малых поглощений света — до 0,01%].

Hoffman G. A. Beryllium as an aircraft structural material.— Astronaut. Engng Rev., 1956, v. 16, № 2, p. 50—55. Бериллий в качестве структурного материала в авиации. [Литий].

Holden H. A., Metallurgy. Advances in the development and uses of steels and their alloys. Magnesium; titanium; and miscellaneous other metals.— Chem. and Process Engng, 1957, v. 38, № 1, p. 15—18. Библиогр. 58 назв. Металлургия. Прогресс в развитии и использовании сталей и их сплавов: магний, титан и другие металлы.

Horák J. Nekteré zdroje sklárskish Surovin na Morave.— Sklár a keramik, 1954, v. 4, № 9, p. 247—249. РЖГеол. и геогр., 1955, № 10, реф. 15606. Некоторые источники сырья для стекольной промышленности на Мораве.

How organic chemists put lithium to work.— Chem. and Engng News, 1959, v. 37, № 17, p. 126. Как химики-органики используют литий в работе.

Howe J. P. Atoms for peace.— Metal. Progr., 1956, v. 69, № 1, p. 79, 81—84, 154, 156, 158, 160, 162. Атомы в мирных целях. [Литий].

Hull A. W., Burger E. E., Turrentine R. E. Cesium-vapor rectifier.— Gen. Electr. Rev., 1951, v. 54, № 8, p. 16—22. Выпрямитель с применением паров цезия.

Huppert P. A. Lithia in cast iron enamels.— Ceramic Age, 1954, v. 63, № 3, p. 24—25. РЖХим., 1955, № 9, реф. 16950. Соединения лития в эмалях на чугуне.

Importance of lithium.— Chem. Age, 1947, v. 57, № 1474, p. 512. Значение лития.

In the case of a multi-purpose lubricant.— Foote Prints, 1951, Dec., Spec. Anniv. issue, p. 8. Применение смазок для различных целей. [Литиевые смазки].

Industrial acceptance.— Foote Prints, 1951, Spec. Anniv. issue, p. 20—22. [Применение лития].

Industrial chain reactions.— Foote Prints, 1952, v. 24, № 1, p. 23—26. Промышленные цепные реакции. [Применение лития].

Industrial lithium salts.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 11—18. Промышленные соли лития [и их применение].

Industrial uses of lithium and its compounds.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 4—11. Промышленное применение лития и его соединений.

Industry looks at lithium.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 3. Промышленное значение лития.

Internationales Symposium über Synthesekautschuk in London. 26—28 März 1957.— Plaste und Kautschuk, 1957, Bd 4, H. 10, S. 393—400. Международный симпозиум по синтетическому каучуку в Лондоне 26—28 марта 1957 г. [Литий].

Issleib K., Grams G. Zur Reduktion aromatischer Phosphinoxyde mit Lithiumalanat.— Z. anorgan. und allgem. Chem., 1959, Bd 299, № 1/2, S. 58—68. РЖХим., 1959, № 16, реф. 56622. Восстановление ароматических фосфиноксидов аланатом лития.

Its name comes from lithos...— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 24, p. 2850—2853. Его название происходит от слова «литос»...

Jackson J. H. a. o. Magnesium — lithium base alloys.— Preparation, fabrication, and general characteristics.— J. Metals, 1949, v. 1, № 2, p. 149—168; № 11, p. 867—868. Сплавы магний — литий. Получение, обработка и общая характеристика.

Jacobson M. I., Martin D. C. Brazing molybdenum for hightemperature service.— Weld. J., 1955, v. 34, № 2, p. S65—S74. РЖХим., 1955, № 21, реф. 49978. Паяные соединения молибдена для работы при высоких температурах. [Флюс с хлористым литием].

James C. F., Woodward P. The use lithium hydroxide for the qualitative separation of the copper and arsenic groups.— Analyst, 1955, v. 80, № 956, p. 825—827. C. A., 1956, v. 50, № 3, p. 1515f. Применение гидроокиси лития для качественного отделения групп меди и мышьяка.

Jansen D. H., Hoffman E. E., Shepherd D. M. Lead-lithium shielding alloy. Metallurgical studies.— U. S. Atomic Energy Commiss. Publ., 1959, № ORNZ-2404, p. 20. C. A.,

1959, v. 53, № 17, p. 15929g. Свинцово-литиевые защитные сплавы. Металлургические исследования.

Jenness J. R., Jr. Reflection-reducing coatings of magnesium fluoride and lithium fluoride in the near infrared.— J. Opt. Soc. America, 1956, v. 46, № 3, p. 157—159. РЖФиз., 1957, № 6, реф. 15546. Покрытия из фтористого магния и фтористого лития, уменьшающие отражение в близкой инфракрасной области.

Jewell R. C. Soldering and brazing.— Canad. Welder, 1957, v. 48, № 2, p. 10—14. Пайка и сварка. [Литий].

Jones R. G., Gilman H. Methods of preparation of organometallic compounds.— Chem. Rev., 1954, v. 54, № 5, p. 835—890. Методы получения органометаллических соединений. [Использование соединений лития].

Jones W. R. D. The mechanical properties of binary and ternary magnesium alloys containing lithium.— J. Inst. Metals, 1956, v. 84, № 10, p. 364—378. РЖМет., 1957, № 2, реф. 3250. Механические свойства двойных и тройных магниевых сплавов, содержащих литий.

Jones W. R. D., Hogg G. V. The stability of mechanical properties of beta-phase magnesium-lithium alloys.— J. Inst. Metals, 1956—1957, v. 85, № 6, p. 255—261. Стабилизация механических свойств бета-фазовых сплавов магний — литий.

Jutz C. Unsaturated aldehydes and ketones. II. A new reaction of magnesium- and lithium-organic compounds.— Chem. Ber., 1958, Bd 91, S. 1867—1881. C. A., 1959, v. 53, № 4, p. 3041c. Ненасыщенные альдегиды и кетоны. II. Новая реакция органических соединений магния и лития.

Kalra S. N. Cesium beam frequency standard development in Canada. IRE Trans. Instrum., 1958, v. 1—7, № 3-4, p. 129—130. Цезиеволучевой эталон частоты, разработанный в Канаде.

Kates M., Marion L. Reduction with lithium aluminium hydride.— Canad. J. Chem., 1951, v. 29, № 1, p. 37—45. Библиогр. 8 назв. Восстановление алюмогидридом лития.

Kats A., Stevels J. M. Colour centres in alkali silicate glasses. Vorläufige Mitteilung.— Z. phys. Chem. (BRD), 1955, Bd 3, № 3-4, S. 255—260. Центры окраски в щелочносиликатных стеклах, Предварительное сообщение. [Литий и цезий].

Kautz K., Michelotti J. E., Housley W. L. Physical effects of auxiliary fluxes in aluminium enamels.— J. Amer. Ceram. Soc., 1957, v. 40, № 1, p. 24—30. Библиогр. 9 назв. Физический эффект вспомогательных флюсов в алюминиевых эмалях. [Флюсы с литием].

Kelly S. Piezoelectric crystals. Survey of physical properties and their practical exploitation.— Wireless World, 1954, v. 60, № 6, p. 275—280. РЖФиз., 1955, № 2, реф. 2923. Пьезоэлектрические кристаллы. Физические свойства и применение. [Литиевые кристаллы].

Kluge W., Weber S. Impulsbestrahlung von zusammengesetzten Photokathoden mit halbleitenden Zwischenschichten.— Naturwissenschaften, 1953, Jg 40, H. 11, S. 315. Библиогр. 5 назв. РЖФиз., 1954, № 4, реф. 4070. Импульсное освещение сложных фотокатодов с полупроводниковыми промежуточными слоями. [Исслед. фотокатоды типа Ag—Cs_2O—Cs].

Knopoff L. Seismic wave velocities in Westerly granite.— Trans. Amer. Geophys. Union, 1954, v. 35, № 6, p. 969—973. РЖФиз., 1955, № 9, реф. 20857. Скорости сейсмических волн в гранитах Уэстерли. [Кристаллы моногидрата сульфата лития — датчики и приемники в лабораторной установке для измерения скорости упругих волн в образцах горных пород импульсным методом].

Koczeskov K. A., Talalajeva T. V. Szintetikus módszerek a szerves litium, nátrium, kálium, rubidium és cézium vegyületek köréoöl. Budapest, 1954. 120 Ft. (Akad. Kiadó). Синтетические методы в области металлоорганических соединений лития, натрия, калия, рубидия и цезия.

Koenig R. F. New tests for materials for nuclear power plants.— Iron Age, 1953, № 8, p. 129—133. C. A., 1953, v. 47, № 21, p. 11117. Испытание материалов, применяемых для оборудования в производстве атомной энергии. [Жидкий литий].

Kol J. Chemical composition and mechanical properties of nodular cast iron.— Metalen, 1954, v. 9, p. 17—21, 34—38. C. A., 1954, v. 48, № 10, p. 5764i. Химический состав и механические свойства шаровидного чугуна. [Литий].

Koontz P. G., Keepin G. R., Ashley J. E. ZnS (Ag) phosphor mixtures for neutron scintillation counting.— Rev. Scient. Instrum., 1955, v. 26, № 4, p. 352—356. РЖХим., 1956, № 13, реф. 39938. ZnS (Ag) фосфор для сцинтилляционного счетчика нейтронов. [Добавки лития].

Kornacki J. The application of $LiBPH_4$ and $NaBPH_4$ to the determination of potassium.— Wiadom. chem., 1954, v. 8, p. 538—544. C. A., 1955, v. 49, № 17, p. 11488f. Применение $LiBPH_4$ и $NaBPH_4$ для определения калия.

Kover F., Quilliet A. Proppriétés électriques et optiques de l'antimoniure d'aluminium, action du lithium.— C. r. Acad. sci., 1957, t. 244, № 13, p. 1739—1741. Электрические и оптические свойства антимонида алюминия и воздействие лития.

Kselik G. Anwendung von Metallseifen in Bohnermassen und Schuhcremes.— Seifen — Öke — Fette — Wachse, 1955, Bd 81, № 8, S. 222—224. РЖХим., 1956, № 8, реф. 24199. Применение металлических мыл для приготовления мастик и сапожных кремов. [Стеараты лития].

Large radiation sources in industry. II. (Proceedings of a conference on application of large radiation sources in industry and especially to chemical processes organized by the International Atomic Energy. Warsaw, 8—12 September 1959). Kärntner Ring, Vienna I, Austria, International Atomic Energy Agency, 1960. 446 p. Высокорадиационные источники в промышленности. [Радиоактивный цезий].

Laurent B. Rapport entre les propriétés physiques et la structure de certains verres de borates purs.— Verres et refract., 1953, v. 7, № 3, p. 167—174. РЖХим., 1954, № 12, реф. 31229. Зависимость между физически-

ми свойствами и строением некоторых стекол из чистых боратов. [Исследовалось 21 стекло тройной системы B_2O_3—BeO—Li_2O].

Lee G. E. A new ring enlargement: reaction of nitrocycloalkanes with lithium aluminium hydride.— Chemistry and Industry, 1958, № 14, p. 417—418. Библиогр. 8 назв. [Реакция нитроциклоалканов с алюмогидридом лития].

Lehnhäuser W. Reduktionsglasuren.— Euro-Ceramic, 1955, Bd 5, № 6, S. 151—153. РЖХим., 1956, № 9, реф. 26380. Глазури восстановительного обжига. [Влияние окиси лития на развитие красной окраски].

Lennuier R. Réalisation de miroirs et de interférentiels pour l'ultraviolet (λ 2500 Å). — J. phys. et radium, 1957, t. 18, № 11, p. S86—S87. РЖФиз., 1958, № 9, реф. 21472. Осуществление интерференционных зеркал и фильтров для ультрафиолетовой области спектра (λ . 2500 Å). [Йодистый рубидий].

Levinson D. W. On the lattice parameter of Mg—Li β-alloys.— Acta metallurgica, 1955, v. 3, № 3, p. 294—295. РЖМет., 1956, № 3, реф. 2469. О периоде решетки сплавов β-Mg—Li.

Lieb H., Schöniger W. Lithium aluminium hydride as reagent for the microanalytical determination of functional groups.— Mikrochemie ver. Mikrochim. acta, 1950, v. 35, p. 400—406. C. A., 1950, v. 44, № 17, p. 7708g. Алюмогидрид лития как реагент для микроаналитического определения функциональных групп.

Lindsley T., Alexander P. P. Reduction of refractory oxides.— U. S. 2545821, 20.3.51. C. A., 1951, v. 45, № 13, p. 5601. Восстановление огнеупорных окислов. [Данные о применении LiH].

Lintner C. J., Schleif R. H., Higuchi T. Electrometric titration of alcohols with lithium aluminium hydride.— Analyt. Chem., 1950, v. 22, № 3, p. 534—538. C. A., 1950, v. 44, № 12, p. 5268e. Электрометрическое титрование спирта алюмогидридом лития.

Lithia. Lithium, lithium aluminate.— Ceramic Ind., 1956, v. 66, № 1, p. 122—123, 126—128, 136—139, 150—152. Окись лития. Литий, алюминат лития.

Lithium.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 1, p. 38. Литий.

Lithium.— S. Afric. Mining and Engng J., 1931, v. 42, pt 1, № 2067, p. 264. Литий. [О применении лития в сплавах вместо олова].

Lithium alloys for thrifty metal markets.— Metal Progr., 1958, v. 73, № 6, p. 123. [Литиевые сплавы].

Lithium aluminium tritide.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 34, p. 4104; 1957, v. 35, № 5, p. 84. Алюмотритид лития.

Lithium and boron.— Mining J., 1959, v. 253, № 6477, p. 345. Литий и бор.

Lithium and the lighter alloys.— Metal Progr., 1958, v. 74, № 4, p. 287. Литий и легкие сплавы.

Lithium and lithium salts in industry.— Chem. Age, 1932, v. 27, № 693, p. 333—334. Литий и его соли в промышленности.

Lithium atmosphere furnace.— Iron Age, 1948, v. 161, № 4, p. 75. Литиевые атмосферные печи.

Lithium based grease reduces blast furnace lubrication costs.— Iron and Steel Engr., 1957, v. 34, № 10, p. 162, 164. Смазка на основе лития для доменных печей.

Lithium base grease containing group II bivalent metal alkyl salicylate as copper corrosion inhibitor.— NIGI Spokesman, 1956, v. 19, № 10, p. 24—26. Смазка на литиевом мыле, содержащая алкилсалицилат 2-валентного металла II группы в качестве замедлителя коррозии меди.

Lithium chemistry.— Chem. and Engng News, 1959, v. 37, № 8, p. 62. Химия лития.

Lithium chloride deaths.— Chem. and Engng News, 1949, v. 27, № 11, p. 760. Недостаток в хлористом литии.

Lithium chloride solutions are winning ever-increasing favor in air dehumidification a field previously dominated by refrigeration and solid desiccants.— Chem. and Engng News, 1951, v. 29, № 9, p. 813. Применение растворов хлорида лития при осушении воздуха вместо вымораживания и твердых осушителей.

Lithium climbs out of obscuring — Iron Age, 1957, v. 180, № 15, p. 80—81. Значение лития возрастает.

Lithium company reports advantages of Norton refractories.— Metal Progr., 1957, v. 71, № 6, p. 18. Компания Lithium сообщает о преимуществах огнеупоров фирмы Norton.

Lithium compounds.— Ceramic Ind., 1939, v. 39, № 2, p. 57—59. Соединения лития.

Lithium dispersions.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 21, p. 2598. Диспергированный литий [его использование].

Le lithium et ses applications.— Génie civil, 1954, t. 131, № 1, p. 14—15. РЖХим., 1955, № 1, реф. 966. Литий и его применение.

Le lithium et ses applications.— Techn. mod., 1953, t. 45, № 11, p. 457—460. РЖМет., 1956, № 6, реф. 5230. Литий и его применение.

Lithium for pottery manufacture.— Canad. Mining J., 1939, v. 60, № 9, p. 556. Литий в гончарном производстве.

Lithium gives aluminium high temperature strength.— Mod. Metals, 1957, v. 13, № 9, p. 100—101. Присадки лития к алюминию для повышения его жаропрочности.

Lithiumglimmer als Emailrohstoff.— Z. angew. Geol., 1957, Bd 3, № 7, S. 343. Литиевая слюда как сырье для эмалей.

Lithium grease is rapidly becoming a «household» world.— Foote Prints, 1955, v. 27, № 1, p. 17. Литиевые смазки становятся широко употребительными.

Lithium high energy fuel for thought.— Chem. and Engng News, 1956, v. 34, № 51, p. 6225. Литиевое высокоэнергетическое топливо.

Lithium hydroxide monohydrate.— Industr. and Engng Chem., 1957, v. 49, № 2, p. 111A. Моногидрат гидроокиси лития.

Lithium, its war and post war uses.— West. Metals, 1945, v. 3, № 10, p. 20—22. Литий, его военное и послевоенное применение.

Lithium... key chemical in the future of defense.— Chem. and Engng News, 1955, v. 33, № 47, p. 5083. Lndustr. and Engng Chem.,

1955, v. 47, № 10, p. 133A. Литий — ключевой химикалий в будущем обороны.

Lithium metal.— Metal Progr., 1956, v. 70, № 1, p. 27. Металлический литий.

Lithium metal: key constituent in the alphabet of alloys.— Metal Progr., 1958, v. 74, № 2, p. 169. Металлический литий: основной компонент сплавов.

Lithium... the miracle metal.— Mater. and Methods, 1956, v. 44, № 4, p. 58. Литий — удивительный металл.

Lithium salts play major role in air conditioning.— Chem. and Engng News, 1960, v. 138, № 16/17, p. 111. Применение солей лития для кондиционирования воздуха. [Применение хлоридов и бромидов для охлаждения и осушения воздуха в США].

Lithium-Verbindungen für Keramik, Email und Glas.— Keram. Z., 1953, Bd 5, № 3, S. 127—128. РЖХим., 1953, № 6, реф. 9362. Литиевые соединения для керамики, эмалей и стекла.

Lithochlor *70*. Lithium hypochlorite containing 70% available chlorine.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 18. Литохлор-70. Гипохлорит лития, содержащий 70% активного хлора.

Lüscher E. Anwendung des Röntgenstrahlen-Quantometers in der Analyse.— Mikrochim. acta, 1955, № 2-3, S. 696—702. РЖХим., 1956, № 11, реф. 32853. Применение рентгенолучевого квантометра для анализа. [В качестве абсорбента применен хлорид рубидия].

Lukes R., Jary Y. Prispevek k redukci salfoestern hydriden lithnohlinitym.— Chem. listy, 1957, v. 51(81), № 5, p. 920—922. Библиогр. 6 назв. К вопросу о восстановлении сложных сульфоэфиров алюмогидридом лития.

Lutz R. E., Rinker E. H., Jr. The action of lithium aluminium hydride and phenyllithium on phenylated chalcones.— J. Amer. Chem. Soc., 1955, v. 77, № 2, p. 366—369. РЖХим., 1956, № 7, реф. 19213. Действие алюмогидрида лития и фениллития на фенилированные халконы.

Magneli A. Studies on the hexagonal tungsten bronzes of potassium, rubidium and cesium.— Acta chem. scand., 1953, v. 7, № 2, p. 315—324. РЖХим., 1953, № 6, реф. 3013. Исследование гексагональных вольфрамовых бронз калия, рубидия и цезия.

Magneli A., Blomberg B. Alkali tungsten bronzes.— Acta chem. scand., 1951, v. 5, p. 372—378. C. A., 1952, v. 46, № 1, p. 79. Щелочновольфрамовые брозны. [Кристаллическая структура рубидиевольфрамовой, цезиевольфрамовой и других бронз].

Magnesium-lithium alloys.— Engineer, 1950, v. 90, № 4948, p. 496. Сплавы магний — литий.

Manufacture of synthetic optical crystals.— Internat. Chem. Engng and Process Inds, 1949, v. 30, № 7, p. 302. Производство синтетических оптических кристаллов.

Markgraf H. Kristallmikrophone mit geringen Abmessungen zur Aufnahme von Ultraschallschwingungen in flüssigen Medien.— Feingeräte Technik, 1958, Jg 7, № 12, S. 543—547. Библиогр. 5 назв. Пьезоэлектрический малогабаритный микрофон для ультразвуковых колебаний в жидких средах.

Marquis J. Recent glaze and colour developments.— Brit. Clayworker, 1953, v. 62, № 733, p. 57—61. РЖХим., 1953, № 6, реф. 9386. Новейшие успехи в области керамических глазурей и красок. [Литий].

Matthews J. B., Evans D., Hutton J. F., Cliffe J. O. Lithium hydroxystearate lubricating greases.— U. S. 2651616, 8.9.53. C. A., 1954, v. 48, № 1, p. 355. Консистентная смазка из оксистеарата лития.

McCarthy P. R. Smooth-textured lithium-based greases.— U. S. 2580570. 1.1.52. C. A., 1952, v. 46, № 9, p. 4217. Смазки на литиевой основе.

McCullough H. M., Kopelman B. Solid metal hydrides as reactor moderators.— Nucleonics, 1956, v. 14, № 11, p. 146—153. РЖМет., 1957, № 11, реф. 22534. Твердые металлические гидриды в качестве реакторных модераторов.

McKeag A. H. Manganese-activated cadmium lithium silicate phosphor.— U. S. 2660565, 24.11.53. C. A., 1954, v. 48, № 6, p. 3148h. Фосфор на основе силиката кадмия и лития, активированный марганцем.

McKeag A. H. Temperature characteristics of barium, strontium, lithium silicate phosphors.— J. Electrochem. Soc., 1958, v. 105, № 2, p. 78—81. РЖФиз., 1958, № 11, реф. 26248. Температурные характеристики люминофоров на основе силикатов бария, стронция и лития.

Merker R. L., Zisman W. A. Extreme-temperature lubricating greases from silicones and silicone-diester mixtures.— Industr. and Engng Chem., 1949, v. 41, № 11, p. 2546—2551. C. A., 1950, v. 44, № 6, p. 2741d. Высокотемпературные смазочные материалы из кремния и смеси кремний-диэфир. [Литий].

Metallo-organic polymers as nuclear fuel material.— Engrs Digest, 1957, v. 18, № 10, p. 427—428. Металлоорганические полимеры в качестве ядерного горючего.

Meyer H. C. Industrial uses of lithium and its compounds.— Foote Prints, 1953, v. 25, № 1, p. 4—10. C. A., 1953, v. 47, № 21, p. 11674. Литий. Промышленное применение лития и его соединений.

Meyer H. C. Lithium-base greaser now replace many earlier types.— Petrol. Engr, 1950, v. 22, № 1, p. C-5—10. C. A., 1952, v. 44, № 13, p. 6109b. Смазки на литиевом мыле теперь заменяют многие ранее применявшиеся смазки.

Meyer H. C., Jr. Lithium greases.— Petrol. Engr, 1953, v. 25, № 5, p. C-15, C-16, C-18. РЖХим., 1954, № 8, реф. 24396. Литиевые консистентные смазки.

Meyers H. C., Jr. The role of lithium stearate in greases and waxes.— Foote Prints, 1944, v. 16, № 1, p. 3—8. C. A., 1944, v. 38, № 10, p. 2582.3. Роль стеарата лития в жирах и восках.

Micovic V. M., Mihailovic M. L. Lithium aluminium hydride in ogranic chemistry. Red. K. V. Petkovic. Beograd, [Monographs. Section for natural sciences and mathematics, № 9]. Алюмогидрид лития и его применение в органической химии.

Missiles business rockets ahead...— Chem. and Engng News, 1958, v. 36, № 1, p. 79—81. Исследование в области ракет имеет первоочередное значение. [Возможное использование лития, бериллия и бора].

Miyazawa H., Fukuhara S. Electrolytic conduction in Ca_3Sb.— J. Phys. Soc. Japan, 1952, v. 7, № 6,p. 645—647. C. A., 1953, v. 47, № 14, p. 6725. Электролитическая проводимость Cs_3Sb.

Miyazawa H., Noga K., Chikazumi S., Kobayashi A. On the composition of antimony-caesium photocathode.— J. Phys. Soc. Japan, 1952, v. 7, № 6, p. 647—649. Библиогр. 3 назв. C. A., 1953, v. 47, № 14, p. 6772. О сурьмяно-цезиевом фотокатоде.

Montuelle J. Etude de l'influence de certain atomes étrangers sur la polygonisation de la solution solide aluminium-zinc.— C. r. Acad. sci., 1956, t. 243, № 2, p. 155—156. РЖМет., 1957, № 2, реф. 3071. Исследование влияния некоторых элементов на полигонизацию твердого раствора алюминий — цинк.

Mooser E., Pearson W. B. New semiconducting compounds.— Phys. Rev.. 1956, v. 101. № 1, p. 492—493. РЖМет., 1956, № 10, реф. 1051. Новые полупроводниковые соединения. [Литий].

Morin F. J., Reiss H. Formation of ion pairs triplets between lithium and zinc in germanium.— Phys. Rev., 1957, v. 105, № 2, p. 384—389, ill. Библиогр. 10 назв. Образование ионных пар и триплетов между цинком и литием в германии.

MorwayA. J., Matuszak A. H. High-temperature lubricating greases.— U. S. 2591586, 1.4.52. C.A., 1952, v. 46, № 12, p. 5832—5833a. Высокотемпературные консистентные смазки. [В т. ч. смазки, содержащие Li].

Motock G. T. Possibility of use of spodumene for removal of sulfur.— Electr. Furnace Steel, 1946, v. 4, p. 245—246. C. A., 1948, v. 42, № 9, p. 2900. Возможности использования сподумена для обессеривания.

Murdoch A. W. Evolution of vitreous-enamel formulas.— Foundry Trade J., 1953, v. 94, №1914, p. 531—536. РЖХим., 1954, № 2, реф. 13450. Эволюция составов стекловидной эмали. [Литий].

Navias L. Lithium oxide as a constituent of glasses, its effect on thermal expansion.— J. Amer. Chem. Soc., 1935, v. 18, p. 206—210. C. A., 1935, v. 29, № 19, p. 6713. Окись лития как компонент стекла, ее влияние на тепловое расширение.

Nelson P. G. New nodular iron process.— Metal Progr., 1956, v. 70, № 3, p. 154, 156. Новый процесс производства чугуна [с шаровидным графитом]. [Использование лития и рубидия].

Neth A. Steuerung von Seilbahnen mittels radioaktiver Isotope.— Internat. Berg- und Seilbahn-Rundschau, 1959, Bd 2, № 4, S. 134—136. РЖЭлектротехн., 1960, № 13, реф. 4.10628. Управление канатной дорогой при помощи радиоактивных изотопов. [Цезий-137].

Neubauer F. Über die Wirkung von Lithiumoxyd in Hart- und Weichporzellanglasuren.— Sprechsaal Keramik, Glas, Email, 1954, Bd 87, № 21, S. 521—526; № 22, S. 543—546. РЖХим., 1955, № 19, реф. 43601. Действие Li_2O на глазури для твердого и мягкого фарфора.

Neues aus Industrie und Wissenschaft.— Keram. Z., 1960, Bd 12, № 1, S. 25. Новое в промышленности и науке.

New alloyy resists heat.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 41, p. 83. Новый жаропрочный сплав. [Литий].

New ceramics convert heat to electricity.— Iron Age, 1958, v. 182, № 11, p. 125. Новые керамические вещества в качестве термоэлектрических материалов.

New paths in power engineering.— Engineering, 1958, v. 185, № 4795, p. 136. Новые шаги в энергетике. [Литий].

New process for making nodular iron.— Steel, 1956, v. 139, № 17, p. 83—84. РЖМет., 1957, № 6, реф. 10061. Новый процесс получения графитизированного чугуна. [Литий].

New rocket fuels.— Mining J., 1958, v. 256, № 6386, p. 46—47. Новые ракетные топлива. [Использование бериллия, лития и бора].

New tool for cancer research.— Chem. and Engng News, 1954, v. 32, № 21, p. 2100. Новое средство для исследования рака. [Данные о применении Cs^{137}].

New uses for lithium.— Chem. and Engng News, 1943, v. 24, № 5, p. 680. Новые области применения лития.

New uses for minor metals.— Mining J., 1959, v. 253, № 4670, p. 169. Новые области применения редких металлов. [В т. ч. цезия и рубидия].

New uses for spodumene detailed by Mines.— Mining J., 1937, v. 20, № 20, p. 42—43. Новые области применения сподумена по данным Горного бюро США.

New uses of lithium.— Chem. and Engng News, 1946, v. 24, № 5, p. 680. Новые области применения лития.

Nicholson K. P., Snelling G. F. Some lithium iodide phosphors for slow neutron detection.— Brit. J. Appl. Phys., 1955, v. 6, № 3, p. 104—106. РЖФиз., 1955, № 10, реф. 21179. Некоторые фосфоры LiJ для детектирования медленных нейтронов.

Nicker R. M. Theory and practice concerning the use of minor constituents in glass.— Glass Ind., 1956, v. 37, № 1, p. 28, Теория и практика применения малых компонентов в стекле. [Литий].

Nucleonic control for oil pipeline.— Process Control and Automat., 1959, v. 6, № 9, p. 404—405. РЖЭлектротехн., 1960, № 11, реф. 4.9341. Радиоактивный контроль для нефтепроводов. [Цезий-137].

Nuovi materiali ceramici a base di alluminosilicati di litio.— Alluminio, 1953, v. 22, № 4, p .426—427. РЖХим., 1954, № 7, реф. 22315. Керамические материалы на основе алюмосиликатов лития.

O'Halloran R. Lithium-calcium lubricating grease composition.— U. S. 2641577, 9.6.53. РЖХим., 1954, № 19, реф. 43910. Литиево-кальциевая консистентная смазка.

O'Halloran R., Kolfenbach J. J., Leland H. L. How shearing affects penetration of greases.— NIGI Spokesman, 1956, v. 19, № 11, p. 12, 14, 16, 2 ill. Влияние сдвига на проникновение консистентных смазок. [Стеараты лития].

Organic chemists everywhere are asking

these questions about MHI lithium aluminium hydride.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 22, p. 75. Химики-органики интересуются MHI-алюмогидридом лития.

Ortlieb C. La polymérasation du butadiene par le lithium.— Rev. gén. caotchouc, 1959, t. 36, № 9, p. 1178—1180. Полимеризация бутадиена с литием как катализатором.

Osborg H. Lithium alloys now sold in ton lots.— Metal Progr., 1940, v. 38, № 60, p. 811. Продажа литиевых сплавов большими партиями. [Рост применения литиевых сплавов в промышленности. Сплавы на основе меди или алюминия].

Paranjoe G. R., Rajderkar E. B. The temperature-variation of the viscosities of aqueous solutions of strong electrolytes.— J. Univ. Bombay, 1934, v. 3, p. 21—52. C. A., 1935, v. 29, № 12, p. 1899. Изменения вязкости водных растворов сильных электролитов с температурой. [В числе изучавшихся электролитов — LiCl и RbCl].

Partiot P. L'emploi des atmosphères controlées dans un atelier de traitement thermique à façon.— Ingrs et techniciens, 1956, № 90, p. 21, 23, 25, 27—29. РЖМет., 1957, № 4, реф. 6349. Применение контролируемых сред в специализированном цехе для термообработки. [Литий].

Pâtes céramiques au lithium.— Ind. céram., 1954, № 458, p. 291—293. РЖГеол., 1955, № 11, реф. 17985. Керамические массы, содержащие литий.

Patterson W. Herstellung von Gusseisen mit Kugelgraphit durch Kalzium oder dessen Legierungen mit Magnesium oder Lithium und Magnesium.— Giesserei, 1952, № 4, S. 83—84. Производство чугуна с шаровидным графитом путем применения кальция или его сплавов с магнием или литием и магнием.

Pearce E. M. Cationic polymerization — anionic polymerization of methacrylonitrile with lithium in ammonia.— Univ. Microfilms (Ann. Arbor, Mich.). L. C. Card № Mic 58—2874, 66 p. Dissert. Abstrs, 1958, v. 19, p. 446. C. A., 1959, v. 53, №4, p. 3045d. Катионная полимеризация — анионная полимеризация метакрилонитрила с литием и аммонием.

Pepińsky R. a. o. Room-temperature ferroelectricity in lithium hydrazinium sulfate, $Li(N_2H_5)SO_4$.— Phys. Rev., 1958, v. 111, № 6, p. 1467—1468. Сегнетоэлектрические свойства гидразинсульфат лития при комнатной температуре.

Perruche L. Les hydrures métalliques dans l'industrie.— La nature, 1953, № 3216, p. 107—108. РЖХим., 1954, № 2, реф. 13392. Гидриды металлов в промышленности. [Свойства и применение гидридов лития].

Pidd R. W. Characteristics of a plasma thermocouple.— J. Appl. Phys., 1959, v. 30, № 12, p. 1861—1865. Характеристика плазменной термопары.

Pioners in carbon restoration.— Metal Progr., 1946, v. 49, № 1, p. 185; 1946, v. 49, № 3, p. 513; 1946, v. 49, № 6, p. 1271. Пионеры в восстановлении углерода. [Литий].

Plyler E. K. Mesures dans d'infrarouge avec un prisme en iodure de cesium.— J. phys. et radium, 1954, v. 15, № 6, p. 519—520. РЖХим., 1956, № 1, реф. 1249. Измерения в инфракрсной области спектра с призмой из йодида цезия.

Plyler E. K., Acquista N. Infrared properties of cesium bromide prisms.— J. Res. Nat. Bur. Standards, 1952, v. 49, № 2, p. 61—63. C. A., 1953, v. 47, № 3, p. 969. Свойства бромисто-цезиевой призмы при инфракрасном облучении.

Plyler E. K., Acquista N. Infrared spectrometry with a cesium iodide prism.— J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, № 3, p. 212. Библиогр. 5 назв. Инфракрсная спектрометрия с применением призмы из йодида цезия.

Polybutadiene — a comer? — Chem. and Engng News, 1959, v. 37, № 18, p. 23—24. Будут ли в первую очередь вестись исследования на полибутадиене? [Использование лития].

Porter W. H. L. Nuclear power for aircraft.— Atomics and Nucl. Energy, 1957, v. 8, № 2, p. 7—14. Ядерная энергия в авиации. [Литий].

Preston E. Lithium in glass and ceramics.— Foote Prints, 1938, v. 10, № 1, p. 1—15. Литий в стекле и керамике.

Production and processes for heat treating. Protective atmospheres.— Metals Rev., 1947, v. 20, № 1, p. 13. Процессы горячей обработки. Защитные атмосферы [с парами лития].

Radiation processing.— Chem. Age, 1957, v. 77, № 1980, p. 1039—1040. Процесс радиации. [Производство и применение радиоактивных изотопов, в т. ч. цезия-137].

Radioisotopes in scientific research. (Proceeding of the International conference held in Paris in September 1957). Vol. 1—4. London, 1958. Радиоактивные изотопы в научных исследованиях. [Изотопы цезия и рубидия].

Rapid response hydrometer.— J. Franklin Inst., 1954, v. 258, № 3, p. 225—226. Безынерционный гидрометр.

Rauch H., Commons C., Blau H. Exploitation of lithia glassforming systems: 1. Li_2O—CaO—Al_2O_3—SiO_2 at different levels from 0 to 30 weight % CaO.— J. Amer. Ceram. Soc., 1959, v. 42, № 3, p. 113—120. Реф. Стекло, 1960, № 2, с. 56. Библиогр. 27 назв. Изучение литиевых стеклообразующих систем. 1. Система Li_2O—CaO—Al_2O_3—SiO_2 при различном содержании CaO в весовых процентах.

Recorder II. Research progress magnesium-lithium alloys.— Metal Ind., 1950, v. 77, № 24, p. 28; № 26, p. 322, 326. Новое в области исследования магний-литиевых сплавов.

Reggel L., Friedman S., Wender Jr. Lithium-ethylenediamine system. II. Isomerization of olefins and dehydrogenation of cyclic dienes.— J. Organ. Chem., 1958, v. 23, p. 1136—1139. C. A., 1959, v. 53, № 4, p. 3108f. Система лития-этилендиамина. II. Изомеризация олефинов и дегидрогенизация циклических диенов.

Reinhart F. Keramische Glasuren.— Glas.-Email-Keramo-Technik, 1953, Bd 4, № 2, S. 45—48. РЖХим., 1954, № 1, реф. 11428. Керамические глазури. [Литийсодержащие глазури].

Reiss H. Theory of the ionization of hydrogen and lithium in silicon and germanium.— J. Chem. Phys., 1956, v. 25, № 4,

p. 681—686, ill., discuss. Теория ионизации водорода и лития в кремнии и германии. [Рассматривается вопрос о состоянии водорода и лития, растворенных в германии и образующих примесные центры в межоузлиях].

Rémond J. Le lithium et ses composés.— Rev. prod. chim., 1955, t. 58, № 1210, p. 45—50. РЖМет., 1956, № 3, реф. 2646. Литий и его соединения.

Rengstorff G. W. P. Search for oxidation-resisitant alloys of molybdenum.— J. Metals, 1956, v. 8, № 2, sec. 2, p. 171—176. РЖМет., 1956, № 11, реф. 12995. Исследование молибденовых сплавов, стойких против окисления. [Добавки лития].

Renshaw T. A. Lithium grases and their soap phase.— Industr. and Engng Chem., 1955, v. 47, № 2, p. 834. Литиевые смазки и фазы их омыления.

Results of some marine-atmosphere corrosion tests on magnesium-lithium alloys.— Corros. Technol., 1956, v. 3, № 7, p. 239—240. Результаты испытаний на коррозионную устойчивость сплавов магний — литий в морской воде.

Rice A. P. Lithium magnesium tungstate phosphor.— U. S. 2558913, 3.7.51. C. A., 1951, v. 45, № 18, p. 7886. Фосфор — вольфрамит лития-магния.

Rochner T. G., Armstrong E. L. Common denominators for automobile chassis greases.— NIGI Spokesman, 1956, v. 20, № 2, p. 28—31, 7 ill. Классификация консистентных смазок для автомобильных шасси. [Литиевые смазки].

Rochow E. G., Hurd D. T., Zewis R. N. The Chemistry of organometallic compounds. N. Y., 1957. 344 p. Химия органометаллических соединений. [Использование лития и его соединений].

Roos A. Les régimes de frottement lubrifiés et les améliorations du graissage par les produits chimiques.— Chimie et industrie, 1955, v. 74, № 3, p. 441—447, 3 ill. Виды трения и использование различных химических продуктов в качестве смазок. [Литиевые мыла].

Rosenheim H. Practical non-destructive testing of arc welds.— Engr and Foundryman, 1955, v. 19, № 9, p. 59—64, 67. РЖХим., 1955, № 21, реф. 49979. Испытания сварных швов без разрушения. [Использование цезия-137].

A rubidium magnetometer.— Mining J., 1958, v. 251, № 6413, p. 82. Рубидиевый магнетометр.

Rudinger J., Ferles M. Hydrid lithno-hlinitý a pribuzná cinidla v organické chemii. Praha, 1956. 570 p. Библиогр. с. 519—558. Восстановление органических соединений гидридом лития и алюминия.

Ruprecht H. Lithium chloride hydrometer.— Zucker, 1958, v. 11, p. 357—358. C. A., 1959, v. 53, № 1, p. 2c. Гидрометр на хлористом литии.

Sakata T. Conductivity and thermoelectromotive force of Cs_3Sb photocathodes.— J. Phys. Soc. Japan, 1953, v. 8, № 1, p. 125—126. C. A., 1953, v. 47, № 22, p. 11944. Проводимость и термо-эдс сурьмяно-цезиевого фотокатода.

Sakata T. The Cs_3Sb photocathode.— J. Phys. Soc. Japan, 1953, v. 8, p. 723—730. C. A., 1954, v. 48, № 17, p. 9804. Сурьмяно-цезиевый фотокатод.

Sakata T. Hall effect in cesium antimonide with audiofrequency currents. On the thermoelectric power of cesium antimonide.— J. Phys. Soc. Japan, 1954, v. 9, № 6, p. 1030—1032, 3 ill., 5 tabl. Библиогр. 4 назв. Эффект Холла в антимониде цезия при прохождении электрического тока звуковой частоты. Термо-эдс антимонида цезия.

Sakata T. Hall effect in Cs_3Sb photocathode.— J. Phys. Soc. Japan, 1953, v. 8, p. 793—795. C. A., 1954, v. 48, № 15, p. 7421. Эффект Холла в сурьмяно-цезиевом фотокатоде.

Sakata T. Studies on the Cs_3Sb photocathode.— J. Phys. Soc. Japan, 1953, v. 8, № 6, p. 723—730. Библиогр. 5 назв. Исследование сурьмяно-цезиевого фотокатода.

Sakata T., Munesue S. Magneto-resistance of cesium antimonide photocathodes.— J. Phys. Soc. Japan, 1954, v. 9, № 1, p. 141—142. Библиогр. 6 назв. C. A., 1954, v. 48, № 12, p. 6815. Магнитное сопротивление сурьмяно-цезиевого фотокатода.

Saunders M., Burchman G. Reaction of triphenylphosphinemethylenes with lithium aluminum hydride.— Tetrahedron Letters, 1959, v. 1, p. 8—9. C. A., 1959, v. 53, № 15, p. 14050i. Реакция трифенилфосфинметиленов с алюмогидридом лития.

Schaetti N. Möglichkeiten einer Beeinflussens der Charakteristik einer Cs-Sb-Photokathode.— Helv. phys. acta, 1953, v. 26, № 6, p. 583—585. Библиогр. 2 назв. Возможности изменения характеристик сурьмяно-цезиевых фотокатодов.

Schaetti N. Possibility of changing the characteristics of a cesium-antimony photocathode.— Helv. phys. acta, 1953, v. 26, p. 583. C. A., 1954, v. 48, № 8, p. 4306. Возможности изменения характеристик сурьмяно-цезиевого фотокатода.

Schaetti N., Baumgartner W. Behavior of cesium-antimony photocathodes at different temperatures.— Helv. phys. acta, 1951, v. 24, p. 614—619. C. A., 1952, v. 46, № 13, p. 5958. Поведение сурьмяно-цезиевых фотокатодов при различных температурах.

Schaetti N., Baumgartner W. Hochvakuumphotozellen und Sekundärelektronenvervielfacher.— Chimia, 1951, Bd 5, № 10, S. 228—236. Библиогр. 19 назв. Высоковакуумные фотокатоды и эмиссионные умножители. [Данные о фотокатоде Li — Sb].

Schaetti N., Baumgartner W. Lithium-antimony photoelectric cathodes.— Vide, 1951, t. 6, p. 1041—1045. C. A., 1952, v. 46, № 3, p. 818e. Литий-сурьмяные фотокатоды.

Schaetti N., Baumgartner W., Flury O. Dark current of secondary electron multipliers with cesium-antimony photocathode.— Helv. phys. acta, 1953, v. 26, p. 380—383. C. A., 1953, v. 47, № 22, p. 11954. Ток вторичных электронов в темноте в фотоумножителях с сурьмяно-цезиевыми фотоэлементами.

Schaetti N., Baumgartner W., Flury O. Photoeffekt bei Cs — Ga, Cs — In und Cs — Tl Photokathoden.— Helv. phys. acta, 1951, v. 24, № 6, p. 609—613. Библиогр. 3 назв.

C. A., 1952, v. 46, № 13, p. 5958. Фотоэффект фотокатодов Cs — Ga, Cs — In, Cs — Tl.

Schall R., Souchay P. Sur quelques étalons de pH faciles à préparer.— Mikrochim. acta, 1954, № 3-4, S. 371—375. Библиогр. 5 назв. РЖХим., 1955, № 6, реф. 9265. О некоторых легко изготовляемых стандартных растворах для измерения pH. [Применение Li_2CO_3].

Schardt A. W., Bernstein W. Lithium iodide neutron detection.— U. S. Atomic Energy Commis. Techn. Inform. Serv., Oak Ridge, Tenn., 1953, BNL-1156, 58 p. C. A., 1954, v. 48, № 6, p. 3153i. Иодид лития — детектор нейтронов.

Schardt A. W., Bernstein W. Mixed NaJ — LiJ crystal for a neutron spectrometer.— Реф.: Phys. Rev., 1952, v. 86, № 4, p. 583. Библиогр. 1 назв. Смешанный кристалл. NaJ—LiJ для нейтронного спектрометра.

Schlesinger H. I., Brownt H. C. a. o. New developments in the chemistry of diborane and the borohydrides.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 1, p. 186—190. РЖХим., 1953, № 4, реф. 4456. Новые исследования в химии диборанов и гидридов бора. [Литий].

Schlesinger H. I., Brown H. C., Gilbreath J. R., Katz J. J. Reaction of the boron halides with the alkali metal hydrides and with their addition compound; a new synthesis of diborane.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 1, p. 195—199. РЖХим., 1953, № 4, реф. 4459. Реакция галоидных соединений с гидридами щелочных металлов и с другими их соединениями; новый синтез диборана. [Литий].

Schlesinger H. I., Brown H. C., Hoekstra H. R., Rapp L. R. Reactions of diborane with alkali metal hydrides and their addition compounds. New synthesis of borohydrides. Sodium and potassium borohydrides.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 1, p. 199—204. РЖХим., 1953, № 4, реф. 4460. Реакции диборана с гидридами щелочных металлов и с другими их соединениями. Новый синтез борогидридов. Борогидриды натрия и калия. [Литий].

Schmierfette auf Lithiumbasis.— Metal, 1953, Bd 7, № 21-22, S. 932. Смазки на основе лития.

Schofield M. Versatility of lithium.— Pharmac. J., 1951, v. 167, p. 473. C. A., 1952, v. 46, № 10, p. 4748d. Разнообразное применение лития.

Schwabe K. Electrodes for measuring pH under extreme conditions.— Chemiker-Ztg, 1958, Bd 82, S. 347—354. C. A., 1939, v. 53, № 1, p. 2c. Электроды для измерения pH в крайних условиях. [Используются окислы лития и бериллия].

Schwartz M. L. Capital report. New use for lithium indicated.— Precambrian, 1956, v. 29, № 1, p. 23. Капитальный отчет. Новые виды применения лития.

Schweisheimer W. Massenmarkt für Lithium.— Metall, 1956, Bd 10, № 13-14, S. 665—666. РЖМет., 1956, № 11, реф. 12985. Увеличение потребления лития.

Schwetzoff V. Sur l'evolution de la photocathode «cesium sur argent oxydé» au cours du traitement thermique.— C. r. Acad. sci., 1953, t. 237, № 4, p. 320—322. Библиогр. 7 назв. РЖХиз., 1954, № 4, реф. 4071. Изменения фотокатода «цезий на окиси серебра» при термической обработке.

Schwetzoff V., Robin S. Caractéristique spectrale des photocathodes antimoine-césium dans l'ultraviolet jusqu'a 1500 Å.— C. r. Acad. sci., 1951, t. 233, № 6, p. 475—478. Библиогр. 10 назв. Спектральные данные сурьмяно-цезиевых фотокатодов в ультрафиолетовой области до 1500 Å.

Schwetzoff V., Robin S. Caractéristique spectrales de photocathodes dans l'ultraviolet jusqua 1500 Å.— C. r. Acad. sci., 1952, t. 234, № 3, p. 316—318. Библиогр. 7 назв. C. A., 1952, v. 46, № 15, p. 6928i. Спектральные характеристики фотокатодов в ультрафиолетовом спектре с длиной волны 1500 Å. [Данные о фотокатоде Sb — Li].

Sculpturing glass.— Brit. 699897, 18.11.53. Glass, 1954, v. 31, № 3, p. 127. РЖХим., 1955, № 15, реф. 32313. Скульптурное стекло. [Стекло, содержащее силикат лития].

Setapen A. A. Brazing-filler metals meet high-temperature needs.— Iron Age, 1958, v. 181, № 19, p. 110—111. Припои для пайки жаропрочных сплавов. [Состав и свойства припоев на основе Ag — Cu — Li; Ag—Pd; Mn—Ni; Cr—Si—B; Ag—Cr—Ni, пригодных для работы при температурах до 870°. Влияние присадки 0,2% лития].

Seymour H. New uses for lithium. Recent applications of the metal and its compounds.— Industr. Chemist, 1947, v. 23, № 272, p. 590—592. Новые области применения лития, в частности металла и его соединений.

Shell's improved lithium-based greases.— Chem. Age, 1957, v. 78, № 1990, p. 321. Компания Shell улучшила литиевые смазки.

Shields J. E. Lithium compounds.— Canad. Mining J., 1956, v. 77, № 4, p. 98—99, 103. РЖГеол., 1958, № 1, реф. 836. Соединения лития [их применение в промышленности].

Shields J. E. Lithium compounds; their applications in industry.— Mining and Industr. Mag. S. Africa, 1956, v. 46, № 6, p. 211—213. РЖГеол., 1957, № 10, реф. 14223. Литиевые соединения и их промышленное применение.

Simon I., McMahon H. O. Study of some binary silicate glasses by means of reflection in infrared.— J. Amer. Ceram. Soc., 1953, v. 56, № 5, p. 160—164. РЖХим., 1956, № 1, реф. 1488. Исследование бинарных силикатных стекол в инфракрасной части спектра.

Slesser C. E., Gibb T. R. Properties of lithium hydride for shielding purposes.— В кн.: Reactor shielding information meeting. May 12—13. 1955. Engineer research and development laboratories. Fort Belvoir, Virginia. Pt 3. 1955. 81 p. (AEC. Division of Reactor Devolopment). Свойства гидрида лития, позволяющие использовать его в качестве экранирующего материала.

Smalley O. Desulfuring iron steel with metal hydrides.— Brit. 666095, 6.2.52. C. A., 1952, v. 46, № 12, p. 5515. Дисульфурация железа и стали при помощи гидридов металлов. [В т. ч. Ti, Zr, Li].

Smith H. V. Stabilizers for vinyl polymers. Part I. Soaps.— Brit. Plast., 1954, v. 27, № 5, p. 176—179. Библиогр. 27 назв. Стабилизаторы для виниловых полимеров. Часть I. Мыла. [В т. ч. стеарат лития]. Перев.: Химия и хим. технология, 1955, № 1, с. 240—245.

Smoke E. J. Ceramic compositions having negative linear thermal expansions: part II.— Ceramic Age, 1953, v. 62, № 1, p. 13—16, 19—20. Реф.: Егоров В.— Химия и хим. технол., 1954, № 3, с. 7178. Керамические составы с отрицательным термическим линейным расширением. Часть II. [Литий].

Smolinsky J., Hannam J. C., Leach A. L. An electrolytic method for the direct production of magnesium lithium alloys from lithium chloride.— J. Appl. Chem., 1956, v. 6, № 4, p. 187—196. РЖМет., 1957, № 2, реф. 2151. Электролитический способ прямого производства сплавов магний — литий из хлористого лития.

Soap grease containing alkaline earth metal alkyl phenol sulfide.— NIGI Spokesman, 1956, v. 20, № 1, p. 24, 28. Пат. США 2721845. Литиевая смазка, содержащая щелочноземельную соль сульфида алкилфенола в качестве антиокислителя меди.

Some special fiber glass compositions.— Glass Ind., 1954, v. 35, № 10, p. 562—563. Некоторые специальные виды стекловолокна. [В т. ч. содержащие Li_2O].

Soustre L. Emploi des isotopes radioactifs en fonderie.— Mem. sci. rev. metallurg., 1959, v. 56, № 2, p. 124—130, 12 ill., 2 tabl. Библиогр. 6 назв. Использование радиоактивных изотопов в литейном производстве. [В т. ч. цезий-137. Применение Ce_{137} для контроля качества стальных отливок].

South Rhodesian lithium as a rocket fuel.— Chem. Age, 1957, v. 77, № 1962, p. 292. Литий из Южной Родезии как ракетное топливо.

Spicer W. W., Sommer A. H., White J. G. Studies of the semiconducting properties of the compound CsAu.— Phys. Rev., 1959, v. 115, № 1, p. 57—62. Библиогр. 20 назв. Изучение полупроводниковых свойств соединения CsAu.

Stark R. E. New lithium ceramics have...— Mater. and Methods, 1952, v. 35, № 1, p. 98—99. [Новая литиевая керамика].

Stark R. E., Dilks B. H., Jr. New lithium ceramics.— Metallurgia, 1952, v. 45, № 269, p. 149—150. Mater. and Methods, 1952, v. 35, № 1, p. 98—99. C. A., 1952, v. 46, p. 2768f. Новая литиевая керамика.

Stavely F. W. and coworkers. Coral rubber-a *cis*-1,4-polyisoprene.— Industr. and Engng Chem., 1956, v. 48, № 4, p. 778—783, 5 ill. Библиогр. 7 назв. Синтетический каучук корал-цис-1,4-полиизопрен. [Литиевый катализатор].

Stearns R. S., Forman L. E. The stereoregular polymerization of isoprene with lithium and organolithium compounds.— J. Polymer Sci., 1959, v. 41, № 138, p. 381—397. Библиогр. 24 назв. Стереорегулярная полимеризация изопрена в присутствии лития и литийорганических соединений в качестве катализаторов.

Stenmark G. A., Weiss F. T. Application of lithium aluminium hydride to the determination of hydroxyl groups.— Analyt. Chem., 1956, v. 28, № 11, p. 1784—1787. C. A., 1957, v. 51, № 4, p. 2452. Применение литий-алюминиевого гидрида для определения гидроксильных групп.

Steudel A., Stotz S. Fabry-Perot-Interferometerverspiegelungen aus dielektrischen Vielfachschichten für das Spektralgebiet von 2300 bis 3000 Å.— Z. Phys., 1958, Bd 151, № 2, S. 233—240. РЖФиз., 1958, № 9, реф. 21421. Изготовление зеркал для интерферометра Фабри — Перо из многослойных диэлектрических покрытий для области 2300—3000 Å. [Использование CsJ и CsBr].

Stight P., Danforth J. D. The effect of lithium hydroxide on the activity of cracking catalysts.— J. Phys. Chem., 1953, v. 57, № 4, p. 448—452. РЖХим., 1955, № 11, реф. 20810. Влияние гидроокиси лития на активность катализаторов крекинга.

Stockbarger D. C. Improved crystallization of lithium fluoride of optical quality.— Disc. Faraday Soc., 1949, № 5, p. 299—306. Усовершенствование кристаллизации флюорида лития с оптическими свойствами.

Stookey S. D. Chemical machining of photosensitive glass.— Ind. and Engng Chem., 1953, v. 45, № 1, p. 115—118. РЖХим., 1953, № 5, реф. 7248. Перев.: Успехи физ. наук, 1953, т. 51, № 2, с. 312. [Применение лития в фоточувствительных стеклах].

Strafelda F. Laboratorni priprava kapilár z lindemannova skla pro práskovou röntgenografickou analysu.— Chem. listy, 1954, v. 48, № 9, p. 1409—1410. РЖХим., 1955, № 14, реф. 28330. Лабораторное приготовление капилляров из линдемановского стекла для рентгенографического анализа. [Стекло с литием].

Strauss S. W. Electrical resistivity of vitreous ternary lithium-sodium silicates.— J. Res. Nat. Bur. Standards, 1956, v. 56, № 4, p. 183—185, ill. Библиогр. 6 назв. Электрическое сопротивление стекловидных тройных литиево-натриевых силикатов.

Stright P., Danforth J. D. The effect of lithium hydroxide on the activity of cracking catalysts.— J. Phys. Chem., 1953, v. 57, № 4, p. 448—452. Библиогр. 7 назв. РЖХим., 1955, № 11, реф. 20810. Влияние гидроокиси лития на активность катализаторов крекинга.

Suchet J. Les matériaux céramiques mise au point technique et bibliographique.— Onde électr., 1954, t. 34, № 326, p. 460—470. РЖХим., 1955, № 14, реф. 29526. Новые электрокерамические материалы. [Магнитная керамика на основе ферритов лития].

Sujshi S., Keith J. N. Reactions of germanium tetrachloride with lithium aluminohydrides. Lithium tri-*t*-butoxyaluminohydride as an efficient reagent for the preparation of germanium.— J. Amer. Chem. Soc., 1958, v. 80, № 16, p. 4138—4140. Библиогр. 10 назв. Реакции тетрахлорида германия с алюминогидридами лития. Три-*t*-бутоксиалюминогидрид лития в качестве эффективного реагента для получения германия.

Szabó-Náray. Structure of glass. I.— Nature, 1959, v. 183, p. 886—887. C. A., 1959,

v. 53, № 16, p. 15510a. Структура стекла. I. [Литий].

Taft E., Apker L. Photoemission from cesium and rubidium tellurides.— J. Opt. Soc. America, 1953, v. 43, № 2, p. 81—83. РЖХим., 1953, № 6, реф. 8138. Эмиссия фотоэлектронов теллуридами цезия и рубидия.

Tall order for lithium greases.— Chem. and Engng News, 1951, v. 29, № 38, p. 3782. Невероятно большие требования на литиевые смазки.

Tardif H. P. Metal Pyrotechnics.— Metal Progr., 1958, v. 73, № 2, p. 172, 174. Металлопиротехника. [Применение лития].

Taylor L. E. Fluid density measurment by gamma radiation.— Nucl. Power, 1958, v. 3, № 27, p. 328—329. РЖЭлектротехн., 1959, № 14, реф. 29661. Измерение плотности жидкости по поглощению γ-излучения. [Цезий-137].

Thompson J. M., Glenn P. A. Cesium radio isotope... new tool for parts inspection.— Iron Age, 1953, v. 1-2, № 11, p. 174—176. РЖХим., 1954, № 22, реф. 48622. Радиоактивный изотоп цезия — новое средство для дефектоскопии.

Tilton L. W., Plyler E. K. Refractivity of lithium fluoride with application to the calibration of infrared spectrometers.— J. Res. Nat. Bur. Standards, 1951, v. 47, № 1, p. 25—30. Библиогр. 12 назв. Светопреломление фторида лития и его применение для калибровки инфракрасных спектрометров.

Tobolsky A. W., Rogers C. E. Isoprene polymerization by organometallic compounds.— J. Polymer Sci., 1959, v. 40, № 136, p. 73—89. Библиогр. 22 назв. Полимеризация изопрена металлоорганическими соединениями.

Tremko J., Ruzicková B. Spectral characteristics of multiplier phototubes equipped with antimony-caesium photocathodes.— Бюл. астрон. ин-тов Чехословакии, 1960, т. 11, № 3, с. 75—81. Спектральные характеристики электронных умножителей с сурьмяно-цезиевыми фотокатодами.

Trevor J. S. Lithium compounds and their possible application for textile processing.— Text. Recorder, 1952, v. 69, № 827, p. 91. Литиевые соединения и их возможное применение в текстильном производстве.

Trieb M. Pokús o zlepsenie kvality a zvysenie vytaznosti pekarskeho drozdia.— Prûmysl potravin, 1954, v. 5, № 9, p. 388—391. РЖХим., 1956, № 9, реф. 27551. Опыты улучшения качества и увеличения выхода хлебопекарных дрожжей. [Литий — микроэлемент в препарате Стопина].

Trippe P. Gamma radiography.— Machinist, 1954, v. 98, № 7, p. 265—269. РЖХим., 1955, № 7, реф. 12386. Просвечивание гамма-лучами. [Свойства цезия-137 и его использование].

Umblia E. Isolatorkeramik för fändstift.— Tekn. tidskr., 1953, v. 83, № 19, p. 399—405. РЖХим., 1954, № 2, реф. 13454. Керамический изолятор для свечей. [Литий].

Urnes S. Electrical conductivity in molten alkali silicates.— Glass Ind., 1959, v. 40, № 5, p. 237—239. Реф.: Стекло, 1960, № 2, с. 59. Электропроводность расплавленных щелочных силикатов.

Van Sciver W., Hofstadter R. Scintillations in thallium-activated calcium iodide and cesium iodide.— Phys. Rev., 1951, v. 84, № 5, p. 1062—1063. Библиогр. 2 назв. С. А., 1952, v. 46, № 9, p. 3865. Сцинтилляция в активированных таллием йодидах кальция и цезия.

Venkataratnam G., Raobh S. V. R. Polarography of beryllium.— J. Scient. and Industr. Res., 1958, v. 17B, p. 360—362. С. А., 1959, v. 53, № 9, p. 7860d. Полярография бериллия. [Несущий электролит — LiCl].

Vennells W. G. The influence of plasticisers on vinyl stabilisation.— Trans. Plast. Inst., 1953, v. 21, № 43, p. 18—30. РЖХим., 1953, № 3, реф. 3955. Влияние пластификаторов на стабилизацию виниловых пластмасс. [Влияние стеарата лития].

Vogel W., Gerth K. Über Modellsilikatgläser und ihre Konstitution.— Glastechn. Ber., 1958, Jg 31, H. 1, S. 15—28. Реф.: Стекло, 1960, № 2, с. 59. Библиогр. 40 назв. Модельные стекла и их строение.

Vold M. J. Colloidal structure in lithium stearate greases.— J. Phys. Chem., 1956, v. 60, № 4, p. 439—442, 1 ill. Библиогр. 18 назв. Коллоидная структура смазок, загущенных стеаратом лития.

Volger J. Electrical properties of ceramics. Part II. Dielectics and Ferromagnetics.— Research, 1954, v. 7, № 6, p. 230—235. РЖХим., 1956, № 15, реф. 47782. Электрические свойства керамики. Часть II. Диэлектрики и ферромагнетики. [Диэлектрики $LiNbO_3$].

Wanted: Some handy hydrogen.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 38, p. 25. [Литий как источник водорода].

Warde J. M. Materials for nuclear power reactors. (Union carbide and carbon Corporation).— Mater. and Methods, 1956, v. 44, № 2, p. 121—144. Материалы для ядерных реакторов. [Литий].

Wartik Th., Schlesinger H. Reactions of lithium aluminium hydride with representative elements of the main groups of the periodic system.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 4, p. 835—839. Реакции алюмогидрида лития с отдельными элементами главных групп периодической системы.

Waters P. M. Kinetic ejection of electrons from tungsten by cesium and lithium ions.— Phys. Rev., 1958, v. 111, p. 1053—1061. С. А., 1959, v. 53, № 1, p. 56d. Кинетическое выбрасывание электронов из вольфрама ионами цезия и лития.

Waterton S. C., Turner W. E. S. Some properties of mixed alkali-lime-silica glasses containing lithia, soda, potash and rubidia.— J. Soc. Glass Technol., 1934, v. 18, p. 268—285. С. А., 1935, v. 29, № 11, p. 3794. Некоторые свойства смешанных щелочно-известково-кремнеземных стекол, содержащих окиси лития, натрия, калия и рубидия.

Watt G. W., Mayfield P. I. The relative catalytic activity of nickel produced by the

reduction of nikel (II) bromide with liquid ammonia solutions of different alkali metals.— J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 7, p. 1760—1761. Относительная каталитическая активность никеля, полученного восстановлением бромистого никеля растворами различных щелочных металлов в жидком аммиаке. [Литий].

Weimer D. E. Recent developments in copper plating.— Bull. Inst. Metal Finishing, 1957, v. 7, № 3, p. 13—24. Последние достижения в области меднения. [Литий].

Weinig Sh. What's new in ceramic ductility.— Ceramic Ind., 1959, v. 72, № 6, p. 96. Что нового в эластичности керамики. [Литий].

Wender J., Friedel R. A., Orchin M. Preparation of high-purity hydrogen deuteride from lithium-aluminium hydride.— J. Amer. Chem. Soc., 1949, v. 71, № 3, p. 1140. Приготовление дейтерида водорода высокой чистоты из алюмо-гидрида лития.

Westbrook J. Temperature dependence of strength and brittleness of some quartz structures.— J. Amer. Ceram. Soc., 1958, v. 41, № 11, p. 433—440. Библиогр. 32 назв. Реф.: Стекло, 1960, № 2, с. 60. Температурная зависимость прочности и хрупкости некоторых структурных модификаций кварца.

What's new in synthetic fibers.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 30, p. 12—14. Новое в области синтетических волокон. [Литий].

Wheaton S. G. Lithium — the wonder element.— Mines Mag., 1956, v. 46, № 12, p. 33—36. Литий — удивительный элемент.

White D. Self-fluxing brazing alloys.— Metal Progr., 1956, v. 69, № 4, p. 156, 168. Самофлюсующиеся крепкие припои. [С литием].

White R. P., Rigby G. R. The thermal expansion properties of compositions containing lithia, alumina and silica — Trans. Brit. Ceram. Soc., 1954, v. 53, № 5, p. 324—334. Библиогр. 5 назв. Термическое расширение составов, содержащих окиси лития, алюминия и кремния.

Wieringen J. S., van; Kats A. Paramagnetic resonance and optical investigation of silicate glasses and fused silica, coloured by X-rays.— Philips Res. Repts, 1957, v. 12, № 5, p. 432—454. РЖФиз., 1958, № 10, реф. 24075. Парамагнитное резонансное и оптическое исследование силикатных стекол и плавленого кремнезема, облученных рентгеновскими лучами. [Стекла с литием, рубидием и цезием].

Wilke K. T. Aluminium lithium arsenate, a luminescent compound of the arsenate series.— Z. phys. Chem., 1959, Bd 210, S. 260—266. C. A., 1959, v. 53, № 16, p. 14805a. Алюминиево-литиевый арсенат, светящийся состав из серии арсенатов.

Winkler H. Neue Erkenntnisse über alkalische Akkumulatoren.— Dtsch. Elektrotechnik, 1955, Bd 9, № 8, S. 300—305. РЖХим., 1956, № 8, реф. 23004. Новое в исследовании щелочных аккумуляторов. [Введение в электролит добавок гидроокиси лития].

Winter A. Certains aspects de la dispersion des verres à base de silice.— C. r. Acad. sci., 1956, t. 242, № 5, p. 625—627. РЖФиз., 1956, № 10, реф. 29798. О дисперсии силикатных стекол.

A word on the role of Li in APE (architecture porcelain anamels).— Ceramic Ind., 1956, v. 66, № 1, p. 78. Сообщение о роли лития в архитектурных фарфоровых эмалях.

Wormwell F., Mercer A. D. Sodium benzoate and other metal benzoates as corrosion-inhibitors in water and in aqueous solutions.— J. Appl. Chem., 1952, v. 2, p. 150—160. C. A., 1952, v. 46, № 14, p. 6577. Бензоаты натрия и других металлов — ингибиторы коррозии в воде и водных растворах. [В т. ч. бензоаты лития].

Wright D. A. Rare metals in electron tubes.— J. Brit. Inst. Radio Engrs, 1951, v. 11, p. 381—392. C. A., 1952, v. 46, № 8, p. 3389. Применение редких металлов [в т. ч. рубидия и цезия] в радиоэлектронных лампах.

Xeiler C. A. Shear stability of lubricating greases.— NIGI Spokesman, 1956, v. 19, № 10, p. 16, 18—19, 5 ill. Прочность консистентных смазок на сдвиг. [Литиевые мыла].

Yeung T. H. Y. Recombination between positive ions of caesium and negative ions of iodine in the afterglow.— J. Electronics and Control, 1958, v. 5, № 4, p. 307—312. Рекомбинация между положительными ионами цезия и отрицательными ионами йода в процессе послесвечения.

You can discount reports the Pentagon's infatuation with lithium...— Chem. Week, 1959, v. 85, № 11, p. 18. Можно ли принимать во внимание увлечение Пентагона литием... [Исследования по использованию соединений лития в топливах для ракетных двигателей].

Zajac S. J. Lithium polyorgano siloxane polymer grease compositions.— U. S. 2684944, 27.7.54. C. A., 1954, v. 48, № 22, p. 14183d. Смазка на основе полимеров силоксана и литийорганических соединений.

Zarzycki G. Contribution à l'étude de la cryoscopie dans les solvants ignés, cryoscopie dans le métaborate de lithium fondu.— Ann. phys., 1953, v. 8, y. 392—440. РЖХим., 1956, № 12, реф. 35478. К изучению криоскопии в расплавах. Криоскопия в расплавленном метаборате лития.

Zener C. Hall coefficients of alkali metals.— Phys. Rev., 1935, v. 47, p. 636. C. A., 1935, v. 29, № 12, p. 3891. Коэффициенты Холла у щелочных металлов. [Вычисленные и экспериментальные величины коэффициентов для Li, Na, K, Rb и Cs].

Ziegler polyethylene catalyst master.— Chem. and Engng News, 1957, v. 35, № 26, p. 46. [Применение лития в катализе полиэтилена по Циглеру].

Zintl B. G. Konstitution der Lithium-Wismut Legirungen.— Z. Elektrochem., 1935, Bd 41, № 5, S. 297—303. Строение сплавов литий-висмут.

Zworykin V. K., Ramberg E. G. Photoelectricity and its application. N. Y., 1949. 494 p. Фотоэлектричество и его применение. [Литий, рубидий и цезий].

X. БИБЛИОГРАФИЧЕСКИЕ УКАЗАТЕЛИ И СПРАВОЧНИКИ, РЕФЕРАТИВНЫЕ ЖУРНАЛЫ

Аналитическая химия лития, бериллия, тантала, ниобия, кадмия. Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1945—1958 (янв.—ноябрь) гг. 708 назв. 80 стр. (№ 19621/1). ГНБ. Горвиц А. М. 10.I.1959.

Аналитическая химия редких и рассеянных элементов. Ин. кн., журн. и патентная лит. за 1952 г. (2-е полугодие). 218 назв. 30 стр. (№ 14146). ГНБ. Оболтина А. А. 20.IV.1953.

Аналитическая химия редких и рассеянных элементов: рубидия, цезия, скандия, галлия, индия, таллия, церия, редких земель, германия, циркония, гафния, селена, теллура и рения. Отечеств. лит. за 1944—1954 гг. 82 назв. 9 стр. (№ 16021).

То же. Ин. лит. 430 назв. 53 стр. (№ 16021а). ГНБ. Горвиц А. М. 26.V.1955.

Аналитическая химия редких и рассеянных элементов (Rb, Cs, Sc, Ga, In, Tb, Ce, TR, Ge, Zr, Hf, Se, Te, Re). Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1955—1958 гг. (1-е полугодие). 442 назв. 48 стр. (№ 19621). ГНБ. Горвиц А. М. 17.X.1958.

Березин Б. А. Геолого-минералогическая литература по Ильменскому горному массиву (Южный Урал). Под ред. О. М. Шубниковой. М., 1940. 85 стр. (Гл. упр. по заповедникам при СНК РСФСР).

Библиографический список № 270-55. Литий. Кн., журн. и патентная лит. на русск. и ин. яз. за 1953—1954 гг. (МЦМ СССР. Центр. науч.-техн. б-ка. Отд. библиогр.).

Библиографический список № 280/55. Рубидий и цезий. Кн. и журн. лит. на русск. и ин. яз. за 1952—1955 (1-я половина) гг. 174 назв. (МЦМ СССР. Центр. науч. техн. б-ка. Отд. библиогр.).

Библиографический указатель по вопросу «Спектральный анализ» за 1940—1946 гг. Л., 1948. (М-во машиностроения и приборостроения СССР. Ленингр. дом техники машиностроения. Науч.-техн. б-ка. Отд. перев. и библиогр., № 1176). Автор Н. Я. Ювачева.

Библиографический указатель по вопросу «Спектральный анализ». Вып. 2. 1946—1948 гг. Под ред. В. К. Прокофьева. Л., 1949. 22 стр. (М-во машиностроения и приборостроения СССР. Ленингр. дом техники машиностроения. Науч.-техн. б-ка. Отд. перев. и библиогр., № 1176). Автор Н. Я. Ювачева.

Библиографический указатель по вопросу «Спектральный анализ». 1948—1950 гг. Вып. 3. Под ред. В. К. Прокофьева. Л., 1950. 24 стр. (Всес. о-во по распространению полит. и науч. знаний. Ленингр. дом науч.-техн. пропаганды. Дом техники машиностроения). Автор Н. Я. Ювачева.

Библиографический указатель по вопросу «Спектральный анализ». 1949—1951 гг. Вып. 4. Под ред. В. К. Прокофьева. Л., 1951. 32 стр. (Всес. о-во по распространению полит. и науч. знаний. Ленингр. дом науч.-техн. пропаганды). Автор Н. Я. Ювачева.

Бусев А. И. Аналитическая химия. Лит. на русск. языке (1941—1952 гг.). М., Изд. АН СССР, 1959, 400 стр. (АН СССР. Ин-т науч. информации).

Гидриды бария, лития, титана, циркония и двойной гидрид лития — алюминия (получение, свойства, применение). Книги и журн. статьи 1955—1959 гг. 78 назв. на русск. и ин. яз. Окт. 1959 г. БЦМ.

Гинзбург В. Л. Промышленное применение хроматографии. Библиогр. указатель. 1957—1959 гг. (Янв.— ноябрь). М., 1960. 68 стр. (Гос. науч.-техн. ком. Совета Министров СССР. Гос. публ. науч.-техн. б-ка СССР. В помощь выполнению семилет. плана развития нар. хозяйства СССР на 1959—1965 гг.).

Здравомыслов В. К. Литература по геологии, минералогии, петрографии и полезным ископаемым Хибинских и Ловозерских тундр.— В кн.: Минералы Хибинских и Ловозерских тундр. М.— Л., Изд. АН СССР, 1937, с. 541—556.

Кибисов Г. И., Стерин Х. Е., Вреден-Кобецкая Т. О. Спектральный анализ. Аннотированный указатель советских работ по спектральному анализу. 1931—1950. М., Изд. АН СССР, 1955. 182 стр. (АН СССР. Отд. физ.-мат. наук. Комис. по спектроскопии).

Литература о минералах Южного Урала. Под ред. О. М. Шубниковой. Л., Изд. АН СССР, 1933, 160 стр. (АН СССР. Минералог. ин-т. Минералогия СССР. Под общ. ред. А. Е. Ферсмана. Сер. Б. Вып. 1).

Литий. Отечеств. кн. и журн. лит. за 1943—1950 гг. 5 назв. 1 стр. (№ 12348).

То же. Ин. лит. 51 назв. 8 стр. (№ 12348а). ГНБ. Голиневич Н. М. 9.IV.1951.

Литий. Русск. и ин. кн., журн. и патентная лит. за 1935—1946 гг. Назв. русск. 189, ин. 526. 105 стр. (№ 8304). (Обзорные работы. Экономика вопроса. Минерально-

сырьевая база СССР и зарубежных стран. Геология месторождений лития. Характеристика литиевых руд и минералов. Получение лития и литиевых солей из руд). ГНБ. Краснова В. С. 1.I.1947.

Литий, рубидий, цезий. Русск. и ин. кн. и журн. лит. 1924—1940 гг. 495 назв. 96 стр. (№ 4475). ГНБ.

Металлургия и экономика лития. Книги и журн. статьи 1958—1960 гг. 46 назв. на русск., др. яз. народов СССР и ин. яз. Список аннот. Окт. 1960. БЦМ.

Неаполитанская В. С., Шумская А. Е. Работы сотрудников Института геохимии и аналитической химии им. В. И. Вернадского АН СССР (1928—1957). Библиографический указатель. М., 1959. 187 стр. (Б-ка АН СССР. Сектор сети спецбиблиотек. Б-ка Ин-та геохимии и аналит. химии).

Применение пламенного фотометра для определения щелочных и щелочноземельных элементов. Книги, журн. статьи и патентная лит. 1946—1958 гг. на русск. и ин. яз. 58 назв. Список аннот. Февраль 1959. (Центр. науч.-техн. б-ка хим. пром-сти ГНТК Совета Министров СССР).

Производство и потребление лития и его соединений. Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1950—1956 гг. (1-й квартал). 203 назв. 24 стр. (№ 19347). ГНБ. Голиневич Н. М. 30.VI.1958.

Редкие и рассеянные элементы. (Неорганическая, органическая и физическая химия). Стран нар. демократии и ин. кн., журн. и патентная лит. за 1951—1952 гг. (1-й квартал). 290 назв. 30 стр. (№ 13501 продолж. №№ 12695 и 12696). Ин. лит. 170 назв. 20 стр. (№ 13502). ГНБ. Оболтина А. А. 7.X.1952.

Редкие и рассеянные элементы. Отечеств. и стран нар. демократии кн. и журн. лит. за 1951—1952 (1-й квартал) гг. 124 назв. 10 стр. (№ 13503, доп. к № 12418). ГНБ. Краснова В. С. 11.X.1952.

Редкие и рассеянные элементы. Отечеств. и стран нар. демократии кн. и журн. лит. за 2-е полугодие 1952 г. 194 назв. 18 стр. (№ 14148). ГНБ. Оболтина А. А. 20.IV.1953.

Редкие и рассеянные элементы в углях. Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1945—1956 (1—3-й кварталы) гг. 86 назв. 12 стр. (№ 17800). ГНБ. Домецкая С. С. 13.I.1956.

Редкие и рассеянные элементы. Руды и минералы. Ин. кн., журн. лит. и патенты за 2-е полугодие 1952 г. 239 назв. 25 стр. (№ 14144). ГНБ. Оболтина А. А. 18.IV.1953.

Редкие и рассеянные элементы. Руды, их опробование и подготовка. Ин. журн. лит. и патенты за 1953 (1-й квартал) г. 95 назв. 10 стр. (№ 14713). ГНБ. Краснова В. С. 16.XI.1953.

Редкие и рассеянные элементы. (Руды, минералы, геология, подготовка и опробование руд). Ин. и стран нар. демократии лит. за 1951—1952 гг. (1-й квартал). 148 назв. 15 стр. (№ 13499). ГНБ. Краснова В. С. 4.X.1952.

Редкие и рассеянные элементы. Отечеств. и стран нар. демократии журн. лит. за 1953 (1-й квартал) г. 77 назв. 7 стр. (№ 14712). ГНБ. Краснова В. С. 16.XI.1953.

Редкие элементы в рудах и минералах и их извлечение. Li, Be, Zr, Hf, Nb, Ta и TR. Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1950—1958 (1—3-й кварталы) гг. 485 назв. 50 стр. (№ 19533/1). ГНБ. Горвиц А. 5.II.1959.

Реферативный журнал. География. 1956— (АН СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации).

Реферативный журнал. Геология. 1956— (АН СССР. Всес. ин-т науч.н и техн. информации).

Реферативный журнал. Геология и география. 1954—1955 (АН СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации).

Реферативный журнал. Физика. 1954— (АН СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации).

Реферативный журнал. Химия. 1953— (АН СССР. Всес. ин-т науч. и техн. информации).

Рубидий. (Производство и применение). Отечеств. и ин. лит. за 1943—1950 гг. 3 назв. 2 стр. (№ 12351). ГНБ. Голиневич Н. М. 3.IV.1951.

Руды и минералы редких и рассеянных элементов. Лит. стран нар. демократии и ин. кн., журн. и патентная лит. за 1948— (№ 12691). ГНБ. Краснова В. С. 20.VIII. 1951 (1-е полугодие) гг. 343 назв. 35 стр. 1951.

Руды цветных и редких металлов. Список библиогр. указателей и переводов, выполненных ГНБ и другими б-ками. 51 назв. 6 стр. (№ 11313).

Сборник переводных аннотаций по редким элементам за 1932 г. М., 1956. 164 стр. (Всес. торг. палата. Отд. перев., № 21555/4362).

Сборник переводных аннотаций по редким элементам за 1933 г. М., 1957. 161 стр. (Всес. торг. палата. Отд. перев., № 22220/4364).

Сборник переводных аннотаций по редким элементам за 1934 г. М., 1957. 147 стр. (Всес. торг. палата. Отд. перев., № 22221/4363).

Сборник переводных аннотаций по редким элементам за 1935 г. М., 1957. 190 стр. (Всес. торг. палата. Отд. перев., № 22371/4366).

Сборник переводных аннотаций по редким элементам за 1936 г. М., 1949. 227 стр. (Всес. торг. палата. Отд. перев., № 21665—4365).

Сборник переводных аннотаций по редким элементам за 1937 г. М., 1957. 160 стр. (Всес. торг. палата. Отд. перев., № 21666/4367).

Семишин В. И. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в работах русских ученых. М., 1959. (М-во высш. образования СССР. Моск. ин-т хим. машиностроения). 98 стр.

Структура минералов. Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1950—1955 гг. № 16686. 7 апреля 1956 г. Гос. науч. б-ка М-ва высш. образования СССР. Сост. Голиневич Н. М., гл. библиограф. Кременецкая А. В.

Сырьевые ресурсы, добыча, обогащение и металлургия редких металлов, не получив-

ших до сих пор широкого распространения. Ин. кн. и журн. лит. 1936—1943 гг. Назв. ин. 204. 28 стр. (№ 5672). Барий, Бериллий. Висмут. Галлий. Индий. Литий. Цирконий. Рений. Селен. Скандий. Стронций. Таллий. Тантал. Теллур. Титан. Цезий. Церий. ГНБ. Тимофеева Л. К. 31.III.1943.

Химические и физические свойства редких и рассеянных элементов. Ин. кн., журн. и патентная лит. за 1952 (2-е полугодие) г. 295 назв. 38 стр. (№ 14147). ГНБ. Оболтина А. А. 24.IV.1953.

Хроматографические и радиоактивационные методы анализа. Отечеств. и ин. кн. и журн. лит. за 1956—1957 гг. (январь — июль). № 18639. 18.XI.1957. Гос. науч. б-ка М-ва высш. образования СССР. Сост. Краснова В. С., гл. библиограф. Кременецкая А. В.

Analytical Abstracts.

Annotated Bibliography of Economic Geology.

Annotated bibliography on the use of organolithium compounds in organic synthesis.— Supplement № 5. Minneapolies, 1958. Реф.: Chem. and Engng News, 1958, v. 36, № 49, p. 90. Аннотированная библиография по использованию органолитиевых соединений в органическом синтезе.

Bibliography of lithium ceramic references.— Foote Prints, 1951, v. 22, № 2, p. 22—27. Библиография по применению лития в керамике.

Biological Abstracts.

Bulletin signalétique.

Ceramic Abstracts.

Chemical Abstracts.

Chemisches Zentralblatt.

Dissertation Abstracts.

Dottin O., Giraudon R. Bibliographie géologique de Madagascar 1957—1958.— 1959, doc. № 145. 15 p. (Serv. geol. Mad., Tananarive). Библиография по геологии Мадагаскара.

Forestry Abstracts.

Geological Abstracts.

Hooker M. Data of rock analyses. II. Bibliography and index of rock analyses in the African periodical and serial literature.— Geochim. et cosmochim. acta, 1956, v. 9, № 4, p. 190—213. РЖГеол., 1956, № 10, реф. 10544. Данные анализов пород. II. Библиография и указатель анализов пород по серийной и периодической литературе Африки.

Mavrodineanu R. Bibliography on analytical flame spectroscopy. Part I, II.— Appl. Spectroscopy, 1956, v. 10, № 2, p. 51—64. РЖХим., 1957, № 1, реф. 1204. Библиография по аналитическому применению пламенной спектроскопии. Части I и II.

Mavrodineanu R. Bibliography on analytical flame spectroscopy.— Appl. Spectroscopy, 1956, v. 10, № 3, p. 137—149. Библиография по аналитической пламенной спектроскопии.

Metallurgical Abstracts.

Mineralogical Abstracts.

Nuclear Science Abstracts.

Rogers M. Select bibliography on geology and the mineral industry, № 20.— Colon. Geol. and Mineral Resources, 1955, v. 5, № 4, p. 480—491. РЖГеол., 1957, № 6, реф. 7980. Избранная библиография по геологии и горнодобывающей промышленности, № 20.

ПРИЛОЖЕНИЯ

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

СОКРАЩЕНИЯ ОТДЕЛЬНЫХ СЛОВ

Автореф.— автореферат
Акад.— академик
АН КазССР — Академия наук Казахской ССР
АН СССР — Академия наук СССР
Аналит.— аналитический
Англ.— английский
Белорусск.— белорусский
Библиогр.— библиография
Б-чка — библиотечка
Бюл.— бюллетень
Всеросс.— всероссийский
Всес.— всесоюзный
Вып.— выпуск
Высш.— высший
Геод.— геодезический
Геол.— геологический
Гидрохим.— гидрохимический
Гл.— главный
Горн.— горный
Гос.— государственный
Дисс.— диссертация
Доб.— добавления
Д-р — доктор
Донск.— донской
Доп.— дополненный
Доц.— доцент
Журн.— журнальный
Зап.— западный
Изв.— Известия
Изд.— Издательство
ИЛ — Издательство иностранной литературы
Илл.— иллюстрация
Ин.— иностранный
Ин-т — институт
Информ.— информация
Испр.— исправленный
Канд.— кандидат
Кн.— книжный
Ком.— комитет
Комис.— комиссия
Коммент.— комментарий
Кристаллогр.— кристаллография
Лит.— литература
Междунар.— международный
Металлургич.— металлургический
М-во — министерство
МГ и ОН СССР — Министерство геологии и охраны недр СССР
Минеральн.— минеральный
Моск.— московский
МЦМ СССР — Министерство цветной металлургии СССР
Н.-и.— научно-исследовательский
Назв.— название
Нар. ком.— народный комиссариат
Науч.— научный
Нем.— немецкий
Неорган.— неорганический
Нефт.— нефтяной
Общ.— общий
О-во — общество
Орг.— организационный
Отв.— ответственный
Отд.— отделение
Отечеств.— отечественный
Пг.— Петроград
Перев.— перевод
Переработ.— переработанный
Подгот.— подготовленный
Подстроч.— подстрочный
Политехн.— политехнический
Попул.— популярный
Правл.— правление
Предисл.— предисловие
Прикл.— прикладной
Прил.— приложение
Примеч.— примечание
Производит.— производительный
Проф.— профессор
Развед.— разведочный
Ред.— редактор, редакция
Редк.— редкий
Респ.— республиканский
Реф.— реферат, референт
Рец.— рецензия
Сб.— сборник
Сев.— северо-
Сер.— серия
Сообщ.— сообщение
Соц.— социалистический
СПб.— С.-Петербург
Стереотипн.— стереотипный
Т.— том
Табл.— таблица (цы)
Техн.— технический

Тип.— типография
Топлив.— топливный
Тр.— Труды
Укр.— украинский
Ун-т — университет
Упр.— управление
Уточн.— уточненный
Учеб.— учебный
Фак.— факультет
Физ.— физико-
Фил.— филиал
Франц.— французский
Хим.— химико-
Цветн.— цветной
Центр.— центральный
Ч.— часть
Читинск.— читинский
ab.— abstract
Abhandl.— Abhandlung
Abt.— Abteilung
an.— année
a. o.— and others
Aufl.— Auflage
augm.— augmented
Bd — Band
Beil.-Bd — Beilage Band
Canad.— Canadian
comp.— compilated
compl.— completed
Dept — Department
e. a.— et autres
ed.— edition
Ed.— editor
Ed.-in-chief — editor-in-chief
ed. rev.— edition revised
enlarg.— enlarged
Erg.-Bd — Ergänzungsband
erw.— erweitert
fasc.— fascicule
Geol. Surv.— Geological Survey
Germ.— German
H.— Heft
Hrsg.— Herausgeber
Inst.— Institut
internat.— international
Jg — Jahrgang
Lfg — Lieferung
neue bearb. Aufl.— neue bearbeitende Auflage
N. Y.— New York
p.— page
pt — part
print.— printing
Publ. sous la dir.— publié sous la direction
Pubs.— publications
r.— ročnik
Red.— Redaktor
réf.— référence
rev.— revised, review
rev. Aufl.— revidierte Auflage
S.— Seite
s.— sizlo
s.— strana
s. a.— sine ano
S. l.— sine loco
sér — série
ser.— series
Suppl.— Supplement
sv.— svazek
t.— tome
transl.— translation
u. a.— und andere
Univ.— University
U. S.— United States of America
verb.— verbesserte
v.— volume (в периодических изданиях)
Vol.— volume (в книгах)

ПРИЛОЖЕНИЕ 2

СПИСОК СОКРАЩЕННЫХ И ПОЛНЫХ НАЗВАНИЙ ПЕРИОДИЧЕСКИХ ИЗДАНИЙ

Азерб. нефт. хоз.— Азербайджанское нефтяное хозяйство

Атомная техника за рубежом — Атомная техника за рубежом

Атомная энергия — Атомная энергия

Безопасность труда в промышленности — Безопасность труда в промышленности

БИКИ — Бюллетень иностранной коммерческой информации

Бюл. астрон. ин-тов Чехословакии — Бюллетень астрономических институтов Чехословакии (Чехословакия)

Бюл. Всес. н.-и. геол. ин-та — Бюллетень Всесоюзного научно-исследовательского геологического института

Бюл. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева — Бюллетень Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева

Бюл. Ин-та галургии — Бюллетень Института галургии

Бюл. Комис. по определению абсолютн. возраста геол. формаций АН СССР.— Бюллетень Комиссии по определению абсолютного возраста геологических формаций Академии наук СССР

Бюл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. геол.— Бюллетень Московского общества испытателей природы. Отдел геологический

Бюл. науч.-техн. информации — Бюллетень научно-технической информации (Министерство геологии и охраны недр СССР и Отдел научно-технической информации ВИМС)

Бюл. Освед. стат. бюро — Бюллетень Осведомительного статистического бюро

Бюл. техн.-экон. информ.— Бюллетень технико-экономической информации (Всесоюзная торговая палата)

Бюл. Центр. ин-та информации цветн. металлургии — Бюллетень Центрального института информации цветной металлургии

Вестник АН КазССР — Вестник Академии наук Казахской ССР

Вестник АН СССР — Вестник Академии наук СССР

Вестник Геол. ком.— Вестник Геологического комитета.

Вестник Зап.-Сиб. геол. треста — Вестник Западно-Сибирского геологического треста

Вестник Казахск. ФАН СССР — Вестник Казахского филиала Академии наук СССР

Вестник Ленингр. ун-та — Вестник Ленинградского университета

Вестник Ленингр. ун-та. Сер. биол., геогр. и геол.— Вестник Ленинградского университета. Серия биологии, географии и геологии

Вестник Ленингр. ун-та. Сер. физ. и хим.— Вестник Ленинградского университета. Серия физики и химии

Вестник Моск. ун-та. Сер. матем., механ., астрон., физ. и химии.— Вестник Московского университета. Серия математики, механики, астрономии, физики и химии

Вестник Моск. ун-та. Сер. физ.-мат. и естеств. наук — Вестник Московского университета. Серия физико-математических и естественных наук

Весці АН БССР — Весці Акадэміі навук Беларускай ССР

Вісник АН УРСР — Вісник Академії наук Української Радянської Соціалістичної Республіки

Вопросы радиолокационной техники — Вопросы радиолокационной техники

Вопросы сельск. и лесн. х-ва Дальн. Востока — Вопросы сельского и лесного хозяйства Дальнего Востока

Высокомолекулярные соединения — Высокомолекулярные соединения

Геол. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те — Геологический сборник Львовского геологического общества при Львовском государственном университете

Геологічний ж.— Геологічний журнал

Геология рудн. месторождений — Геология рудных месторождений

Геохимия — Геохимия

Гидрохим. материалы — Гидрохимические материалы (Новочеркасский научно-исследовательский гидрохимический институт).

Гласник Хем. друштва — Гласник Хемиског друштва (Југославия)

Горный ж.— Горный журнал

ДАН БССР — Доклады Академии наук Белорусской ССР

ДАН СССР — Доклады Академии наук СССР

ДАН СССР. Сер. А — Доклады Академии наук СССР. Серия А

ДАН ТаджССР — Доклады Академии наук Таджикской ССР

ДАН УзССР — Доклады Академии наук Узбекской ССР

Докл. Болг. АН — Доклады Болгарской Академии наук

Докл. Тимирязевск. с.-х. акад.— Доклады Тимирязевской сельскохозяйственной академии

Доповіді АН УРСР — Доповіді Академії наук Української Радянської Соціалістичної Республіки

Доповіді та повідомлення Львівськ. ун-та — Доповіді та повідомлення (Львівський державный університет ім. Ів. Франка)

Ж. аналит. химии — Журнал аналитической химии

Ж. неорган. химии — Журнал неорганической химии

Ж. общ. химии — Журнал общей химии

Ж. прикл. химии — Журнал прикладной химии

Ж. Русс. физ.-хим. о-ва — Журнал Русского физико-химического общества

Ж. техн. физ.— Журнал технической физики

Ж. физ. химии — Журнал физической химии

Ж. хим. пром-сти — Журнал химической промышленности

Ж. эксперим. и теор. физ.— Журнал экспериментальной и теоретической физики

Заводск. лаборатория — Заводская лаборатория

Зап. Воронежск. с.-х. ин-та — Записки Воронежского сельскохозяйственного института

Зап. Вост.-Сиб. отд. Всес. минералог. о-ва — Записки Восточно-Сибирского отделения Всесоюзного минералогического общества

Зап. Всеросс. минералог. о-ва — Записки Всероссийского минералогического общества (Академия наук СССР).

Зап. Всес. минералог. о-ва — Записки Всесоюзного минералогического общества (Академия наук СССР)

Зап. Горн. ин-та — Записки Горного института [Ленинградского горного института]

Зап. Ин-та химии АН УССР — Записки Института химии Академии наук Украинской ССР

Зап. Кирг. отд. Всес. минералог. о-ва — Записки Киргизского отделения Всесоюзного минералогического общества

Зап. Ленингр. горн. ин-та — Записки Ленинградского горного института

Зап. Минералог. о-ва — Записки Минералогического общества [Российской Академии наук]

Зап. Узбекист. отд. Всес. минералог. о-ва — Записки Узбекистанского отделения Всесоюзного минералогического общества (Академия наук Узбекской ССР)

Изв. Азерб. ФАН СССР — Известия Азербайджанского филиала Академии наук СССР

Изв. АН АзербССР — Известия Академии наук Азербайджанской ССР

Изв. АН АрмССР. Сер. геол. и геогр. наук — Известия Академии наук Армянской ССР. Серия геологических и географических наук

Изв. АН АрмССР. Сер. хим. наук — Известия Академии наук Армянской ССР. Серия химических наук

Изв. АН КазССР. Сер. геол.— Известия Академии наук Казахской ССР. Серия геологическая

Изв. АН КазССР. Сер. горн. дела, металлургии и обогащения — Известия Академии наук Казахской ССР. Серия горного дела, металлургии и обогащения

Изв. АН ЛатвССР — Известия Академии наук Латвийской ССР

Изв. АН СССР. Отд. матем. и естеств. наук — Известия Академии наук СССР. Отделение математических и естественных наук

Изв. АН СССР. Отд. техн. наук. Металлургия и топливо — Известия Академии наук СССР. Отделение технических наук. Металлургия и топливо

Изв. АН СССР. Отд. хим. наук — Известия Академии наук СССР. Отделение химических наук

Изв. АН СССР. Сер. биол.— Известия Академии наук СССР. Серия биологическая

Изв. АН СССР. Сер. геогр.— Известия Академии наук СССР. Серия географическая

Изв. АН СССР. Сер. геол.— Известия Академии наук СССР. Серия геологическая

Изв. АН СССР. Сер. геофиз.— Известия Академии наук СССР. Серия геофизическая

Изв. АН СССР. Сер. физ.— Известия Академии наук СССР. Серия физическая

Изв. АН ТуркмССР — Известия Академии наук Туркменской ССР

Изв. АН УзССР. Сер. физ.-мат. наук — Известия Академии наук Узбекской ССР. Серия физико-математических наук

Изв. Ассоциации н.-и. ин-тов при физ.-мат. фак. I Моск. ун-та — Известия Ассоциации научно-исследовательских институтов при физико-математическом факультете I Московского государственного университета

Изв. высш. учеб. заведений. Геология и разведка — Известия высших учебных заведений. Геология и разведка

Изв. высш. учеб. заведений. Химия и хим. технол.— Известия высших учебных заведений. Химия и химическая технология

Изв. высш. учеб. заведений. Цветн. металлургия — Известия высших учебных заведений. Цветная металлургия

Изв. Геол. ин-та Бълг. АН — Известия Геологического института Болгарской Академии наук

Изв. Геол. ком.— Известия Геологического комитета

Изв. Гл. геол.-развед. упр.— Известия Главного геолого-разведочного управления

Изв. Зап.-Сиб. отд. Геогр. о-ва — Известия Западно-Сибирского отделения Географического общества

Изв. Зап.-Сиб. ФАН СССР. Сер. геол.— Известия Западно-Сибирского филиала Академии наук СССР. Серия геологическая

Изв. Ин-та физ.-хим. анализа — Известия Института физико-химического анализа

Изв. Казанск. ФАН СССР. Сер. геол. наук — Известия Казанского филиала Академии наук СССР. Серия геологических наук

Изв. Казахск. ФАН СССР — Известия Казахского филиала Академии наук СССР

Изв. Карельск. и Кольск. ФАН СССР — Известия Карельского и Кольского филиалов Академии наук СССР

Изв. Росс. АН. Сер. 6 — Известия Российской Академии наук. Серия 6.

Изв. С.-Петерб. политехн. ин-та — Известия С.-Петербургского политехнического института

Изв. Сектора физ.-хим. анализа Ин-та общ. и неорган. химии АН СССР — Известия Сектора физико-химического анализа Института общей и неорганической химии АН СССР

Изв. Сибирск. отд. АН СССР — Известия Сибирского отделения Академии наук СССР

Изв. Сибирск. отд. Геол. комитета — Известия Сибирского отделения Геологического комитета

Изв. Тимирязевск. с.-х. акад.— Известия Тимирязевской сельскохозяйственной академии

Изв. Томского политехн. ин-та — Известия Томского политехнического института

Изобретатель и рационализатор — Изобретатель и рационализатор

Инж.-физ. ж.— Инженерно-физический журнал

Информ. бюл. Ин-та геол. Арктики — Информационный бюллетень Института геологии Арктики

Информ. бюл. Южно-Уральск. геол. упр.— Информационный бюллетень Южно-Уральского геологического управления

Информ. сб. Всес. н.-и. геол. ин-та — Информационный сборник Всесоюзного научно-исследовательского геологического института

Информ. сб. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки МГ и ОН СССР — Информационный сборник Всесоюзного научно-исследовательского института методики и техники разведки Министерства геологии и охраны недр СССР

Информ.-техн. сб.— Информационно-технический сборник (Государственный комитет Совета Министров СССР по радиоэлектронике. Государственный научно-исследовательский институт электровакуумного стекла и технологического оборудования)

Калий — Калий

Кокс и химия — Кокс и химия

Колыма — Колыма

Комсомольская правда — Комсомольская правда

Краткие сообщ. Бурятск. комплексного н.-и. ин-та Сибирск. отд. АН СССР — Краткие сообщения Бурятского комплексного научно-исследовательского института Сибирского отделения Академии наук СССР

Кристаллография — Кристаллография

Литейное дело — Литейное дело

Материалы Всес. н.-и. геол. ин-та — Материалы Всесоюзного научно-исследовательского геологического института МГ и ОН СССР

Материалы Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та — Материалы Центрального научно-исследовательского геолого-разведочного института

Металловедение и обработка металлов — Металловедение и обработка металлов

Металлургич. и хим. пром-сть Казахстана — Металлургическая и химическая промышленность Казахстана

Метеоритика — Метеоритика

Методические материалы для лабораторий, геологических управлений и экспедиций. Бюллетень — Методические материалы для лабораторий, геологических управлений и экспедиций. Бюллетень. (Министерство геологии и охраны недр СССР. Всесоюзный научно-исследовательский институт минерального сырья)

Минералог. сб. Львовск. геол. о-ва при ун-те — Минералогический сборник (Львовское геологическое общество при Львовском государственном университете)

Минералог. сб. Уральского ФАН СССР — Минералогический сборник Уральского филиала Академии наук СССР

Минеральное сырье — Минеральное сырье

Минеральное сырье и его переработка — Минеральное сырье и его переработка

Мировая экон. и междунар. отношения — Мировая экономика и международные отношения

Наука и жизнь — Наука и жизнь

Наук. зап. Київськ. ун-та — Наукові записки (Київський державний університет ім. Т. Г. Шевченко)

Науч. доклады высш. школы. Геол.-геогр. науки — Научные доклады высшей школы. Геолого-географические науки

Науч. доклады высш. школы. Металлургия — Научные доклады высшей школы. Металлургия

Науч. доклады высш. школы. Химия и хим. технол.— Научные доклады высшей школы. Химия и химическая технология

Науч. зап. Львовск. политехн. ин-та — Научные записки (Львовский политехнический институт)

Науч. зап. Ужгородск. ун-та — Научные записки (Ужгородский государственный университет)

Новости нефт. техники. Нефтепереработка — Новости нефтяной техники. Нефтепереработка

Новости нефт. техники. Нефтепромысл. дело — Новости нефтяной техники. Нефтепромысловое дело

Новости техники — Новости техники

Обмен опытом (МГ и ОН СССР. Всес. н.-и. ин-т методики и техники разведки) — Обмен опытом (МГ и ОН СССР. Всесоюзный научно-исследовательский институт методики и техники разведки)

Огнеупоры — Огнеупоры

Огонек — Огонек

Оптика и спектроскопия — Оптика и спектроскопия

Оптико-механ. пром-сть — Оптико-механическая промышленность

Почвоведение — Почвоведение

Природа — Природа

Проблемы Арктики — Проблемы Арктики

Проблемы геохимии — Проблемы геохимии

Пробл. сов. геологии — Проблемы советской геологии

Пробл. сов. почвоведения — Проблемы советского почвоведения

Пробл. соврем. физ.— Проблемы современной физики. Сборники переводов и обзоров иностранной периодической литературы

Пробл. физ. химии — Проблемы физической химии

Пром-сть орган. химии — Промышленность органической химии

Радиотехника и электроника — Радиотехника и электроника

Радиотехника и электроника за рубежом — Радиотехника и электроника за рубежом

Радиохимия — Радиохимия

Радиоэлектронная пром-сть — Радиоэлектронная промышленность

Разведка недр — Разведка недр

Разведка и охрана недр — Разведка и охрана недр

Развед. и промысл. геофиз.— Разведочная и промысловая геофизика

Редкие металлы — Редкие металлы

РЖГеогр.— Реферативный журнал. География

РЖГеол.— Реферативный журнал. Геология

РЖГеол. и геогр.— Реферативный журнал. Геология и география

РЖМет.— Реферативный журнал. Металлургия

РЖФиз.— Реферативный журнал. Физика

РЖХим.— Реферативный журнал. Химия

Сб. науч. работ Белорусск. политехн. ин-та — Сборник научных работ (Белорусский политехнический институт)

Сб. науч. работ Ин-та общ. и неорган. химии АН БССР — Сборник научных работ (Институт общей и неорганической химии Академии наук Белорусской ССР)

Сб. науч. работ Ин-та химии АН БССР — Сборник научных работ (Институт химии Академии наук Белорусской ССР)

Сб. науч. тр. Всес. н.-и. ин-та огнеупоров — Сборник научных трудов (Всесоюзный научно-исследовательский институт огнеупоров)

Сб. науч. тр. Иркутского гос. н.-и. ин-та редк. металлов — Сборник научных трудов (Иркутский государственный научно-исследовательский институт редких металлов)

Сб. тр. Новочеркасского политехн. ин-та — Сборник трудов (Новочеркасский политехнический институт)

Светотехника — Светотехника

Сов. авиация — Советская авиация

Сов. геология — Советская геология

Сов. наука — Советская наука

Сообщ. АН ГрузССР — Сообщения Академии наук Грузинской ССР

Сообщ. Дальневост. ФАН СССР — Сообщения Дальневосточного филиала им. В. Л. Комарова Академии наук СССР

Сообщ. Дальневост. фил. Сибирск. отд. АН СССР — Сообщения Дальневосточного филиала Сибирского отделения Академии наук СССР

Сообщ. о науч. работах членов Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева — Сообщения о научных работах членов Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева

Сообщ. о н.-и. работах членов Приморск. отд. Всес. хим. о-ва им. Д. И. Менделеева —

Сообщения о научно-исследовательских работах членов Приморского отделения Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева

Сообщ. о науч.-техн. работах в Республике — Сообщения о научно-технических работах в Республике

Соц. наука и техника — Социалистическая наука и техника

Стекло. Бюл. Ин-та стекла — Стекло. Бюллетень Института стекла

Стекло и керамика — Стекло и керамика

Студ. наук. праці Київськ. ун-ту — Студентські наукові праці (Київський державний університет)

Техника телевидения — Техника телевидения

Тр. Алтайск. горно-металлург. н.-и. ин-та — Труды Алтайского горно-металлургического научно-исследовательского института

Тр. АН ЛитССР, Сер. Б — Труды Академии наук Литовской ССР. Серия Б

Тр. Аркт. ин-та — Труды Арктического института

Тр. Аркт. н.-и. ин-та — Труды Арктического научно-исследовательского института

Тр. Арм. геол. упр.— Труды Армянского геологического управления

Тр. Биогеохим. лаборатории АН СССР — Труды Биогеохимической лаборатории АН СССР

Тр. ВНИИАсбестцемент — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института асбеста, слюды, асбестоцементных изделий и проектирования строительства предприятий слюдяной промышленности

Тр. Воронежск. ун-та — Труды Воронежского государственного университета

Тр. Восточного ин-та огнеупоров — Труды Восточного института огнеупоров

Тр. Вост.-Сиб. геол.-развед. треста — Труды Восточно-Сибирского геолого-разведочного треста

Тр. Вост.-Сиб. геол. упр.— Труды Восточно-Сибирского геологического управления

Тр. Вост.-Сиб. ФАН СССР — Труды Восточно-Сибирского филиала Академии наук СССР

Тр. Всес. аэрогеол. треста — Труды Всесоюзного аэрогеологического треста МГ и ОН СССР

Тр. Всес. геол.-развед. объединения НКТП СССР — Труды Всесоюзного геолого-разведочного объединения Народного комиссариата тяжелой промышленности СССР

Тр. Всес. Магаданск. н.-и. ин-та — Труды Всесоюзного Магаданского научно-исследовательского института ВНИИ-1 Министерства цветной металлургии СССР

Тр. Всес. н.-и. алюминиево-магниевого ин-та — Труды Всесоюзного научно-исследовательского алюминиево-магниевого института

Тр. Всес. н.-и. геол. ин-та — Труды Всесоюзного научно-исследовательского геологического института МГ и ОН СССР

Тр. Всес. н.-и. ин-та галургии — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института галургии

Тр. Всес. н.-и. ин-та методики и техники разведки — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института методики и техники разведки МГ и ОН СССР

Тр. Всес. н.-и. ин-та минерал. сырья — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института минерального сырья

Тр. Всес. н.-и. ин-та пьезооп. минерал. сырья — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института пьезооптического минерального сырья

Тр. Всес. н.-и. ин-та стекла — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института стекла

Тр. Всес. н.-и. ин-та хим. реактивов — Труды Всесоюзного научно-исследовательского института химических реактивов

Тр. Всес. нефт. н.-и. геол.-развед. ин-та — Труды Всесоюзного нефтяного научно-исследовательского геолого-разведочного института

Тр. Геол. ин-та АН СССР — Труды Геологического института Академии наук СССР

Тр. Геол. музея. Росс. АН — Труды Геологического музея Российской Академии наук

Тр. Гл. геол.-развед. упр. ВСНХ СССР — Труды Главного геолого-разведочного управления ВСНХ СССР

Тр. Горно-геол. ин-та Уральского ФАН СССР — Труды Горно-геологического института (Академия наук СССР. Уральский филиал)

Тр. Гос. исслед. электрокерам. ин-та — Труды Государственного исследовательского электрокерамического института

Тр. Гос. н.-и. ин-та горно-хим. сырья — Труды Государственного научно-исследовательского института горно-химического сырья

Тр. Гос. н.-и. керам. ин-та — Труды Государственного научно-исследовательского керамического института

Тр. Груз. политехн. ин-та — Труды (Грузинский политехнический институт)

Тр. Дальневост. базы АН СССР. Сер. хим.— Труды Дальневосточной базы Академии наук СССР. Серия химическая

Тр. Зап.-Сиб. отд. Русск. геогр. о-ва — Труды Западно-Сибирского отделения Русского географического общества

Тр. Ин-та геол. АН КиргССР — Труды Института геологии (Академия наук Киргизской ССР)

Тр. Ин-та геол. наук АН БССР — Труды Института геологических наук (Академия наук Белорусской ССР)

Тр. Ин-та геол. наук АН СССР — Труды Института геологических наук (Академия наук СССР)

Тр. Ин-та геол. наук АН УССР — Труды Института геологических наук (Академия наук Украинской ССР)

Тр. Ин-та геол. рудн. месторожд., петрогр., минералогии и геохимии АН СССР — Труды Института геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и геохимии (Академия наук СССР)

Тр. Ин-та кристаллографии АН СССР — Труды Института кристаллографии (Академия наук СССР)

Тр. Ин-та прикл. минералогии — Труды Института прикладной минералогии

Тр. Ин-та прикл. минералогии и петрографии — Труды Института прикладной минералогии и петрографии

Тр. Ин-та физики АН УССР — Труды Института физики (Академия наук Украинской ССР)

Тр. Ин-та химии АН ТаджССР — Труды Института химии (Академия наук Таджикской ССР)

Тр. Ин-та химии АН УзССР — Труды Института химии (Академия наук Узбекской ССР)

Тр. Ин-та ядерн. физ. АН КазССР — Труды Института ядерной физики (Академия наук Казахской ССР)

Тр. Иркутского горно-металлург. ин-та — Труды Иркутского горно-металлургического института

Тр. Комис. по аналит. химии АН СССР — Труды Комиссии по аналитической химии (Академия наук СССР)

Тр. Комис. сырья — Труды Комиссии сырья

Тр. Крымск. мед. ин-та — Труды Крымского медицинского института

Тр. Лабор. вулканол. АН СССР — Труды Лаборатории вулканологии Академии наук СССР

Тр. Лабор. геол. докембрия АН СССР — Труды Лаборатории геологии докембрия (Академия наук СССР)

Тр. Лабор. гидрогеол. проблем АН СССР — Труды Лаборатории гидрогеологических проблем им. Ф. П. Саваренского (Академия наук СССР)

Тр. Ленингр. политехн. ин-та — Труды Ленинградского политехнического института

Тр. Ленингр. технол. ин-та им. Ленсовета — Труды Ленинградского технологического института им. Ленсовета

Тр. Ломоносовск. ин-та геохимии, кристаллографии и минералогии АН СССР — Труды Ломоносовского института геохимии, кристаллографии и минералогии Академии наук СССР

Тр. Минералог. музея АН СССР — Труды Минералогического музея (Академия наук СССР)

Тр. Моск. геол.-развед. ин-та — Труды Московского геолого-разведочного института

Тр. Моск. ин-та тонкой хим. технол. — Труды Московского института тонкой химической технологии им. Ломоносова

Тр. Моск. хим.-технол. ин-та им. Д. И. Менделеева — Труды Московского химико-технологического института им. Д. И. Менделеева

Тр. Н.-и. ин-та геологии Арктики МГ и ОН СССР — Труды Научно-исследовательского института геологии Арктики МГ и ОН СССР

Тр. Н.-и. ин-та основной химии — Труды Научно-исследовательского института основной химии

Тр. Н.-и. физ.-хим. ин-та — Труды Научно-исследовательского физико-химического института

Тр. О-ва исследователей Волыни — Труды Общества исследователей Волыни

Тр. Пермск. мед. ин-та — Труды Пермского медицинского института

Тр. Петрогр. ин-та АН СССР — Труды Петрографического института (Академия наук СССР)

Тр. по изучению радия — Труды по изучению радия

Тр. по химии и хим. технол. — Труды по химии и химической технологии

Тр. Почв. ин-та АН СССР — Труды Почвенного института (Академия наук СССР)

Тр. Сибирск. физ.-техн. ин-та при Томском ун-те — Труды Сибирского физико-технического института при Томском государственном университете

Тр. Совета по изучению производит. сил — Труды Совета по изучению производительных сил (Академия наук СССР)

Тр. Тадж. учит. ин-та — Труды Таджикского учительского института

Тр. Треста Золоторазведка и Ин-та Нигризолото — Труды Треста Золоторазведка и Института Нигризолото

Тр. Узб. ун-та — Труды Узбекского государственного университета

Тр. Укр. геол.-гидро-геод. треста — Труды Украинского геолого-гидро-геодезического треста

Тр. Уральского ФАН СССР — Труды Уральского филиала Академии наук СССР

Тр. Хим. ин-та Кирг. ФАН СССР — Труды Химического института Киргизского филиала Академии наук СССР

Тр. Центр. н.-и. геол.-развед. ин-та — Труды Центрального научно-исследовательского геолого-разведочного института

Узб. геол. ж. — Узбекский геологический журнал (Академия наук Узбекской ССР)

Укр. хим. ж. — Украинский химический журнал

Уральский техник — Уральский техник

Успехи физ. наук — Успехи физических наук

Успехи химии — Успехи химии

Уч. зап. Азерб. ун-та — Ученые записки Азербайджанского государственного университета

Уч. зап. Белорусск. ун-та — Ученые записки (Белорусский государственный университет)

Уч. зап. биол.-почв. фак. Кирг. гос. ун-та — Ученые записки биолого-почвенного факультета Киргизского государственного университета

Уч. зап. Горьковск. ун-та — Ученые записки Горьковского государственного университета

Уч. зап. Гос. н.-и. бальнеол. ин-та на Кавминводах — Ученые записки Государственного научно-исследовательского института на Кавказских минеральных водах

Уч. зап. Казахск. ун-та — Ученые записки Казахского государственного университета

Уч. зап. Кишиневск. ун-та — Ученые записки (Кишиневский государственный университет)

Уч. зап. Латв. ун-та — Ученые записки (Латвийский государственный университет)

Уч. зап. Ленингр. гос. пед. ин-та — Ученые записки Ленинградского государствен-

ного педагогического института им. А. И. Герцена

Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. геол. наук — Ученые записки Ленинградского университета. Серия геологических наук

Уч. зап. Ленингр. ун-та. Сер. хим. наук — Ученые записки Ленинградского университета. Серия химических наук

Уч. зап. Моск. ун-та — Ученые записки Московского университета

Уч. зап. Пермск. ун-та — Ученые записки Пермского университета

Уч. зап. Ростовск.-н/Д ун-та — Ученые записки Ростовского-на-Дону государственного университета

Уч. зап. Саратовск. ун-та — Ученые записки (Саратовский государственный университет)

Уч. зап. Свердл. ун-та — Ученые записки Свердловского университета

Уч. зап. Туркм. ун-та — Ученые записки (Туркменский государственный университет)

Уч. зап. Харьковск. ун-та — Ученые записки (Харьковский государственный университет им. А. М. Горького)

Физика тверд. тела — Физика твердого тела

Физ. металлов и металловедение — Физика металлов и металловедение

Хим. наука и пром-сть — Химическая наука и промышленность

Хим. пром-сть — Химическая промышленность

Хім зб. Львівск. ун-та — Хімічний збірник (Львівський університет)

Химия и соц. хозяйство — Химия и социалистическое хозяйство

Химия и хим. технол. — Химия и химическая технология. Сокращенные переводы из иностранной периодической литературы

Химия редких элементов — Химия редких элементов (Академия наук СССР. Институт общей и неорганической химии им. Н. С. Курнакова)

Цветные металлы — Цветные металлы

Экспресс-информация ВИНИТИ — Экспресс-информация (Всесоюзный институт научной и технической информации. Государственный комитет Совета Министров СССР по координации научно-исследовательских работ. Академия наук СССР)

Электричество — Электричество

Электроника — Электроника

Abhandl. Braunschweig. wiss. Ges.— Abhandlungen der Braunschweigischen wissenschaftlichen Gesellschaft (ФРГ)

Abhandl. Dtsch. Akad. Wiss. Berlin. Kl. Chem., Geol. und Biol.— Abhandlungen der Deutschen Akademie der Wissenschaften zu Berlin. Klasse für Chemie, Ceologie und Biologie (ГДР)

Abhandl. Hamburg. Kolonialinstituts.— Abhandlungen des Hamburgischen Kolonialinstituts

Abhandl. prakt. Ceol. und Bergw.— Abhandlungen zur praktischen Geologie und Bergwirtschaftslehre. Halle (Германия)

Achievement — Achievement (Англия)

Acta Acad. aboensis. Math. et phys.— Acta Academiae aboensis Mathematica et physica (Финляндия)

Acta chem. scand.— Acta chemica scandinavica (Дания)

Acta chim. Acad. scient. hung.— Acta. chimica Academiae scientiarum hungaricae (Венгрия)

Acta crystallogr.— Acta crystallographica (Дания)

Acta geol. Acad. hung.— Acta geologica Academiae scientiarum hungaricae (Венгрия)

Acta geol. polon.— Acta geologica polonica (Польша)

Acta metallurgica — Acta metallurgica (США)

Acta Musei Moraviae — Acta Musei Moraviae (Чехословакия)

Acta phys. austriaca — Acta physica austriaca (Австрия)

Acta Reale Accad. Naz. Lincei, Rend.— Acta della Reale Accademia Nazionale dei Lincei, Rendiconti (Италия)

Advances Chem.— Advances in **Chemistry** (США)

Advances Electronics — Advances in Electronics (США)

Advances Geophys.— Advances in Geophysics (США)

Afric. and Colon. World — The African and Colonial World (Англия)

Age nucl.— Age nucléaire (Франция)

Agence écon. et financ. (Belgique). Ed. spéc.: Congo Belge — Agence économique et financière (Belgique). Edition spéciale: Congo Belge (Бельгия)

Agric. Chemicals — Agricultural Chemicals (США)

Aircraft Engng — Aircraft Engineering (Англия)

Alloy Metals Rev.— Alloy Metals Review (Англия)

Alluminio — Alluminio (Италия)

Aluminium (BRD) — Aluminium (ФРГ)

Amer. Aviat.— American Aviation (США)

Amer. Ceram. Soc. Bull.— The American Ceramic Society Bulletin (США)

Amer. Econ. Rev.— The American Economic Review (США)

Amer. Inst. Mining and Metal. Engrs — American Institut of Mining and Metallurgical Engineers (США)

Amer. J. Phys.— American Journal of Physics (США)

Amer. J. Sci.— American Journal of Science (США)

Amer. Mineralogist — The American Mineralogist (США)

An. Asoc. quím. argent.— Anales de la Asociación química argentina (Аргентина)

An. Asoc. quím. y farmac. Uruguay — Anales de la Asociacion de química y farmacía del Uruguay (Уругвай)

An. bromatol.— Anales de bromatología (Испания)

An. edafol. y fisiol. veget.— Anales de edafologia y fisiologia vegetal (Испания)

An. farm. y bioquím.— Anales de farmacia y bioquímica (Аргентина)

An. fis. y quim.— Anales de fisica y quimica (Испания)

An. Real acad. farmac.— Anales de la Real Academia de farmacia (Испания)

An. Real soc. esp. fis. y quím. Ser. A, Ser. B — Anales de la Real sociedad espanola de física y química. Ser. A — física. Ser. B — química. (Испания)

An. Soc. cient. argent.— Anales de la Sociedad científica argentina (Аргентина)

An. Univ. Murcia — Anales de Universidade de Murcia (Испания)

Anais Acad. brasil. ciênc.— Anais da Academia brasileira de ciências (Бразилия)

Anais Assoc. quim. Brasil — Anais da Associaçao quimica do Brasil (Бразилия)

Analyst — Analyst (Англия)

Analysts J. — The Analysts Journal (Англия)

Analyt. Chem.— Analytical Chemistry (США)

Analyt. chim. acta — Analytica chimica acta (Нидерланды)

Angew. Chemie — Angewandte Chemie (ФРГ)

Ann. Acad. Sci. Fennicae. Ser. A. II.— Annales Academiae Scientiarum Fennicae. Series A. II. Chemica (Финляндия)

Ann. Acad. Sci. Fennicae. Ser. A. III — Annales Academiae Scientiarum Fennicae. Series A. III. Geologica — Geographica (Финляндия)

Ann. chim. applicata — Annali di chimica applicata (Испания)

Ann. chimica — Annali di chimica (Италия)

Ann. chimie — Annales de chimie (Франция)

Ann. chimie analyt.— Annales de chimie analytique (Франция)

Ann. Inst. hydrol. et climatol. médicales — Annales de l'Institut d'hydrologie et de climatologie médicales (Франция)

Ann. Inst. nat. rech. agron. A — Annales de l'Institut national de la recherche agronomique. Série A. Annales agronomiques (Франция)

Ann. Ist. super. agrario Portici — Annali del regio Istituto superiore agrario di Portici (Испания)

Ann. mines — Annales des mines (Франция)

Ann. mines Belgique — Annales des mines de Belgique (Бельгия)

Ann. mines et carburants — Annales des mines et des carburants (Франция)

Ann. N. Y. Acad. Sci.— Annals of the New York Academy of Sciences (США)

Ann. phys.— Annales de physique (Франция)

Ann. Physik — Annalen der Physik (ГДР)

Ann. Rept Agric. and Hortic. Res. Station — Annual Report of the Agricultural and Horticultural Research Station (Англия)

Ann. Rept Chem. Branch, Mines Dept, West. Australia — Annual Report of the Chemical Branch, Mines Department, Western Australia (Австралия)

Ann. Rept Dept Mines for...— Annual Report of the Department of Mines for... (Австралия)

Ann. scient. Univ. Besançon. Géol.— Annales scientifiques de l'Université de Besançon. Géologie (Франция)

Ann. scient. Univ. Jassy — Annales scientifique de l'Université de Jassy (Румыния)

Ann. Soc. géol. Belgique — Annales de la Société géologique de Belgique (Бельгия)

An. Soc. géol. Nord — Annales de la Société géologique du Nord (Франция)

(Ann. sperim. agrar.— Annali della sperimentazione agraria (Италия)

Ann. Univ. M. Curie-Skłodowska. AA — Annales Universitatis Mariae Curie-Skłodowska. Sectio AA — Physica et chemia (Польша)

Anz. Akad. Wiss. Wien, Math.-naturwiss. Kl.— Anzeiger der Akademie der Wissenschaften in Wien, Mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse (Австрия)

Anz. Österr. Acad. Wiss. Math.-naturwiss. Kl.— Anzeiger Österreichische Academie der Wissenschaften. Mathematisch-naturwissenschaftliche Klasse (Австрия)

Appl. Scient. Res.— Applied Scientific Research (Нидерланды)

Appl. Spectroscopy — Applied Spectroscopy (США)

Arbeitstag. Festkörperphys.— Arbeitstagung Festkörperphysik (ГДР)

Arch. Mikrobiol.— Archiv für Mikrobiologie (ФРГ)

Arch. mineral. Soc. sci. et lettres Varsovie — Archives de minéralogie de la Société des sciences et des lettres de Varsovie (Польша)

Arch. sci.— Archives des sciences (Швейцария)

Arkiv fys.— Arkiv för fysik (Швеция)

Arkiv geofys.— Arkiv för geofysik (Швеция)

Arkiv kemi, mineralogi och geol.— Arkiv för kemi, mineralogi och geologi (Швеция)

Arkiv mineralogi och geol.— Arkiv för mineralogi och geologi (Швеция)

Astronaut. Engng Rev.— Astronautical Engineering Review (США)

Atomics and Nucl. Energy — Atomics and Nuclear Energy (Англия)

Atti Accad. Italia. Rend. Cl. sci. fis., mat. e nat.— Atti della Accademia Italia. Rendiconti. Classe di scienze fisiche, matematiche e naturali (Италия)

Atti Accad. naz. Lincei. Rend. Cl. sci. fis., mat. e nat.— Atti Della Accademia nazionale dei Lincei. Rendiconti. Classe di scienze fisiche, matematiche e naturali (Италия)

Atti X Congr. internaz. chim.— Atti del X Congresso internazionale di chimica (Италия)

Atti Soc. ital. sci. nat., e Museo civico stor. nat. Milano — Atti della Societa italiana di scienze naturali, e del Museo civico di storia naturale, Milano (Италия)

Atti Soc. Toscana sci. nat. (Pisa) — Atti della Societá Toscana di scienze naturali (Residente in Pisa) (Италия)

Austral. J. Chem.— Australian Journal of Chemistry (Австралия)

Austral. J. Phys.— Australian Journal of Physics (Австралия)

Australas. Engr.— The Australasian Engineer (Австралия)

Ber.— Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft (Германия)

Ber. Dtsch. keram. Ges.— Berichte der Deutschen keramischen Gesellschaft (ФРГ)

Ber. Freiberger Geol. Ges.— Berichte der Freiberger Geologischen Gesellschaft (Германия)

Ber. Geol. Ges.— Berichte der Geologischen Gesellschaft in der Deutschen Demokratischen Republik für das gesamte Gebiet der geologischen Wissenschaften (ГДР)

Berg- und hüttenmänn. Jahrb.— Berg- und hüttenmännisches Jahrbuch der montanistischen Hochschule in Leoben (Австрия)

Berg- und Hüttenmänn. Monatsh.— Berg- und Hüttenmännische Monatshefte (Австрия)

Bergakademie — Die Bergakademie (ГДР)

Bergbau und Energiewirt.— Bergbau und Energiewirtschaft (Германия)

Bodenk. und Pflanzenernähr.— Bodenkunde und Pflanzenernährung (Германия)

Bol. inform. petrol.— Boletín de informaciones petroleras (Аргентина)

Bol. Inst. quím. agr.— Boletín do Insfituto de química agrícola (Бразилия)

Bol. minero e industr.— Boletín minero e industrial (Испания)

Bol. museu e lab. mineral. e geol. Fac. ciênc. Univ. Lisboa — Boletím do museu e laboratorio mineralógico e geológico. Faculdade de ciências de Universidade de Lisboa (Португалия)

Bol. obras sanit. nación — Boletín de obras sanitarias de la nación (Аргентина)

Bol. Soc. geol. Portugal.— Boletím da Sociedade geologica de Portugal (Португалия)

Boll. scient. Fac. chim. industr. Bologna — Bolletino scientifico della Facoltà di cimica industriale di Bologna (Италия)

Boll. serv. geol. Italia — Bolletino del servizio geologico d'Italia (Италия)

Boll. Soc. geol. ital.— Bolletino della Società geologica italiana (Италия)

Brazil. Ministério agr. Dept. nacl produção mineral. Div. fomentoprodução mineral. Avulso — Brazil. Ministério da agricultura. Departamento nacional da produção mineral. Divisão de fomento da produção mineral. Avulso (Бразилия)

Brazil. Ministério agr. Dept. nacl produção mineral. Div. geol. e mineral. Bol.— Brazil. Ministério da agricultura. Departamento nacional da produção mineral. Divisão de geologia e mineralogia. Boletim (Бразилия)

Brazil. Ministério agr. Dept. nacl. produção mineral. Div. geol. e mineral. Notas prelim. e estudos — Brazil. Ministério da agricultura. Departamento nacional da produção mineral. Divisão de geologia e mineralogia. Notas preliminares e estudos (Бразилия)

Brazil. Ministério agr. Dept. nacl produção mineral. Lab. produção mineral. Bol.— Brazil. Ministério da agricultura. Departamento nacional da produção mineral. Laboratorio da produção mineral. Boletim (Бразилия)

Brit. Chem. Engng — British Chemical Engineering (Англия)

Brit. Clayworker — The British Clayworker (Англия)

Brit. J. Appl. Phys.— British Journal of Applied Physics (Англия)

Brit. Plast.— British Plastics (Англия)

Bulgar. Akad. Nauk. Izvest. Khim. Inst.— Bulgarska Akademiya na Naukite, Khimicheski Institut, Izvestiya na Khimicheskiya Institut (Болгария)

Bull. Acad. roy. sci. coloniales — Bulletin de l'Académie royale des sciences coloniales (Бельгия)

Bull. Acad. Sci. United Provinces Agra Oudh, India — Bulletin of the Academy of Sciences of the United Provinces Agra Oudh, India (Индия)

Bull. Amer. Assoc. Petrol. Geologists — Bulletin of the American Association of Petroleum Geologists (США)

Bull. analyt.— Bulletin analytique (Франция)

Bull. Bur. Mines (USA) — Bulletin of the Bureau of Mines (USA) (США)

Bull. Chem. Soc. Japan — Bulletin of the Chemical Society of Japan (Япония)

Bull. China Instn Mining Metallurgy — Bulletin of the China Institution of Mining and Metallurgy (Китай)

Bull. cl. sci. Acad. roy. Belgique — Bulletin de la classe des sciences, Académie royale de Belgique (Бельгия)

Bull. Commiss géol. Finlande — Bulletin de la Commission géologique de Finlande. (Geologiska komissionen i Finland) (Финляндия)

Bull. Dept Geol. Univ. California — Bulletin. Department of Geology. University of California (США)

Bull. Div. Mines. Dept Natur. Resources. State Calif.— Bulletin. Division of Mines Department of Natural Resources. State of California (США)

Bull. Geol. Instn Univ. Upsala — Bulletin of the Geological Institution of the University of Upsala (Швеция)

Bull. Geol. Soc. America — Bulletin of the Geological Society of America (США)

Bul. Geol. Soc. China — Bulletin of the Geological Society of China (Китай)

Bull. Geol. Soc. Turkey — Bulletin of the Geological Society of Turkey (Турция)

Bull. Geol. Surv. Gr. Brit.— Bulletin of the Geological Survey of Great Britain (Англия)

Bull. Geol. Surv. India — Bulletin of the Geological Survey of India (Индия)

Bull. Geol. Surv. S. Rhodesia — Bulletin of the Geological Survey of Southern Rhodesia (Родезия)

Bull. Imp. Inst.— Bulletin of the Imperial Institute (Англия)

Bull. inform. Univ. Libre Bruxelles. Centre géochim. appl.— Bulletin d'information. Université libre de Bruxelles. Centre de géochimie appliquée (Бельгия)

Bull. Inst. Metal Finishing — Bulletin of the Institute of Metal Finishing

Bull. Inst. Nucl. Sci.— Bulletin of the Institute of Nuclear Science

Bull. Inst. Phys. Chem. Research (Tokyo) — Bulletin of the Institute of Physical and Chemical Research (Япония)

Bull. Instn Mining and Metallurgy — Bul-

letin of the Institution of Mining and Metallurgy (Англия)

Bull. internat. Acad. polonaise. Cl. sci. math. et nat.— Bulletin international de l'Académie polonaise. Classe des sciences mathématique et naturelles (Польша)

Bull. internat. Acad. tchèque sci. Cl. sci. math., nat. et med.— Bulletin international de l'Academie tchèque des sciences. Classe des sciences mathématiques, naturelles et médicales (Чехословакия)

Bull. Mining and Metallurg. Soc. America — Bulletin of the Mining and Metallurgical Society of America (США)

Bull. Nat. Inst. Sci. India — Bulletin of National Institute of Sciences of India (Индия)

Bull. Osaka Industr. Res. Inst.— Bulletin of Osaka Industrial Research Institute (Япония)

Bull. Res. Council Israel — Bulletin of the Research Council of Israel (Израиль)

Bull. scient. Conseil acad. RPFY — Bulletin scientifique. Conseil des académiciens de la RPFY (ФНРЮ)

Bull. Soc. belge géol., paléontol. et hydrol.— Bulletin de la Société belge de géologie, de paléontologie et d'hydrologie (Бельгия)

Bull. soc. chim. belges — Bulletin des sociétées chimiques belges (Бельгия)

Bull. Soc. chim. France — Bulletin de la Société chimique de France (Франция)

Bull. Soc. chim. roy. Yougoslav.— Bulletin de la Société chimique de royaume de Yougoslavie (ФНРЮ)

Bull. Soc. franç. céram.— Bulletin de la Société française de céramique (Франция)

Bull. Soc. franç. minéral. et cristallogr.— Bulletin de la Société française de minéralogie et de cristallographie (Франция)

Bull. sect. sci. Acad. roumaine — Bulletin de la section des sciences de l'Académie roumaine (Румыния)

Bull. Soc. géol. Belgique — Bulletin. Société géologique de Belgique (Бельгия)

Bull. Soc. géol. France — Bulletin de la Société géologique de France (Франция)

Bull. Soc. ingrs civils France — Bulletin de la Société des ingenieurs civils de France (Франция)

Bull. Soc. pharmacie Bordeaux — Bulletin de la Société de pharmacie de Bordeaux (Франция)

Bull. stünt. Acad. R. P. Romine — Bulletin stüntific. Academia republicii populare romîne (Румыния)

Bull. trimestr. Inst. recherches minières Ankara — Bulletin trimestriel de l'Institut des recherches minières d'Ankara (Турция)

Bull. Yamagata Univ. (Nat. Sci.) — Bulletin of the Yamagata University (Natural Sciences) (Япония)

Business Digest India — Business Digest of India (Индия)

Cahiers phys.— Cahiers de physique (Франция)

Calif. Dept Nat. Resources. Div. Mines. Bull.— California Department of the National Resources. Division of Mines. Bulletin (США)

Calif. J. Mines and Geol.— California Journal of Mines and Geology (США)

Calif. Mining J.— California Mining Journal (США)

Canad. Chem. Process.— Canadian Chemical Processing (Канада)

Canad. Dept Mines and Techn. Surv. Geol. Surv. Mem.— Canadian Department of Mines and Technical Surveys. Geological Survey Memoirs (Канада)

Canad. Dept Mines and Techn. Surv. Paper — Canadian Department of Mines and Technical Surveys Paper (Канада)

Canad. J. Chem.— Canadian Journal of Chemistry (Канада)

Canad. J. Phys.— Canadian Journal of Physics (Канада)

Canad. Mach. and Manufact. News — Canadian Machienery and Manufacturing News (Канада)

Canad. Metals — Canadian Metals (Канада)

Canad. Mining and Metallurg. Bull.— The Canadian Mining and Metallurgical Bulletin (Канада)

Canad. Mining. J.— Canadian Mining. Journal (Канада)

Canad. Mining. Reporter — The Canadian Mining Reporter (Канада)

Canad. Welder — Canadian Welder (Канада)

Carinthia — Carinthia (Австрия)

Ceramic Age — Ceramic Age (США)

Ceramic Ind — Ceramic Industry (США)

Céram., verrerie, émaill.— Céramique, verrerie, émaillerie (Франция)

Chem. Age — The Chemical Age (Англия)

Chem. Age India — Chemical Age of India (Индия)

Chem. analit.— Chemia analyticzna (Польша)

Chem. and Engng News — Chemical and Engineering News (США)

Chem. and Process Engng — Chemical and Process Engineering (Англия)

Chem. Ber.— Chemische Berichte (ГДР)

Chem. Bull.— The Chemical Bulletin (США)

Chem. Engng — Chemical Engineering (США)

Chem. Engng — Chemical Engineering

Chem. Engng and Mining Rev.— Chemical Engineering and Mining Review (Австралия)

Chem. Engng Progr.— Chemical Engineering Progress (США)

Chem. Engng Progr. Sympos. Series — Chemical Engineering Progress Symposium Series (США)

Chem. Erde — Chemie der Erde (ГДР)

Chem. in Canada — Chemistry in Canada (Канада)

Chem. Ind.— Chemical Industry (Каракуогё) (Япония)

Chem. Ind — Chemische Industrie (ФРГ)

Chem. Industries — Chemical Industries (США)

Chem. Labor und Betrieb — Chemie für Labor und Betrieb (ФРГ)

Chem. listy — Chemické listy (Чехословакия)

Chem. obzor — Chemicky obzor (Чехословакия)

Chem. Prod.— Chemical Products and Chemical News (Англия)

Chem průmysl.— Chemicky průmysl (Чехословакия)

Chem. Revs — Chemical Reviews (США)

Chem. Rundschau — Chemische Rundschau (Швейцария)

Chem. Technik — Chemische Technik (ГДР)

Chem. Trade J. and Chem. Eng.— Chemical Trade Journal and Chemical Engineer (Англия)

Chem. Week — Chemical Week (США)

Chem. weekbl.— Chemisch weekblad (Нидерланды)

Chem. zvesti — Chemické zvesti (Чехословакия)

Chemie — Chemie (Австрия)

Chemie-Ingeniuer-Technik — Chemie-Ingenieur-Technik (ФРГ)

Chemiker-Ztg.— Chemiker-Zeitung (ФРГ)

Chemist — The chemist (США)

Chemist-Analyst — Chemist-Analyst (США)

Chemistry and Industry — Chemistry and Industry (Англия)

Chim. analyt.— Chimie analytique (Франция)

Chimia — Chimia (Швейцария)

Chimica — Chimica. Rivista mensile per la diffusione della cultura chimica (Италия)

Chimie et industrie — Chimie et industrie (Франция)

Chronique mines colon.— Chronique des mines coloniales (Франция)

Chronique mines outre-mer — La chronique des mines d'outre-mer et de la recherche minière (Франция)

Ciencia — Ciencia (Мексика)

Clay Minerals Bull.— Clay Minerals Bulletin (Англия)

Clay Prod. News and Ceram. Rec.— Clay Products News and Ceramic Record (Канада)

Collect. Czechoslov. Chem. Comm.— Collection of Czechoslovak Chemical Communications (Чехословакия)

Collect. trav. chim. tchèques — Collection des travaux chimiques tchèques (Чехословакия)

Colloq. internat. Centre nat. rech. scient.— Colloques internationaux du Centre national de la recherche scientifique (Франция)

Colon. Geol. and Mineral Resources — Colonial Geology and Mineral Resources (Англия)

Comercio exterior — Comercio exterior (Мексика)

Commerce — Commerce (Австралия)

Commerce Industr. and Mining Rev.— Commerce Industrial and Mining Review (Австралия)

Commiss energie atomique. France. Rapports — Commission de l'énergie atomique. France. Raports (Франция)

Communs Inst. Forest Fenniae — Communications of the Institute of Forest Fenniae (Финляндия)

Comuns Serv. geol. Portugal — Comunicações des Serviços geologicos de Portugal (Португалия)

15 Congr. G. A. M. S.— *15* **Congrès.** Groupement pour l'Avancement des Méthodes Spectrographiques (Франция)

Congr. géol. internat. C. r. 19-e session. Algiers — Congrès géologique international. Comptes rendus du 19-e session. Algiers (Алжир)

Congr. internat. aluminium — Congrès international de l'aluminium (Франция)

Corros. Technol.— Corrosion Technology (Англия)

Corrosion — Corrosion (США)

C. r. Acad. agr. France — Comptes rendus hebdomadaires des séances de l'Académie d'agriculture de France (Франция)

C. r. Acad. bulgare sci.— Comptes rendus de l'Académie bulgare des sciences (Болгария)

C. r. Acad. sci.— Comptes rendus hebdomadaires des séances de l'Académie des sciences (Франция)

C. r. Comité spéc. Katanga, 50-e Anniv. Congrès Elisabethville, Bruxelles — Comptes rendus du Comité spécial du Katanga, 50-e Anniversaire, Congrès d'Elisabethville, Bruxelles (Бельгия)

C. r. Soc. géol. Finlande — Comptes rendus de la Société géologique de Finlande (Финляндия)

C. r. Soc. géol. France — Compte rendu sommaire des séances de Société géologique de France (Франция)

Current Sci.— Current Science (Индия)

Cursillos y conferencias inst. «Lucas Mallada» — Cursillos y conferencias del Instituto «Lucas Mallada» (Испания)

Časop. mineral. a geol.— Časopis pro mineralogii a geologii (Чехословакия)

Časop. Moravského musea Brně. Vědy Přírod.— Časopis Moravského musea v Brně. Vědy přírodni (Чехословакия)

Disc. Faraday Soc.— Discussions of the Faraday Society (Англия)

Doct. Dissert. Princeton Univ.— Doctor Dissertation of the Princeton University (США)

Drug and Cosmetic Ind.— Drug and Cosmetic Industry (США)

Dtsch. Elektrotechn.— Deutsche Elektrotechnik (ГДР)

East. Metals Rev.— The Eastern Metals Review (Индия)

Eau — L'eau. La revue mensuelle de l'eau potable et de l'assainissement (Франция)

Echo mines et métallurgie — L'écho des mines et de la métallurgie (Франция)

Econ. Geol.— The Economic Geology and the Bulletin of the Society of the Economic Geologists (США)

Egypt. J. Geol.— The Egyptian Journal of Geology (Египет)

Electr. Furnace Steel — Electrical Furnace Steel

Electr. World — Electrical World (США)

Electronic Engng — Electronic Engineering (Англия)

Electronics — Electronics (США)

Electroplat. and Metal Finish.— Electroplating and Metal Finishing (Англия)

Emaillewaren Ind.— Emaillewaren Industrie (ФРГ)

Endeavour — Endeavour (Англия)

Engenharia e quím.— Engenharia e quimica (Бразилия)

Engenharia, miner. e metalurgia — Engenharia, mineração e metalurgia (Бразилия)

Engineer — The Engineer (Англия)

Engineering — Engineering (Англия)

Engng and Mining J.— Engineering and Mining Journal (США)

Engng and Mining World — Engineering and Mining World (США)

Engng News-Rec.— Engineering News-Record (США)

Engr and Foundryman — Engineer and Foundryman (Южно-Африканская республика)

Engrs' Digest — The Engineers' Digest (Англия)

Espanã econ.— Espanã economica (Испания)

Esso Oilways — Esso Oilways (США)

Estud., notas. e trab. serv. fomento mineiro — Estudos, notas e trabalhos do serviço de fomento mineiro (Португалия)

Euro-Ceramic — Euro-Ceramic (ГДР)

Europe-France outre-mer — Europe-France outre-mer (Франция)

Experientia — Experientia (Швейцария)

Exptl. Techn. Phys.— Experimentalle Technik der Physik (ГДР)

Feingeräte Technik — Feingeräte Technik (ГДР)

Földt. közlöny — Földtani közlöny (Венгрия)

Foote Prints — Foote Prints (США)

Forschungsber. Wirtsch.- und Verkehrsministeriums Nordrhein-Westfalen — Forschungsberichte des Wirtschafts- und Verkehrsministeriums Nordrhein-Westfalen (ФРГ)

Fortschr. Mineral.— Forschritte der Mineralogie (ФРГ)

Fortschr. Mineral., Kristallogr. und Petrogr.— Forschritte der Mineralogie, Kristallographie und Petrographie (ФРГ)

Foundry — Foundry (США)

Foundry Trade J.— Foundry Trade Journal (Англия)

Freiberger Forschungsh. C — Freiberger Forschungshefte. Reihe C — Angewandte Naturwissenschaften (ГДР)

Fuel — Fuel (A Quarterly Journal of Fuel Science) (Англия)

Functional Photography — Functional Photography (Англия)

Gazz. chim. ital.— Gazzetta chimica italiana (Италия)

Gems and Gemmology — Gems and Gemmology (США)

Gen. Electr. Rev.— General Electric Review (США)

Génie civil — Le génie civil (Франция)

Geochim. et cosmochim. acta — Geochimica et cosmochimica acta (Англия)

Geogr. Rundschau — Geographische Rundschau (ФРГ)

Geol. bavarica — Geologica bavarica (ФРГ)

Geol. fören. i Stockholm förhandl.— Geologiska föreningens i Stockholm förhandlingar (Швеция)

Geol. Mag.— Geological Magazine (Англия)

Geol. práce. SAV — Geologické práce. Slovenska academia vied (Чехословакия)

Geol. práce. Zprávy. SAV — Geologické práce. Zprávy. Slovenska akademia vied (Чехословакия)

Geol. Rundschau — Geologische Rundschau (ФРГ)

Geol. sbor.— Geologický sborník (Чехословакия)

Geol. Surv. Bull.— Geological Survey Bulletin (США)

Geol. Surv. Canada. Econ. Geol. Serie — Geological Survey of Canada. Economic Geology Serie (Канада)

Geol. Surv. Canada. Mem.— Geological Survey of Canada. Memoir (Канада)

Geol. Surv. India — Geological Survey of India (Индия)

Geol. Surv. Profess. Paper — Geological Survey Professional Paper (США)

Geol. Surv. W. Australia. Rept — Geological Survey of West Australia. Report (Австралия)

Geologi — Geologi (Финляндия)

Geologie — Geologie (ГДР)

Gewässer und Abwässer — Gewässer und Abwässer (Германия)

Giesserei — Giesserei (ФРГ)

Glas-Email-Keramo-Technik — Clas-Email Keramo-Technik (ГДР)

Glashütte — Glashütte (Германия)

Glasnik prirod. museia srpske zemlyl. Ser. A — Glasnik prirodnjachkog museia srpske zemlyl. Ser. A. (ФНРЮ)

Glass — Glass (Англия)

Glass Ind.— The Glass Industry (США)

Glastechn. Ber.— Glastechnische Berichte (ФРГ)

Half-yearly J. Mysore Univ.— Half-yearly Journal of the Mysore University (Индия)

Haut Commissariat Madagascar et Dépend. Trav. Bur. géol.— Haut Commissariat de Madagascar et Dependances. Travaux du Bureau géologique (Мадагаскар)

Heidelberg. Beitr. Mineral und Petrogr.— Heidelberger Beiträge zur Mineralogie und Petrographie (ФРГ)

Helv. chim. acta — Helvetica chimica acta (Швейцария)

Helv. phys. acta — Helvetica physica acta (Швейцария)

Hidrol. közl.— Hidrologiai közlöny (Венгрия)

Hutnické listy — Hutnické listy (Чехословакия)

Ibérica — Ibérica. Inforfativa del progreso de las ciencias y de sus aplicaciones (Испания)

Ind. and Welding — Industry and Welding (США)

Ind. céram.— Industrie céramique (Франция)

Ind. et trav. outre-mer — Industries et travaux d'outre-mer (Франция)

Ind. minera — L'industria minera (Аргентина)

Ind. mineraria — L'industria mineraria (Италия)

Indian J. Phys.— Indian Journal of Physics and Proceedings of the Indian Association for the Cultivation of Science (Индия)

Indian Minerals — Indian Minerals (Индия)

Indian Mining J.— Indian Mining Journal (Индия)

Industr. and Engng Chem.— Industrial and Engineering Chemistry (США)

Industr. and Mining Standard — Industrial and Mining Standard (Австралия)

Industr. Chemist — The Industrial Chemist and Chemical Manufacturer (Англия)

Industr. Rev. Africa — Industrial Review of Africa (Южно-Африканская Республика)

Industrie — Industrie (Бельгия)

Inform. Circ. Bur. Mines (U. S.) — Information Circular. Bureau of Mines (U. S.) (США)

Ingrs et techniciens — Ingenieurs et techniciens (Франция)

Ingeniörsvetenskapsakad. handl.— Ingeniörsvetenskapsakademien handlingar (Швеция)

Internat. Berg- und Seilbahn-Rundschau — International Berg- und Seilbahn-Rundschau (Германия)

Internat. Chem. Engng and Process Inds — International Chemical Engineering and Process Industries (США)

Internat. J. Appl. Radiat. and Isotopes — International Journal of Applied Radiation and Isotopes (США)

Ion — Ion. Revista española de química aplicada (Испания)

IRE Trans. Instrum.— IRE Transactions on Instrumentation (США)

Iron Age — Iron Age (США)

Iron and Steel Engr — Iron and Steel Engineer (США)

Italia agric.— Italia agricola (Италия)

J. Aeronaut. Sci.— Journal of the Aeronautical Sciences (США)

J. Amer. Ceram. Soc.— Journal of the American Ceramic Society (США)

J. Amer. Chem. Soc.— Journal of the American Chemical Society (США)

J. Amer. Rocket Soc.— Journal of the American Rocket Society (США)

J. Appl. Chem.— The Jourual of applied Chemistry (Англия)

J. Appl. Phys.— Journal of Applied Physics (США)

J. Assoc. Offic. Agric. Chemists — Journal of the Association of Official Agricultural Chemists (США)

J. Brit. Inst. Radio Engrs — Journal of the British Institution of Radio Engineers (Англия)

J. Chem. Educ.— Journal of Chemical Education (США)

J. Chem. Metallurg. and Mining Soc. S. Africa — Journal of the Chemical Metallurgical and Mining Society of South Africa (Южно-Африканская Республика)

J. Chem. Phys.— The Journal of Chemical Physics (США)

J. Chem. Soc.— Journal of the Chemical Society (Англия)

J. Chem. Soc. Japan. Pure Chem. Sec.— Journal of the Chemical Society of Japan. Pure Chemistry Section (Япония)

J. chim. phys.-chim. biol.— Journal de chimie physique et de physico-chimie biologique (Франция)

J. Chromatogr.— Journal of Chromatography

J. Colloid Sci.— Journal of Colloid Science (США)

J. Electrochem. Soc.— Journal of the Electrochemical Society (США)

J. Eloctronics and Control — Journal of Electronics and Control (США)

J. Franklin Inst.— Journal of the Franklin Institute (США)

J. Gemmology — The Journal of Gemmology and Proceedings of the Gemmological Association of Great Britain (Англия)

J. Geol.— The Journal of Geology (США)

J. Geol. Soc. Australia — Journal of the Geological Society of Australia (Австралия)

J. Geol. Soc. Tokyo — Journal of the Geological Society of Tokyo (Япония)

J. Geophys. Res.— Journal of Geophysical Research (США)

J. Indian Chem. Soc.— Journal of the Indian Chemical Society (Индия)

J. Indian Inst. Sci. A, B — Journal of the Indian Institute of Sciences. Section A, B (Индия)

J. Inorg. and Nucl. Chem.— Journal of Inorganic and Nuclear Chemistry (Англия)

J. Inst. Metals — Journal of Institute of Metals (with the Bulletin and Metallurgical Abstracts) (Англия)

J. Inst. Polytechn. Osaka Univ. B — Journal of the Institute of Polytechnics Osaka City University. Series B — Physics (Япония)

J. Iron and Steel Inst.— Journal of the Iron and Steel Institute (Англия)

J. Japan. Assoc. Mineral., Petrol. and Econ. Geologists — The Journal of the Japanese Association of Mineralogists, Petrologists and Economic Geologists (Япония)

J. Med. Lab. Technol.— Journal of Medical Laboratory Technology (Англия)

J. Metals — Journal of Metals (США)

J. Nucl. Energy — Journal of Nuclear Energy (Англия)

J. Opt. Soc. America — Journal of the Optical Society of America (США)

J. pharm. et chimie — Journal de pharmacie et de chimie (Франция)

J. Pharm. Soc. Japan — Journal of the Pharmaceutical Society of Japan (Япония)

J. Phys. Chem.— The Journal of Physical Chemistry (США)

J. phys. et radium — Journal de physique et Le radium (Франция)

J. Phys. Soc. Japan — Journal of the Physical Society of Japan (Япония)

J. Polymer Sci.— Journal of Polymer Science (США)

J. Res. Nat. Bur. Standards — Journal of Research of the National Bureau of Standards (США)

J. Sci. Hiroshima Univ. Ser. A — Journal of Science of the Hiroshima University. Ser.

A — Mathematics, Physics, Chemistry (Япония)

J. Scient. and Industr. Res. A, B, C — Journal of Scientific and Industrial Research. A — General, B — Physical Sciences, C — Biological Sciences (Индия)

J. Scient. Instrum. — Journal of Scientific Instruments (Англия)

J. Soc. Chem. Ind. — Journal of the Society of Chemical Industry (Япония)

J. Soc. Glass Technol. — Journal of the Society of Glass Technology (Англия)

J. Soil Sci. — Journal of Soil Science (Англия)

J. South. Res. — The Journal of Southern Research (США)

J. Tennessee Akad. Sci. — Journal of the Tennessee Akademy of Science (США)

J. Univ. Bombay — Journal of the University of Bombay (Индия)

J. Wash. Acad. Sci. — Journal of the Washington Academi of Sciences (США)

Japan Analyst — Japan Analyst (Бунсэки кагаку) (Япония)

Kälte — Die Kälte (ФРГ)

Keram. Z. — Keramische Zeitschrift (ФРГ)

Kerntechnik — Kerntechnik (Германия)

Kgl. danske vid. selskab. Mat.-fys. medd. — Kongelige danske videnskabernes selskab. Det matematisk-fisiske meddelelser (Дания)

Kgl. danske vid. selskabs skr., naturvidenskab. math. Afdel. — Kongelige danske videnskabernes selskabs skrifter, naturvide skabeling eg mathematisk Afdeling (Memoires de l'Academie royale des sciences et des lettres de Danemark) (Дания)

Kgl. fysiorg. sällskap. Lund förhandl. — Kungliga fysiografiska sällskapets i Lund förhandlingar (Швеция)

Kgl. lantbruksakad. Högskol Ann. — Kungliga lantbruksakademiens Högskol Ann. (Швеция)

Kgl. norske vid. selskabs forhandl. — Det Kongelige norske videnskabers selskabs forhandlinger (Норвегия)

Kobutsugaku Zasshi — Kobutsugaku Zasshi (Япония)

Kolloid-Beihefte — Kolloid-Beihefte (ФРГ)

Kolloid-Z. — Kolloid-Zeitschrift (ФРГ)

Lab.-Praxis — Laboratoriums-Praxis (ФРГ)

La nature — La nature (Франция)

Landbouwkund. tijdschr. — Landbouwkundig tijdschrift (Нидерланды)

Latvijas Valsts Univ. Him. Fak. Zinatniskie Raksti — Latvijas Valsts Universtitates Himijas Fakultates Zinatniskie Raksti (Латвия)

Light Metal Age — Light Metal Age (США)

Machinist — The Machinist (Англия)

Mag. Wall St. and Business Analyst — The Magazine of Wall Street and Business Analyst (США)

Magyar állami földt. int. évi jelentese — A magyar állami földtani intezet évi jelentése (Венгрия)

Magyor állami földt int. évk. — A Magyar állami földtani intezet évkönyve (Венгрия)

Magyar kém. folyoirat — Magyar kémiai foloyoirat (Венгрия)

Magyar tud. akad. Közp. fiz. kutató int közl. — A magyar tuduomanyos akademia. Központi fizkei kutató intézitnek közlemenyei (Венгрия)

Maine Geol. Surv. Bull. — Maine Geological Survey Bulletin (США)

Manitoba Dept Mines and Natur. Res. Mines Branch Publ. — Manitoba Department of Mines and Natural Resources. Mines Branch Publications (Канада)

Marchés trop. monde — Marchés tropicaux du monde (Франция)

Maschinenmarkt — Der Maschinenmarkt (ФРГ)

Mater. and Methods — Materials and Methods (США)

Mech. Engng — Mechanical Engineering (США)

Med.-meteorol. Hefte — Medizin-meteorologische Hefte (ФРГ)

Medd. Grønland — Meddelelser on Grønland (Дания)

Meded. Vlaamse chem. verenig. — Mededelingen van de Vlaamse chemische vereniging (Бельгия)

Mém. Acad. roy. sci. colon. Cl. sci. natur. et med. — Memoires. Académie royale des sciences coloniales. Classe des sciences naturelles et médicales (Бельгия)

Mém. Acad. roy. sci. colon. Cl. techn. — Mémoires. Academie royale des sciences coloniales. Classe des sciences techniques (Бельгия)

Mem. Geol. Surv. S. Africa — Memoir. Geological Survey of South Africa (Южно-Африканская Республика)

Mém. scient. rev. metallurg. — Mémoires scientifiques de la revue de métallurgie (Франция)

Mém. Soc. géol. Belgique — Mémoires. Société géologique de Belgique (Бельгия)

Mém. Soc. géol. Belgique — Mémoires. Société géologique de France (Франция)

Metal Bull. — The Metal Bulletin (Англия)

Metal and Alloys — Metal and Alloys (США)

Metal Ind. — Metal Industry (Англия)

Metal Powder Rept — Metal Powder Report (Англия)

Metal Progr. — Metal Progress (США)

Metal Treatm. and Drop Forging — Metal Treatment and Drop Forging (Англия)

Metalen — Metalen (Нидерланды)

Metall — Metall (Zeitschrift für Technik, Industrie und Handel) (ФРГ)

Metallbörse — Metallbörse (Германия)

Metallurgia — Metallurgia (Англия)

Metals Rev. — Metals Review (США)

Mezögazd. Kutatasok — Mezögazdasági Kutatások (Венгрия)

Mickrochemie — Mikrochemie (Австрия)

Mikrochemie ver. Mikcrochim. acta — Mikrochemie vereinight mit Mikrochimica acta (Австрия)

Mikrochim. acta — Mikrochimica acta (Австрия)

Military Engr — Military Engineer (США)

Mine and Quarry Engng — Mine and Quarry Engineering (Англия)

Mineração e met. — Mineração e metallurgia (Бразилия)

Mineral Inform. Serv.— Mineral Information Service (США)

Mineral. J.— Mineralogical Journal (Япония)

Mineral Res. Australia. Summary Rep.— Mineral Resources of Australia. Summary Report (Австралия)

Mineral. Mag.— The Mineralogical Magazine (Англия)

Mineralogist — The Mineralogist (США)

Mineria y metalurgia — Mineria y metalurgia (Испания)

Mines Mag.— The Mines Magazine (США)

Mining and Geol. J.— Mining and Geological Journal (Австралия)

Mining and Industr. Mag. S. Africa — The Mining and Industrial Magazine of Southern Africa (Южно-Африканская Республика)

Mining and Industr. Rev.— Mining and Industrial Review (США)

Mining and Met.— Mining and Metallurgy (США)

Mining Congr. J.— Mining Congress Journal (США)

Mining Engng — Mining Engineering (США)

Mining Equipm.— Mining Equipment (Англия)

Mining J.— Mining Journal (Англия)

Mining Mag.— The Mining Magazine (Англия)

Mining Rec.— The Mining Record (США)

Mining Times Canada and Oilfields Rev.— Mining Times of Canada and Oilfields Review (Канада)

Mining World — Mining World (США)

Mining World and Engng Rec.— Mining World and Engineering Record (Англия)

Mitt. Chem. Forschungsinst. Wirtsch. Österr.— Mitteillungen des Chemischen Forschungsinstitutes der Wirschaft Österreichs (Австрия)

Mitt. Deut. Ges. Natur- und Völkerkunde Ostassiens — Mitteilungen der Deutschen Gesellschaft Natur- und Völkerkunde Ostasiens in Tokio (Япония)

Mod. Metals — Modern Metals (США)

Monatsh. Chem.— Monatshefte für Chemie (Австрия)

Monthly Sci. News — Monthly Science News (Англия)

N. Carolina Dept Conserv. and Devel. Div. Mineral Resources. Bull.— North Carolina Department of Conservation and Development Division of Mineral Resources. Bulletin (США)

N. Carolina Dept Conserv. and Devel. Div. Mineral Resources. Inform. Circ.— North Carolina Department of Conservation and Development Division of Mineral Resources. Information Circular (США)

Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. Math.-phys. Kl.— Nachrichten von der Gesellschaft der Wissenschaften zu Göttingen. Mathematish-Physikalische Klasse (ФРГ)

Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. Neue Folge — Nachrichten von der Gesellschaft der Wissenschaften zu Göttingen. Neue Folge (ФРГ)

Nafta (Polska) — Nafta (Польша)

Nat. Bur. Standards Circ.— National Bureau of Standards Circular (США)

Nat. Res. Commiss. (China), Mineral Explor. Bureau, Contrib. Econ. Geol.— National Resources Commission (China), Mineral Exploration Bureau, Contribution to Economic Geology (Китай)

Nature — Nature (Англия)

Naturwissenschaften — Die Naturwissenschaften (ФРГ)

Neue Hütte — Neue Hütte (ГДР)

Neue Zürcher Ztg — Neue Zürcher Zeitung (Швейцария)

Neues Jahrb. Mineral. Abhandl.— Neues Jahrbuch für Mineralogie. Abhandlungen (ФРГ)

Neues Jahrb. Mineral. Geol. und Paläontol. Monathsh.— Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie. Monatshefte (ФРГ)

Neues Jahrb. Mineral., Geol. und Paläontol. Ref.— Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie. Referate (ФРГ)

NIGI Spokesman — NIGI Spokesman (США)

Nippon Kagaku Zasshi — Nippon Kagaku Zasshi (Япония)

Nippon-Kinzoku-Gakkai-Shi — Nippon-Kinzoku-Gakkai-Shi (Япония)

Nondestruct. Testing.— Nondestructive Testing (США)

Norsk geol. tidsskr.— Norsk geologisk tidsskrift (Норвегия)

North. Miner — The Northern Miner (Канада)

Notas y comuns Inst. geol. y minero España — Notas y comunicaciones del Instituto geologico y minero de España (Испания)

N. S. Wales Dept Mines, Techn. Rept. — New South Wales Department of Mines, Technical Report (Австралия)

Nucl. Engng and Sci. Conf.— Nuclear Engineering and Science Conference (США)

Nucl. Phys.— Nuclear Physics (Нидерланды)

Nucl. Power — Nuclear Power (Англия)

Nucleonics — Nucleonics (США)

Nucleonika — Nucleonika (Польша)

Observatory — The Observatory (Англия)

Onde électr.— La onde électrique (Франция)

Optica acta — Optica acta (Франция)

Optik — Optik (ФРГ)

Overseas Geol. and Mineral Res.— Overseas Geology and Mineral Resources (Англия)

Pakistan J. Scient. Res.— Pakistan Journal of Scientific Research (Пакистан)

Paliva — Paliva (Чехословакия)

Pan-Amer. Geologist — Pan-American Geologist (США)

Period. mineral.— Periodico di mineralogia (Италия)

Perkin-Elmer Instrum. News Sci. and Ind.— The Perkin-Elmer Instrument News for Science and Industry (США)

Petrol. Engr — The Petroleum Engineer (США)

Petroleum — Petroleum (Англия)

Pharmac. J.— The Pharmaceutical Journal (Англия)

Philips Res. Repts — Philips Research Reports (Нидерланды)

Philos. Mag.— The Philosophical Magazine (Англия)

Photography (Engl.) — Photography (Англия)

Phys. and Chem. Solids — Physics and Chemistry of Solids (США)

Phys. Rev.— The Physical Review (США)

Phys. Rev. Letters — Physical Review Letters (США)

Phys. Verhandl.— Physikalische Verhandlungen (ФРГ)

Physica — Physica (Нидерланды)

Pit and Quarry — Pit and Quarry (США)

Plant and Soil — Plant and Soil (Нидерланды)

Plaste und Kautschuk — Plaste und Kautschuk (ГДР)

Pogg. Ann.— Poggendorf Annalen (ГДР)

Popul. techn. pour tous — Popular technique pour tous (Канада)

Portugal. Dir. general minas e serv. geol.— Portugal Direção general de minas e servicos geologicos (Португалия)

Power Generation — Power Generation (с v. 54, № 5, выходит под названием Power Engineering) (США)

Práce Brněnské zaklad. ČSAV — Práce Brněnské zakladny. Československé akademie věd (Чехословакия)

Prace Muzeum Ziemi — Prace Muzeum Ziemi (Польша)

Precambrian — Precambrian (Канада)

Presse therm. et climat.— La presse thermale et climatique (Франция)

Příroda. Brno — Příroda. Brno (Чехословакия)

Přírodověd. sbor. Ostravckého kraje — Přírodovědecký sborník Ostravckého kraje (Чехословакия)

Proc. Amer. Acad. Arts and Sci.— Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences (США)

Proc. Amer. Soc. Civil Engrs — Proceedings of the American Society of Civil Engineers (США)

Proc. Amer. Soc. Hortic. Sci.— Proceedings of the American Society for Horticultural Science (США)

Proc. Australian Atom. Energy Symposium — Proceedings of the Australian Atomic Energy Symposium (Австралия)

Proc. Colloquium Spectroscop. Internat. VI, London — Proceedings of the Colloquium Spectroscopicum International. VI, London (Англия)

Proc. Geol. Assoc. Canada — Proceedings of Geological Association of Canada (Канада)

Proc. Geol. Soc. London — Proceedings of the Geological Society of London (Англия)

Proc. Geologists' Assoc.— Proceedings of the Geologists' Association (Англия)

Proc. Indian Acad. Sci. A — Proceedings of the Indian Academy of Sciences. Section A (Индия)

Proc. Iowa Acad. Sci.— Proceedings of the Iowa Academy of Sciences (США)

Proc. Japan Acad.— Proceedings of the Japan Academy (Япония)

Proc. Nat. Acad. Sci. USA — Proceedings of the National Academy of Sciences of the United States of America (США)

Proc. Nat. Inst. Sci. India — Proceedings of the National Institute of Sciences of India (Индия)

Proc. 7-th Pacific Sci. Congr. New Zealand — Proceedings of the 7-th Pacific Science Congress. New Zealand (Новая Зеландия)

Proc. Phys. Soc. A — The Proceedings of the Physical Society. Section A (Англия)

Proc. Roy. Irish Acad. B — Proceedings of the Royal Irish Academy. Section B — Biological, Geological and Chemical Science (Англия)

Proc. Roy. Soc. A — Proceedings of the Royal Society. Series A — Mathematical and Physical Sciences (Англия)

Proc. Roy. Soc. B — Proceedings of the Royal Society. Series B — Biological Sciences (Англия)

Proc. Soil Sci. Florida — Proceedings of the Soil Science of Florida (США)

Proc. UNESCO Sympos. Phys. Oceanogr.— Proceedings of the UNESCO Sympocium on Physical Oceanography (США)

Proc. U. N. Intern. Conf. Peaceful Uses Atomic Energy — Proceedings of the United Nations International Conference on the Peaceful Uses of Atomic Energy (США)

Process Control and Automat.— Process Control and Automation (Англия)

Prod. Finish.— Product Finishing (Англия)

Progr. Theoret. Phys.— Progress of Theoretical Physics (Япония)

Průmysl potravin — Průmysl potravin (Чехословакия)

Przegl. geol.— Przegląd geologiczny (Польша)

Przegl. odlewn.— Przegląd odlewnictwa (Польша)

Przem. chem.— Przemysł chemiczny (Польша)

Publ. Natl Acad. Sci. Natl Res. Council — Publication National Academy of Sciences. National Research Council (США)

Publs Astron. Soc. Pacif.— Publications of the Astronomical Society of the Pacific (США)

Publs Inst. investigaciones microquim., Univ. nacl litoral (Rosario, Argentina) — Publicaciones del Instituto de investigaciones microquimicas Universidad nacional del litoral (Аргентина)

Publs Inst. quim. «Alonso Barba» (Madrid) — Publicaciones del Instituto de quimica «Alonso Barba» (Испания)

Publs Mus. e lab. mineral. e geol. fac. ciênc. Pórto — Publicações do Museu e laboratório mineralógico e geológico da faculdade de ciências do Pórto (Португалия)

Publs. Univ. microfilms — Publications of the University microfilms (США)

Quart. Colorado School Mines — Quarterly of the Colorado School of Mines (США)

Quart. J. Geol., Mining and Metallurg. Soc. India — The Quarterly Journal of the Geological, Mining and Metallurgical Society of India (Индия)

Quart. J. Geol. Soc. London — The Quarterly Journal of the Geological Society of London (Англия)

Quart. Revs. London, Chem. Soc.— Quarterly Reviews. London. The Chemical Society (Англия)

Radex Rundschau — Radex Rundschau (Австрия)

Rec. Geol. Surv. Tanganyika — Records of the Geological Survey of Tanganyjka (Танганьика)

Rec. Mysore Geol. Dept — Records of the Mysore Geological Departement (Индия)

Rec. Oceanogr. Works Japan — Records of Oceanographic Works in Japan (Япония)

Rec. Geol. Surv. India — Records of the Geological Survey of India (Индия)

Recueil trav. chim.— Recueil des travaux chimiques des Pays-Bas (Нидерланды)

Refractories J.— The Refractories Journal (Англия)

Rend. Semin. facoltà sci. Univ. Cagliari — Rendiconti del Seminario della facolta di scienze della Universita di Cagliari (Италия)

Rend. Soc. mineral. ital.— Rendiconti della Societa mineralogica italiana (Италия)

Rept Atomic Energy Res. Establ.— Report Atomic Energy Research Establishment (Англия)

Rept Geol. Surv. Branch, West. Australia Dept Mines, Ann. Rept — Report of the Geological Survey Branch, Western Australia Department of Mines, Annual Report (Австралия)

Rept Invest. U. S. Bur. Mines — Report of Investigations. United States Bureau of Mines (США)

Rept Sci. Research Inst.— Report of the Scientific Research Institute (Япония)

Res. Bull. Missouri Agr. Expt Station — Research Bulletin. Missouri Agricultural Experiment Station (США)

Research — Research. Science and its Application in Industry (Англия)

Rev. brasil. quim.— Revista brasileira de quimica (Бразилия)

Rev. chim.— Revista de chimie (Румыния)

Rev. Escola minas — Revista de Escola de minas (Бразилия)

Rev. Fac. ciênc. Univ. Lisboa. C — Revista da Faculdade de ciências. Universidade de Lisboa. C — Ciências naturais (Португалия)

Rev. fac. ing. quim.— Revista de la facultad de ingennieria quimica (Аргентина)

Rev. fac. quím. ind. agr. (Univ. nac. litoral, Santa Fe, Argentina) — Revista de la facultad de química industrial y agricola (Universidad nacional del litoral, Santa Fe, Argentina) (Аргентина)

Rev. farmac.— Revista farmaceutica (Аргентина)

Rev. gén. caoutchouc — Revue générale de caoutchouc (Франция)

Rev. gén. sci. appl.— Revue générale des sciences appliquées (Бельгия)

Rev. génie militaire — Revue du génie militaire (Франция)

Rev. ind. minérale — Revue de l'industrie minérale (Франция)

Rev. Inst. franç. pétrole — Revue de l'Institut français du pétrole et Annales des combustibles liquides (Франция)

Rev. med. (RPR) — Revista de medicina (RPR) (Румыния)

Rev. métallurgie — Revue de métallurgie (Франция)

Rev. minelor — Revista minelor (Румыния)

Rev. minera, geol. y mineral.— Revista minera, geologica y mineralogica (Аргентина)

Rev. Museo municip. ciênc. natur. y tradic. Mar del Plata — Revista de Museo municipal de ciências naturales y tradicional de Mar del Plata (Аргентина)

Rev. Phys. Chem. Japan — The Review of Physical Chemistry of Japan (Япония)

Rev. prod. chim.— Revue des produits chimiques (Франция)

Rev. scient.— La revue scientifique (Франция)

Rev. Scient. Instrum.— The Review of Scientific Instruments (США)

Rev. univers. mines — Revue universelle des mines, de la métallurgie, des travaux publics, des sciences et des arts appliquées à l'industrie (Бельгия)

Revs Mod. Phys.— Reviews of Modern Physics (США)

Rhodesian Mines and Inds — Rhodesian Mines and Industries (Южно-Африканская Республика)

Rhodesian Mining J.— The Rhodesian Mining Journal (Южно-Африканская Республика)

Rhodesian Mining Rev.— The Rhodesian Mining Review (Южно-Африканская Республика)

Ricerca scient.— La ricerca scientifica (Италия)

Rock Prod.— Rock Products (США)

Rocks and Minerals — Rocks and Minerals (США)

Roczn. chem.— Roczniki chemii (Польша)

Roczn. Państw. zakł. hig.— Roczniki Państwowego zakładu higieny (Польша)

Roczn. Polsk. towarz. geol.— Rocznik Polskiego towarzystwa geologicznego (Польша)

Rozpr. ČSAV. Rada MPV — Rozpravy Československe akademie věd. Rada matematických a přirodních věd (Чехословакия)

Roy. Hung. Palatine-Joseph Univ. Techn. and Econ. Sci. Sopron. Publs Dept Mining and Met.— Royal Hungarian Palatine-Joseph University of Technical and Economic Sciences. Faculty of Mining, Metallurgy and Forestry of Sopron. Publications of the Department of Mining and Metallurgy (Венгрия)

Rudy — Rudy (Чехословакия)

S. Afric. J. Sci.— South African Journal of Science (Южно-Африканская Республика)

S. Afric. Mining and Engng J.— The South African Mining and Engineering Journal (Южно-Африканская Республика)

S. Afric. Mining Rev.— South African Mining Review (Южно-Африканская Республика)

S. Dakota Geol. Surv. Rept Invest.— South Dakota Geological Survey Report of Investigations (США)

S. Rhodesia Geol. Surv. Mineral Res.— Southern Rhodesia Geological Survey. Mineral Resources (Ю. Родезия)

Sands, Clays and Minerals.— Sands, Clays and Minerals (Изд. прекращено в 1939 г.)

Sbor. Českosl. akad. zeměd. ved.— Sbornik Československe akademie zemědělskych věd (Чехословакия)

Sbor. Klubu Přirod. v Brně — Sbornik Klubu Přirodni v Brně (Чехословакия)

Sbor. mezinarod. polarograf. sjezdu v Praze, I Cong.— Sbornik mezinarodniho polarografickeho sjezdu v Praze, I Congress (Чехословакия)

Sbor. vědec. praci Výsoké školy banské Ostravě — Sbornik vědeckych praci Výsoké školy banské Ostravě (Чехословакия)

Schweiz. mineral. und petrogr. Mitt.— Schweizerische mineralogische und petrographische Mitteilungen (Швейцария)

Sci. and Culture — Science and Culture (Индия)

Sci. News — Science News (Англия)

Sci. Papers Ints. Phys. Chem. Research— Scientific Papers of the Institute of Physical and Chemical Research (Япония)

Sci. Progr.— Science Progress (Англия)

Sci. Repts Tôhoku Imp. Univ. First Ser.— Science Reports of the Tôhoku Imperial University. First Series (Япония)

Sci. Repts Res. Inst. Tôhoku Univ. A — The Sciences Reports of the Research Institutes Tôhoku University. Series A (Япония)

Sci. Repts Tôhoku Univ. Third Ser.— The Science Reports of the Tôhoku University. Third Series — Mineralogy, Petrology, Economic, Geology (Япония)

Science — Science (США)

Seifen-Öle-Fette-Wachse — Seifen-Öle-Fette-Wachse (ФРГ)

Sheet Metal Inds — Sheet Metal Industries (Англия)

Silicates industr.— Silicates industriels (Бельгия)

Silikattechnik — Silikattechnik (ГДР)

Skillings' Mining Rev.— Skillings' Mining Review (США)

Sklář a keramik — Sklář a keramik (Чехословакия)

Skr. Norsk polarinst.— Skrifter Norsk polarinstitutt (Норвегия)

Skr. Norske vidensk.-akad. Oslo. I kl.— Skrifter utgitt av det Norske videnskaps-akademi i Oslo. I. Matematisk-naturvidenskapelig klasse (Норвегия)

Smokeless Air — Smokeless Air (Англия)

Soil Sci.— Soil Science (США)

Soil Sci. Soc. America Proc.— Soil Science Society of America Proceedings (США)

Spectrochim. acta — Spectrochimica acta (Англия)

Sprechsaal Keramik, Glass, Email — Sprechsaal für Keramik, Glass, Email (ФРГ)

Stahl und Eisen — Stahl und Eisen (ФРГ)

Steel — Steel (США)

Studdii şi certări chim. Acad. RPR — Studii şi certări de chimie Academia Republicii Populare Romîne (Румыния)

Studii şi cercetări ştiinţ. Acad. RPR Fil. Iaşi. Ser. I — Studii şi cercetări ştiinţifice. Academia Republicii Populare Romine Filiala Iaşi. Seria I — Ştiinţe matematice, fizice, chimîce şi tehnice (Румыния)

Studii şi cercetări ştiinţ. Acad. RPR Fil. Cluj. Ser. II — Studii şi cercetări ştiinţifice. Academia Republicii Populare Romîne Filiala Cluj. Ceria II — Ştiinţe biologice, agricole si medicale (Румыния)

Suomalais. tiedeakat. toimituks. Sar. A. II — Suomalaisen tiedeakatemian toimituksia. Sarja A. II. Chemica (Финляндия)

Suomalais. tiedeakat. tiomituks. Sar. A. III.— Suomalaisen tiedeakatemian tiomituksia. Sarja A. III. Geologica — geographica (Финляндия)

Suomen kem.— Suomen kemistilehti (Финляндия)

Svensk kem. tidskr.— Svensk kemisk tidskrift (Швеция)

Sver. geol. undersökn. Årsbok — Sveriges geologiska undersökning. Årsbok. Serie C. Abhanlingen och uppsatser (Швеция)

Techn. mod.— La technique moderne (Франция)

Technik — Die Technik (ГДР)

Técnica — Técnica (Португалия)

Tekn. kem. aikakauslehti — Teknillisen kemian aikakauslehti (Финляндия)

Tekn. tidskr.— Teknisk tidskrift (Швеция)

Tetrahedron Letters — Tetrahedron Letters (Англия — Франция — США)

Text. Recorder — Textile Recorder (Англия)

Ti Chin Yuch K'an — Ti Chin Yuch K'an (Китай)

Times Sci. Rev.— The Times Science Review (Англия)

Tonind.-Ztg — Tonindustrie-Zeitung und keramische Rundschau (ФРГ)

Trans. Amer. Geophys. Union — Transactions. American Geophysical Union (США)

Trans. Amer. Inst. Mining and Met. Engrs— Transactions of the American Institute of Mining and Metallurgical Engineers (США)

Trans. Amer. Soc. Metals — Transactions of American Society for Metals (США)

Trans. and Proc. Geol. Soc. S. Africa — Transactions and Proceedings of the Geological Society of South Africa (Южно-Африканская Республика)

Trans. ASME — Transactions of the ASME (США)

Trans. Brit. Ceram. Soc.— Transactions of the British Ceramic Society (Англия)

Trans. Canad. Inst. Mining and Metallurgy — The Transactions of the Canadian Institute of Mining and Metallurgy and of the Mining Society of Nova Scotia (Канада)

Trans. Electrochem. Soc.— Transactions of the Electrochemical Society (США)

Trans. Faraday Soc.— Transactions of the Faraday Society (Англия)

Trans. Geol. Soc. S. Africa — Transactions of the Geological Society or South Africa (Южно-Африканская Республика)

Trans. Mining, Geol. and Metallurg. Inst. India — Transactions of the Mining, Geological and Metallurgical Institute of India (Индия)

Trans. Plast. Inst.— Transactions of the Plastics Institute (Англия)

Trans. Roy. Soc. Canada — Transactions of the Royal Society of Canada (Канада)

Trans. Roy. Soc. Edinburgh — Transactions of the Royal Society of Edinburgh (Англия)

Trans. Roy. Soc. S. Africa — Transactions

of the Royal Society of South Africa (Южно-Африканская Республика)

Tschermaks mineral. und petrogr. Mitt.— Tschermaks mineralogische und petrographische Mitteilungen (Австрия)

Übersee-Rundschau — Übersee-Rundschau (ФРГ)

Umschau — Die Umschau (Halbmonatsschrift über die Fortschritte in Wissenschaft und Technik) (ФРГ)

Union S. Africa Dept Mines, Geol. Surv. Explanation Sheet — Union of South Africa Department of Mines, Geological Servey. Explanation of Sheet (Южно-Африканская Республика)

Univ. nacl Tucumán, Inst. geol. y mineria. Publ.— Universidad nacional de Tucumán, Instituto de geologia y mineria. Publicación (Республика Аргикола)

Urania (Danm.) — Urania (Дания)

Urania (DDR) — Urania (ГДР)

Urania (Esp.) — Urania (Испания)

Urania (Polska) — Urania (Польша)

U. S. Atomic Energy Commiss. Publ.— U. S. Atomic Energy Commission. Publication (США)

U. S. Atomic Energy Commiss. Repts — United States Atomic Energy Commission. Reports (США)

U. S. Atomic Energy Commiss. Techn. Inform. Serv. Oak Ridge, Tenn.— United States Atomic Energy Commission. Technical Information Service. Oak Ridge, Tennessee (США)

U. S. Geol. Surv. Circ.— United States Geological Survey Circular (США)

U. S. News and World Rept — United States News and World Report (США)

Usine nouvelle — L'usine nouvelle (Франция)

Verhandel. Koninkl. vlaamse akad. wet., België.— Verhandelingen der Koninklijke vlaamse Akademie voor wetenschappen, België (Бельгия)

Verhandel. Koninkl. vlaamse akad. geneeskunde België.— Verhandelingen. Koninklijke vlaamse akademie voor geneeskunde van België (Бельгия)

Verhandl. Geol. Bundesanst.— Verhandlungen der Geologischen Bundesanstalt (Австрия)

Verhandl. naturforsch. Ver. Brünn — Verhandlungen der naturforschenden Vereins in Brünn (Австрия)

Verhandl. schweiz. naturforsch. Ges.— Verhandlungen der schweizerischen naturforschenden Gesellschaft (Швейцария)

Verres et réfract.— Verres et réfractaires (Франция)

Vesmir — Vesmir (Чехословакия)

Věst. ČSAZ — Věstník Československé akademie Zemědělské (Чехословакия)

Věst. sstat. geol. ústavu Československ. rep.— Věstník sstatního geologickeho ústavu Československe republiky. Praha (Чехословакия)

Věst. Ústřed. ústavu geol.— Věstník Ústředního ústavu geologickho (Чехословакия)

Vide — Le vide technique-applications (Франция)

Wasserwirtsch.-Wassertechn.— Wasserwirtschaft-Wassertechnik (ГДР)

Weld. J.— The Welding Journal (США)

West. Australia Geol. Surv. Bull.— Western Australia Geological Survey Bulletin (Австралия)

West. Business and Ind.— Western Business and Industry (Канада)

West. Metals — Western Metals (США)

West. Miner and Oil Rev.— Western Miner and Oil Review (Канада)

West Virginia. Geol. Surv. Repts — West Virginia. Geological Survey. Reports (США)

Wiadom. chem.— Wiadomości chemiczne (Польша)

Wireless World — Wireless World (Англия)

Z. analyt. Chem.— Fresenius Zeitschrift für analytische Chemie (ФРГ)

Z. angew. Geol.— Zeitschrift für angewandte Geologie (ГДР)

Z. angew. Phys.— Zeitschrift für angewandte Physik (ФРГ)

Z. anorgan. Chem.— Zeitschrift für anorganische Chemie (ГДР)

Z. anorgan. und allgem. Chem.— Zeitschrift für anorganische und allgemeine Chemie (ГДР)

Z. Dtsch. geol .Ges.— Zeitschrift der Deutschen geologischen Gesellschaft (ФРГ)

Z. Elektrochem.— Zeitschrift für Elektrochemie. Berichte der Bunsengesellschaft für physikalische Chemie (ФРГ)

Z. Erzbergbau und Metallhüttenwesen — Zeitschrift für Erzbergbau und Metallhüttenwesen (ФРГ)

Z. Kristallogr.— Zeitschrift für Kristallographie (ФРГ)

Z. Kristallogr., Mineral. und Petrogr.— Zeitschrift für Kristallographie, Mineralogie und Petrographie (ФРГ)

Z. Metallkunde — Zeitschrift für Metallkunde (ФРГ)

Z. Naturforsch.— Zeitschrift für Naturforschung (ФРГ)

Z. Pflanzenernähr., Düng., Bodenkunde — Zeitschrift für Pflanzenernährung, Düngung, Bodenkunde (ФРГ)

Z. Physik — Zeitschrift für Physik (ФРГ)

Z. phys. Chem. (DDR) — Zeitschrift für physikalishe Chemie (ГДР)

Z. phys. Chem. (BRD) — Zeitschrift für physikalische Chemie (ФРГ)

Z. prakt. Chem.— Zeitschrift für praktische Chemie (Германия)

Z. prakt. Geol.— Zeitschrift für praktische Geologie. Halle (Saale) (ГДР)

Z. Wirtschaftsgeogr.— Zeitschrift für Wirtschaftsgeographie (Германия)

Zucker — Zucker (ФРГ)

БИБЛИОГРАФИЧЕСКИЕ УКАЗАТЕЛИ

Analyt. Abstrs — Analytical Abstracts (Англия)
Annot. Bibliogr. Econ. Geol.— Annotated Bibliography of Economic Geology (США)
Biol. Abstrs — Biological Abstracts (США)
Bull. signal.— Bulletin signalétique (Франция)
C. A.— Chemical Abstracts (США)
Chem. Zbl.— Chemisches Zentralblatt (ГДР)
Ceramic Abstrs — Ceramic Abstracts (США)
Dissert. Abstrs — Dissertation Abstracts (США)
Foresty Abstr — Forestry Abstracts (Англия)
Geol. Abstrs — Geological Abstracts (США)
Metallurg. Abstrs — Metallurgical Abstracts (США)
Mineral. Abstrs — Mineralogical Abstracts (Англия)
Nucl. Sci. Abstrs — Nuclear Science Abstracts (США)
Sci. Abstr. A — Science Abstracts. Section A: Physics Abstracts (Англия)
Zbl. Mineral.— Zentralblatt für Mineralogie (ФРГ)

ПРИЛОЖЕНИЕ 3

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ АВТОРОВ, ПЕРЕВОДЧИКОВ, РЕДАКТОРОВ, РЕЦЕНЗЕНТОВ И НАЗВАНИЙ КНИГ И СТАТЕЙ БЕЗ АВТОРОВ

А. Ш. 227
Абарбарчук И. Л. 184
Абдусалямов Н. 166
Абидов Ш. А. 92
Аблов А. В. 114
Абов Ю. Г. 116
Абовян С. Б. 29
Аболенский Ф. 85, 90
Абрамов Г. А. 227
Абрамов Ф. И. 22
Абрамович Ю. М. 18, 29, 47
Абрикосов Н. Х. 227
Авалиани А. Ш. 227
Авалиани Т. М. 29
Августиник А. И. 227
Авдейко Г. В. 79
Аверко-Антонович И. Н. 154
Аветиков В. Г. 227
Аврова Н. Ф. 170
Авсеевич Г. П. 227
Агапова Л. И. 29
Агафонова А. Л. 155
Агафонова Т. Н. 47
Агеева И. Н. 116
Агладзе Р. И. 227
Адамов М. Н. 101
Адамс 47
Азаров К. П. 227
Азелицкая Р. Д. 227, 229
Айберс Дж. А. 22, 113, 114
Айдаров Т. К. 179, 189
Айдинян Р. Х. 75
Айнберг Л. Ф. 29
Акименко А. И. 47
Акишин А. И. 227
Акишин П. А. 113, 171
Активационный анализ 187
Акулович В. М. 189, 193
Алабышев А. Ф. 227
Аладьев И. Т. 20
Алеева Е. В. 238
Алекин О. А. 7
Александров В. А. 62
Александров Г. П. 177
Александров С. Н. 181
Александров Ю. А. 154, 171
Александрова Л. С. 201
Алексеев В. Н. 7
Алексеев Н. Г. 228
Алексеева А. И. 8, 191
Алексеева В. 210
Алексеева В. В. 10
Алексеева В. М. 10, 194
Алексеева Р. Н. 10
Алексеевский Н. Е. 154, 231
Алексиев Е. 29, 189
Алексина Л. И. 72
Алесковский В. Б. 154, 189, ред. 192, 201
Алешин С. Н. 72
Али-Заде А. А. 29
Алимарин И. П. 7, 12, 30, 47, 154, 168, 173, 187
Алимов А. Н. 228
Алипова Е. И. 236
Аллен Р. 36
Алмейда 128
Альбов М. Н. 48
Альбов С. В. 62, 68
Альтон Г. 88
Амеландов А. С. 128
Амирасланов А. А. 18, 208
Анализ минерального сырья 7
Ананьина Р. С. 178
Андреев А. В., реф. 49
Андреев В. Н. 48, 88
Андреев Д. Н. 228
Андреев С. Н. 113
Андреев Ю. К. 48
Андреева В. М. 217
Андреева Л. Г. 114
Андрианов А. А. 177
Аникин И. Н. 48, 101
Аникина Л. И. 90
Анисимов К. Н. 235
Аносов Ф. Я. 30
Антипин П. Ф. 232
Антипов В. Е. 159, 238
Антипов И. А. 48
Антипов-Каратаев И. Н. 18, 72, 75, перев. 114, ред. 117

Антипова-Каратаева И. И. 180
Антонюк Е. С. 89
Антропов П. Я. 18, 124
Анцышкина А. С. 117
Аншелес О. М. 7
Аппен А. А. 113, 228
Апродов В. А. 48
Арапов Ю. 88
Арапов Ю. А. 48, 128, 129
Аренс Л. Х. 30, 48, 77, 78
Арест-Якубович Р. Е. 47
Арефьева Т. В. 9
Аржекаев С. А. 129
Аристов В. В. 30, 129
Арнаутов Н. В. 189
Арсаев М. И. 230
Арсениевич С. 193
Артамонова Н. В. 232
Артемьев Б. Н. 18, 30, реф. 33, 129, 149, 217
Архангельская В. В. 30
Архангельская В. Н. 168
Архангельский А. Д. 30, ред. 30, ред. 34
Аршинов В. В., реф. 49
Аскасинский В. В. 129
Аскеров А. Г. 62, 63
Асосков А. М. 211
Асосков П. И. 129, 195, 208
Ассовская В. А. 30
Ассовский А. Н. 30, 129, 208
Астапович И. С. 27
Астахов И. И. 239
Афанасьев А. П. 48
Афанасьев Г. Д. 18
Афанасьев М. С. 88
Афанасьев Н. Г. 228
Афанасьев Я. Е. 228
Афанасьева Л. И. 160
Афанасьева Н. А. 48
Ахманова М. В. 190
Ахумов Е. И. 22

Бабинец А. Е. 63
Бабичка И. 75
Бабкин А. С. 149
Бабко А. К. 154, 166, 169
Багдасаров Э. А. 30
Багрецов В. Ф. 171
Бадаева Т. А. 228
Бадеева Т. И. 166
Баженов А. И. 48
Баженов Б. П. 63
Баженов И. К. 30
Баклаков М. С. 30
Бакланов Д. Р. 65
Баландин А. А. 160, 228
Балашова М. Н. 18
Банашек Е. И. 102
Банковский Ю. А. 157
Банн К. 101
Барабанов В. Ф. 48
Барабанов Л. Н. 63
Баранов В. И. 77
Барановская Н. В. 77, 78
Барвинок М. С. 154, 200
Бардин И. П., ред. 20
Бардоши Д. 30
Барзаковский В. П. 228
Баринский Р. Л. 189
Баркан В. Г. 78
Барканов И. В. 149
Барков С. А. 113
Баркова Ф. Ф. 154
Барон Н. М. 7
Барсанов Г. П. 48, 85, 129
Барсуков В. Л. 22, 85
Барт Т. Ф. В. 30
Бартницкий Е. Н. 79
Барышников Ю. Н. 154
Баскаков М. П. 22
Баталов А. Б. 30
Батова Н. Т. 194
Батракова И. А. 46
Батурин В., рец. 37
Бауелс О. 208
Бауман А. М. 208
Бауэр Г. 32
Бахвалова О. Н. 63
Бахман В. И. 7, 63
Бацанов С. С. 113, 114
Башилов И. Я. 7, ред. 9, 208
Баюшкина К. С. 102
Бегунек Ф. 63
Безбородов М. А. 228
Безбородько Н. И. 30
Безсмертная М. С. 30
Безуглый В. Д. 184
Бек-Домбровский Р. 129
Бекетов Н. Н. 77
Беленький Л. И. 154
Белецкий 130
Беликова Т. П. 240
Белобрагина М. В. 151, 195
Белов И. В. 124, 129
Белов К. П. 228
Белов Н. В. 7, перев. и доп. 8, перев. 12, 18, перев. 23, 113, 114, 117
Белова Е. Н. 90, 93
Белова З. И. 158
Белогуров В. Н. 233
Белоусова М. И. 190
Бельков И. В. 48
Бельштерли М. К., перев. 8
Белюстин А. А. 234
Беляев А. И., ред. 210, 228, 240
Беляев Г. И. 228
Беляев И. Н. 154, 158
Беляев Л. М. 18, 101, 102
Беляев Ю. И. 191
Беляевский Н. А. 217
Белякова Е. Е. 63
Белянкин Д. 48
Белянкин Д. С. 7, ред. 8, ред. 23, 30, ред. 86
Белянкина Е. Д. 30, 48, 124, 190
Бендерская А. С. 75
Бенеславский С. И. 30, 48
Берг Г. 7
Бергман А. Г. 66, 154, 157
Бережкова Г. В. 117
Березин Б. А. 88, 257
Березкина Л. Г. 240
Беренс Т. 173
Берковский А. Г. 229
Берлин А. Я., перев. 168
Берлин Л. Е., перев. 239
Берман Г. 8, 32, 86
Бернал Дж. Д. 114
Бернар Х. 129
Бернстрём Б. 158
Берхин С. И. 89
Берцелиус Г. 154
Берч Ф. 7, 77
Бесова М. В. 30
Бетехтин А. Г. 7, ред. 9, 22, 30, 124

Беус А. А. 22, ред. 47, 48, ред. 52, ред. 55, 88, 114, 124, 129, ред. 129, 149
Биктимиров Р. С. 155
Билибин Ю. А. 85, 124
Билимович Г. Н. 187
Билинкис К. С. 158
Благодарева Н. С. 125
Бланков Е. Б. 229
Бланкова Т. Н. 229
Блешинский С. В. 154
Блидин В. П. 154
Блинов В. А. 232
Блок Н. И. 154
Блох М. М. 190
Блохин М. А. 7
Блудоров А. П. 46
Блюм И. А. 160
Блюмен Л. М. 229
Бобин Е. С. 30
Бобкова Н. М. 228, 229
Бобович Я. С. 229
Бобровник Д. П. 31
Боганик Н. С. 77
Богданова Г. С. 229
Богданович К. И. 18
Богокина Ф. Е. 53
Богомолов Г. В. 63
Богородицкий Н. П., ред. 9
Богословский М. Г. 88
Богоявленский Л. Н. 63
Бодунков Б. И. 75, 194
Боженко Г. М. 48
Бойчинова Е. С. 201
Бок И. И. 129
Бокий Г. Б. 7, ред. 9, 18, 85, 101, ред. 101, 102, ред. 103, 114, ред. 116, 116, ред. 117
Болдырев А. К. 7, 22, 114
Болитер Е. П. 233
Болотов И. Е. 229
Большова К. М. 228, 229
Большое будущее препаратов лития 229
Бондарев В. П. 48
Бондарева А. М. 48, 89, 90
Бондарь И. А. 118
Бончев П. Р. 67
Бонштедт Э. М. 48, 85, 88
Бонштедт-Куплетская Э. М. 48, 88
Борзяк П. Г. 229, 234
Борзяк П. К. 229
Борисенко Л. Ф. 51
Борисов А. 208
Боришанская С. С. 87
Борн Г. И. 64
Борнеман-Старынкевич И. Д., перев. 114, перев. 157
Борные реактивные горючие 229
Боровик С. А. 49, 75, 88, 152, 190
Боровик-Романова Т. Ф. 49, 63, 72, 75, 190, 191
Боровский И. Б., перев. 7, 114, 189
Боровских Т. А. 18
Бородаевская М. Б. 31, 52
Бородаевский Н. И. 31, 52
Босов В. Д. 40
Ботвинкин О. К. 229
Брадинская Е. М. 86
Бражникова М. Г. 190
Брамбо 179
Брауер Г., ред. 10
Браун В. Г. 229
Брейдо И. Я. 228
Бреслер С. Е. 229
Брилкина Т. Г. 158, 170
Британев М. Д. 149
Британев Ц. У. 208
Брицке М. Э. 180
Бричкин А. В. 18
Бродерсен Е. К., перев. 85
Бродский А. А. 149, ред. 149, ред. 150
Бродский А. И. 7, 160
Брон В. А. 229
Бронникова Е. Г. 18
Бруновский Б. К. 92
Брэгг В. Л. 7, 85
Брэй В. 168
Бублейников Ф. 129
Будников П. П. 88, 229
Булавкина Л. А. 238
Булатов Б. П. 229, 230
Бунзен 192
Бунтин А. П. 154
Бураков М. И. 31
Буракова Т. Н. 7, 173
Бурдюгов И. С. 18
Бурксер В. В. 77
Бурксер Е. С. 63, 65, 75, 77, 79, 129, 154, 168, 169, 173, 174, 177, 208
Бурова Т. А. 54
Буровая Э. Е. 116
Буровой И. А. 180
Бурьянова Е. З. 88
Бусев А. И. 154, 257
Бутузов В. П. 55, 104
Бучельников С. 129
Бучихин П. И. 10
Бэнди 129
Бэнкс М. 208
Бэтман А. М. 7
Бык Г. И. 176
Быковский Н. Н. 78
Быховер Н. А., ред. 38, ред. 49, ред. 79, ред. 88, ред. 128, ред. 129, 129, ред. 130, ред. 133, 149, ред. 208, 209
Бюргановская Г. В.

В Отделении химических наук 18
Вавер В. А. 234
Вавилов С. И., ред. и предисл. 237
Вагер Л. Р. 30
Вайвад А. 240
Вайль Е. И. 176
Вайнштейн Б. К. 7, 8, 18, 22, 102, 113, 114
Вайнштейн Л. А. 320
Вайнштейн Ю. И., перев. 10
Вайнштейн Э. Е. 7, 189
Вайсбурд А. П. 170
Вакула В. Л. 230
Вакусевич Л. А. 230
Валеев Х. С. 230
Валериус Б. 155
Вальяшихина Е. П. 92, 102, 230
Валяшко М. Г. 10, 63, 155, 177, ред. 178, 191
Ван-Аркель 155
Варенова В. Ф. 168
Варич Н. И. 230
Варламов Н. 124
Вартанова Н. С. 49
Варфоломеева В. Н. 102
Варфоломеева Л. А. 115
Васильев А. М. 155
Васильев В. С. 31, 63
Васильев Г. А. 63, 130
Васильев Е. И. 227, 230
Васильев К. Н. 194

Васильев Н. Н. 171
Васильев Н. П. 193
Васильев С. С. 227
Васильева В. Н. 237
Васильева Е. Г. 233
Васильева З. В. 49
Васильева М. А. 102
Вахрамеева В. А. 63
Вдовенко В. М. 155
Вебб И. С. 149
Веденеева Н. Е. 56, 200
Везерилл Г. 77
Вейберг С. 88
Вейл В. А. 102
Вейс А. Р. 176
Вейц И. В. 155
Веллер Р. Л. 208
Веля В. В. 234
Венден 55
Верещагин Л. Ф. 114
Верещетина И. П. 157
Вермикулит, его минералогия, месторождения... 49
Вернадский В. И. 8, 18, 31, 49, 63, 64, 72, 75, 77, 102, 114, 124, 208
Вертунов Л. Н. 49
Вертушков Г. Н. 88
Верхоланцев П. Г. 177
Веселовский А. 65
Веселовский А. А. 65, 131
Ветзерилл 79
Взаимодействие цезия с некоторыми диэлектриками при высоких температурах 230

Вигдорович В. Н., перев. 9, 23
Вигдорович Г. Д., перев. 101, перев. 103, перев. 116, перев. 117
Вигнер Г. 114
Визбарайте Я. И. 191
Викулова М. Ф. 200
Вильнер А. И. 129
Вильямс Г. Дж. 130
Винковецкая С. Я. 176
Виноградов А. П., ред. 7, 8, ред. 8, 18, 19, 22, 27, ред. 30, 31, ред. 34, 64, 72, 75, 77, ред. 77, ред. 113, 149, 154, 184
Виноградов Г. В. 230
Виноградов Г. Ф. 49
Виноградова А. Д. 159
Винокуров В. М. 102
Винчелл А. Н. 8
Винчелл Г. 8
Висконт К. И., ред. 30
Виткун Р. А. 200
Витовский Б. В. 101
Витте Г. 32
Витушкина А. М. 54
Вишнев С. М., ред. 212
Владимиров Б. Н. 49
Власов К. А. 8, 19, 49, 124, 125
Власов Ю. Г. 157
Влияние литийсодержащих минералов на свойства полуфарфоровых масс для санитарной керамики 230
Влияние окиси лития на поверхностное натяжение некоторых силикатных расплавов 230
Влодавец В. И. 31, 49
Вовк Ц. Л. 38
Водопьянов К. 230
Водопьянов К. А. 230
Вознесенский С. А. 155
Возраст очень древних пегматитов из юго-восточной Манитобы 77
Войнар А. О. 75
Войткевич Г. В. 31, 77, 125
Войтовецкий В. К. 230
Вол А. Е., переработ., доп. и подгот. к печати 10
Воларович М. 230
Волков В. Л. 235
Волков В. П. 31
Волков В. С. 237
Волков Г. И. 155
Володько Л. В. 54
Волькенштейн М. 77
Волькенштейн Ф. Ф. 230
Вольфкович С. И., ред. 63, ред. 66, ред. 129
Вольфсон Ф. И. 125
Вораксо Х. И. 155
Воробьев А. А. 22, 114
Воробьев Г. Г. 191
Воробьева О. Б. 234
Воронков А. А. 116
Воскресенская Н. К. 102, 155
Воскресенская Н. Т. 31
Воюцкий С. С. 155, 230
Вреден-Кобецкая Т. О. 257
Вронский Б. И. 130
Врублевский М. И. 64
Всесоюзный ин-т минерального сырья 19
Вульф Б. К. 230
Вульф Г. 114
Выржиковский Р. Р., доп. 52
Высоцкий Н. К. 130
Вязовов В. В., ред. 63, 130, ред. 136
Г. Я. 155
Гаврилов Ф. Ф. 170, 171
Гаврилова В. Н. 33, 39, 131
Гаврусевич Б. А. 19, 32, 49, 88, 89, 125
Гайдина Э. И. 80
Галахов Ф. Я. 230
Галибина Г. И. 230
Галкина Н. К. 202
Гаман В. И. 117
Гамсягер 64, 177
Ган О. 64
Гань Фу-си 228
Ганичев П. А. 156
Гантмахер А. Р. 238
Гантнер В. В. 73
Гао Чин-лан 236
Гапон Е. Н. 22, 155, 201
Гапон Т. Б. 201
Гапченко М. В. 174
Гаркави М. Ю. 130
Гаррис М. А. 77
Гаррисон Дж. 8
Гасилина Н. К. 156
Гассель О. 8
Гауптман Г. 32
Гварамадзе Н. Д. 51
Гвоздев М. М. 230
Гегузин Я. Е. 102
Гей В. В. 77
Геллер Н. М. 233
Гейлорд Н. 230
Гейльманн 155
Гельман Е. М. 8
Генссле 155
Геологический словарь 8
Геохимия редких элементов, типы месторождений и направление поисков место-

рождений редких элементов в Китае 21, 217
Герасимов А. П. 32, 64
Герасимов Я. И. 102
Герасимова Н. Г. 191
Герасимовский В. 32
Герасимовский В. И., ред. 12, 19, 32, 49, 50, 89
Герлинг Э. К. 77, 78
Германов А. И. 64
Гермогенов Н. С. 73
Гернет Е. В. 208
Герцог Л. Ф. 79
Герцрикен С. Д. 22
Гетьман Т. Е. 231
Гильман Г. 230
Гильман Дж. 114
Гимараниш 130
Гимараниш Дж. 32
Гиммельфарб Б. Н. 22
Гинзберг А. С. 22
Гинзбург А. И. 22, 32, 50, предисл. 51, 88, 89, предисл. 124, 125, предисл. 126, предисл. 129, 130, ред. 131, предисл. 132, 149
Гинзбург В. Л. 27, 193
Гинзбург И. В. 32, 89, 125, 136
Гинзбург И. И. 30, 32, ред. 33, ред. 39, 50, 72, 89, ред. 89, ред. 92, ред. 131, 149
Глаголева М. А. 64
Гладышевский Е. И. 189
Глазов А. Н. 78, 230
Глазов В. М., перев. 9
Глазовская М. А. 73
Глазунова З. И. 187
Глебов А. В. 32
Глебовская Н. С. 231
Глики Н. В. 93
Глуховской Б. М. 228
Глушкова М. А. 159
Гнатив Г. М. 50
Говоров И. Н. 125
Гогоберидзе Д. Б. 230
Годлав Т. 230
Годлевский М. Н. 7, 19, 32
Годовой отчет Геологического музея 19
Гойко Е. А. 32, 50
Голандский Д. Б. 208
Голева Г. А. 64
Голицынский А. А. 208
Головатый Р. Н. 201
Головкин В. С. 116
Голуб А. М. 155
Гольберт К. А. 201
Гольданский В. И. 22
Гольдшмидт В. М. 8, 22, 23, 27, 32, 114
Гольдфарб Я. Л. 230, 231
Гольцман Б. М. 102
Гончар В. Ю. 228
Гончарик Н. Ф. 32
Гоньшакова В. И. 32
Гопиенко В. Г. 232
Горбунов Г. И. 19
Горбунов Н. И. 73
Горбунов Н. П. 32, ред. 49, ред. 52, ред. 92, 125, 130, ред. 131, ред. 137
Горбунова Л. И. 50
Гордадзе Г. С. 102
Горделадзе Ш. Г. 27
Гордиенко В. В. 91
Гордиенко М. 130, 217
Гордиенко М. А. 130
Горенбейн Е. Я. 155
Горецкая Е. Н. 150
Горжевская С. А. 32
Горжевский Д. И. 30, 125
Горохов И. М. 79
Горохов Л. Н. 171
Горошников Б. И. 50
Горский И. И., перераб. и доп. 130
Горский Я. Я. 232
Гортиков В. М. 157
Горшков В. В. 156
Горшков В. И. 201
Горшков Г. В. 152
Горшков Г. С. 50
Горюнова Н. А. 114, 116
Готман Я. Д. 32, 50, 134
Гохман В. М. 217
Гохштейн Я. П. 184
Грамберг И. С. 38
Грамолин В. А. 232
Гребенникова О. Т. 86
Гребенщиков Р. Г. 118
Грей П. 208
Греков В. М. 158
Гречухин Н. А. 149
Григал В. П. 228
Григоров О. Н. 187
Григорьев Д. И. 50
Григорьев Д. П. 7, 23, 85, 90, 102
Григорьев И. Ф., ред. 12, 33
Григорьев Ив. Ф. 34, 50, 130
Григорьев Н. Н. 174
Григорьев П. К. 50, 125
Гризик А. А. 202
Гриневич В. И. 155
Гринзайд С. Э. 180
Гринстейн Дж. Л. 27
Грицаенко Г. 19, 85
Гришина Н. П. 228
Громов В. В. 73
Громова Е. И. 86
Грудкова Л. И. 155
Грум-Гржимайло С. В. 90, 114
Грушевой В. Г. 33, 35
Грэттон А. 27
Губина Т. Ф. 177
Губкин И. М., ред. 133, ред. 208, ред. 210
Гудалин Г. Г. 208
Гудриниеце Э. Ю. 166
Гудэ 231
Гулякин И. В. 73, 75, 78
Гурвич И. Г. 180
Гурвич Л. В. 155
Гуревич Е. И. 231
Гуревич Л. Э. 78
Гуревич М. Г. 64
Гуров К. П., перев. 27
Гурри Р. В. 8
Гурьева Э. Я. 124
Гурьянова Е. Н. 237
Гутерман С. Г. 229
Гущина Н. С. 89
Гюрих Г. Ю. Э. 8

Давтян О. К. 231
Дальтон 158
Дамаскин Б. Б. 155, 231
Дана Э. С. 8
Данилов В. Я. 151
Данилова В. И. 191
Данилевский Г. М., ред. 62, ред. 63, ред. 65
Дарбинян М. В. 174
Даркен Л. С. 8

Дас-Гупта 79
Дахнов В. Н. 149
Двигательные установки для космических полетов 231
Дворак И. Е. 39
Дворкин-Самарский В. А. 130
Дворцова К. И. 150
Дворянкин В. Ф. 102
Девер 102
Девис Г. 77
Девятых Г. Г. 155
Дегазация стали литием 231
Дегтярева Э. В. 232
Дейхман Н. Г., перев. 187
Дейчман Э. Н. 155, 169
Дембо Т. М., ред. 36
Демехин А. П. 64
Демин А. М. 33
Деньгин Ю. 64
Джанс Р. Г. 8
Джафф Г. В. 50
Джонстон 128
Джонстон В. 114
Джорич 64
Дзенс-Литовский А. И. 64, 68, 130
Дилакторский Н. 50
Дилимарский Ю. К. 155
Диогенов Г. Г. 19, 114, 231
Диод с цезиевой плазмой как преобразователь тепловой энергии в электрическую 231
Дистанов У. Г. 34, 46
Дмитриев И. С. 24
Дмитриев Л. В. 34
Добржанский Г. Ф. 101, 102
Добровольский В. В. 50, 73
Добросердов Д. К. 155
Добротин Н. А. 27
Добрынина М. И. 33
Добыча бериллиевой и литиевой руды в Южной Родезии 217
Добыча и экспорт литиевой руды Южно-Африканского Союза 217
Добыча литиевой руды в Южной Родезии 217
Добыча литиевых руд в капиталистических странах 209, 217
Добыча литиевых руд в Южной Родезии 217
Добыча лития в Южной Родезии 217
Добычин С. Л. 155
Довба С. А. 158
Долгов Л. М. 130
Долгоплоск Б. А. 233
Доломанова Е. И. 33, 34, 50, 130
Домбровский В. В. 130
Домнин Н. А. 231
Дорохов А. 209
Дорфман М. Д. 33, 50
Доук Дж. Б. 79
Драверт П. Л. 90, 130
Дриц М. Е. 231
Дробанцева Н. Т. 231
Дробков А. А. 75
Дроздов М. Д. 33, 209
Дружинин И. Г. 166
Дружинина О. С. 211, 238
Дрынкин А. П. 65
Дубинин М. М., ред. 202
Дубинина В. Н. 90
Дубовик М. М. 135
Дубовская М. В., ред. 129, ред. 130
Дуброва Б. С. 37
Дуброво С. К. 231
Дубяга Ю. Г. 37
Дубянский А. А. 65
Дуглас 102
Дунина А. А. 231
Дунин-Барковская Э. А. 50
Дураков В. И. 113
Дымков Ю. М. 90
Дьяченко П. Е. 231
Дэвис 79
Дэвис Г. Л. 79
Дэвис Дж. Л. 78
Дэна Дж. Д. 8
Дэна Э. С. 8
Дюикаэртс 202
Дюмонд Дж. 79
Дюроше Д. 130
Дяткина М. Е. 189
Дятловицкая Б. И. 229, 231, 234

Евдохин А. Г. 33
Евсеев А. М. 102
Евстропьев К. К. 157
Евстропьев К. С. 155
Едваб Ж. 51
Егоров А. М., перев. 91
Егоров Ю. П. 231
Ежкова З. И. 115
Ездаков В. И. 51, 76
Елизарова А. Н. 79
Елисеев Н. А. 130
Елисеев Э. Н. 51
Елисеева Г. Д. 201
Елисеева О. П. 33
Елистратов В. 19
Елистратов В. В. 130
Елкина Т. А. 228, 229
Еловская Л. В. 130
Ениколопян Н. С. 231
Ентцш 202
Епифанов П. П. 135
Еремеев П. В. 19
Ермаков Н. П. 125
Ермолаев М. М. 48
Ермоленко Н. Ф. 155
Ермолин Г. М. 78
Ерофеев Б. В. 33
Ерофеев Б. Н. 131
Ершов А. Д. 131
Ершов В. М. 46
Ершов С. А. 19
Ершов С. П. 33
Есин О. А. 85
Естественные изотопы и атомные веса 78
Еськова Е. М. 8
Ефремов А. И. 27
Ефремов Г. М. 33
Ефремов Н. 65
Ефремов Н. Е. 33
Ефремов Н. Н. 65, 131
Ефремова К. М. 155

Жак Л. 19
Жариков В. А. 33
Жданов В. А. 114
Жданов Г. С. 18, 114, 115, 154, 231, 232
Жедваб Ж. 51
Желудев И. С. 118, 231
Жерве Ф. Ю. 19
Жеффруа Ж. 65
Жигач А. Ф. 10, ред. 239

Жиглинский А. Г. 193
Жилинский Г. Б. 131
Жиров Е. П. 202
Жиров К. К. 51
Жиров Н. Ф. 231
Жуи 202
Жукова Н. В. 231
Жуковский Е. В. 231
Журавлев Н. Н. 115, 154, 231, 232

Заболотная Н. П. 129
Забродина А. С. 174
Завадовская Е. К. 114, 115
Заварицкий А. Н., ред. 19, 33, 51, ред. 88, 125, 131
Задорожный И. К. 78
Заев Н. Е. 115
Зайдель А., рец. 10
Зайдель А. Н. 8, 171, 191
Зайдман Н. 180
Зайцев И. К. 65
Зайцев Н. С. 232
Зайцева М. А. 228
Зак А. Е. 179
Зак Б. М. 177, 187
Залашкова Н. Е. 48, 129, 131
Залежи литиевой руды в Канаде 217
Залетаева Р. П. 232
Замоторин М. И. 232
Зандберг Э. Я. 232
Заплеталов Н. М. 131
Запорожец В. М. 232
Заринский В. А. 155
Заславский И. И. 22, 27, 33, 115
Зауэр Л. М. 150
Захария Н. Ф. 191
Захаров В. П. 193
Захаров Е. Е. 126
Звонкова З. В. 114, 115
Звягин Б. Б. 90
Звягинцев О. 155
Звягинцев О. Е. 19, 33, 157
Здравомыслов В. К. 90, 257
Зеленина М. Н. 231, 233
Зеленский А. И. 228
Зелинский Ю., ред. 67
Зелинский Н. 78
Земель В. К. 33
Землянова Л. И. 174
Земятченский П. А. 85
Зильберминц В., реф. 33, реф. 36
Зильберминц В. А., ред. 7, 46
Зильберфарб Л. С. 126
Злобин 131
Золина З. К. 115
Золотавин В. Л. 67
Золотарев Г. С., ред. и предисл. 55
Зоммер 202
Зуев В. 230
Зульфугарлы Д. И. 8
Зхус И. Д. 51
Зыков С. И. 78

Ибадуллаев С. И. 51
Иваненко Д. Д. 23
Иваницкий Т. В. 51
Иванов А. А. 131
Иванов А. И. 232
Иванов Б. В. 23, перев. 86, 90
Иванов В. В. 51, 65, ред. 68
Иванов Д. Н. 73, 180, 191
Иванов Л. А. 24, 25
Иванов Л. Л. 90, 102
Иванов С. Н. 51
Иванова В. Ф. 150
Иванова Л. В. 174
Иванова Л. С. 191
Иванова М. К. 191
Иванова Т. А. 193
Иванова Т. В. 209
Иванова Т. Н. 33, 131
Ивановская И. С. 236
Ивановский Л. Е. 156, 238
Иванов-Эмин Б. Н. 23, 30, 156
Ивантишин М. Н. 33, 51, 79, 115, 126
Иверова В. И. 18
Игнатова М. Д. 124
Игнатович Н. К. 65
Игнатьева Л. А. 90
Иевиньш А. Ф. 156, 157, 166, 176
Из материалов лаборатории 75
Изаакс С. 90
Извлечение бериллия, лития, рубидия, цезия и скандия из берилла 209
Измайлов Н. А. 176, 184, 187
Израиленко А. Н. 116
Икэда 68
Илимов, перев. 103
Илупин И. П. 85
Ильин Д. И. 65, 76
Ильин Е. А. 51
Ильинская Г. Г. 51
Ильинский В. П. 131, 232
Ильясова Н. В. 10
Ингерсон И. 78
Ингерсон Э. 126
Инденбом В. Л. 85, 115
Индиченко Л. Н. 191
Инструкция И-500-53 177
Инструкция по металлометрической съемке 150
Инструкция по применению классификации запасов к коренным месторождениям тантала, ниобия, циркония, гафния, бериллия, лития, цезия, рубидия, скандия и редких земель 150
Ионин Н. 131
Ионин Н. В. 131
Ионные ракетные двигатели и их испытания 232
Ионов Н. И. 171, 232
Ипполитова Е. А. 115, 155, 189
Ирман 131
Исмагулова К. И. 8
Исследование литиевых стеклообразующих систем 232
Исследования возможностей получения литиевых стекол 232
Ициксон М. И. 131, 150, 191

К геохимии бериллия 33
К геохимии щелочных металлов 33
К сокращению добычи литиевых минералов в Южной Родезии 217
Кабалкина С. С. 114
Кабакчи А. М. 232
Кабачник М. И. 232
Кавака 150
Каверина Н. И. 118
Каганович Ю. Я. 65
Каген Э. 90
Казаков А. В. 51
Казаков М. П. 33
Казакова Н. М. 90

Казанский Б. А. 232
Казарян А. Г. 51
Казенникова Г. В. 194, 234, 237, 238
Казицына Л. А. 193, 235
Казурина Н. М. 209
Кайгородцев Г. Г. 53
Кайзер 158
Кайнарский И. С. 232
Как произошли химические элементы 23
Калабин А. И. 65
Каленов А. Д. 34, 51, 150
Калик М. А. 230
Калинин П. В. 51
Калинин С. К. 8, 36, 53, 65, 66, 75, 191, 192
Калита Е. Д. 34, 49
Калитеевский Н. И. 191
Калп Дж. Л. 78
Калужский Н. А. 227
Калюжный В., ред. 90
Калюжный В. А. 34, 131
Калюжный Вл. А. 51
Калябина И. А. 232
Каменский Г. А. 65
Каменцев И. Е. 48
Камерон 78
Камерон Е. Н. 8
Каминская В. С. 228
Каминский О. М. 209
Кан Хо-Ын 160
Канканян А. Г. 174
Кантор М. И. 34
Канюкова М. В. 34, 177, 192
Каплан Б. Я. 180
Каплан Г. Е. 209, 211
Каплан Е. П. 231
Каплянский А. А. 102
Капустин А. П. 115
Капустин Н. П. 51
Капустинский А. Ф. 23, 102, 115, 156
Караева З. Г. 150
Каратаев В. И. 171
Карбивничий И. Н. 8
Каргин В. А. 233
Каретникова И. Б. 237
Карнаух М. С. 237
Карл Х. Ф. 88
Карманова З. М. 157
Карпачев С. В. 156
Карпова Е. Д. 126
Карский Б. Е. 51
Карстенс Э. Э. 65
Каспаров А. А. 209
Кассин Н. Г. 126
Като 40
Катченков С. 34, 46, 150
Катченков С. М. 8, 46
Каулинг Т. 27
Кахана М. М. 8
Кашкай М.-А. 65
Кашпар Ян. 102
Кащеев Г. Н. 155
Квят Э. И. 7
Кейер Н. П. 232
Кейлис-Борок В. И., ред. 34, ред. 77
Кепуладзе И. Н. 65
Кетелаар Дж. А. А. 102
Кеттнер Р. 19
Кешан А. Д. 209
Кибисов Г. И. 257
Кизеветтер И. В. 76
Килимник Г. М. 155
Киндяков П. С. 156, 166, 209
Кириченко О. Н. 40
Кирия В. 102
Кирмалова М. Л. 230, 231
Кирсанов Н. В. 34, 46
Кирхгоф 191
Киселев А. И. 7
Кисельников В. 131
Кисилевский В. В. 180
Кислова А. И. 154
Кисляков И. П. 8
Китайгородский А. И. 18
Китайгородский И. И. 232
Клавдиенко И. К. 195
Классен-Неклюдова М. В. 115
Клейбс Г. А. 165
Клемент Ф. Д. 170, 232
Клемм 232
Клер М. М., ред. 10, 192, 195
Клечковский В. М. 73
Климов А. Ф. 236
Климов К. И. 238
Климов Н. В. 150
Клокман В. Р. 156
Клочко М. А. 156
Клочков В. Т. 51
Клыков К. Д. 85
Ключкин В. Я. 8
Клячко Ю. А. 9, 23
Книпович Ю. Н., ред. 7, 51, ред. 67, ред. 178, 178
Кобилев А. Г. 34
Ковалев В. Ф. 65
Ковалев Г. А. 115
Ковалева К. Н. 65
Ковалевский В. П. 217
Ковальский В. В. 76
Ковальский Л. И. 184
Ковба Л. М. 115, 189
Ковбуз М. О. 34
Ковда В. А. 73, 76
Ковда Г. А. 10
Ковельман Г. А. 240
Коган А. Г. 178, 210
Коган Б. И. 9, 11, рец. 14, 130, 131, 133, 209
Коган И. Д. 150
Когарко Л. Н. 34
Кожин С. А. 236
Козак Л. В. 25, 80
Козеренко В. Н. 125
Козицын Ю. В. 151
Козлов А. С. 156, 168, 176
Козлова А. В. 228
Козлова Г. И. 116
Козловская С. В. 27
Козловский А. А. 180
Козловский М. Т. 165
Кокшаров Н. 90
Колесников Г. С. 233
Количественный спектрохимический анализ бериллиевых, литиевых, циркониевых и других руд 192
Коллин С. 78
Коломийчук В. Н. 117
Колонцова Е. В. 115
Колосова Г. М. 202
Колотти А. А. 155
Комар Н. В. 63, 184
Комаровский А. С., ред. 9, ред. 10, ред. 168
Комиссаренко В. С. 192
Комиссаров Я. Ф., перев. 168
Комиссарова Л. Н. 158, 202

Комков А. И. 115
Комовский Г. 85, 90, 115, 116
Комовский Г. Ф. 9, 85, ред. и предисл. 91, 150, 170
Кондрашева Л. Д. 192
Конев А. А. 34
Конколи Тхеге 181
Коновалов Г. С. 65
Коновалов И. 65
Кононенко Л. И. 180
Кононов О. В. 89
Конончук Л. В. 237
Константинов М. М. 235
Константинов Р. М. 30, 129
Константинов С. В. 65
Константинова В. П. 233
Константинова-Шлезингер М. А. 170, 233
Константов С. В., ред. 89, ред. 131, ред. 136
Контроль уровня жидкости γ-лучами 233
Конусов В. Ф. 114
Концентрирование и определение микроэлементов 150, 192
Кончаловский М. П., ред. 62, ред. 63, ред. 65
Копейкин А. А. 233
Коптев-Дворников В. С. 34
Копцик В. А. 104, 116
Копченова Е. В. 9, 85
Копылев Б. А. 211
Копытко Ю. Н., ред. 12
Кореневский С. М., ред. 63, ред. 136
Коренман И. М. 156, 168, 170, 174, 187
Коржинский А. Ф. 34, 52
Коржинский Д. С. 23, 126
Корицкий В. Г. 192
Кормакова Е. Г. 233
Кормер В. А. 236
Корниенко Т. Г. 177
Корнилов Г. П. 131
Корнилов М. Ю. 155
Коробка Е. И. 154
Королев А. В. 23
Королев В. В. 190, 191, 192
Королев Г. В. 231
Королькова О. С. 228
Коростышевский Н. Б. 131, 208, 209
Коротков А. А. 229, 233, 236
Коротунова З. Н. 238
Корренс К. У. 34
Коршак В. В. 233
Коршунов Б. Г. 166
Коршунов И. А. 184, 185
Косов Б. М. 150
Косой Л. А. 52
Костарев Г. Б. 202
Костенко В. Г. 236
Костов И. 85
Кострикин В. М. 46
Костылева Е., перев. 36
Костылева Е. Е. 52, доп. 52, 131
Костюков А. А. 227
Котс 34
Котульский А. В. 50
Кох Г. 239
Кох Ш. 52
Коханенко В. В. 192
Кочергина Д. Г. 209
Кочетков Н. К., ред. 230
Кочешков К. А. 159, 194, 233, 235, 237, 238, 240
Кочнева В. А. 189
Коэн Е. 79
Кравцов С. С. 67
Кравченко Г. Т. 52
Крапивина С. С. 7, 63
Красников В. И., ред. 18, ред. 73, ред. 149, ред. 150, 150, ред. 151, ред. 152, ред. 192, ред. 194, ред. 195
Краснопольский И. М. 209
Краткие инструктивные указания по ревизии месторождений полезных ископаемых 150
Краткие сведения о производстве и применении основных редких элементов в капиталистических странах 209
Краткий обзор научных работ Института за 1939 г. 19
Краткий справочник по применению редких металлов и платиноидов 9
Кратц К.О. 132
Краускопф К. 132
Крейтер В. М., ред. 7, 126, 150
Крепс Е. М., ред. и доб. 11
Крестовников А. Н. 9, 23
Кривко Н. И. 233
Крипякевич П. И. 116, 189
Кроль Л. Я. 211
Кронман Е. С., реф. 210
Кропачев В. А. 233
Крот Н. Н. 202
Кротков Ф. Г. 209
Круглова Н. А. 50, 85, 89
Круглякова Г. И. 86
Крутов Г. А. 52
Крыгина Н. Е. 90
Крыжановский В. И. 52, 86
Крылов А. Я. 79
Крылов Г. М. 233
Крылов Е. И. 233
Крюкова О. Н. 103
Крюкова Т. А. 9
Ксандопуло Г. И. 180
Кубанцев А. П., перев. 10
Кубичек Л. 233
Кублицкий А. 103
Кудра О. К. 156, 185
Кудрин С. А. 73
Кузин И. А. 171, 202
Кузин М. Ф. 150
Кузнецов А. Я. 233
Кузнецов В. И. 126, 132, 156, 157, 168, 170, 202
Кузнецов Г. Г. 209
Кузнецов Д. И. 132
Кузнецов И. А. 201
Кузнецов С. Д. 90
Кузнецов С. С. 65
Кузнецова А. И. 66
Кузнецова Г. П. 158, 202
Кузнецова З. Б. 155, 185
Кузнецова З. Ф. 232
Кузнецова М. Я. 78
Кузьма Ю. Б. 189
Кузьменко М. В. 8
Кулешов И. М. 158
Кулик Б. А. 118, 239
Куликов С. А. 191
Кульберг Л. М. 170
Кульская О. А. 33
Кунина С. И. 194
Куплетский Б. М. 52, 132
Курбатов В. 116
Курбатов И. Д., ред. 33, ред. 89, ред. 92, ред. 131

Курбатов С. М. 8
Курбатов С. С. 52
Курдюмов Г. В., ред. 236
Курдюмова К. Н. 234
Курдюмова Р. Н. 116
Курек А. И. 150
Курек Н. Н. 132, 150, ред. 150, ред. 151
Куренкина И. Е., перев. 77, перев. 78, перев. 79
Куриленко К. И. 52
Курнаков Н. С., ред. 63, ред. 66, ред. 129, 132
Куров В. И. 157, 177
Курс месторождений полезных ископаемых 9
Курсье 202
Курт В. Г. 233
Кусочкин В. И. 208
Кустов В. Ф. 65
Кутукова Е. И. 52
Кутюхин П. И. 52
Кухтевич В. И. 233
Куцева Л. Н. 232
Куценко Ю. И. 191
Кучер Р. В. 34
Кучин М. И. 65
Кучмент М. Л. 168, 169
Кушнир Ю. М. 174
Кырш М. 157
Кыштымова Е. А. 156
Кюн Н., де 132

Лабазин Г. С. 126
Лабунцов А. Н. 19
Лавренев Ю. Б. 32
Лавров М. М. 132
Лавровская Г. К. 171
Лаврухина А. К. 78, 187
Лагузов В. П. 232
Лазарев Л. Н. 155
Лазаренко Е. К. 9, 34, ред. 40, ред. 49, 52, 90
Ламсден Дж. 9
Лангваген Я. В. 65
Ланге О. К., ред. 67
Ландольт 209
Лантратов М. Ф. 227
Лапицкий А. В. 157, 187
Лапчинская Л. Л. 156
Ларин Е. А. 65
Ларсен Е. 86
Латышев Г. Д. 77
Лаэрт В. И. 66
Лебедев В. И. 9, рец. 10, 23, 32, 34, 52, 73, 132, 200
Лебедев О. Л. 156
Лебедев П. И. 35, 52
Лебедев Т. А. 239
Лебедев Ю. С. 40
Лебедев-Зиновьев А. А., перев. и предисл. 36
Лебедева А. И. 160
Лебедева Д. А. 66
Лебедева О. Н. 133
Левин Б. Ю. 27, перев. 28
Левина М. И. 159
Левина С. 155
Левина С. Д. 52
Левинский С. В. 235
Левинсон-Лессинг Ф. Ю., ред. 11, 23, ред. 32, ред. 34, ред. 37
Левитский Л. П. 217
Левицкий О. Д. 7, 35, 80, 126
Левский Л. К. 78
Левченко В. М. 66
Левшин В. Л. 170
Легкова Т. К. 157
Лейдерман Ц. А. 191
Лейзерон М. С. 104
Лейкин Г. А., перев. 27, перев. 28
Лейпунская Д. И. 233
Лейтейзен Л. Г. 228
Леонардос 128
Леонов В. Н. 158
Леонова В. В. 103
Леонтьева А. А. 23, перев. 30
Лепешинская В. Н. 233
Лепешкин А. Н., перев. 9, перев. 90
Лепешков И. Н. 217
Лернер М. Е. 156
Лесных Д. С. 157
Летина З. И. 231
Лещинская М. С. 195
Ли А. Ф. 86
Либенберг У. Р. 48
Либман Э. 19, 132
Либман Э. П. 19, 35, 132, 133, 209
Лившиц А. К. 209
Лившиц Б. Г. 9
Лизунов Н. В. 47, 51, 53, 88
Лилеев И. С. 103
Линдгрен В. 9
Линденер Б. А. 31, 86
Линдтроп М. Т. 66
Липатова В. В. 35
Липис Л. В., рец. 9, 191, 192
Липлавк И. Л. 233
Липсон Г. 116
Лиса Н. Я. 48
Лисий В. А. 34
Лисовский А. Л. 37
Лисянская З. М. 208, 209
Литвин Д. Ф. 116
Литвин О. Л. 90
Литвиненко Н. С. 177
Литвинович А. Н. 23
Литиевые руды как сырье для добычи цезия 217
Литиевые соединения в России 132
Литий. Марки и технические требования 209
Литий. Методы анализа ГОСТ 8775-58, группа В-59 157
Литий. Подготовка раствора для количественного определения лития методом спектрального анализа 192
Литий. Производство, применение, сырьевая база 209
Литий. Сборник переводов 9
Литий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы 9
Лифатова З. И. 160
Лихарев Б. Б. 150
Лихачев А. 209
Личак И. Л. 51
Лишанский И. С. 236
Лобанов И. Ф. 86
Ловцюс А. В. 79
Логвиненко Н. В. 86
Логинов Н. А. 156, 238
Логинова В. Н. 35
Лодочников В. Н. 9, 86
Ложникова О. Н. 9, 85, 170
Лозицкая С. Ф. 154
Ломоносова Л. С. 9, 192

Ломоносова Т. Н. 191
Лонцих С. В. 9, 192
Лоран Г. 90
Лорд Р. 8
Лосев Н. А. 134
Лоскутов А. В. 52
Лотов В. В. 211
Луганский А. 209
Лугов С. Ф. 35
Луговской Г. П. 51
Лужковский В. Г. 103
Лужная Н. П. 157
Лукашев К. И. 9, 19, 35, 209
Лукашоў К. І. 35
Лун Ци-ян 152
Лурье М. Л., ред. 35
Лурье Ю. Ю., ред. 10, 157, 202, 209
Луфбуров Дж. 8
Луценко И. Ф. 193, 235
Лучицкий В. И. 9, ред. 51
Львов Б. В. 192
Любимов А. Л., реф., 133, реф. 208
Любимов В., реф. 38
Любов Б. Я., перев. 10
Люлька В. А. 23
Лядов В. С. 189
Ляликов Ю. С. 185
Ляссьёр А. 157
Ляхович В. В. 35, 52
Лященко Б. Г. 116

Магакьян И. Г. 35, 126, 132
Магнитные, проводниковые, полупроводниковые и другие материалы 9
Мазелев Л. Я. 233, 234
Мазель М. И. 51
Мазо Э. Э. 228
Мазуренко В. Д. 228
Мазурин О. В. 236, 239
Майдановская Л. Г. 157
Майер 177
Майорова Г. П. 209
Майская К. А. 234
Майтак Г. П. 116
Макаренко Ф. А. 35, 66
Макаров Е. С., доп. 12, 116
Макаров Л. Л. 157
Макаров С. З. 157
Мак-Даниель У. 208
Макларен 52
Мак-Найр А. Г. 8
Маковецкая М. А. 10
Маковский Ф. А. 234
Максимов А. 115, 116
Максимов В. М., ред. 11
Максимович Г. А. 66
Максимычева З. Т. 166
Малиновский Т. И. 114
Малкин В. И. 23, 157
Малышева В. С. 52
Малышева Д. С. 234
Мальцев М. В. 233
Малюга Д. П. 149
Малявкин Л. П. 230
Мамедов М. А. 52
Мандельберг И. Р. 155
Мандельштам С. Л. 27, 192, 193
Марбл Д. П. 19
Марей А. Н. 209
Марзуванов В. Л. 8, 191
Маркин Б. И. 234
Маркина В. Ю. 234
Марков П. Н. 150
Марковский А. П. 132
Марковский Л. Я. 10
Мартьянов Н. Н. 35, 90
Марьясова Р. П. 114
Масайтис В. Л. 35
Масдюпюи 103
Масевич А. Г., ред. 27, ред. 28
Масленников Б. М. 193
Масленникова Г. Н. 91, 239
Маслов П. Г. 234
Маслов Ю. П. 234
Маслова Г. Б. 202
Маслова Е. И. 103
Матвеев К. К. 35, 234
Матвеев М. А. 234
Матвеенко В. Т. 78
Матенко Е. Я. 231
Матерова Е. А. 52, 234
Матиас В. В. 90
Матковский О. И. 50, 53
Махинин В. А. 150
Мацонашвили Б. Н. 103, 234
Мацуда 56
Машкович М. Д. 230
Машовец В. П. 234
Медведев К. П. 46
Медведев С. С. 238
Медведева А. В. 235
Меерсон Г. А. 211
Меженный Я. Ф. 157
Межеричер Э. М. 195
Мезенцев В. А. 209
Мезон Б. 23
Мейер Г. Я. 66
Мейтак Г. П. 116
Меламид А. Е. 234
Мелешко В. П. 202
Меллет М. У. 234
Менге И. Н. 90
Менделеев Д. 23
Менделеев Д. И. 157
Меншуткин Б. Н. 157
Меренков Б. Я. 35, 90
Мерлич Б. В. 35
Месторождения урана и тория 132
Методы анализа рассолов и солей 178
Мехедов В. Н. 78
Мигович В. М. 234
Мизеров А. В. 73
Мизецкая И. Б. 159
Микей И. Я. 53
Микулин Г. И. 157
Миллер А. Д. 151
Милованов Г. Н. 209
Милутинович В. 193
Мильгевская В. Л. 75
Мильчевская-Рутковская В. Л. 53
Минаева К. А. 116
Мингазин Т. А. 157, 232
Минералогия полиметаллических месторождений Рудного Алтая 53
Минеральные ресурсы стран Африки 132
Минеральные ресурсы Турции 132
Миркина С. Л. 187
Мирлин Г. А. 19
Миронов В. А. 132, 234
Миронов В. Ф. 236
Миропольский Л. М. 35, 53
Мирошина В. П. 174
Митропольский Б. С. 53, 126, 132
Митчелл Р. Л. 31, 36

Михайлов Б. М. 234
Михайлова Г. А. 86
Михайлович М. Љ. 234
Михайловский В. Н. 234
Михалевич П. Ф. 228
Михеев В. И. 9, 90, 116
Михеев Е. П. 235
Михеев Н. Б. 187
Михеева В. И., ред. 11, 103, 234
Мищенко К. П. 155
Мовчан О. У. 194
Моисеев А. С. 66
Моисеев В. В. 234
Моисеев С. Д. 171
Мокиевский В. А. 18
Молдованцев Е. П., переработ. и доп. 130
Молева В. А. 52, 68, 89
Молчанов В. С. 157
Мольер К. 116
Монич В. К. 35
Монич Е. Е. 66
Моор Г. 53, 133
Моор Г. Г. 37
Мораес Л. Ж., ди 133
Морачёвский Ю. В., ред. 7, 66, ред. 67, 157, ред. 178
Моргенштерн З. Л. 170, 231
Моргулис Н. Д. 234
Морозенко Н. К. 35, 131
Морозов И. С. 157
Морозова О. Н. 9
Мосевицкий М. И. 229
Москалев Ю. И. 76
Москвин А. В. 35
Московская И. Ф. 239
Мостовский А. А. 234
Моцкус Д. В. 236
Мочалов К. Н. 193
Музылев С. В. 37
Муликовская Е. П. 67, 178
Муратова В. С. 73
Мурач Н. Н. 210, 234
Мурашев Г. М. 23
Мурзаев П. М. 133
Муромцев А. И. 135
Мусин Р. А. 35
Мусин Ю. Б. 35
Мушкетов И. В. 66
Мын Сянь-минь 40
Мысовский Л. В. 79
Мышляева Л. В. 234
Мясников В. С. 53
Мясников И. А. 201
Мятелкин П. В. 125

Н. Х. 210
На рынке лития 210
Набойщикова Т. Ф. 10
Набоко С. И. 19, 36
Навашина Н. А., перев. 7
Надгорный Э. М. 234
Надеждина Г. В. 158
Надирадзе В. Р. 36
Надь М. М. 159, 234, 235, 238
Назаренко В. А. 9, перев. 10, 168, 170, 176, 178
Назаренко М. Ф. 235
Наймарк Л. Э. 8, 191
Наковник Н. И. 36, 151
Наконечный А. С. 191
Налбандян А. А. 235
Наливкин А. Б. 89
Наливкина Э. Б. 36
Налимов В. В. 192, 193
Нарбутовских Т. С. 51
Нарбутт К. И. 189
Нарвайт Г. Е. 36
Наследов Б. Н. 19, 53, 133, 210
Неаполитанская В. С. 258
Негрей Е. В. 34
Недлер В. В. 9, 192, 193
Нейдинг А. Б., перев. 10
Нейман М. Б. 185, 235
Некоторые данные о производстве металлов в капиталистических странах 210
Некрасов Б. В. 23, 116, 157
Некрасов Б. П., ред. 9
Некрасов И. Я. 36, 133
Некрасова Г. А. 235
Немилов Ю. А. 235
Ненадкевич К. 53, 116
Ненюков С. С. 76
Непомнящая В. Н. 103
Несветайлова Н. Г. 151
Несмеянов А. Н. 193, 235
Несмеянов Ан. Н. 102
Нестеренко Н. Т. 240
Нефедов Е. И. 90, 151
Нехорошев В., реф. 128
Нехорошев В. П. 36, 133
Нечаев Ю. 235
Нечаева Е. А. 32
Ниггли П. 9, 23
Низковский П. Л. 7
Никитин В. В. 86
Никитин В. Д. 126
Никитин И. К. 133
Никитин О. Т. 171
Никитин Ю. В. 133
Никитина Е. А. 157, 178, 210, 235
Николаев А. В. 66, 90, 170, 235
Николаев В. А. 24, 36
Николаев В. И. 116
Николаев В. С. 24
Николаева-Федорович Н. В. 155, 231
Никольский А. П. 36, 90, 133
Никольский Б. П. 66, 157, 235
Никольский В. С. 85, 170
Никонова Е. И. 193
Никонова Л. И. 86
Никонова М. П. 180, 200
Никонова С. И. 86
Никулина Л. Н. 240
Нилус Э. Л. 166
Нильсен Р. 160, 239
Нир А. О. 91
Новиков А. И. 157
Новиков И. И., ред. 236
Новикова М. И. 129
Новоселова А. 210
Новоселова А. В. 210
Новохатский И. П. 36, 53, 66
Новые данные о состоянии минерально-сырьевой базы и экономике минерального сырья в капиталистических странах 210
Новые исследования по кристаллографии и кристаллохимии. Сборник 4 9
Новые исследования по химии 235
Новые месторождения петалита в Южной Родезии 133, 217
Новый вклад в производство LiOH 210
Новый литиевый минерал — бикитаит 91
Новый электрический влагомер (ГДР) 235
Ногути 68

Ноддак В. 36, 91
Ноддак И. 36, 91
Нодзаки 181
Нойес А. [А] 168
Нокколдс С. Р. 36
Номоконова Н. А. 193
Нопф А. 36
Нордвик Л. В. 227
Носов Г. И. 53
Ноткина М. А. 190, 193
Нумерова В. Н. 132

О контроле над экспортом лития из США 210, 217
О плавкости некоторых кремневокислых солей глицина, лития и цирконовой земли 103
О получении, свойствах и применении лития 210
О сырьевых ресурсах и размерах производства плавикового шпата, бора, бериллия, лития и магния в капиталистических странах 133
О целесообразности применения литиевых минералов в производстве санитарно-строительной керамики 235
Об определении «редких» элементов при анализе горных пород 36
Области применения цезия и рубидия 235
Обручев В. А. 9, 126, 133
Объем продаж американской фирмы по производству лития 217
Овчаренко Н. Н. 102
Овчинников А. М. 10, 66
Овчинников И. М. 64
Овчинников Л. Н. 36, 126
Овчинникова Г. В. 78, 160
Огильви А. Н. 66
Ожигов Е. П. 79
Озеро Сирлс — крупнейший источник получения лития в США 133
Озеров И. М. 133, 151
Озеров К. Н. 133
Озеров Р. П. 116, 235
Озерский А. 133
Озол Я. К. 176
Олдрич 79
Олдрич Л. 77
Олдрич Л. Т. 78, 79, 91
Олейников И. Н. 217
Олсоп 180
Омельченко Ф. Н. 53
Омори 56
Ониси 40
Опалев А. Ф., ред. 129, 129, ред. 130
Определение абсолютного возраста 79
Определение возраста лепидолитов 79
Определение геологического возраста 79
Определение лития в горных пордах флуоресцентным методом 170
Определение лития весовым методом в силикатных породах 166
Определение лития в растворах с применением пламени 193
Определение малых количеств лития 157
Определение натрия и калия в металлическом литии посредством фотометрии пламени 180
Определение плотности и влажности грунта с помощью гамма- и нейтронного излучения 235
Определение щелочных металлов в нерастворимых силикатах методом ионообменной хроматографии 202
Орджоникидзе К. 79
Оречкин Д. 180
Орищенко А. В. 116
Орлов Н. А. 66
Орлов О. Е. 133, 235
Орлова Е. В. 133, 134
Орлова Е. М. 229
Орлова З. В. 10
Орлова Л. М. 66
Орловский С. Т. 66
Ормонт Б. Ф. 116
Орниг 64, 177
Осико В. В. 233
Осипов О. А. 24
Осипьян Ю. А. 234
Осичкина Р. Г. 66
Ослабление контроля над импортом лития в Англии 210
Осмоловский К. Н. 133, 210
Основные проблемы научно-исследовательских работ Института минерального сырья на III пятилетие 19
Островский И. А. 53, 130
Остроумов Э. А. 156, 157, ред. 178
Остроушко Ю. 210
Остроушко Ю. И. 10, 180
Открытие крупного месторождения поллуцита в Южной Родезии 217
Открытие месторождений литиевых минералов в Индии 133
Отчет о состоянии и деятельности Геологического Комитета за 1923 г. 19
Очистка бериллия электролизом 235
Ошерович А. Л. 193, 235

Павленко А. С., перев. 39
Павликов А. С. 36
Павлова Е. Н. 237
Павловская В. Г. 233
Павлушкин Н. М. 235
Павлюченко М. М. 189, 193, 195
Падалка Г. Л. 126
Падуров Н. 53
Падуров Н. Н., ред. и коммент. 85
Палеев О. А. 233
Палкин А. П. 236
Палкина Н. А. 236
Пальвелев В. Т. 202
Паляничка И. Т. 176
Панова В. П. 101, 102
Пантелеев И. Я. 66
Панченков Г. М. 171, 201
Пап А. М. 36
Парамонова В. И. 66
Парфенов А. И. 235, 236
Парфенов В. А. 210
Парфенов И. А. 236
Парфенова Е. И. 73
Пасынков В. В., ред. 9
Пауль И. И. 170
Паушкин Я. М. 158
Пахолков В. Д. 133
Пахомов В. И. 113
Певцев Г. А. 193
Педашенко А., реф. 79
Пейдж Л. Р. 8
Пекарская Т. Б. 79
Пекерский М. А. 79
Пельш А. Д. 133, ред. 178

Пенчев Н. П. 67
Пенчева Е. Н. 67
Первое Всесоюзное совещание по редким элементам в Москве с 27-го по 30-е апреля 1925 г. 19
Первушин С. А. 133, 134, 210
Первый Всесоюзный съезд минералогов в Ленинграде с 1-го по 7-е января 1927 г. 19
Перекалина З. Б. 101, 102
Перельман А. И. 24, 36, 151
Перельман И. 79
Перельман Ф. М. 10, ред. 10, ред. 24, ред. 78, ред. 79, ред. 155, 157, ред. 181, ред. 202, ред. 210, 210
Переработка сподумена на соединения лития на заводах «Американской литиевой корпорации» 210
Перкас М. Д. 234
Перкин Д. Е. 22
Перспективы использования атомной энергии в ракетных двигателях 236
Перспективы развития твердых ракетных топлив в США 236
Песина А. Я. 156
Петерс К. 32
Петренко-Критченко П. 24, 158
Петрикова М. Н. 7
Петров А. А. 236
Петров А. Д. 231, 236
Петров В. И. 234, 236
Петров В. П., перев. 8, 36, 53, перев. 86, 124
Петров Г. И. 86, 178
Петров Д. А. ред. 46
Петров Е. С. 158
Петров Н. А. 209
Петрова А. И. 65, 76
Петросян В. П. 236
Петушкова С. М. 103
Печерская Ю. И. 193
Пешехонова Н. В. 235
Пешкова В. М. 180
Пигулевский Г. В. 236
Пийп Б. И. 67
Пилипенко П. П. 36, 53, 86
Пиневич Н. Г. 90
Пинскер З. Г. 18, 19, 116, 118
Пинчерл 236
Пиотровский К. Б. 233
Пирогов А. А. 236
Пирогова Н. И. 103
Писарев В. Д. 193
Писаревский А. Н. 235, 236
Плавник Г. М. 115
Пламеневская Н. Л. 36, 53
Планер Д. 91
Планер К. Г. И. 91
Плесков В. 171
Плешанов С. П. 133, 134
Плешанов С. С. 135
Плотников В. А. 158
Плюснина И. И. 116
Плющев В. Е., ред. 9, ред. 11, ред. 39, ред. 67, ред. 78, ред. 80, 91, 92, ред. 102, ред. 103, 103, ред. 104, 104, ред. 155, 158, ред. 158, ред. 160, 166, ред. 174, ред. 178, ред. 179, ред. 180, 202, ред. 202, ред. 209, ред. 210, 210, 211, ред. 211, ред. 212, ред. 229, ред. 232, ред. 233, ред. 238, ред. 239
Пляшкевич Л. Н. 53
По страницам иностранных технических журналов 210
Победимская Е. А. 114
Поваренных А. С. 53, 86, 116
Погодин С. А. 236, 239
Погуляева А. И. 195
Подгорная Е. А. 7
Поддубный И. Я. 229
Подмошенский И. В. 192
Подоланский Дж. 27
Подчайнова В. Н. 156
Пожарицкая Л. К. 32, 54
Пожарицкий К. 134
Пожарская Г. В. 102
Позаманпиер А. Г. 236
Поздняков А. А. 170, 187
Поздняков П. Г. 103
Позин М. Е. 211
Полдерварт А., ред. 30, ред. 36, ред. 38, ред. 39
Полевая Н. И. 187
Полевой П. И., ред. 135
Поленова Т. Б., ред. 178
Полет на Марс 236
Поликарпочкин В. В., ред. 149
Политова Н. М. 236
Полишкин С. Л., ред. 149
Полкав Р. Я. 211
Полканов А. А. 37, 78
Полквой О. С. 34
Полкопин Ф. 54
Половинкина Ю. И. 37, 91
Половицкая М. Е. 217
Положение с литием 211
Положение с литием в капиталистических странах 211
Положение с литием в США 217
Положение с литем в США и Канаде 217
Полонский А. М. 103
Полонський Т. М. 34
Получение и применение изотопов 236
Получение литиевых солей из литийсодержащих фосфатных минералов 211
Полуэктов Н. С. 9, 10, перев. 10, 168, 178, 180, 200
Поль А. С. 133
Полькин С. И. 10, 211
Поляков В. Д. 68, 136
Поляков Ю. А. 73
Полякова Е. Д. 54
Полянский Н. Г. 24, 154
Померанцев Ю. И. 240
Понизовский Л. Б. 79
Пономарев А. И. 10, 178
Пономарев В. Д. 187
Пономарев И. Ф. 91
Пономарева А. М. 7
Пономарева Л. К. 67
Попкова Е. Г. 116
Попов К. М. 178, ред. 217
Попов Л. В., доп. 52
Попов С. Д. 152
Попова Т. П. 19
Порай-Кошиц М. А. 18, 116, 117
Португалов Д. И. 231
Посохов Е. В. 65, 67, 192
Поставка литиевой руды из Канады в ФРГ 211
Преображенский И. А. 7, 37, 54, 134
Преображенский П. И. 134
Преснов В. А. 117
Приближенный количественный спектральный анализ минерального сырья, основанный на ослаблении интенсивности спектральных линий на три порядка 10

Прибыли американской фирмы по производству лития 217
Привалова В. Е. 235
Приев Я. М. 233
Приклонский В. А., ред. и предисл. 55
Применение изотопов в технике, биологии и сельском хозяйстве 237
Применение литиевых минералов в стекловарении 237
Применение радиоактивных изотопов в промышленности, медицине и сельском хозяйстве 237
Прингсгейм П. 237
Припои в производстве управляемых снарядов 237
Приходько Н. Е. 157
Продажа Канадой литиевых концентратов Соединенным Штатам 211, 217
Продажа лития американской фирмой 217
Производство и потребление металлического лития 211
Производство и экспорт литиевых руд странами Африки 217
Производство и экспорт цезиевого концентрата (поллуцита) 217
Производство лития в США 217
Производство лития и добыча литиевых минералов в некоторых капиталистических странах 217
Производство цветных металлов и добыча их руд в Бельгийском Конго 217
Прокопенко Н. М. 131
Прокофьев В. К. 8, 192, 193
Проскуровский Л. В. 86
Протодьяконова З. М. 54
Протопопов В. Н. 193
Прохоренко В. К. 117
Прохоров В. А. 228
Прохоров В. Г. 151, 193
Прохоров Ф. Г. 202
Проценко П. И. 158
Прочность легкого сплава с литием при 200° 237
Пруслин Я. А. 233
Пршибил Р. 10
Пузанова К. П. 10
Пузей И. М. 116
Пунгор 181
Пушкарев В. В. 171
Пчелкина М. А. 157, 187
Пшибрам К. 91
Пых Е. С. 228
Пышкина А. А. 185
Пэк А. В., перев. 7
Пэлач Ч. 8
Пяртли К. П. 217
Пятницкий А. И. 237
Пятницкий И. В. 166, 185
Пятницкий П. П. 37, 54

Рабинович А. В. 54
Рабинович Ф. К. 37
Рабкин М. И. 134
Рабовик Я. И. 156
Работнова Т. Н. 237
Равдель А. А. 7
Радий в Печерском крае 67
Радимов Н. Л. 202
Радиоактивные методы контроля и регулирования производственных процессов 237
Радкевич Е. А. 54, 134
Радько Н. И. 63
Разуваев Г. А. 158, 170
Разумная Е. Г. 86
Разумова В. Л. 235
Разумовский Н. К. 7, 86
Райский С. М. 8, 192
Райхбаум Я. Д. 9, 192
Раковский Э. Е. 187
Ракузин М. А. 117
Рамбиди Н. Г. 113
Ранкама К. 10, 151
Расницын П. А. 237
Рассел Р. 78
Ратжи В. 116
Рафф Е. Л. 193
Рахман И. З., ред. 133
Ревис И. А. 239
Ревуцкая Е. Д. 31, 54
Регель В. Р. 117
Редкие металлы капиталистических стран 10
Редкометальные пегматиты. (Реферированные статьи) 134
Рез И. С. 237
Резник 158
Резников А. А. 67, 178, 185
Рейнор Г. С. 12
Рейфман М. Б., ред. 47, ред. 52, ред. 55, ред. 129
Ренц С. В., перев. 7
Ренц-Здравомыслова С. В., перев. 91
Реньоль Г. 91
Репухова З. Н. 233
Ресурсы полезных ископаемых Урала 134
Реутов О. А. 237
Ржевуская Т. Л. 228
Ривкина М. А. 190, 193
Ридберг Дж. 158
Риделл Г. К. 237
Рискин В. Я. 117
Ристич С. 193
Риш М. А. 51, 67, 76
Робертсон Дж. М. 117
Робинсон А. 103
Рогачев Д. Л. 48, 89
Рогова С. Т. 156
Родин Г. М. 195
Родин С. С. 187
Родионов А. Н. 194, 237
Родионов С. П. 54
Родионов С. Ф. 237
Рожков Б. Н. 37
Рожкова Е. В., ред. 86, 86, ред. 87
Розанов Н. Н. 195
Розенберг В. М. 234
Розенберг Н. Б. 217
Розенбуш 86
Розенгарт М. И. 232
Розенфельд Л. М. 237
Розенцвит А. О. 135
Розин А. М. 37
Розин М. С. 133, 134, 217
Розовская Н. Г. 79
Рой Р. 90
Ром Я. М. 67
Романов А. М. 237
Романов И. Л. 180
Романова Л. В. 193
Романович И. Ф. 126
Романчук Л. В. 240
Ромм И. И. 30
Ронов А. Б. 37, ред. и предисл. 39
Россовский Л. Н. 126
Россолимо Л. Л., ред. и предисл. 11

Рост производства и потребления цезия и рубидия 211
Рост производства лития 211
Ростарчук А. А., перев. 10
Ротко М. А. 29
Ротмон Л. Э. 25
Роуз М. 211
Руб М. Г. 34, 37, 54, 134
Рубидий. Сборник переводов 10
Рубидий в свинцовых и бариевых стеклах 237
Рублев С. Г. 63, 173, 174
Рублева В. В. 158
Руденко Г. А. 193, 235
Руднев Н. А. 187
Рудо-минеральное сырье СССР 134
Рузавин И. И. 156
Рукавишникова И. А. 50
Рукман Г. И. 232
Руководство по препаративной неорганической химии 10
Румянцев С. В. 237
Русаков М. П. 134
Русанов А. К., ред. 8, ред. 9, 10, 46, 190, 192, 193, 194
Рутковская В. Л. 208
Рыбальченко М. К., перев. 10
Рыжиков Б. Д. 51
Рысс И. Г. 166
Рэдклифф 236
Рэн Ф. 237
Рябов А. В. 185
Рябчиков Д. И. 158, 202
С. В. 67
С. Л. 76
Савинова Е. Н. 31, 49
Савинцев П. А. 117
Савицкая П. В. 88
Савицкий Е. М., ред. 9, 211
Савченко В. П. 79
Савченков Ф. 158
Савченков Ф. Н. 87
Сагалович И. И. 160
Садиков В. С. 79
Садиленко К. М. 235
Садовский Ю. А. 126
Сажин Н. П. 19, 211
Сажина Л. И. 37, 54
Сазонова В. А. 158
Сайдзё 68
Салпетер Е. 27
Салтыкова В. С. 54
Сальдау П. Я. 228
Сальдау Э. П. 18
Самарин А. М. 79, 237
Самойло М. В. 134
Самойлов А. Г. 237
Самойлов О. Я. 67, 117, 158
Самойлов Як. 87
Самон 67
Самон Л. 178
Самсонов Г. В. 10, ред. 10, 238
Самусь В. А. 227
Самуэльсон О. 10
Сантгольцер В. 63
Сарапулов Ф. Я. 49
Саркисов Э. С. 117
Саркисян С. Г. 134
Сарратоса Х. 55
Сатпаев К. И. 20, 37
Сауков А. А. 10, 20, 24, ред. 34, 35, ред. 77, 87, 151
Саухатас И. С. 133
Сафонова Е. С. 179
Сафронов Н. И. 151
Сафьянников А. 126
Сахама Т. Г. 37
Сахаров А. С. 48
Сахаров Б. А. 211
Сахаров В. Н. 238
Свержинская Е. 174
Свержинская Е. А. 178
Свет Я. М. 133
Свешников Г. Б. 87
Свешникова Е. В. 37
Свириденко В. А. 235
Свитальский Н. И. 37, 126
Свойства металлов и сплавов 10
Севченко А. Н. 54
Сегнетоэлектрические свойства метаниобата свинца 238
Сегнетоэлектрический фазовый переход в бисульфате рубидия 238
Седлецкий И. Д. 73, 87, 117
Сейлз Ф. 208
Сейфер Г. Б. 158, 159
Селвуд П. 10
Селиванова А. С. 158
Селивохина М. С. 103
Селисский Я. П., ред. 12
Сельский В. А. 37
Селяков Н. 189
Семененко Н. П. 37, 54, 79, 127, 134
Семенов А. И. 127
Семенов Е. И. 54, 91
Семенова Е. И. 11
Семилетов С. А. 18
Семишин В. И. 258
Семушкин А. М. 171, 202
Сендэл Е. Б. 10
Сенявин М. М. 202, 211
Сергеев Е. А. 151, 194, 195
Сергеев Е. М. 73
Сергеева О. С., ред. 9, ред. 208, ред. 212, ред. 239
Сердюкова А. С. 77
Сердюченко Д. П. 37, 54, 87, 117, 134, ред. 134
Серебряков Л. П. 217
Серпухов В. И. 127
Сеткина О. Н. 189
Сиборг Г. 79
Сигида Н. П. 154, 158
Сидоренко А. В. 19, 37
Сидоренко Г. А., рец. 9
Сидоров Л. Н. 171
Сидорова К. Н. 174
Силин-Бекчурин А. И. 65, 67
Силина Г. Ф. 211
Сильвестрова И. М. 233
Симанов Ю. П. 103, 115, 155, 189
Симода 56, 93
Симонов В. И. 117
Симпозиум по рентгеноструктурному анализу и кристаллохимии 117
Синегуб Е. С. 38, 91
Синицын В. В. 238
Синклер У. 211
Синтезы реактивных топлив из бороводородов 238
Синякова С. И. 9, 185
Сирота Н. Н., ред. 8, ред. 9
Ситник Г. Ф. 200
Ситнин А. А. 54, 129

Ситницкий Ю. И. 234
Скворцов Г. Б. 91
Скляр В. Т. 56
Скляренко С. И. 211, 238
Склярук Д. И. 20
Скопинцев Б. А. 158
Скорца 128
Скробов А. А. 67
Скрылев Л. Д. 171
Скрышевский А. Ф. 117
Скурат В. Е. 171
Славинский М. П. 10
Славянов Н. Н. 20, 67
Слевин М. 88
Слепнев Ю. С. 38
Сливко М. М. 54, 55
Смейлс 67
Смейлс А. А. 178
Смелянская Г. А. 87
Смирнов А. А. 7
Смирнов А. И. 38, 55
Смирнов В. А. 67, 115
Смирнов В. И. 10, ред. и предисл. 12, 20, ред. и предисл. 65, 127, ред. и предисл. 127, 151
Смирнов М. В. 156, 238
Смирнов С. С. 7, 20, 38, 127, 134, 135
Смирнов-Аверин А. П. 202
Смирнов-Верин С. С. 135
Смирнова Н. Л. 117
Смит М. К. 10
Смит Ф. Г. 24, 127
Смолин П. П. 38
Смольков Н. А. 158
Смольянинов Н. А. 10, 11, 20, ред. 30, ред. 34, 55
Сморчков И. Е. 34
Снесарев А. П. 195
Снигиревский В. В., реф. 210
Снижение цены на литий в США 211
Соболев В. 11, 24
Соболев Вл. 117
Соболев В. С. 7, ред. и предисл. 30, 87
Соболев М. Н. 211
Соболев Н. Д., ред. 11
Соболев Н. Н. 195
Соболев Р. Н., перев. 11
Соболева Н. А. 238
Соболевский В. И. 11, 38
Соболь С. И. 117
Советская геология к XVII Международному геологическому конгрессу 20
Советская геология к VII съезду Советов 20
Современное оборудование для работы с радиоактивными изотопами 171
Соголова Т. И. 233
Соединение лития 211
Соединения лития для керамики, эмалей и стекла 238
Создание фирмы по добыче литиевых минералов в Испании 217
Созонов С. И., перев. с доп. 8
Соколов В. А. 102, 118
Соколов В. И. 91
Соколов В. С. 238
Соколов Г. А., ред. и предисл. 102, ред. и предисл. 126, ред. и предисл. 132, ред. и предисл. 135
Соколов Д. В. 65
Соколов Д. С. 67
Соколов И. Ю. 20
Соколова А. В., перев. 78
Соколова А. И. 63, 155, 177, 191
Соколова Е. Б. 236
Соколова Е. П. 115
Соколова Н. П. 228
Соколова О. Н. 157, 235
Сокольский Д. В. 238
Сокращение добычи литиевых руд в Южной Родезии 217
Соли лития в минеральных источниках 67
Соловьев А. Ф. 116
Соловьев В. Я. 211
Соловьев П. П. 211
Соловьев С. П. 7, 38, 55, 91
Соловьева М. Г., ред. 217
Солодов Н. А. 38, 55
Солодовник С. М. 190, 193
Солодовникова Л. Л. 55
Соломин Н. В. 238
Соломкина С. Г. 88
Сонгина О. А. 11
Сонин А. С. 118, 231, 237
Сорокина А. А. 170
Сорочан А. М. 202
Соседко А. Ф. 49, 55, 91, 135, 137, 152
Соседко Т. А. 55, 118
Составы, тормозящие коррозию 238
Состояние минерально-сырьевой базы капиталистических стран 211
Спайсер Г. 7
Спектор И. Е. 129
Спекторов Л. А. 195
Спирин Ю. Л. 238
Спиро Н. С. 38, 118
Спицын В. 211
Спицын В. И. 20, 73, 77, 115, 158, 187
Спицын Викт. И. 155, 189
Сплавы магния с литием 238
Справочник по полезным ископаемым Северокавказского края 135
Справочник химика 11
Справочное руководство гидрогеолога 11
Справочное руководство по петрографии осадочных пород 38
Спутник геохимика и минералога 11
Срывцев В. А. 158
Ставров О. Д. 32, 38
Стальнов Г. И. 135
Станкеев Е. А. 30, 129
Старик И. Е., ред. 10, ред. и предисл. 77, ред. и предисл. 79, 79, ред. и предисл. 80, 185
Старик Ф. Е. 67, 79
Старик-Смагина А. С. 185
Стариков К. З. 118
Старкова А. Г. 27
Стародубцев С. В. 237
Старынкевич-Борнеман И. Д. 87
Стасова М. М. 103, 118
Стаханова М. С. 102
Степанов А. В. 118
Степанов Б. А. 157, 187
Степанов Б. Л. 135
Степанов В. В. 20
Степанов И. С., ред. 9, ред. 10, ред. 129, 135, 211
Степанов П. А. 151, 194, 195
Степанова А. В. 102
Степанова К. М. 67
Стерин Х. Е. 257
Стилл Д. К. 38, 238
Стишов С. М. 51

Стокбарджер Д. 103
Столл В. К. 38
Столяров К. П. 174
Странский И. 116
Стратонович Е. Д. 91
Стрелкин М. Ф. 91, 135, 151
Стриганов А. Р., ред. 9, 171
Строганов Е. В. 113
Строева М. В. 25
Стромберг А. Г. 156, 185
Струве Э. А. 11
Структура стекла 238
Стулов Н. Н. 35, 87, 91, 131
Сугияма 240
Сунь Жуй-фан 87
Сурков В. Н. 66, 67
Сурков Ю. А. 184
Суслова С. И. 91, 151
Суслова Э. А. 202
Сущинский П. П. 135
Сулярова О. В. 25
США 211
Сырейщикова В. И. 229
Сыркин Я. К. 24
Сырова Е. И. 134
Сырокомский В. С. 135
Сысоев А. 158
Сы Ю-дун 137

Тагеева Н. В., перев. 27, 38, 67, перев. 91
Тада 160
Такео М. 195
Таккинг Л. Р. 238
Талалаева Т. В. 159, 194, 233, 234, 235, 237, 238
Талипов Ш. Т. 159, 238
Тальрозе В. Л. 171
Тананаев И. В. 24, 103, 159, 166, 169, 187
Тананаев Н. А. 159, 168, 174
Танатар И. И. 24, 127
Тараканов В. М. 191
Тарасов Е. П. 135, 151
Тарасова В. М. 238
Тарасова Е. И. 228
Таратута Л. А. 129
Тарновский Г. Н. 55
Татаринов П. М., ред. 9, 20, ред. 50, ред. 92, ред. 114, ред. 126, 127, ред. 128, перераб. и доп. 130
Татарский В. Б., ред. 38
Таусон Л. В. 38, 55
Твалчрелидзе А. А. 135
Тейлор В. 118
Телегина И. В. 115
Темерецкая А. Г. 38
Теплова Я. А. 24
Терентьева К. Ф. 38
Термическое расширение некоторых минералов, содержащих окись лития 87
Тетерин Е. Д. 236
Тетяев М. 135
Техническая конференция Отделения стекла Американского керамического общества 239
Техническая энциклопедия. Справочник физических, химических и технологических величин 11
Тилтон Д. 188
Тильманс Ю. Я. 103
Тимофеев В. Д. 33
Тимофеев П. В. 239
Тимофеева В. А. 93
Тимофеева З. Н. 7
Тимофеева Н. А. 73
Типовые ферритовые сердечники 239
Тисов Л. 211
Тиссен С. 151
Титлянова А. А. 73
Титов А. 91
Титов В. 135
Титов В. И. 159
Титов Н. Е. 78
Титова Н. А., перев. 7, перев. 51, перев. 124, перев. 126, перев. 129, перев. 132, 151
Тихомиров И. И. 158
Тихомиров Н. 38
Тихомиров Н. И. 134
Тихомиров С. В. 24, 159
Тихомирова М. М. 67
Тищенко В. 20
Тищенко Г. Н. 118
Ткалич С. М. 151, 152
Ткаченко Б. В. 37
Ткачук В. Г. 67
Ткачук Л. Г. 38
Токарев В. А. 38
Толмачев Ю. М. 38, 55, 66, 195
Толмачева Н. С. 230
Толпыго К. Б., перев. 103
Толстихин Н. И. 68
Толстихин О. Н. 68
Толстихина К. И. 55, 90, 91, 124, 170
Толстопятова А. А. 239
Тома 159
Тома Г. 212
Томин Ю. А. 239
Томлинсон 79
Топтыгин Д. Я. 157
Топунова Г. А. 38
Топчиева К. В. 239
Торопов А. П. 185
Торопов Н. А. 118, 160
Трапезников А. А. 239
Трахтенберг Ф. И. 160
Трегер В. Е. 11
Тредвелл 177
Троицкая А. П. 91
Тронев В. Г. 217
Трофимов А. В., ред. и предисл. 77, ред. и предисл. 78, ред. и предисл. 79, ред. и предисл. 80, ред. и предисл. 91
Трофимов В. С. 135
Трухманова Л. Б. 233
Тугаринов А. И., перев. 78, перев. 80
Тузова Л. С. 46
Тулинова В. Б., перев. 64, 158
Тулуб Т. П. 229
Туманов С. Г. 91, 239
Туницкая В. Ф. 239
Туницкий Н. Н. 202
Туровский С. Д. 55, 91
Турьян Я. И. 185
Тушинский Л. И. 239
Тюрнер Ф. С. 135
Тюрюканов А. Н. 73
Тютюнникова Т. И. 180, 195
Тяжелые галогены и щелочные металлы 68

Уайтинг Ф. Б. 78
Угнячев Н. Я. 195
Уингфилд 180
Уклонский А. С. 20, 24, 79

Улановская Л. С. 233
Ульриф Ф. 63
Ульянов А. И. 159
Ульянов Д. Г. 52
Уманский М. М. 115
Унковская В. А., ред. 33, ред. 89, ред. 92, ред. 131
Унксов В. А. 33, 131
Уотерс А. К. 38
Уоттон В. О. 90
Уразов Г. Г. 68, 92, 136, 160, 239
Урусовская А. А. 85, 103, 115, 117
Усанович М. И. 24, 160
Усова Т. В., перев. 12
Успенская Л. Н. 134
Успенская Т. А. 178
Успенский Н. М. 7, ред. 115, 127
Устиев Е. К. 68, 92
Устиловская Р. И. 63
Утида И. 103
Ушаков М. И. 240
Ушакова Е. Ф. 239
Ушакова Н. Н. 7
Уэди В. 230
Уэст Т. С. 160

Фабрикова Е. А. 181
Файн Э. Е. 191
Фалькова О. Б. 9, 192
Фанус 179
Фарафонов М. М. 191
Фаркар Р. 78
Фатеева Л. Н. 24
Фаулер В. А. 27
Фаустов А. П. 24
Фауль Г. 79
Федоров Е. С. 11, 38, 87, 118
Федорова Н. Н. 116
Федоровский Н. М. 68, 87, предисл. и ред. 134, 136
Федосеева О. П. 202
Федотов Н. А. 239
Феклисов Г. И. 239
Фельдман Г. М. 11, 211
Фельдман Л. Г. 32
Фельдман Р. 208
Фельдман Р. В. 63, 68, 166, 169, 208
Феофилов П. П. 11, 103
Ферднева Е. М. 234
Феринтер Д. П. 233
Ферсман А. Е., ред. 8, ред. 11, 11, ред. и предисл. 12, 20, 24, ред. 30, ред. 33, ред. 38, 38, 39, ред. 39, 55, ред. 65, 68, 87, ред. 88, ред. 89, ред. 91, 92, ред. 92, 118, 127, ред. 129, ред. 131, ред. 135, 136, ред. 136, 152, 212 ред. 257
Фесенков В. Г. 28
Фетисова Т. И. 64
Фиалков Я. А. 158, 160, 212, 239
Филатов К. С. 20, 136
Филатова В. Я. 170
Филатова Н. В. 201
Филимонов А. А. 237
Филимовов В. А. 23
Филимонов Л. Н. 192, 195
Филимонова Н. П. 235
Филиппов А. Н. 11, 38, 55, 190
Филиппов В. А. 126
Филонов Б. О. 189, 195
Филонов И. О. 193
Филянд М. А. 11
Финкельштейн И. Д. 104
Фирсов Л. В. 55
Фист М. В. 28
Флейшер М. 39
Флеров Б. Л. 39
Флёрке 24
Флоров В. А., ред. 211
Фомичев М. М. 68
Фомичев М. С. 79, 237
Форстер 174
Фрадкин М. И. 27
Фрайман И. Б. 212
Фрайтаг 239
Франкевич Е. Л. 171
Франк-Каменецкий В. А., рец. 9, 48, 55, 118, 189
Фрейдлин Л. Х. 160
Фрид Э. И. 104
Фридберг И. Д. 118, 239
Фриденберг А. Э. 235
Фрондель К. 8
Фрост А. В. 11, 189
Фротшер 202
Фрум Ф. С. 174
Фрумкин А. Н. 24, 155, 231
Фуарж 202
Фуга Н. А. 191
Фукс Г. И. 118
Фурсина М. М. 174
Фут Р. 239
Фухс Г. 92

Хаар Д., тер. 27
Хаберландт Х. 39
Хазанов В. С. 239
Хаин В. Е. 37, ред. и предисл. 78
Халдин В. Г. 113
Халкин В. А. 78
Хамагути 93
Хамрабаев И. Х. 39
Хан О. 79
Ханаев Е. И. 180
Хананашвили Л. М. 234
Хандросс Л. М. 92
Харашвили И. Г. 136
Харвей Х. В. 11
Харлей П. М. 80
Хасин Р. А. 39
Хасэгава 56
Хатчисон 80
Хачатурян Э. А. 39
Хвостова В. А. 92
Хегедюш 181
Хедер Р. 160, 239
Хедли 46
Хейдинг 155
Хейнман А. С., перев. 103
Херд Д. 239
Херре М. 160, 239
Хетчиков Л. Н. 55
Хёрлбат 55
Хименес-Салас Х. 55
Хитаров Д. Н. 33
Хитаров Н. И. 24, 25
Хитров В. А. 104
Хитров В. Г. 10, 194
Хитрова Н. Н. 104
Хлопин В. 136
Хлопин В. Г. 55, 80, 92, 136, 212, 239
Хлопин Г. В. 68
Хмельков В. Ф. 104
Ходикель Е. П. 239

Ходьков А. Е. 136
Хожаинов Н. П. 39
Холик В. К. 78
Холлендер Дж. 79
Холмов Г. В. 92
Холмс А. 80
Холодов В. Н. 39
Хольтедаль У. 136
Хомутов Н. Е. 118
Хорош Д. М. 239
Хорстман Э. Л. 39
Хотенок М. М. 127
Хотин Б. А. 187
Хохлов В. В. 192
Хохлова А. В. 156, 166
Хоцяновский О. И. 185
Христианов В. К. 150
Хроника 212
Хрущев А. А. 239
Хрущев В. Г., ред. 79
Хрущев Н. А. 212
Хуан Чу-шан 152
Хэкспилл Л. 212
Хэмпсон Дж. К. 118

Цапенко И. И. 68
Цапп 181
Цареградский В. А. 127
Царовский И. Д. 51
Цветков А. И. 92
Цветные и редкие металлы в военной подготовке капиталистических стран 212
Цветные металлы 136
Цветные металлы и сплавы 212
Цезиевый ионный двигатель 239
Цезий, рубидий и литий 212
Цезий. Сборник переводных статей из иностранной периодической литературы 11
Цены на концентраты и металлы в Великобритании 212
Цены на литиевые руды 212
Цепелевич Е. Е. 237
Циглер К. 239
Цифринович В. Е., ред. 63, ред. 66, ред. 129
Цыганов Е. М. 92
Цыпин С. Г. 233
Цыпкин С. И. 77

Чадаева В. В. 101, 102
Чайка М. П. 191
Чалый В. П. 158
Чеботарь Н. Г. 185
Чен Ш. 195
Ченцов И. Г. 49
Ченцова Л. Г. 55, 56, 104
Чепелевецкий М. Л. 160
Чепкасова Н. Я. 65
Чепцова М. И. 86
Червяков Н. И. 178
Чердынцев В. В. 11, 25, 28, 80
Черепанов А., перев. 230, перев. 238
Черепанов А. М. 88, 229
Черкашин Е. Е. 189
Черкесов А. И. 170
Чернева Е. П. 202
Черник Г. П. 39
Чернихов Ю. А. 178, 211
Чернов А. А., рец. 8
Чернов В. И. 39
Чернова Н. Г. 234
Черносвитов Ю. Л., ред. 135
Чернцов А. 68
Чернцов А. И. 68
Черный В. С. 187
Черных В. В. 7, 92
Чернышев Е. А. 236
Чернышева Т. Н. 229
Чернышкова Л. П. 51, 136
Черский Н. В. 136
Чесноков О. Ф. 150
Чеснокова Н. Н. 233
Четвериков С. Д. 11
Чигирин Н. И., ред. и доб. 11
Чижиков Д. М. 240
Чинаева А. Д. 240
Чирвинский П. И. 63
Чирвинский П. Н. 11, 25, 28, 39, 56, 68, 104
Чиркин В. С. 11
Чистова Е. М. 227
Чмутов К. В., ред. 10, 201, 202
Чумаков А. А. 92, 104, 136, 152
Чураков А. Н. 134
Чухров М. В. 231
Чухров Ф. В. 92
Чжу Иань-ан 240

Шабанов Я. Ф. 240
Шабынин Л. И. 56
Шавло С. Г. 11, 127, 136
Шаврова Н. Н. 49
Шаврыгин П. И. 73
Шадлун Т. Н. 50
Шалимова К. В. 240
Шамовский Л. М. 102, 118, 231
Шампье 104
Шамрай Ф. И. 11, 228, 240
Шапиро С. А. 9
Шаргородский С. Д. 160
Шаронов М. Н. 56
Шаскольская М. П. 87
Шаталина Г. А. 156, 187, 188
Шаталов Е. Т. 7, 39
Шатский Н. С. 39
Шафран И. Г. 170
Шафрановский И. И. 7, 12, 20, ред. 88
Шафрановский Н. Н., ред. 11
Шахно И. В. 92, 103, 104, 158, 166, 210, 211
Шахов А. С. 9
Шахова Е. Г. 152
Шашкина Т. И. 93
Шашков Ю. М. 25
Шварц-Бергкампф 64, 177
Швецов 212
Шевелева В. А. 85
Шевердина Н. И. 240
Шейнина Г. А. 8, 195, 235
Шейнкер Ю. Н. 240
Шейнманн Ю. М. 136, 137
Шейнцис О. Г. 166, 174, 176
Шейплайн В. М. 234
Шекалов А. А. 240
Шелкова С. А. 10
Шемякин Ф. М. 25, 118
Шерер Д. 7
Шефталь Н. Н. 18, 118
Шеянова Е. М. 185
Шеянова Ф. Р. 168, 174, 187
Шибанова О. М. 233
Шибольд Э. 12
Шигорин Д. Н. 25, 194, 237
Шикалов Н. П. 230
Шилин Л. Л. 92, 137
Шиллер 212
Шипулин Ф. К. 34, 39

Шифрин Ф. Ш. 104, 118
Шишаков Н. А. 92
Шишкина Л. Н. 187
Шкловский И. С. 28
Шкорбатов С. И. 20
Шлаин И. Б. 240
Шляпочников В. А. 231
Шманенков И. В. 20, 127, 212
Шмидт Н. Е. 102
Шмидт Ю. А. 231
Шмуляковский Я. Э. 181
Шнеерсон С. Б., перев. 51, перев. 124, перев. 126, перев. 129, перев. 132
Шнейдер 212
Шнейдер Л. А. 178
Шнейдерхён Г. 12, 127
Шниткова В. Л. 234
Шнюков Е. Ф. 40, 56
Шостацкий А. Н. 126
Шпагин А. И. 240
Шпинева Г. В. 103
Шпинель В. С. 171
Шпирт А. Ю., ред. 212, 212
Шпицберген 155
Шпольский Э. В., ред. 8, 195
Шпринцин А. Г. 130
Шпунт А. А. 102
Шрек 39, 212
Штандель Г. 193
Штауффер Р. 212
Штейнберг Д. С. 127
Штейнберг Ю. Г. 240
Штернберг А. А. 103
Штрейс Я. И. 240
Штрук 232
Шубин, перев. 155
Шубин Г. В. 39
Шубников А. 118
Шубников А. В. 8, 92
Шубникова О. М., ред. 8, ред. 11, 12, 56, 92, 93, ред. 257
Шувалов Л. А. 233
Шуколюков Ю. А. 78
Шульц М. М. 235
Шумская А. Е. 258
Шустова М. Б. 176
Шютце В. 79

Щеглов П. В., перев. 27, 233
Щеголев Г. Г. 239
Щеголева Н. П. 238
Щеголева Т. А. 234
Щелоков Р. Н., рец. 10
Щерба Г. Н. 39, 136, 137
Щербаков А. П., перев. 11
Щербаков Д. И. 20, ред. 23, ред. 24, 32, ред. 33, 39, ред. 47, ред. 56, ред. 65, ред. и предисл. 77, ред. и предисл. 78, ред. и предисл. 79, ред. и предисл. 80, 80, ред. 89, ред. и предисл. 91, ред. 92, ред. 125, ред. 129, 130, ред. 131, ред. 135, 136, 137
Щербаков Р. 212
Щербань О. Н. 212
Щербина В. В. 12, 20, 25, перев. 32, 39, 56, 87, 88, 137, 152
Щербов Д. П. 160, 171, 180
Щетникова И. Л. 160
Щипакина Н. К. 202
Щукарев С. А. 25

Эванс Р. 12
Эйгелес М. А. 152
Эйдук Ю. 240
Экспериментальные исследования ионного двигателя 240
Экспорт литиевых руд капиталистическими странами 217
Эллерт Г. В., рец. 10
Эмметт Г. 101
Эршлер Б. В. 103
Эфендиев Г. 56
Эфендиев Ф. М. 195

Югова Е. Д. 212
Юдинцева Е. В. 75, 78
Юзефович А. А. 77
Юм-Розери В. 12
Юри Г. 28
Юрин В. А. 233
Юрк Ю. 21
Юрк Ю. Ю. 40, 56, 93, 137
Юров С. Г. 239
Юрчак И. Я. 240
Юсупова С. 40
Юферов Д. В. 12
Юхвидин Я. А. 232
Юцис А. П. 191
Юшкевич М. О. 240
Юшкин Е. М. 65
Юшко С. А. 56, 87, 93

Явнель А. А. 8, 191, 195
Яги Х. 103
Ягнятинская Г. Я. 174
Якжин А. А. 40, 56, 137, 152
Яковлев Я., перев. 9
Яковлева А. Я. 191
Якубов А. М. 185
Якубович А. Л. 152, 240
Якушевская И. В. 73
Ямада 240
Яматера 167
Ямзин И. И. 93, 104
Ямпольский М. 212
Янишевский Е. М., ред. 9, ред. 90
Янко А. П. 166
Янковский К. А. 202
Янулова М. К. 56
Ярилова Е. А. 73
Ярков В. 56
Яроцкий Л. А. 68
Ярош Н. А. 56
Ясницкий П. А. 68
Яснус Н. С. 86
Яцимирский К. Б. 115, 118, 160, 170
Яшина Р. М. 40
Ященко М. Л. 78, 160

Aaltonen V. C. 76
Abd El Raheem A. A. 176
Abe M. 47
Abegg's Handbuch der anorganischen Chemie 12
Abelson Ph. H. 12, ed. 16, 42
Abou-Elnaga M. A. 204
Abrahams S. C. 119
Ackermann H. 176
Acquista N. 240, 251
Adams J. I. 168
Adams J. W. 137
Adams P. B. 184
Adamson O. J. 56
Agarwal R. P. 169

Agassiz J. E. 137
Age determinations of North American minerals 80
Agrinier H. 202
Aguas da Silva M. T. 185
Ahlborg K. 98
Ahlfeld F. 93, 137
Ahmed M. S. 104
Ahrens L. H. 12, 25, 28, 29, 40, 41, 56, 57, 76, 80, 93, 178, 195
Albanese J. S. 40
Albaugh E. W. 203
Albert J. G. 119
Albert P. 104
Alberti G. 57
Aldrich L. T. 80, 81, 84, 178
Alexander L. E. 15
Alexander P. P. 104, 248
The alkali metals 212
Alkemade C. T. J. 182
Allen A. H. 240
Allen F. 137
Allen J. B. 40
Allen R. 43, 61
Allen R. D. 60
Allison S. K. 171
Allsopp H. J. 181
Almažan V. V. 207
Almeida I. G. de 70
Almeida S. C. 137
Almy G. M. 80
Alscope explorations activity, interests cover wide field 217
Alscope negotiating funds for lithium development 217
Alvarez González F. 196
Alvfeldt O. 93
Amdurer S. 41
Amelinckx S. 104
The American Lithium Institute goes into high gear 212
Ames L. L. 57, 87
Ames L. L., Jr. 40
Amin Abdel-Aziz M. 203
Amoretti L. 68
Amphlett C. B. 25, 203
Amstutz G. C. 40, 196
Anacreon R. E. 241
Analysis for industry. Lithium, rubidium and cesium 160
Analysis for industry. Miscellaneous methods 160
Analytical chemistry of the less common alkali metals 160
Anderson C. H. 196
Anderson E. C. 76
Anderson J. S. 13
Anderson P. A. 71
Anderson W. 68
Andress K. R. 119
Andrews H. J. 212
Andrisano R. 68
Angel F. 93
Angelelli V. 93
Annell C. S. 46, 200
Annual report of the Geological Survey Department 217
Another lithium discovery 137
Antkiw S. 25
Aoki F. 188
Apker L. 241, 255
The application of lithium... 241
Archambault M. 60
Archibald E. H. 25
Arend A. 212
Argentina: importante hallazgo de minerales en Mendoza, San Juan y San Luie 137
Armistead W. H. 241
Armstrong E. L. 252
Armstrong L. C. 93
Arnal T. G. 160, 168
Arnikar H. J. 203
Arnold Ch., Jr. 241
Arrhenius G. O. S. 41
Artand J. 171
Artés O. C. 165
Arthur P. 12
Artur P. 185
Artusi G. C. 68
Artz K. 206
Arundale J. C. 137, 212
Ashley J. E. 247
Assunção C. T. 137
Astle M. 185
Aston F. W. 172
Aswathanarayana U. 80
At Foote the lithium story is 450 feet long 218
Aubert G. 137, 218
Aubrey K. V. 40
Auerbach C. 80
Auger B. 81
Aumacho River estimates ore 218
Aumacho River lengthens zone on lithium belt 138
Australian minerals and metals 138
Australia's lithium deposits await development 218
Averbach B. L. 246
Axilrod H. D. 167
Azcona J. M. L., de 57, 68, 69, 81

Baadsgard H. 82
Baba J. 161
Bach F. 73, 104
Bachelet M. 104
Bachman G. 185
Backlund H. 93
Bacon F. R. 160
Bade H. 108
Badve M. G. 203
Baier E. 16, 212
Bailar J. C., Jr. 12
Bainbridge K. T. 25
Bainbridge S. M. 172
Baker A. 161
Baker B. B., Jr. 241
Ballard S. S. 119
Ballczo H. 69, 174
Ballou C. E. 59
Balvier I. R. 246
Bambauer H. U. 212
Bandy M. C. 138
Bandyopadhayay D. 160
Banister A. J. 206
Bannerman H. M. 138
Bannert B. 138
Bannister F. A. 94
Banus M. D. 104, 241
Bányai J. 69
Barańska H. 181
Barbara T. 201
Barbaras G. D. 104
Barber D. R. 28

Barbier D. 28
Barbosa P. E. 196
Bardero-Wilmot V. L. 94
Bardet J. 178
Barić L. 57
Bark L. S. 168
Barlow N. E. 93, 181
Barnabas J. 203
Barnabas T. 203
Barnes D. F. 12
Barnes R. B. 104, 181
Barnes W. H. 119
Barnett O. T. 241
Baroni A. 188
Barrer R. M. 57, 93, 104, 119, 160
Barrett C. S. 241
Barrett Ch. S. 12
Barron T. H. K. 241
Barros M. I. 196
Barta F. A. 119
Bárta R. 241
Barth H. W. 25
Barth T. F. W. 57
Barton P. B., Jr. 57
Base minerals in Southern Rhodesia 218
Basińska H. 176
Basiński A. 165
Basolo F. 12
Bass M. N. 57
Bastiansen O. 100
Bastien G. 100
Bate R. T. 104
Bates R. T. 25
Baudisch O. 81
Bauer E. 93
Bauer H. 26, 59, 178
Bauer S. H. 241
Baumgartner W. 252
Baumhauer H. 119
Baur W. H. 119
Baver L. D. 73
Bayer A. E. 104
Baynham J. W. 57, 119
Bayramgil O. 138
Beamish F. E. 161
Beamont F. T. 25
Bear I. J. 212, 218
Beattie I. R. 119
Beaty C. D. 196
Beaty E. C. 196
Beaumont F. T. 25
Beck A. 205
Becker H. 122
Bedeutende Zunahme der Lithium-Verwendung 212, 241
Beer H. L. 218
Behier J. 93, 138
Belcher R. 12, 161, 178
Belfiori O. 110
Belgian Congo and Ruanda-Urundi 138
Belid W. E. 241
Bell F. C. 218
Bell R. P. 104
Beller W. 241
Benarie M. M. 203
Ben-Bassat A. H. I. 205
Bender P. Z. 196
Benedetti-Pichler A. A. 168
Benkeser R. A. 241
Bennett H., rev. 12
Benoit F. 107
Bentley F. F. 196
Bentley P. G. 172
Berg E. L. 57
Berg E. W. 169
Bergamini C. 203
Berger R. 163
Berggren T. 93, 98
Bergmeyer H. U. 185
Berisso B. 174
Berliner M. H. 138
Berman H. 93
Bernard H. 138
Bernstein W. 241, 253
Beroni E. P. 60
Berry J. W. 181
Berry P. F. 242
Berry R. L. P. 241
Bertaut F. 57
Bertin G. 69
Bertram D. T. 69
Bertrand D. 73, 74, 174, 196
Bertrand G. 174, 196
Beryl-lithium. Selection Trust's African interest 218
Bettinali C. 57
Betz G. 241
Beukekamp J. 206
Bevillard P. 168
Bhatia B. B. 165
Bhatnagar C. S. 166
Bhattacharya G. 76
Bible L. 241
Biedermann M. M. 107
Biedermann W. 177
Bieler G. 241
Biernat Z. 40
Big increase in demand for lithiunm indicated 213
Bijvoet J. M. 105
Bikita acquires new lithium property 218
Bietz W. 12
Binder D. 105, 119
Birge R. T. 172
Birks L. S. 105, 161, 241
Biscoe J. 122
Bish Y. M. 241
Bishop J. 172
Bittner J. 105
Björling C. O. 93
Black A. 241
Black E. D. 185
Blackburn A. L. 76
Blaedel W. J. 12
Blaise J. 171
Blake W. P. 138
Blang E. W. 94
Blasius E. 203
Blau H. 251
Blazsek A. 71, 164, 206
Bleakney W. 173, 82
Bleaney B. 241
Bleicher K. 119
Bliss L. C. 241
Bliss L. G. 213, 242
Blomberg B. 249
Bloxam T. W. 40, 57
Blumenfeld H. 213, 242
Blumental B. 242
Blunck F. H. 242
Bockris I. 242
Bockris J. O'M. 110
Böggild O. B. 94
Börnstein R. 15

Bohrversuche der Mineralquelle Eglisau 69
Bombardiere supersonico... 242
Bommer H. 25
Bonchev P. R. 199
Bond R. D. 181
Bonhoeffer K. F. 104
Bonner L. G. 104
Bonner O. D. 203
Bonnier E. 161, 178, 242
Bonnier M. E. 161
Booker D. V. 69, 76
Boom in H-bomb metal 242
Boost for rockets 242
Borgers A. J. 182
Borgioli N. 72
Born H. J. 70
Bornefeld H. 122
Boron fuels are now being commercially produced 242
Borowicz A. 181
Bosazza V. L. 57
Bose P. Ch. 196
Bossuet R. 69
Bottaro C. 57
Bottini E. 73
Bouška V. 46
Bowles O. 16, 138, 218
Boy C. 178
Boyd B. R. 197
Branchaczek W. 182
Bradley J. E. S. 57
Bradley O. 57
Bradley R. S. 105
Bradley W. F. 99, 213
Bragagnolo G. 69
Bragdon R. W. 241
Brammall A. 94
Brana V. 138
Branche G. 57
Brande E. A. 242
Brandt W. 105
Brass and bronze castings 242
Brasseur H. 110
Brasted R. C., ed. 13
Brattain R. R. 200
Bratzler K. 81
Brauer 123
Bräuer H. 57
Brauer K. H. 105
Brauer P. 119
Brauner B. 161
Brauns R. 12
Brazil' growing mineral industry 218
Brazilian beryl 58
Breck D. W. 105
Breckpot R. 58
Bred M. 81
Bredzs N. 242
Brenner A. 241, 243
Brewer A. K. 81, 172
Brewington G. P. 119
Breyer B. 185
Bridgman P. W. 242
Briggs T. R. 105
Briner E. 242
Brintzinger H. 176
Brion H. 119
Brito A. C., de 46, 196
Broadhurst S. D. 138
Brode W. R. 12
Broderick E. J. 181
Brody J. K. 81, 172, 196
Brooks E. J. 161
Brooks F. A., Jr. 69
Brooks J. L. 242
Brooks R. R. 41
Brooks W. O. 13
Brooksbank W. A. 203
Broomhead J. A. 203
Brotzen O. 138
Brown C. T. 108, 242
Brown D. E. G. 183
Brown H. C. 242, 253
Brown J. 12, 138
Brown M. H. 161
Brown N. B. 218
Browning G. V. 242
Browning J. C. 218
Browning J. S. 139
Bruce G. A. 94
Bruet E. 69
Brumbaugh R. J. 181
Brush G. J. 94
Bryan B., Jr. 141
Bryan F. J. 69
Bryant F. J. 69
Bryant J. T. 168
Bubnoff S., von 12
Buckley H. E. 12
Buehrer T. F. 73
Buerger M. J. 25
Bugher J. C., ed. 16
Building plant for lithium 218
Buisson A. 218
Buist D. S. 40, 58
Burchman G. 252
Burgener J. E. 152
Burger E. E. 246
Burgess J. 242
Burgess J. S. 203
Burma D. P. 203
Burns R. E. 110
Burpo R. S. 242
Burros C. L. 82
Burstall F. H. 203
Burton F. 174
Burton L. K. 68
Buruleanu N. 185
Buser W. 203
Bush E. A. 95
Butler J. R. 25, 40, 46, 74
Butler R. J. 74
By-product minerals 213
Byström A. M. 58

Cabell M. J. 40, 178, 188
Cadiou P. 196
Caesium engines 242
Caesium, in volcanic emanations 69
Cahen E. 12, rev. 12
Caley E. 176
Caley E. A. 161
Caley E. R. 164, 167, 168
Calhoun S. F. 242
California and the Southwest 138
California's lithium gems 94
Callison C. H. 218
Cameron A. E. 81, 84
Cameron E. N. 138
Cameron J. F. 242
Camescasse P. 242
Campbell D. N. 169
Campbell I. 218
Canada. Lithium from Quebec 218

Canada's mineral industry in 1956 218
Canada's sole lithium producer 218
Canadian lithium 218
Canadian lithium mining Corporation 218
Canadian lithium pegmatites 138
Canals E. 170
Can Britain afford to neglect newer metals? 218
Can Du·Pont... 243
Cannistraro N. I. 243
Canonico D. 242
Cantani R. A. 174
Capaccioli J. H. 183
Cape A. T. 243
Carbalho A. H., de 69
Carbonell A. 138
Cardoso G. M. 144
Carhart H. W. 163
Carl H. F. 95
Carlston R. C. 205
Carmody D. R. 242
Carobbi G. 58
Carpena O. 166
Carpov A. 205
Carreli A. 81
Carretta U. 69
Carrigan R. A. 74
Carrisson G. 242
Carroll D. 58
Carte géologique de l'Afrique Equatoriale Française... 127
Cartz L. 105
Casares R. 69
Casey A. T. 176
Caspari M. E. 105
Castagnou R. 69
Catteral J. A. 15
Cavalca L. 58
Cavenago A. 81
Cecconi R. 58
Cefola M. 168
Celap M. B. 207
The Central African Fedetration. Southern Rhodesia. Northern Rhodesia. Nyasaland 218
Ceram coatings with stand heat 243
Ceramic fabrication processes 243
Ceramic materials... 243
Ceramic materials for thermal shock resistance 243
Cesium and rubidium hit market 218
Cesium at Bernic Lake 138, 218
Cesium cell for power conversation 243
Chabudziński Z. 243
A chain reaction that touched off and industrial boom in lithium 213
Chakrawarty B. 25
Chambers G. H. 138
Champier G. 26, 105
Chao C. L. 95
Chapman C. A. 94
Chappel D. G. 181
Characteristic mineralizations in lithium pegmatites of Central Asia 94
Charlewood G. H. 138
Charlot G., ed. 15
Charpentier H. 12
Charra A. 170
Charrin V. 94, 139, 218, 243
Chaston J. C. 213
Chatonier D. 69, 181
Chaussidon J. 203
Chauvy D. 105
Chemical engineering practice 12
Chemical sources of rocket power 243
Chemische Zusammensetzung und innerer Aufbau der Sterne 28
Chemistry of organometallic compounds 243
Chemla M. 203
Chen C. H. 139
Chikazumi S. 250
Chomic T. 207
Christ W. 243
Christenson C. W. 69, 76
Christie K. J. 219
Christophe-Michel-Levy M., rev. 17
Chromatographic reviews. Progress in chromatography, electrophoresis and related methods 12
Chronique des métaux, minérais et substances diverses 139, 219
Chrt J. 152
Cibb T. R. P. Jr. 111
Cihalik J. 185
Claffy E. W. 58, 94
Clark A. 161
Clark C. H. D. 105
Clark G. L., ed. 13
Clark H. M. 16
Clark I. D. 243
Clark J. D. 94, 139, 244
Clarke F. F. 139, 213, 224
Claus R. J. 141
Clausen H. 119
Claver G. H. 213
Clays and clay minerals 13
Cleaver G. H. 140
Clements R. 13
Clemons B. H. 139
Clennel J. E. 168
Clough F. B. 205
Clusius H. 213
Clusius K. 105, 213
Coates G. E. 243
Coats D. A. 76
Coats R. R. 58
Cocchi M. 120
Cohen R. K. 204
Coheur P. 196
Cole G. E. 21, 219
Cole L. H. 294
Cole R. 70
Colin L. L. 219
Collier H. E., Jr. 196
Collinge B. 182
Collins C. B. 173
Collongues R. 243
Colloquim spectroscopium internationale 13
Colorado pegmatites 139
Combes L. S. 119
Combined development 219
Coming: more reactive lithium 243
Commercial chemicals 243
Commons C. 251
Complexones in analytical chemistry 161
Composés du lithium 243
Comprehensive inorganic chemistry 13
Comyns A. E. 197
Connor J. H. 243
Conrad A. L. 181
Conroy H. 243
Continued expansion aspected for lithium industry 219

Convey J. 219
Conway J. B. 245
Conwest find starts boom-2000 claims recorded 219
Cooke D. W. 186
Cook J. W., ed. 242
Cooper B. S. 196
Coquerel M. R. 243
Corey A. S. 95
Cork J. M. 81
Cormier R. F. 28, 71, 82, 83
Cornet C. 203
Cornog J. 161
Cornu A. 196
Correns C. W. 25
Corvin J. F. 243
Costa O. 94
Cottingham W. M. 219
Coursaget J., ed. 16
Coursier J. 203, 204
Courty C. 196
Craig L. C. 161
Crawford F. H. 105, 106, 172
Cremer H. W., ed. 12
Creutz E. 243
Crippen R. A. 148
Cromer D. T. 164, 122
Cron F. W. 69
Crookall J. O. 68
Cuivre, uranium et bein d'outres choses cucore 139
Cundius N. 58
Cunha A. N., de 94
Curien H. 106
Curran S. C. 81
Cyprès R. 196
Czakow J. 196
Čech F. 58, 94, 119, 139
Černý P. 139

Dainton A. D. 28
Dake H. C. 13
Dalen E., van 166
Dalle R. A. D. 74
Dalton J. C. 172, 203
Dalton J. L. 164, 179
Damon E. B. 109
Damon P. E. 81
Dana E. S. 13, 94
Dana's manual of mineralogy 13
Dancewicz D. 182
Danforth J. D. 243, 254
Daniels F. 110
Das Gupta A. K. 84, 188
Dasher J. 213
Datta S. 25, 196
Daubner W. 161
Daudell R. 119
Dauvillier A. 28
Davis G. L. 80, 81, 84, 178
Davidson D. F. 172
Davidson D. M. 152
Davies G. R. 203
Davies J. F. 139, 219
Davies T., ed. 12
Davila Sueyro M. D. 181
Davis G. L. 80, 81, 84, 178
Davis G. Z. 243
Deane N. 94
Deán Guelbenzu M. 197
Debras-Guedon J. 181
Debras I. 201
Debras J. 181, 184
Deebel W. H. 161
Degasing with lithium 243
Degens E. 46
Degens E. T. 40, 42
Degrossi J. L. 61
Dekeyser W. 104
Deleon G. 40
Depépine M. 161
Dellwig L. F. 146
Delucchi A. A. 188
Delwaulle M. L. 119
De Ment J. 13, 243
Dempster A. J. 172
Dennen W. H. 13
Dérivés du lithium 213
Derry D. R. 127, 139
Desai M. S. 26
De Sy A. 244
Detection of Li in the field 178
Deubner A. 106
Deul M. 46
Deuters B. E. 40
Development of Highland mineral deposits 139
Dever J. L. 106
Devlin S. 219
De Vries T. 185
Dewey H. 139
Dibeler V. 172
Dick R. G., Jr. 106
Dickey J. 241
Did you ever think of using lithium 244
Dienes G. J. 27
Dietrich R. V. 58
Dietzel A. 119
Dilks B. H., Jr. 254
Dimmick T. D. 213
Dingle H. 13
Dippel W. H. 244
Directory of mineral products in California during 1952 and 1953 219
Dirscherl W. 185
Discoveries of vitally important rare minerals made in Northwest Territories 139
Distillates 106
Dittler E. 58
Dixey F. 139
Dixon D. 81
D'Janni J. D. 244
Djerassi C. 119
Djurfelt R. 203
Doak J. B. 178
Doan M. 170
Dockx S. 26
Dodd E. 13
Doelter C. 13
Doiwa A. 182
Doll W. 197
Donahey I. W. 94, 244
Donahue T. M. 28
Donnay G. 13, 94, 119
Donnay J. D. H. 13, 94, 119
Dorn J. E. 245
Dorphinghans W. T. 139
Douglas T. B. 106, 244
Downie A. R. 244
Drefahl G. 244
Dreher J. L. 244
Drever H. J. 41
Driscoll R. F. 219
Drossbach P. 244

Drouard E. 197
Dubarry J. J. 69
Dubský J. V. 161
Duca A. 185
Duckworth H. E. 171, 244
Ductility of magnesium 244
Due A. 152
Dümecke G. 197
Dull Ch. E. 13
Dunk'lee D. E. 74
Dunlap W. C., Jr. 244
Dunn J. A. 140
Durif A. 57
Dutina D. 181
Dutli J. W. 244
Dutt N. K. 174
Dutta R. 47
Duval C. 161, 170, 174
Duval C. M. 167
Duval T. 161
Duyckaerts G. 204
Dvorszky M. 175
Dwyer F. P. 161
Dyer B. W. 140

Earl L. 140
Eastern Canada, Manitoba 140
Eckel E. B. 140
Edge R. A. 41
Edie R. W. 41, 197
Edvardson K. 70, 76
Edwards G. 28, 82
Eeckhout I. 161
Effect of K_2O and Li_2O 244
Eichenauer W. 105
Eichhoff H.-J. 197
Eiduks J. 244
Eife K. H. 244
8-claim lithium prospect staked in Northern Manitoba 219
Eigo D. P. 140, 213
Einecke E. 161
Einerl O. P. 244
Einführung in das anorganisch-chemische Praktikum 13
Eireman E. L. 81
Eisenberg W. V. 174
Eklund S. O. 219
El Shazly E. M. 127
Elbeih I. I. M. 204
Electromagnetically enriched isotopes and mass spectrometry 13
Ellenburg J. V. 199
Ellestad R. B. 181, 213
Elliott C. R. 219
Ellis C. B. 69
Ellis H. A. 94, 140
Ells V. R. 197
Ellswarth H. V. 219
Elmes P. C. 123
Elving Ph. J. 185
Emeleus C. H. 45
Emeléus H. J. 169
Emeleus J. 13
Emerson D. O. 58
Emi K. 161
Emszt K. 69
Enck E. G. 138
Encyclopedia of chemical reactions 13
The encyclopedia of chemistry 13
The encyclopedia of chemistry. (Supplement) 13
Endell K. 46
Engel G. 120
Enough lithium by next year 219
Ephraim F. 106
Erämetsä O. 41, 197
Eriksson T. 94
Erlenmeyer H. 204, 206
Ermans P.-F. 140
Ernst Schiebold zu seinem 65. Geburstag 120
Erust Th. 120
Ervin G., Jr. 244
Erzeugung künstlich radioaktiver Atomkerne mit Neutronen großer Energie 120
Espèces minérales discréditées 87
Evans D. 244, 249
Evans E. J. 74
Evans E. L. 108
Evans G. E. 107
Evans G. G. 244
Evans G. H. 204
Evans H. G. V. 204
Evans P. B. F. 172
Evans R. D. 82
Eve C. E. 171
Eve C. F. 244
Eversole W. G. 105
Ewald H. 81, 82
Ewine D. H. 106
Ewing B. B. 81
Exciting future... 219
Exclusive mineral... 219
Exley C. S. 41, 45
Extraction methods 213
Expansion of East Germanýs... 219
Extraction method 213
Eyring H. 110

Fabich K. 41
Facts about lithium 213
Fagnani G. 94
Fahey J. J. 58, 95
Fairbrairn H. W. 28, 41, 83
Fairbrauks E. E. 94
Fairchild J. G. 106
Fancher T. W. 42, 179
Fanus W. E. 181
Fasolino L. G. 109
Fassel V. A. 172
Faucher J. A. 58
Faust G. T. 58
Federico M. 58
Feher I. 185
Feigl F. 168
Felkel G. 81
Felkin H. 176
Fener H. 244
Fenton W. M. 244
Ferguson R. B. 94
Ferles M. 252
Fernandez Cellini R. 196
Fernando Q. 204
Ferrari A. 58, 94
Ferraro J. R. 199
Ferroni E. 120
Fieho L. B. 196
Field method for... 161
Fields E. F. 204
Figueiredo T. P. 182
Financiers strike boron 245
Finniston H. M., ed. 16
Fireman E. L. 28
Firms unit to make fuels 245

Fischer D. J. 58, 140
Fischer H. M. 213
Fischer H. O. L. 59
Fischer I. 106
Fischer J. 182
Fischer M. 100
Fischer W. 12
Fisel S. 205
Fisher D. J. 94, 140
Fisher W. R. 76
Fisher-Hjalmars I. 120
Fishman J. 119
Fleischer M. 58, 94
Fletcher M. H. 26, 161, 178, 179
Fletcher W. W. 161, 182
Flink G. 94
Floss J. G. 204
Flügge S., hrsg. 14
Flury O. 252
Földváriné V. M. 47
Foldvári-Vogl M. 26
Foote H. W. 95, 140
Foote Mineral Company... 219
Foote Mineral lithium... 219
Foote moves... 219
Foote offers lithium 220
Foote of Kings Mauntain 220
Foote's operation lithium 220
Foote Sponsors... 220
Forbes W. G. 245
Forman L. E. 254
Fornwalt D. E. 197
Forrester M. 245
Forschungsinstitut für Lithium 213
Forster C. F. 162, 174, 197, 204
For the first time... 220
A Forum report atoms in business 245
Foshag W. F. 62
Foster C. F. 204
Foster F. 213
Foster M. D. 58
Foster W. R. 120
Fouarge J. 204
Fournier J. A. 182
Fowler B. 69, 76
Fowler P. H. 28
Fraga-Padin Ma de La E. 26
Frage-Faden E. 144
Francher T. W. 179
Francis G. H. 41, 58, 140
Franck M. L. 28
Franco H. N. R. R. 140
Franke T. 245
Franklin J. W. 140, 213
Fraser H. J. 140
Frazer J. W. 178
Fred M. 81, 172, 196
Frederikse W. A. 105
Frediani H. A. 175
Fredier P. S. 28
Freed S. 106
Freeth W. E. 245
Freiling E. C. 188
Freimuth H. 81
Freise F. 41
Freitag R. 213, 245
Fresenius R., hrsg. 14
Fresenius W. 162
Fretcher M. H. 179
Freytag H. E. 182
Fricke K. 69
Fridman L. 28
Fried M. 76
Friedel J. 26
Friedel R. A. 256
Friedman H. 161
Friedman S. 251
Friedrich A. 206
Fritzen D. K. 87
Frize K. 81
Fröhlich F. 105
Froman P. O. 109
Frommurze H. F. 140
Frondel C. 58, 96, 106, 120
Frotscher I. 204
Fry D. L. 198
Fu Chun-Ju 163
Fucken A. 81
Fukuhara S. 250
Fukui K. 111
Fukusima M. 87
Further by-product minerals 220
Fuyat R. K. 17
Fuzimoto M. 166, 205

Gabriel A. 95
Gabrielson O. 61
Gänssle A. 162
Gaines G. L., Jr. 58
Gajda E. 41
Gale H. S. 69
Gale W. A. 69
Gallagher D. 220
Gallagher M. 162
Gallitelli P. 41, 95
Gamble L. 175
Gamsjäger H. 69
Gangloff A. 145
Gänssle A. 162
Ganz E. 162
Garbe S. 81
Garner R. B. 148
Garrett D. E. 213, 220
Garrini E. 109
Gaslini F. 176
Gast P. W. 82
Gatehouse B. M. 197
Gavelin S. 58
Gay Th., Jr. 148
Gaylord N. G. 13, 245
Gazzi V. 182
Gebauhr W. 167, 169
Gebert E. 205
Geilmann W. 162, 167, 168
The genesis of lithium pegmatites 127
Gengeburga N. J. 152
Genieser K. 41
Gentry C. H. R. 243
Geochemical studies on some of the rare elements in South African minerals and rocks 59
Geological map of Canada 140
Géologie minière 140
Geology of Black Hills 140
Geology of Canadian industrial mineral deposits 140
Geology of Winnipeg area 140
Gerling E. K. 83
German company reports separation 220
Geomines close lithium plant 220
Gerds A. F. 163
Germanium and lithium discovered in Northern Rhodesia 220
Germany's lithium purchase 213

Gerow C. W. 245
Gersöne H. 197
Gerstenkorn S. 171
Gerth 111, 255
Geschwind S. 172
Gevers T. W. 140
Die Gewinnung von Beryllium, Caesium und Rubidium aus Beryl 213
Giacomello G. 186
Giannella V. 71
Gibb T. R. 253
Gibb T. R. P., Jr. 106, 111
Gibbons B. 178
Gibson N. A. 203
Gibson W. B. 95
Gigues J. 138
Gilbert T. W., Jr. 201
Gilbreath J. R. 253
Giletti B. J. 82
Gillery F. H. 95
Gillette J. M. 197
Gillieson A. H. 172
Gillson J. L. 140, 213, 220
Gilman H. 245, 247
Gilman J. J. 106, 107, 108
Ginther R. J. 58
Giroux M. J. 220
Gisler H. J. 216
Gjertsen L. 245
Glass J. J. 59, 61, 95
Glasstone S. 13
Gleanings from the reactive metals conference 213
Glenn P. A. 255
Glocker G. 107
Głogoczowski J. J. 46
Gmelins Handbuch der anorganischen Chemie 13
Göke G. 175
Gold and mineral productions in Rhodesia 220
Goldberg E. D. 41
Goldberg G. 165
Goldich S. S. 40, 41, 42
Goldich S. S. H. 82
Goldschmidt V. H. 59
Goldschmidt V. M. 13, 26, 41
Goldschmidt V. W. 178
Goldsmith H. A. 245
Gomba's P. 120
Gonyer F. A. 93, 98
Gonzalez G. F. 59
Gonzalez G. S. 59
González R. J. 140
Goodman C. 82
Gordon B. M. 28
Gordon N. E., Jr. 197
Gordon S. 107
Gore R. C. 197
Gorfinkle L. G. 41, 80, 93, 195
Gorter E. W. 245
Goss J. A. 74
Gossner B. 120
Goter E. R. 220
Gotô H. 162, 171
Götte H. 204
Gottfried C. 120
Gottfried J. 162
Göttling W. 203
Goudge M. F. 220
Gould E. S. 13
Grabe B. 120
Graber L. 121
Graf J. C. B. 175
Graham J. 121
Grams G. 246
Grant J. 162
Graverstein H. 167
Gray A. 152
Greater demand for lithium 213
Green Bay... 220
Green J. 13
Green R. M. 107
Greenberg J. 69
Greenberg S. S. 60
Greene-Kelly R. 59
Greenstein J. L. 198
Gries J. P. 140
Griffith C. B. 163
Grim R. E. 13
Grimes P. G. 162
Grip E. 140
Grison E. 119
Groot S. R. 107
Gross A. V. 245
Gross D. 204
Gross E. B. 61
Grossbard E. 82
Grosse A. V. 204
Grothe H. 162, 167
Groupment pour l'avancement des méthodes l'analyse spectrographique des produits métallurgiques 13
Growther B. M. 83
Gruen D. M. 69, 201
Grüttner B. 162
Gualandi C. 207
Gübeli O. 172
Gubelin E. 95
Gübelin E. J. 59
Guedes S. V. 141
Guggenheimer K. M. 107
Guigues J. 140
Guillemin C. rev. 17, 59, 95
Guimarães D. 95, 140, 141
Guinier A. 109
Guiter H. 107
Gunn S. R. 107
Gunther-Mohr G. R. 172
Guntner P. 107
Guntz A. 107
Gurney J. F. 197
Guter G. A. 169
Gutmann V. 186
Gutter G. A. 162, 176
Gutteras J. 213
Gwynne C. S. 141
Gysin M. 141

Hackl O. 41, 162, 179
Hackspill L. 213
Hader R. N. 107, 213
Hagg G. 120
Hahn B. 245
Hahn F. L. 162
Hahn H., von. 204
Hahn O. 70, 82
Hak J. 59
Haken W. 214
Halferdahl L. B. 41
Hall F. P. 15
Hall G. G. 120
Hall L. R. 141
Hall N. S. 73

Halla F. 13
Hallsworth S. 245
Halperin A. 70, 179, 197
Hammerdinger A. 82
Hammond G. S. 162, 169, 176
Hamor W. A., ed. 13
Hampl V. 100, 184
Handbook of chemistry and physics 14
Handbook of non ferrous metallurgy 14
Handbuch der anorganischen Chemie 14
Handbuch der mikrochemischen Methoden 14
Handbuch der Physik 14
Handley Th. H. 82
Hanle W. 245
Hanley J. B. 141
Hannam J. C. 254
Hans W. 186
Hansa M. 14
Hansley V. L. 107
Hara R. 162
Hara T. 70, 188
Harada Y. 179, 197
Haranath P. B. V. 41
Harasawa S. 204
Harder A. 112, 123
Hardwick W. H. 183
Hardy H. K. 245
Hargreaves M. K. 245
Harlass E. 59, 152
Harmon M. M. 245
Harnwell G. P. 82
Harris E. G. 245
Harris P. G. 41
Harris P. M. 111
Harrison G. R. 14
Hartkamp H. 166
Hartmann H. 162
Hartman P. 120
Hartwig W. 70
Harvey A. E., Jr. 170
Harvey C. O. 197
Harwey H. W. 70
Hasegawa S. 141
Hashimoto Y. 100
Hatch R. A. 26
Hathaway J. C. 58
Hatsopoulos G. N. 245
Haught A. E. 183
Haurowitz F. 175
Hausen G. 203
Hauser F. S. 245
Hausner H. H. 14, ed. 16
Havelka B. 14
Havíř I. 165
Havlena V. 46
Haw V. A. 220
Hawkes H. E. 152
Hawley G. G., ed. 13
Hawley J. E. 197
Hayward C. R. 214
Hazenbush G. C. 148
Headlee A. J. 197
Headlee A. J. W. 46, 47
Headrige J. B. 205
Healy M. K. 197
Heavy-media separation 87
Hebeda E. 81
Hébert C. 42
Hecht F., hrsg 14
Hedrich G. 41
Heer C. V. 104
Hëebert C. 95
Hegedüs A. J. 175, 183
Hegemann F. 197
Heide F. 47
Heier K. S. 59, 62
Heilmann G. 107
Heiman W. J. 70
Heimer M. 206
Heinrich C. F. J. 162
Heinrich E. W. 59, 95, 127, 141
Heinz A. 220
Held S. 199
Heller R. 74
Heller P. A. 245
Hellner E. 120
Helmholz L. 26
Hemmeler A. 165
Henderson E. H. 201
Hendicks S. B. 95
Henglein E. 95
Henne W. 186
Henrich F. 14
Henrion J. 107
Henry E. 41
Hensel F. R. 246
Hérbert C. 95
Herbstein F. H. 246
Here's the latest on lithium metal dispersions 246
Heritage R. I. 246
Herman A. 162
Hermann E. 246
Hermann J. 41
Hermann F. 41, 141
Herr W. 172
Herre M. G. 107, 213
Herrera F. de P. 82
Herrmann A. G. 70
Herrmann R. 182
Herrmann W. 70
Herzog L. F. 28, 41, 71, 82
Hess F. 220
Hess F. L. 41, 59, 95, 127, 141
Hettel H. J. 172
Heumann F. K. 107, 111
Hevesy G. V. 82
Hey M. H. 14
Heyes I. 198
Hiester N. K. 164, 204, 206
Hietanen A. 42
Higatsberger M. J. 172
Higazy R. A. 42
High energy chemicals 246
Higuchi T. 165, 246, 248
Hillebrand W. F. 14, 162
Hilmer W. 120
Hilmy M. E. 107
Hincley A. 241
Hinds L. 57
Hinman R. L. 246
Hintenberger H. 189
Hinteregger H. E. 246
Hintze C. 14
Hippel A. V. 26
Hipple J. A. 172
Hirschi H. 127, 141
Hishimura S. 100
Hlasho H. 26
Hoagland D. R. 74
Hodge E. S. 43, 198
Hodgman Ch. D., ed. 14
Hodson G. W. 204
Hoekstra H. R. 253

Hoenes D. 42
Hoffman E. E. 246
Hoffman G. A. 246
Hoffman M. 182
Hoffmann A. 58, 120
Hoffmann W. 99
Hofmann U. 101
Hofstadter R. 255
Hogg G. V. 247
Holden H. A. 246
Holding A. F. le C. 107
Holland H. D. 42, 59
Hollander T. 182
Holluta J. 70
Holmquist P. J. 141
Holoeien E. 120
Honda M. 206
Hooghoudt S. B. 74
Hooley J. G. 25
Hoon R. C. 74
Hopkins A. 141
Hopkins D. W. 14
Hopson C. A. 81, 84
Horák J. 220, 246
Horrabin H. W. 161
Horst U. 47
Horst W. E. 214
Horstman E. L. 42, 181, 182
Hosking K. F. G. 87, 95, 141
Hougen O. A. 14
Houk L. G. 214
Housley W. L. 247
Hovi V. 162
How organic chemists... 246
Howe J. P., ed. 16, 246
Hower J. 42, 179
Hower J. J. 120
Howie R. A. 59
Huang J. H. 95
Hubicki W. 186
Hudspeth W. R. 220
Huff V. N. 107
Hughes D. S. 82
Hughes R. H. 82
Hughes R. S. 172
Hügi Th. 42
Hulanicki A. 182
Hull A. W. 246
Hull C. J. 17
Hummel F. A. 95, 97
Hummel P. A. 60
Hunt W. F., ed. 87
Hunter A. H. 76
Hunter R. G. 46, 47, 197
Huppert P. A. 246
Hurd C. B. 107
Hurd D. T. 252
Huré J. 203
Hurlbut C. S. 95
Hurlbut C. S., Jr., rev. 13, 59
Hurley A. C. 107
Hutchinson R. W. 141
Hutchison D. A. 82, 172
Hutchisson E. 107
Hutt G. M. 141, 152
Huttig G. F. 107
Hutton J. F. 244, 249
Hyatt R. 179
Hyde R. W. 214
Hylleraas E. A. 108
Identification des minérais de lithium par essai à la flame 179, 182
Iimori S. 82
Ikeda N. 70
Ikeda S. 182
Import controls removed 214
Importance of lithium 246
Important caesium find 246
Important lithium deposits 141
Incompatible waters in porous media 70
Incveased production of lithium in USA 220
Inderite and gerstleyite from the Kramer botate district, Kern County, Calif. 59
Industrial acceptance 246
Industrial chain reactions 246
Industrial lithium minerals 214, 220
Industrial lithium salts 214, 246
Industrial mineral developments 220
Industrial mineral notes 221
Industrial minerals of South Africa 221
Industrial uses of lithium and its compounds 246
Industry looks at lithium 221, 246
Inman W. R. 182
Innes D. D. 197
Inoue K. 108
Inoue T. 161
Interest focused on Manitoba lithium 221
Interest in lithium 221
International critical tables of numerical data 14
International tables for x-ray crystallography 14
Internationales Symposium über Synthese kautschuk in London 246
In the case of a multi-purpose lubricant 246
Inuzuka H. 59, 95
Investigation of the Mateen spodumene deposit... 141
Irving H. 162
Irwin G. R. 80
Isaburo Wada 164
Isacs T. 95
Ishibashi M. 70, 96, 186, 188
Ishihara T. 95
Ishimori T. 206
Issleib K. 246
Ito J. 96
Its name comes from lithos 214, 246
Ivaldi 183
Ivanov M. 42
Iwamura A. 197
Iwase K. 87

Jack K. H. 108
Jackson J. H. 246
Jackwerth E. 166
Jacob G. 182, 198
Jacob K. 142
Jacob R. M. 197
Jacobson C. A., ed. 13
Jacobson M. I. 246
Jacobson R. 142
Jaffe, Jr. 199
Jahn W. 108, 120
Jahn W. F. 142
Jahns R. H. 128, 142
Jakob J. 96
James C. D. 182
James C. F. 246
Jamieson R. T. 82, 84
Janácek J. 70
Jander A. 163
Jander G. 14

Jander G., hrsg. 13, 14
Jannelle H. F. 96
Jansen D. H. 246
Jansen W. H. 198
Janz G. J. 108
Jarkovský J. 26
Jaroš Z. 142
Jarý Y. 249
Jastrzebski Z. D. 14
Jaycox E. K. 198
Jean Lake lithium Mines 221
Jedwab J. 14, 26, 42, 59, 96, 142, 152, 198
Jefferson M. E. 95
Jeffery P. M. 82
Jeffries Z. 214
Jen C. K. 108
Jenks W. F. 42
Jenness J. R., Jr. 247
Jensen M. L. 83
Jentoft R. E. 188
Jentzsch D. 182, 198, 204
Jérémine E. 42
Jervis R. E. 188
Jesus A. M., de 142
Jevins A. 122
Jewell R. C. 247
Johansson G. 108
Johns W. D. 59
Jaohnson J. E. 163
Johnson T. H. 120
Johnson W. C. 181
Johnston W. D. 137
Johnston W. D., Jr. 142
Johnston W. G. 106, 108
Johnstone S. J. 14
Jolibois P. 42
Jones A. G. 14
Jones E. S. 182
Jones G. O. 108
Jones J. O. 75
Jones L. H. 120
Jones L. H. P. 59
Jones R. G. 247
Jones W. F. 168
Jones W. R. D. 247
Jong W. F., de 21
Jorgensen T. 105, 106, 172
Jorgewsen T., Jr. 106, 172
Josephson G. W. 142, 221
Joubert G. K. 140
Jony A. D. 204
Jun Y. 96
Jurány H. 175
Jutz C. 247
Juza R. 121

Kabat E. A. 59
Kahn B. 74, 182, 188
Kakihana H. 166, 204, 205
Kakihava H. 166, 204
Kalenowski L. H. 221
Kallmann S. 179
Kalra S. N. 247
Kampitsch 177
Kanah V. 197
Kanroji I. 70
Kantor J. 83
Kanula V. 41
Kaplan L. 172
Kappeler H. 201
Karaoglanov Z. 163, 179
Karges R. A. 161
Karkhanavala M. D. 60
Karl H. L. 183
Karlsons K. 122
Karssen A. 105
Kastler A. 96
Kates M. 247
Kato I. 47
Katre D. V. 47
Kats A. 247, 256
Katz J. J. 253
Katzin L. I. 205
Kaudler D. 198
Kauffman A. J. 199
Kautz K. 247
Kautzsch E. 221
Kazarnovskii I. 108, 110
Kearns M. M. 28
Keat P. P. 60
Keating D. T. 121
Keeling P. S. 60
Keenan G. L. 174
Keenan R. G. 198
Keepin G. R. 247
Keeil E. 244
Keith J. N. 254
Keith M. L. 40, 42, 46
Kelley K. K. 108
Kelly S. 247
Kemp I. F. 128
Kemula W. 182, 186
Kendall K. K., Jr. 184
Kennard T. D. 96
Kennedy J. J. 214
Kent D. W. 28
Kent L. E. 70
Kent N. L. 76
Keprt E. 14
Kertes A. S. 205
Kertes S. 205
Kesler T. L. 142
Kestner gain contracts for large-scale plants 221
Ketelaar J. A. A. 14, 121
Keyser W., de 221
Kiba T. 165
Kichl M. 198
Kick H. 182
Kiessling O. E., ed. 15
Kimura H. 167, 179, 189
Kimura K. 70
Kingery W. D., ed. 243
Kings Mountain... one of the world's finest sources of lithium 221
Kingzett's chemical encyclopedia 14
Kipel V. 100
Kirk R. E. 14
Kiser R. W. 164, 179
Kishi H. 188
Kitajima I. 167
Kitti E. 96
Kiyama R. 108
Kleinsorge H. 70
Kleiss L. M. 108
Klemm W. 26, 108
Klemperer O. 83
Klemperer W. 108, 198
Klemperer W. A. 108
Klepper M. R. 220
Klick C. C. 110
Klier M. 108
Kline G. E. 205
Klug H. P. 15, 121

Kluge W. 247
Knaul W. 108
Kneck P. D. 81
Knipp G. K. 108
Knoerr A. W. 152, 221
Knopoff I. 247
Knorring O., von 142
Knudsen C. 106
Kobayashi A. 250
Koblencz V. 26
Kocher H. 81, 83
Kock W. P. 142
Kock W. P., de 142
Koczeskov K. A. 247
Koenig E. W. 163
Koenig R. F. 247
Koevering A. J. 173
Kol J. 247
Kolfenbach J. J. 250
Kolthoff I. M. 15, 186, 187
Komecny C. 169
Konkoly Thege I. 183
Kointz P. G. 247
Kooten E. H., van 166
Kopelman B. 249
Kornacki J. 247
Koschmann A. N. 95
Kourim V. 169
Kover F. 247
Kowalew S. B. W. 74
Kowalewsky B. W. 83
Kozu S. 42
Krajewski A. 107
Kramer A. W. 108
Kramer H. 60
Kraus E. H., ed. 87
Kraus K. A. 205
Krauskopf K. B. 70, 142
Kremers H. E. 153
Krenkel E. 142
Krishnan M. S. 142
Krochta W. G. 163, 201
Krtil Y. 169
Krynitsky J. A. 163
Ksanda C. J. 94
Kselik G. 247
Kubaschewski O. 15, 108
Kublik Z. 186
Kucera T. I. 244
Kudelásek V. 47
Kuemmel D. F. 183
Kügler I. 245
Kuhnhold J. 179
Kuik M. 165
Kulbicki G. 60
Kulp J. L. 42, 81, 82
Kuno H. 142
Kunz W. 16
Kunzpecińska J. 26
Kupčo G. 26, 83
Kurbatow M. H. 163
Kurbatow J. D. 163
Kurosawa T. 188
Kurylenko C. 60

Lacfargues P. 152
Lacorne lithium mines 221
Lacroix A. 60, 96, 142
Lafont D. S., de 142
Lagrange R. 178
Laitakari A. 21
Laitinen H. A. 165
Lamb C. A., ed. 17
Lambert M. 109
Lambert R. F. 241
Lamming C. K. G. 96, 221
Landergren S. 42, 43
Landes K. K. 128, 142
Landolt H. 15
Landolt P. E. 142, 214, 221
Lane W. B. 70
Lang G. 121
Langberg E. 245
Lange W. A. 15
Langham W. 76
Laquer H. L. 109
Large lithium contract 221
Large radiation sources in industry 247
Larmor J. 121
Larsen E. J. 245
Larson D. B. 28
Larson K. H. 74, 83
Larsson A. 172
The last word on lithium 214
Latimer W. M., ed. 17
Laudon P. R. 245
Lauleck D. 46
Laurent B. 247
Laurs L. 199
Laves F. 120, 123
Lawrenz M. 26
Leach A. L. 254
Leal da Costa N. 70
Leddicotte G. W. 203
Lederer E. 15
Lederer M., ed. 13, 15, 205
Lee D. E. 60
Lee G. E. 248
Lee M. T. 139
Leech J. G. C. 94
Legoux M. C. 163
Legraye M. 142
Lehnhäuser W. 248
Leitmeier H. 13
Leland H. L. 250
Lelong M. P. 43, 198
Lelubre M. 42
Lennuier R. 248
Lenoble A. 145
Leonardi M. L. 214
Leonardos O. H. 138
Leonhard R. J. 99
Lepidolite 96
Lester W. S. 43
Leutwein F. 47
Levi G. R. 109
Levin E. 15
Levinson A. A. 59, 96, 127
Levinson D. W. 248
Lévy C., rev. 13
Lewis G. N. 163
Lewis P. R. 175
Libby W. F. 70
Liddell D. M., ed. 14
Lieb H. 248
Liebenberg C. J. 198
Liebenberg C. T. 43
Liebenberg W. R. 57, 60
Lieber W. 15
A lilliputian plant 221
Limsden H. B. 142
Lincoln F. C. 143, 221
Lindberg M. L. 96
Lindgren W. 128

Lindsley T. 248
Lingafelter E. C. 121
Lingane J. J. 15
Lingren W. 128
Link H. L. 163
Linstead R. P. 203
Lintner C. J. 165, 248
Lipscomb W. N. 108, 110
Lithia. Lithium, lithium aluminate 248
Lithium 143, 214, 221, 248
Lithium agreement 221
Lithium alloys for thrifty metal markets 248
Lithium aluminium tritide 248
Lithium and boron 248
Lithium and its compounds 214
Lithium and lithium salts in industry 248
Lithium and uranium included in Monpre Uranium Exploration plans 221
Lithium atmosphere furnace 248
Lithium base grease 248
Lithium based grease reduces blast furnace lubrication costs 248
Lithium-bearing ores 143, 221
Lithium. Big America Output goal 221
Le lithium brésilien 221
Lithium brings untold wealth to deserts of South West 221
Le lithium canadien 221
Lithium. Canadian.— U. S. deal 221
Lithium carbonate manufacture 221
Lithium carbonate plant 221
Lithium chemicals 214
Lithium chemistry 248
Lithium chloride deaths 248
Lithium chloride solutions 248
Lithium climbs out of obscuring 248
Lithium company reports advantages of Norton refractories 248
Lithium compounds 163, 214, 222, 248
Lithium compounds industry for Canada 222
Lithium contract cancelled 222
Lithium Corporation 222
Lithium Corporation negotiating new deal 222
Lithium Corporation of America 222
Lithium Corporation of Canada 222
Lithium Corporation of Canada sinking shaft at its Cat Lake property 222
Lithium Corporation opens N. Y. Sales Office 222
Lithium Corporation opens two new mines 222
Lithium cutback expected 222
Lithium development near Yellowknife 222
Lithium dispersions 248
Le lithium et ses applications 248
Le lithium et ses composés 214
Lithium exploration program 214
Lithium find for Conwest in new area 143
Lithium for pottery manufacture 248
Lithium from Congo tin ore 222
Lithium from Quebec 222
Lithium. Gisement de pétalite en Rhodésie 143
Lithium. Gîtes lithinifères du Plateau Central 143
Lithium gives aluminium high temperature strength 248
Lithiumglimmer als Emailrohstoff 248
Lithium grease is rapidly becoming a «household» world 248
Lithium high energy fuel for thought 248
Lithium hydroxide monohydrate 248
Lithium in Canada 222
Lithium industry 222
Lithium in limelight 222
Lithium in Manitoba 222
Lithium in North America 222
Lithium in Quebec 222
Lithium in Rhodesia 222
Lithium in S. W. Africa 222
Lithium Institute ceases 222
Lithium Institute moves 214
Lithium, its war and post war uses, 248
Lithium... key chemical in the future of defense 248
Lithium markets and technology 214
Lithium metal 222, 249
Lithium metal by the gram orton 214
Lithium metal: key constituent in the alphabet of alloys 249
Lithium. Metals, minerals and alloys 222
Lithium minerals 96, 222
Lithium minerals in Canada, 1927 96
Lithium minerals in 1945 96
Lithium ores in South-West Africa 222
Lithium outlook 214
Lithium outlook cloudy 214
Lithium plant for Rhodesian ore 222
Lithium-Production and uses. 215
Lithium-Production der kapitalistischen Welt
Lithium production from Manitoba 222
Lithium production in Southern Rhodesia 222
Lithium program 222
Lithium. Quebec lithium plans 222
Lithium resources of Canada 222
Lithium resources of North America 143
Lithium. Rhodesian American linkup 222
Lithium, rubidium and cesium 215
Lithium salts 163, 215
Lithium salts play major role in air conditioning 249
Lithium salts project 163
Lithium search in Lacorne area just under way 222
Lithium seeks to build future on wider civilian uses 215
Lithium's future only limited by supplies 222
Lithium supply grows 215
Lithium — the lightest metal 215
Lithium... the miracle metal 249
Lithium. U. S. chemical plant 222
Lithium. U. S. review 222
Lithium — Verbindungen für Keramik, Email und Glas 249
Lithiumvorkommen (Canada)
Lithium — widespread new uses hold greater promise 215
Lithochlor 70, 249
Litio en Espana 222
Litio: pegmatitos portadoras 143
Ljunggren P. 43, 60
Llopis J. 186
Lloyd J. C. 14
Long L. E. 82
Lonsdale K. 105, 109
López de Azcona J. M. 198
Lorant M. 109
Lord C. S. 222
Lord N. W. 108, 109
Lorenz M. R. 108
Lorenzen J. 96
Lossing F. P. 173
Lounamaa N. 198

Loutit J. T., ed. 16
Lovering T. G. 60
Low F. J. 109
Löw K. 70
Lu H. 70
Lübke A. 215
Luckenbach W. F. 215
Lukes R. 249
Lundblad B. 96
Lundegårdh Per H. 43
Lundell G. E. F. 14, 162
Lundquist S. O. 109
Lüscher E. 249
Lüthjen G. P. 152, 221
Lutz R. E. 249
Lynch C. 223
Lyon R. J. 152
Lyons H. 185
Lytle A. R. 215

Maas O. 112
MacDonald G. 197
MacDonald L. 59
MacDonald L. A. 25, 203
MacDonald R. T. 163
Machamara J. 173
Machatschki F. 15
MacKay A. M. 183
Mackie W. Z. 76
MacLeod J. 215
Mac Nevin W. M. 241
Magakjan I. G. 143, 128
Magee R. J. 169, 205
Magel R. J. 175, 205
Magnée I, de 96
Magneli A. 249
Magnesium-lithium alloys 249
Mahadevan T. M. 142
Mahé J. 104
Mainka E. 197
Majumdar A. K. 205
Mäkinen E. 143
Maksimović Z. 43
Malard C. 109
Malhotra P. D. 152
Mallet F. R. 96
Mallet M. J. 96
Mallet M. W. 163
Mallik A. K. 74
Malossi L. 112
Mamen C. 223
Mansell T. A. 143, 223
Manufacture of synthetic optical crystals 249
Mapper D. 188
Marelle A. 143
Margrave J. L. 108
Marion L. 247
Markgraf H. 249
Markle G. E. 17
Marmo V. 43
Marques de Almeida Rolff P. A. 223
Marquez L. 70
Marquis J. 249
Marshall C. E. 197
Mather K. B. 173
Mather W. B. 143, 223
Marthoy 223
Martin D. C. 246
Martin D. L. 108, 109
Martin J. C. 74
Martini A. 26, 87, 175
Martinovich R. J. 206
Mashiko Y. 70
Mason B. 15, 60, 96
Mason E. A. 26
Masuya Ch. 109
Mateos J. P. 60
Mather K. B. 172
Mathers A. P. 183
Mathias M. 43
Les matières premières nucléaires 15
Mattauch J. 82
Matthews J. B. 244, 249
Mattox R. B. 17
Matuszak A. H. 250
Mauguin C. 121
The Mauve — a pioneer lithium small working 143, 223
Mawby M. A. 223
Maybury P. C. 109
Mayer J. E. 26
Mayer J. R. 163
Mayfield P. I. 256
Maynard J. C. 203
Maynard J. L., ed. 13
Mazza L. 198
Mazzei I. 207
McBeth R. L. 201
McCallum N. 57, 93, 119
McCarthy K. A. 119
McCarthy P. R. 249
McClellan A. L. 244
Mc Cullough H. M. 249
McDonald L. A. 25, 203
McGhee J. L. 26
McGlynn J. C. 223
McIntyre R. T. 169
Mc Keag A. H. 249
McKellar A. 83, 172
McKerrow W. S. 76
McKie D. 96, 97
McKin J. L. 70
McKisson R. L. 109
McLaughlin R. J. W. 43, 60, 74
McLaughlin Th. G. 143
McLellan R. R. 143
McMahon H. O. 253
McMurdie H. F. 15
McNally J. R. 165
McNally J. R., Jr. 173, 186
McOmie J. F. W. 206
McPhillips J. 185
Mechain M. 69
Medek J. 198
Medved D. B. 60
Medwenitsch W. 143
Megathlin G. R. 97, 143
Mehler A. 101
Meier D. 121, 167
Meinke W. W. 84
Meixner H. 97
Meixner H. K. 60
Melkanoff M. A. 245
Mellichamp J. W. 198
Mellon M. 163
Mellon M. G. 201
Mellor G. W. 15
Mellor J. 109
Mellor's comprehensive treatise on inorganic and theoretical chemistry 15
Meloche V. W. 12
Melon J. 119
Meng H. M. 143
Mentch F. B. 137

Menzer G. 121
Menzies A. C. 121
Mercer A. D. 256
Merker R. L. 249
Merriam C. N., Jr. 60
Merril P. W. 198
Merz E. 205
Messer C. E. 106, 109
Messner A. E. 186
Mestayer H. 163
Un métal extremement léger: le lithium 215
Metal industry. Handbook and directory 15
Metal market report 215
Metallo-organic polymers as nuclear fuel material 249
Metals, minerals and alloys 215
Metcalfe H. C. 13
Methods for emission spectrochemical analysis 15
Methods of quantitative micro-analysis 15
Metzner A. 15
Meyer A. S. 201
Meyer C. H. 215, 250
Meyer H. C. 213, 215, 249
Meyer H. C., Jr. 249
Meyer J. 109
Meyer-Kaupp H., hrsg. 16
Michal J. 163
Michel E. 106
Michelotti J. E. 247
Micovic V. M. 249
Midgley A. R. 74
Mielecke W. 41
Migicorsky B. B. 70
Mihailovic M. L. 249
Mihallovic Z. 106
Miholić S. 70
Mikkola T. 97
Miller C. 163
Miller C. C. 169, 175, 179, 205
Miller C. F. 70
Miller F. A. 198
Miller H. S. 205
Miller J. J. 121
Millot G. 58
Milne A. A. 59
Milton R. B. 105
Milton R. F., ed. 15
Minami E. 166, 205
Minato H. 96
Minczewski J. 179
Mineral commodtties, 1952 and 1953 223
The mineral industry, its statistics, technology and trade 15
The mineral industry of British Empire and foreign countries 15, 223
Mineral, metals and markets 223
Mineral output in Southern Rhodesia 223
Mineral production in Manitoba 82% higher in 1955 than 1954 223
Mineral production of Southern Rhodesia 223
Mineral resources in Southern Rhodesia 143, 223
Mineral resources of Australia 143
Mineral resources of the United States 143
Mineralogy, an introduction to the study of minerals and crystals 87
Minerals and ores 215
Minerals of Canada 143
Minerals of Southern Rhodesia 97
Minerals of South-West Africa 97
Minerals yearbook 15
La mineria en Espana en 1956 223
Les mines 223
Mining expansion in Southern Rhodesia 223
Mining in Canada 223
The mining industry of South-West Africa 223
Minomura S. 108, 109
Miser H. D. 97
Miškovsky J. 60, 97
Missiles business rockets ahead... 250
Misumi S. 71
Mitchell R. L. 43, 45, 62, 74, 198
Mitra S. S. 109
Miyazawa H. 250
Modern electroanalytical methods 15
Modreanu F. 205
Moeller C. K. 121
Moeller Th. 15
Moenke H. H. W. 43
Moers K. 109
Mohan P. V. 198
Moherle J. 104
Mohr H. 143
Mohr P. A. 43
Moller Th. 15
Mollwo E. 26
Monnier D. 17
Monse E. U. 173
Montagne P. 196
Montgary Explorations 223, 224
Montgary recks funds to re-open property 224
Montgomery D. J. 173
Montuelle J. 250
Moore A. 121
Moore G. A. Jr. 107
Moore W. 15
Mooser E. 250
Mousseau T. J. 112
Morand M. M. 173
Morand, M-me 198
Mordaunt B. 215
Morehead F. F. 110
More lithium coming from Foote Mineral 224
More lithium concentrates 224
More metals for the future 215
Morgan J. W. 29
Morgan R. 188
Morgan V. 58
Morgante S. 143
Morin F. J. 250
Morita A. 121
Morito N. 173
Moriya Y. 184
Morosin B. 121, 166
Morrel V. E. 107
Morrison J. A. 241
Morrison P. 83
Morway A. J. 250
Moshier R. W. 186
Moss M. 111
Motock G. T. 215, 250
Motsen F. A. 110
Moxham R. L. 43
Moyal M. 224
Mueller C. R. 110
Muir A., ed. 13
Mukherjee A. K. 205
Mukherjee B. 47, 97
Muld W. 43
Müller G. O. 15
Mullers S. 110

Mulligan B. W. 183
Mulligan R. 143, 224
Mullin H. R. 183, 199
Mumford R. W. 97
Munesue S. 252
Munkelt S. 176
Muños-Tahoadela M. 60
Munson G. A. 215, 224
Murata K. J. 61
Murdoch A. W. 250
Murdoch J. 97
Murphy W. S. 76
Murray E. G. 61
Murray G. T. 110
Murray K. L. H. 197
Murthy M. K. 97
Musha S. 163
Muskat M. 107
Mussa C. 183
Mussgnug F. 120
The mystery metal — lithium 215

Nagata N. 199
Nagelschmidt J. G. 120
Nagy Z. 71
Nahum L. Z. 176
Nakamura G. 110
Nakano Sh. 205
Nama Creek gets rich show in new sector 143
N. A. Rare Metals 224
Narasimham P. T. 110
Náray-Szabó I. 15
Náray-Szabó S. V. 121
Nash H. C. 110
Nasu Y. 184
National Lithium Corporation 224
Navias L. 250
Nearly 4 000 000 tons of ore indicated at Viola Mac's Manitoba lithium property 224
Nedbalek E. 186
Neiva J. M. C. 43
Nel H. J. 97
Nelson F. 205
Nelson R. A. 183
Nelson P. G. 250
Nelson W. H. 43
Neltner L. 152
Němec D. 97
Nentwich T. 162
Nerst W. 110
Neth A. 250
Neubauer F. 250
Neues aus Industrie und Wissenschaft 250
Neugebauer W. 205
Neuhaus A. 15
Neurath P. D. 244
New alloy resists heat 250
New ceramics convert heat to electricity 250
New England States have war minerals 143
A new era in lithium 224
New lithium chemicals plant starts running 224
New lithium discovery 224
New lithium mill 224
New lithium production process 224
Newman F. H. 83
New paths in power engineering 250
New primary source for lithium chemicals 224
New process for making nodular iron 250
New rocket fuels 250
New tool for cancer research 250
New use for an old plant 224
New uses for lithium 250
New uses for miner metals 250
New uses for spodumene detailed by mines 250
New uses of lithium 250
Ney E. P. 28
Ney P. 81
Nicholls G. D. 43, 199
Nicholson K. P. 250
Nicker R. M. 250
Nicolaysen L. O. 80, 83
Nielsen A. H. 60
Nielsen R. L. 107, 213
Nier A. O. 83
Nieto J. O. 183
Nieuwenburg C. I., van 175
Niggli P. 15
Nikiforov N. N. 43
1956 a year of discovery and a year of decision 224
Nininger R. D. 15
Nishita H. 74, 83
Nitte H. 59
Noakes L. C. 144
Nockolds S. R. 43, 61, 62
No-contract-lithium buyer 224
Noddack I. 26
Noddack W. 26
Noga K. 250
Noll W. 83
Nonferrous metallurgy 1908—1958 215
Nordman C. E. 110, 173
Nordmann J. 15
Norman G. W. H. 144
Norris W. P. 206
North American Lithium has promising show in territories 224
North Carolina 224
North Jersey Mineralogical Society 224
North West Territorries mineral production 224
Norton J. 152
Norton J. J. 128, 144, 224
Notes from Ottawa 224
Nouveau traité de chimie minérale 15, 16
Nouvelles données, nouvelles définitions 97
Novák J. 17
Novák V. 74, 163
Novotny H. 121
Novotný M. 97
Nowacki W. 13
Nozaki T. 170
Nuclear fuel elements 16
Nucleonic control for oil pipeline 250
Nuovi materiali ceramici... 250
Nutten A. J. 163
Nyholin R. S. 161

O'Conner G. B. 179
Odiot S. 119
Oehlmann F. 206
Oelsner O. 60
Oen Ing Soen 144
Oftedal J. 43, 44, 60, 144
O'Halloran R. 250
Ohara G. 109
Øien A. 71
Okáč A. 16
Okamoto S. 96
Okuno H. 206

O'Leary W. J. 163
Oliphant M. L. 83
Oliveira A. J., de 224
Olmer P. 26
Olson J. C. 144
Omura I. 173
Ontario 224
Oplinger G. 199
Orchin M. 256
Organic chemists everywhere... 250
Ornig H. 69
Ornstein L. S. 173
Ortlieb C. 251
Orylska K. 176
Osborg H. 215, 251
Osborn E. 98
Osborn E. F. 21
Osborn G. H. 206
Osborne F. F. 60
Oslund E. H. 41
Osorio Ferreira E. 224
Othmer D. F. 14
Othus U. S. 144
Otto J. B., Jr. 166
The outlook for lithium 215
Ovenshine S. G. 165
Overshine S. J. 173, 186
Ovenston T. C. J. 183
Overhauser A. W. 106
Overman R. T. 16
Overstreet R. 74
Overstreet W. C. 220
Owen E. A. 121
Owen L. E. 199
Owers M. J. 201

Pacak O. 17
Pácal Z. 44, 83, 153
Paděra K. 60, 94
Paeva G., de 144
Page L. R. 128, 141, 144, 146, 152
Paget M. 163
Paillard H. 242
Paine L. 224
Paine L. G. 144
Palache Ch. 97, 144
Palmer G. H. 173, 189
Pandya N. V. 121
Paranjpoe G. R. 251
Parga-Pondal I. 26, 144
Parks J. 179
Parras K. 44
Partiot P. 251
Partridge F. C. 140
Pascal P., réd. 15, réd. 16, réd. 17
Pascual J. 188
Patel C. C. 167
Pathak P. D. 121
Pâtes céramiques au lithium 251
Patrovský V. 16
Patterson C. 28
Patterson C. C. 80
Patterson E. M. 44, 199
Patterson E. S. 105
Patterson W. 251
Pauk W. F. 224
Pauling L. 16
Pauly H. 61
Payner E. O. 144
Pearce D. W. 110
Pearce E. M. 251
Pearl R. M. 97
Pearson G. R. 44
Pearson I. G. 175
Pearson R. G. 12
Pearson R. K. 164
Pearson W. B. 16, 250
Pecora W. T. 96
Pëtze D. 204
Pegmatites à lithium et béryllium du Manitoba 144
Pehrman G. 44, 97, 144
Peirson D. H. 83
Pelíšek J. 74, 199
Pencheva E. N. 199
Penchev N. P. 199
Pepiński R. 121, 251
Peppard D. F. 199
Permingeat F. 59, 95
Perruche L. 251
Pesonen P. E. 142
Peters K. 110
Peterson M. J. 199
Pfeil E. 169, 206
Phaup A. E. 44
Phillips C. S. G. 207
Phillips D. F. 144, 224
Phillips F. C. 99
Phillips N. 25
Phillips R. C. 164, 204, 206
Picciotto E. 179
A picture of worldwide mining. Africa 225
Pierrot R., rev. 13, 137
Pieruccini R. 58
Pidd R. W. 251
Pine J. 83
Pinson W. G., J. Jr. 41
Pinson W. H. 28, 71, 82
Pinson W. H., Jr. 28, 83
Pinta M. 183, 199
Pioneers in carbon restoration 251
Pirani R. 61
Pirrone P. 71
Pisani M. F. 97
Pittoni A. 186
Planck W. E. 144
Platas O. 110
Pleasonton F. 189
Plyler E. K. 240, 251, 255
Pochettino A. 87
Podarovskaya N. V. 152
Pokorný J. 144
Polak S. 44
Polkanov A. A. 83
Pollard F. H. 206
Polybutadiene — a comer? 251
Pólyik E. 71
Pool M. L. 173
Porlezza C. 71
Porter M. W. 122
Porter P. 183
Porter W. H. L. 251
Portugal 225
The position of lithium 163
Possidoni de Albinati J. F. 183
Potential 6 million for lithium clims of Aumacho River 225
Potter E. C. 110
Pough F. H. 88, 97
Powell A. R. 16
Powell R. M. 83
Powell W. R. 196
Prasad U. 97
Pratt P. F. 76

Preston E. 251
Prince A. L. 207
Principal metals and minerals 215
Pringsheim P. 110, 163
Pro M. I. 183
Procédé d'extraction de lithium de ses minérais silicoalumineux 215
Prociv D. 110
Pročke O. 164, 167, 169
Produçao Brasileira de lito 225
Production and processes for heat treating 251
Production minières des territoires africains autres que les colonies britanniques et les territoires français 225
Programme and abstracts of papers to be presented to the joint meeting of the Society of American to be held at Toronto, Canada, November 9—11, 1953 21, 225
Progress in nuclear energy 16
Properties of the alkali metals 215
Prospect of lithium production 225
Prospecting for atomic minerals 225
Proskurnin M. 110
Protopopescu C. 71, 199, 201
Prützner B. 110
Przibram K. 61
Puchelt H. 61
Puisford E. W. 242
Pungor E. 183
Purcell D. H. 179
Puri M. M. 74
Pützer H. 225
Pye E. G. 144

Quartaroli A. 110
Quebec 225
Quebec Lithium Corporation 225
Quebec lithium deposit believed world's largest 144, 225
Quebec Lithium profit holding 225
Quebec lithium sees big future in producing strategic metal 144
Quensel P. 61, 97, 98, 145
Quilliet A. 247
Quinn H. A. 145
Quirke T. T. 158

Radding S. B. 164, 204, 206
Radiation processing 251
Radioisotopes in scientific research 251
Radwan Z. 196
Ragatz R. A. 14
Rage L. R. 152
Raggatt H. G. 145
Rainey D. S. 220
Rajderkar E. B. 251
Ralston O. C. 213
Ramberg E. G. 256
Ramberg H. 16, 121
Ramberg M. H. 145
Rambo A. I. 96, 98
Ramdas L. A. 74
Ramdohr P. 16
Ramette R. W. 164
Ramirez-Muñoz J. 60
Ramsdell L. S., ed. 87
Rankama K. 16, 44
Rao B. R. 98
Rao I. S. 175
Rao M. B. R. 98
Rao P. T. 41
Raobh S. V. R. 255
Rapid response hydrometer 251
Rapp L. R. 253
Rare and minor metals 215
Rare metals handbook 16
Rast N. 123
Raston C. C. 141
Rath R. 61
Rathsburg H. 164
Rauch H. 251
Rauch W. 110
Raynor G. V. 121, 241, 245
Reasbeck P. 29
Recoder R. F. 71
Recorder II... 251
Recovery and uses of lithium 215
Reed T. B. 105
Reggel L. 251
Reh H. 26, 128
Reid W. E. 243
Reiner M. 71
Reinhart F. 251
Reiss H. 250, 251
Reker H. 199
Remick J. H. 122
Rémond J. 216, 252
Remy H. 16
Rengstorff G. W. P. 252
Rennard T. G. 98
Renshaw T. A. 252
Research on lithium 216
Researches in geochemistry 16
Resnick J. D. 164, 179
Les ressources minérales du Morvan 145
Results of some marine-atmosphere corrosium tests on magnium-lithium alloys 252
Review and forecast of metals and minerals 145
Revue de la situation de l'industrie minière dans les Territories d'Outre-mer en 1956 (et ses perspectives en 1957) 225
Reynolds F. M. 47
Rhodesian lithium 225
Rhodesia's largest lithium mine Bikita Minerals is to close 225
Ribeiro T. R. 98
Ricard L. J. 199
Riccioni M. 71
Rice A. P. 252
Rice S. A. 198
Riemann W. 206
Richards F. A. 71
Les richesses minérales de Brésil 225
Richmond N. E. 98
Richmond W. E. 58, 97
A rich source of base minerals 145
Ridge J. D., rev. 17
Riety G. 170
Rigby G. R. 256
Ring S. A. 164
Ringwood A. E. 44
Rinker E. H., Jr. 249
Riordon P. H. 145
Rius A. 186
Rizza L. S. 175
Roberts A. E. 225
Roberts C. W. 242
Roberst E. R. 13
Roberts R. O. 98
Robin P. 164
Robin S. 253
Robins E. 225

Robinson A. M. 183
Robinson P. L. 13
Robinson R. J. 164
Roboff S. B. 14
Roca Adell M. 196
Rochner T. G. 252
Rochow E. G. 252
Roedder E. 61, 164
Rogers C. E. 252, 255
Rogers L. 176
Rogers L. B. 164
Rogers L. H. 74
Rogers R. A. 182
Rogers T. H. 88
Rolff P. A. M. de Almeida 61, 98, 145
Rollwagen W., bearb. 17
Romney E. M. 74
Roos A. 145, 252
Ropert M. E. 57
Rosenbaum E. C. 110
Rosenbaum E. J. 164
Rosenheim H. 252
Rosenzweig A. 61
Rosie D. J. 186
Rosin Y. 16
Rösler H. J. 26, 47
Ross N. A. 107
Ross V. 61
Rossel J. 105, 245
Rossi L. 61
Rossotti H. S. 162
Rossouw P. J. 140
Rost R. 16
Rothe K. 83, 188
Roush G. A., ed 15
Roubault M. 145
Rovai A. 203
Rowe R. 225
Rowe R. B. 145, 153
Roy B. 98
Roy C. M. K. 145
Roy D. 98
Roy R. 95, 110
Roy U. 225
Royen W., van 16
Rozdział P. 72
A rubidium magnetometer 252
Rudinger J. 252
Rudnik N. 197
Rudolph O. B. 165, 173, 186
Rudy I. H. 161
Rüdorf W. 122
Rumbold W. G. 216
Runke S. M. 221
Ruprecht H. 252
Rüsberg E. 163
Rusconi Y. 17
Rushton B. J. 199
Russanov A. 199
Russel G. 110
Russell H. D. 70
Ruthardt K. 16
Ruthner E. 185
Ruzicková B. 255
Ryan J. E. 71, 225
Ryssel T. P. 201

Sabatier G. 111
Saccardi P. 71
Saffe O. 119
Safiannikoff A. 100, 145
Sagel K. 16
Sahama Th. 197
Sahama Th. G. 16, 41, 44
Saito Sh. 176
Sakaki T. 206
Sakamoto T. 204
Sakata T. 252
Saklatvalla B. D. 145
Salaria G. B. S. 169
Salmon L. 71, 83, 188
Salmon O. N. 107
Salts from liquor 216
Salvetti F. 57
Sambursky S. 70, 179, 197
Sammon D. C. 57, 160
Sample R. D. 220
Sampson M. B. 173
Samuelson O. 164, 203, 206
Sanchez-Robles A. 186
Sand L. B. 40, 57
Sandell E. B. 16
Sanderson L. 145, 216
Sandréa A. 42
Sanfourche A. 111
Santmyers R. M. 164
Santruček P. 72
Sarcia J. A. 145
Saredo J. F. 175
Sargent J. D. 216
Sartori G. 186
Sato Sh. 169
Sato T. R. 206
Sauer E. 44
Sauerbrey E. 61
Saunders M. 252
Savelsberg W. 167
Savelsborg W. 162
Savins J. G. 120
Saxena R. S. 166
Scaramelli G. 71
Schaap W. B. 186
Schachtschabel P. 61
Schaetti N. 252
Schäfer H. 205
Schairer J. 98
Schall R. 253
Schaller W. T. 61, 98, 99, 100, 128
Schamp H. W., Jr. 26
Schardt A. W. 241, 253
Schaufelberger F. A. 164
Scheller H. 16
Schenck B. J. 99
Scheurer A. 164
Schier O. 206
Schinkel H. 183
Schintlmeister J. 16
Schlegel D. K. 144
Schlegel D. M. 99, 224
Schleicher A. 199
Schleif R. H. 165, 248
Schleisinger H. 255
Schlesinger H. I. 253
Schmidt F. C. 186
Schmidt H. 163
Schmidt W. 16
Schmierfette auf Lithiumbasis 253
Schmitz-Dumont O. 88, 122
Schmitz E. 88
Schmölzer A. 71
Schneider A. 123
Schneiderhohn H. 16
Schöber G. 186
Schoeller H. 71

Schoeller W. R. 16
Schoenfelder C. W. 178
Schöniger W. 248
Schofield M. 253
Schonland B. F. J. 84
Schreck A. E. 145, 216, 225
Schreiber G. 106
Schreiner G. D. L. 82, 83, 84
Schreiter W. 16, 216
Schröcke H. 44
Schröder A. 99
Schroll E. 153
Schuch R. L. 76
Schubert R. 106
Schüller A. 16, rev. 16
Schüller H. 84
Schuhknecht W. 183
Schulz L. G. 122
Schulze E. 99
Schulze G. E. R. 122
Schumacher E. 29, 84
Schutz W. 25
Schwabe K. 253
Schwartz G. M. 99, 145, 225
Schwartz M. L. 253
Schwartzbart H. 242
Schwarz H. 16
Schwarz-Bergkampf E. 69
Schwarzenbach G. 164, 176, 177
Schwarzer D. 28, 81
Schweisheimer W. 225, 253
Schwetzoff V. 253
Schwille F. 71
Scorza E. P. 99, 138
Scribner B. F. 199
Scully G. C. 99
Sculpturing glass 253
Seal R. T. 105, 241
Seale R. S. 74
Seales R. A. 109
Seaman D. 146
Seaman D. M. 99
Searles Lake geology 146
Searles Lakem a major lithium source 146
Sears C. W. 106
Sears G. W. 111
Sears G. W., Jr. 121
Sedláčkova O. 162
See chemical plant for Quebec lithium 225
Seeman H., 122
Seiler H. 206
Seith W. 16
Seitz F. 106
Sekanina J. 99, 146
Selényi Z. 71
Semb G. 71
Semerano G. 175
Sen B. 177
Sen N. 61
Sendo T. 44
Senftle F. E. 25
Sengner S. 99
Senio P. 111
Seo T. 184
Separation de composes du lithium 177
Serratosa J. M. 99
Setapen A. A. 253
Seymour H. 253
Shainin V. E. 146
Shams F. A. 61
Shand S. J. 146
Sharpe A. G. 169
Shaub B. M. 99, 128, 146
Shaw D. M. 44, 61
Sheehy T. P. 183
Sheftel M. S. 26
Shell's improved lithium-based greases 253
Shelton 201
Shepherd D. M. 246
Shepherd F. D. 225
Sheridan D. M. 146
Shesarev A. 199
Shibata H. 146
Shields J. E. 216, 253
Shigematsu T. 167, 179, 189
Shinagawa M. 167, 186
Shire E. S. 83
Short M. N. 17
Shurkus A. A. 197
Sierra F. 166
Sik K. 164
Sillen L. G. 122
Simmons G. A. 167
Simon I. 253
Simon S. E. 76
Simonen A. 146
Simpson E. S. M. 99
Simpson E. S. W. 45
Simpson H. E. 216, 225
Simpson M. 183
Sinabell J. 174
Sinclair W. E. 216, 226
Singer L. F. 226
Sinkankas J. 146
Sipscomb W. N. 173
Siroonian H. A. 45
Sitte K. 84
Sittig M. 216, 226
Sivaramakrishnan V. 111
Sjöstron E. 206
Skalska S. 199
Skancke P. 100
Sladky R. E. 173
Slavík F. 17, 99
Slavin M. 95
Slesser C. E. 111, 253
Slouf A. 167
Smales A. A. 29, 40, 71, 173, 188
Small L. S. 177
Smalley O. 253
Smalley R. G. 59
Smallwood J. P. 226
Smith A. C. 47
Smith C. S. 110
Smith D. D. 165, 173, 186
Smith D. H. 182
Smith D. K. 188
Smith F. G. 99
Smith G. F. 99
Smith G. P. 81
Smith H. 183
Smith H. V. 254
Smith M. L., ed. 13
Smith N. M. 173
Smith O. M. 12
Smith W. C. 146
Smoke E. J. 99, 254
Smolinsky J. 254
Smoluchowski R. 112, 123
Smyrthe W. R. 82
Sneed M. C., ed. 13
Snell A. H. 189
Snell C. T. 17
Snell F. D. 17

Snelling G. F. 250
Snowballing demand for lithium stems from wide industrial uses 216
Snyder D. D. 173
Snyder E. 164
Soap grease containing alkaline earth metal alkyl phenol sulfide 254
Sobotha E. 71
Sobotka H. 71, 72
Sørensen H. 45
Sofoulis J. 146
Solecki M. 40
Solws J. 206
Some special fiber glass compositions 254
Sommer A. H. 254
Sommer G. 206
Somy M. 175
Soó A. 71
Soos I. 164, 175
Soos P. 71, 206
Sordillo G. 27
Sorkin E. 204, 206
Souchay P. 253
Souire C. F. 109
Soulé de Lafont D. 146
Le sous-sol du Limousin 146
Soustre L. 254
South Africa 226
South Dakota set new record last year as to production of minerals 226
Southern Rhodesia. Geological Survey 146
Southern Rhodesian production 226
South Rhodesian lithium as a rocket fuel 254
South Rhodesia's lithium ores reach £23000 monthly peak 226
Someren E. H. S., ed. 13
Spaepen J. 111
Specker H. 166, 197
Spectacular results in mineral prospecting 226
Spectrocherricol defermination of Cs... 200
Spectrochimica Acta 17
Spence H. S. 99
Spectrographie analysis of slags 200
Spencer L. J. 99
Spicer W. W. 254
Spodumene and lithium 216
Spodumene deposits in North Carolina 226
Springer G. D. 146
Sproull R. L. 111
S. Rhodesian Lithium ores 226
Srp N. E. 196
Staatz M. H. 61
Stace H. C. T. 181
Stambauch C. K. 111
Stammbach K. 172
Standard x-ray diffraction powder patterns 17
Staněk J. 61, 99
Staritzky E. 111, 122, 164
Stark R. E. 254
Starke K. 176
Starks D. T. 160
Start shaft work at Nama Creek Beardmore group 226
Statistical summary of the mineral industry 17
Stauff D. W. 107
Stavely F. W. 254
Stearns R. S. 254
Steel A. E. 206
Steen A. J. 83
Steen A. L. 74
Steenberg K. 71
Steiner A. 61
Steiner R. 177
Stenmark G. A. 254
Stern H. 213
Sternal S. 182
Steudel A. 254
Stevels J. M. 247
Stevens H. M. 171, 206
Stevens R. 165
Stevens R. E. 59, 61, 97, 99, 100
Stevenson D. P. 111
Stewart N. G. 84
Stewart R. M. 148
Steyn J. G. D. 61
Stight P. 254
Stigzelius H. 226
Stobbe H. 61
Stockbarger D. C. 254
Stockwell C. H. 226
Stoll W. C. 45
Stookey S. D. 254
Stotz S. 254
Stoves J. L. 105
Strafelda F. 254
Strahm R. D. 175
Strain H. H. 204, 206
Strange E. E. 183
Stranks D. R. 82
Strassmann F. 82
Straub C. P.182, 188
Straub J. 72
Straumanis M. 122, 173
Strauss S. W. 254
Stremme W. 84
Strzemski M. 74
Stright P. 254
Strock L. W. 45, 61, 200
Ströhl G. 162
Strong R. K., ed. 14
Strunz H. 17, 100, 120, 122
Strzemski M. 75
Stuart W. A. 183
Stugard F., Jr. 45
Sturgeon M. T. 146
Sturm F., von 186
Sturm W. J. 105, 119
Stützel A. 62
Styvendael M., van 179
Subramaniam A. P. 59
Sunal Ato 164
Suchet J. 254
Sudo T. 175, 176
Süe P. 188
Sugden T. M. 182, 183
Sujshi S. 254
Summary reports from colonial Geological Surveys 146
Sunbright... heralding a new era in lithium 226
Sunderman D. N. 84
Sundheim B. R. 69
Sundius N. 100, 146
Superceanu C. 100
Surak J. G. 206
Sušić M. V. 206
Susse C. 111
Suttle J., ed. 13
Swain E. E., Jr. 111
Swaine D. I. 199
Swaine D. J. 44
Swanson H. E. 17

Swazy E. F. 245
Sweet R. C. 206
Swineford A., ed. 13
Swinnerton A. C. 243
Switzer G. 62, 146
Sykes A. 178
Sykes P. W. 179, 183
Sykes W. P. 216
Symons R. 226
Szabó A. 71
Szabó-Náray 254
Szádeczky E. 47
Szadeczky-Kardoss E. 26
Szyputa K. 153
Šantrůček P. 47
Ščavnicar S. 111
Šimek J. 185
Štemprok M. 128

Taft E. 255
Taft E. A. 241
Taimni I. K. 169
Tajima E. 167
Talalajeva T. V. 247
Talenti M. 72
Tall order for lithium greases 255
Tardif H. P. 255
Taube W. 109
Tavora E. 122
Taylor C. 226
Taylor G. M. 244
Taylor J. M. 200
Taylor L. E. 255
Taylor S. R. 29, 45, 59, 62, 76
Taylor T. I. 173
Taylor W. H. 100, 122
Technique for the extraction partial chemical analysis. 111
Teichert W. 26
Tengner S. 100
Teplitz A. J. 72
Tauscher E. O. 142
Thalmayer C. E. 109
Theilheimer W. 17
There are exciting times for Quebec 226
Thilo E. 17
Thewlis J. 111
Thode H. 106
Thode H. G. 173
Thom C. 216
Thomas A. 178, 188
Thomas G. 164, 213, 216
Thomas H. C. 58, 60
Thomas O. H. 241
Thomas T. L. 105
Thomason P. F. 201
Thompson J. M. 255
Thomson A. G. 216
Thomson G. 69
Thomson G. P. 172
Thoreau J. 100, 128, 146, 147
Thorium and uranium in Brazil 226
Thorne D. N. 172
Thugutt S. J. 100
Thurston W. R. 147
Tiede E. 122
Tilley C. E. 62
Tilton G. R. 80, 81, 84
Tilton L. W. 255
Timm W. B. 216
Tin, Lithium and beryllium in Manitoba 226
Tobolsky A. W. 255
Toei K. 161
Toini M. 100
Toishi K. 200
Tomich S. A. 147
Tomiček O. 177
Tomita K. 111
Tomkeieff S. I. 27
Tomkins F. S. 81, 172, 196
Tomlinson R. H. 84, 188
Tongeren W., van, ed. 13
Török T. 184
Torre de A. C. 45
Toshio S. 96
Tosson S. 147
Toth S. J. 207
Townes C. H. 172
Trace elements 17
Traité de chimie minérale 17
Tranan R. S. 241
Transporting lithium in Rhodesia 226
Trauffer W. E. 226
Trauther E. M. 76
Travers F. 163, 179
Treadwell W. D. 121, 164
Themblay L. P. 147
Tremko J. 255
Trevor J. S. 255
Triandaf L. 111
Trieb M. 255
Trippe P. 255
Tristram D. R. 207
Tröger E. 45
Tromp R. L. 178
Trona lithium carbonate 226
Tronstad J. L. 111
Trzebiatowski K. 17, 72
Tsubaki I. 184
Tsukamoto A. 242
Tu S. H. 95
Tucker C. W., Jr. 111
Tuddenham W. M. 152
Turco A. 27
Turner W. E. S. 255
Turrentine R. E. 246
Tutin J. 111
Tutton A. E. H. 122
Tylor P. M. 216
Tyndale-Biscoe R. 147
Tyniec T. 45

Ubbelohde A. R 111
Ubisch H., von 88
Ueda Y. 200
Ueltz H. F. H. 244
Ugrinic G. M. 17
Uitenbrock G. 175
Ukai Y. 100
U. K. lithium salts production 226
Ulrich J. 72
Ulrich L. 29
Umblia E. 255
United States takes most of lithium mined at Bikita 226
Uphoff W. 121
Urbain P. 72
Urey A. C. 173
Urey H. C. 28
Urnes S. 255
U. S. lithium ore stocks 226
U. S. Lithium outlook 216
U. S. mine research programme 226
Uzel R. 164, 169

Uzumasa I. 184
Uzimasa Y. 47

Vaes A. 227
Valeška F. 198
Vallance J. A. 29
Valor Lithium Mines 227
Valori P. 184
Valuable lithium ore deposits being developed in Southern Rhodesia 227
Van Meerssche M. 100
Vanderslice J. T. 26
Van Sciver W. 255
Vanselow A. P. 76
Van Wambeke L. 62, 147
Varhelyi C. 175
Varlamoff N. 147
Velasco R. 200
Vendl M. 45
Venkataratnam G. 255
Venkatasubramanian V. S. 84
Vennells W. G. 255
Venturello G. 207
Vercelli 183
Vetejška K. 100, 184
Vetrano J. B. 104
Vetter H. 45, 100
Vhay J. S. 95
Vi Gario G. 147
Villars J. 100
Villiers J. E., de 100
Vineyard G. H. 27
Violamac Mines Ltd. exploring Manitoba lithium possibilities 227
Violamac's prospects 227
Vírf L. 71, 164
Vischveshwaraiah K. N. 167
Vleek A. A. 186
Vodros D. 185
Vogel W. 111, 255
Vogt T. 100
Vohlidal A. 147
Voigt A. 186
Voigt H. H. 29
Voinovitch J. A. 181, 184, 200, 201
Volborth A. 101, 147
Vold M. J. 255
Volger J. 255
Vordos D. 185
Voshage H. 189
Voskuil W. H. 17
Voss E. 76
Vreeswijk J. A. 173
Vries G. de 166
Vytenbogaardt W. 77

Wachsmann Th. 206
Wachtel M. M. 108
Wada K. 62
Wada M. 200
Waddington C. J. 28
Wade F. A. 17
Wadia D. N. 147, 227
Wadsley A. D. 122
Wanke H. 173
Waesche H. 25
Wager L. R. 45
Wagner W. 17
Wahl A. C. 245
Wahlstrom E. E. 17
Waite J. M. 120
Wakker Ch. H. 242
Walke H. J. 83
Walker A. R. E. 99
Walker D. I. 111, 164
Walker D. S. 122
Walker T. L. 101
Wallace T. 75
Wallig E. 82
Walpole B. P. 147
Walsh A. 123, 201
Walsh W. P. 106
Walsh W. T. 17
Walt C. F. J., van der 100
Walton H. F. 17
Wänke H. 173
Wang K. H. 95
Wanted: Some handy hydrogen 255
Warde J. M. 255
Waring C. L. 200
Warren B. E. 122
Wartik Th. 164, 255
Washburn J. 112
Washburn M. E. 244
Waspe L. A. 227
Watanabe H. 184
Watanabe S. 165
Waterbury G. R. 166
Waters P. M. 255
Waters W. A., ed. 15
Waterton S. C. 255
Watson K. M. 14
Watson W. W. 112
Watt G. W. 164, 166, 255
Weaver C. E. 82
Weaver J. R. 200
Webb M. S. 201
Weber S. 247
Webster K. 188
Webster R. K. 29, 71, 173, 188
Wehrmeyer G. 108
Weibel M. 62, 101, 148
Weidman S. 101
Weidner P. 227
Weimer D. E. 256
Weinberger M. A. 112
Weinig Sh. 256
Weinstock H. 111
Weis P. L. 101
Weiss A. 101
Weiss F. T. 254
Weisz H. 207
Weizeln W. 112
Welby S. W. 45
Welch G. A. 172, 203
Wells H. L. 101
Wells R. 165
Wells R. A. 203
Welsh J. 245
Wender J. 256
Wender Jr. 251
Wendling A. V. 119
Wendt H., hrsg. 13, 14
Wenger P. E. 17
Wergeland H. 111
Werner G. K. 165, 173, 186
Werner W. 164
West P. W. 162, 176
West T. S. 165, 179
Westbrook J. 256
Westenberger H. 147
Westgren A. 93, 98
Wet P. 227
Wetherill G. W. 80, 81, 84

Wezranowski E. 196
Whapham A. D. 112
What's new in synthetic fibers 256
Wheatley P. J. 122
Wheaton S. G. 256
White C. E. 26, 171, 179, 198
White D. 256
White D. E. 62, 72
White E. A. 57
White J. C. 123, 165, 201
White J. G. 254
White J. R. 84
White I. U. 184
White R. P. 256
Whitmer C. A. 173
Whitnack G. C. 186
Whitney D. 84
Wibberg E. 184
Wiegand D. A. 112, 123
Wiegmann J. 197
Wieringen J. S., van 256
Wiik H. B. 97, 100
Wijk W. R. 173
Wijk W. R., van 84, 173
Wiklander L. 207
Wild A. 45
Wild G. O. 62
Wildy P. C. 184
Wilfrid H. 173
Wilk H. B. 100
Wilke K. T. 112, 256
Wilkins Ch. H. 198
Wilkins D. H. 207
Wilkinson J. F. G. 45
Willer F. 84
Williams A. E. 101, 148
Williams E. G. 40
Williams G. I. 121
Williams J. P. 184
Williams R. C. 13
Williamson G. K. 121
Wilska S. 200
Wilson C. L. 12
Wilson H. D. B. 45
Wilson H. W. 81
Wilson P. T. 224
Wilzbach K. E. 172
Winchell A. N. 101
Wingfield P. M. 181
Winkler C. A. 204
Winkler H. 256
Winkler H. C. F. 17, 62
Winkler H. G. 123
Winkler H. G. F. 101, 112, 123
Winter A. 256
Witco Chemicals at work 227
Witte H. 26, 178
Wolfarth E. F. 196
Wolfe C. W. 97
Wolfsohn G. 173
Wollast R. 196
Woltersdorf G. 123
Wood A. A. 188
Wood G. B. 243
Wood L. J. 163
Woodford A. O. 148
Woodward P. 246
Wooster W. A. 17
A word on the role of Li in APE 256
World resources of lithium 227
World's lithium resources 227
Wormwell F. 256
Wright D. A. 256
Wright J. F. 227
Wrigth H. D. 58
Wright J. F. 148
Wright L. A. 142, 148
Wyld G. 183
Wyman R. A. 216

Xeiler C. A. 256
X-ray diffraction by polycrystalline materials 17

Yajima S. 188
Yamagata N. 72, 165, 167, 179, 207
Yamagata T. 165, 179
Yamatera H. 165, 167, 168
Yasuji F. 96
Yasumaru M. 167, 179, 189
Yasumori J. 112
Yeung T. H. J. 184, 256
Yeo J. H. 170
Yoshimura J. 82
You can discount reports the Pentagon's infatuation with lithoum 256
Young D. A. 112
Young J. P. 165
Yü C. C. 95

Zachariasen W. H. 119
Zacherl M. K., hrsg. 14
Zack P. G. 181
Zajac S. J. 256
Zak L. 84, 128
Zambonini F. 112, 123
Zapletálek A. 186
Zapp E. E. 183
Zarzycki G. 256
Zartloukal J. 166
Zeitner J. C. 101
Zemann J. 123
Zemann-Hedlik A. 123
Zener C. 256
Zewis R. N. 252
Ziegler G. E. 123, 257
Ziegler, polyethylene catalyst master 256
Zinn N. H. 123
Zinner P. 139
Zintl B. G. 256
Zintl E. 112, 123
Zintl E. A. 112, 123
Zisman W. A. 249
Złotnicka J. 47, 186, 200
Złotowski I. 186, 187
Zoeller H. 184
Zukriegelova M. 177
Zukunftsmetall lithium 216
Zworykin V. K. 256
Zýka V. 47, 72
Zyszczýnska-Florian B. 207

ИНОСТРАННЫЕ ГЕОГРАФИЧЕСКИЕ НАЗВАНИЯ В РУССКОЙ ТРАНСКРИПЦИИ

Составлено на основе Указателя географических названий к Атласу Мира. М., 1954

Aarmassiv — Аарский массив
Aberdeenshire — графство Абердин
Abitibi — Абитиби
Abukuma massif — массив Абукума
Acquasanta (Ascoli Picino) — Аквасанта (Асколи-Пичино)
Akhüyük — Аккюйюк
Akita — Акита
Alstead — Олстед
Altenberg — Альтенберг
Alto Adige — Альто-Адидже
Alto Ligonha — Альту-Лигонья
Alzo — Альцо
Ambazac — Амбазак
Antelope — Антелоп
Antero — Антеро
Antrim Plateau — плато Антрим
Archipelago of Piteå — архипелаг Пита
Ariège — Арьеж
Arima — Арима
Arnaccio — Арначчио
Athens — Атенс
Aulanko — Ауланко
Aumacho River — Омачо-Ривер
Ax les-Thermes — Акс-ле-Терм

Bad Karlsbrunn — Бад-Карлсбрунн
Baker Mountain — гора Бейкер
Baltimore — Балтимор
Banat — Банат
Barruera (Lérida) — Барруера (Лерида)
Barstow — Барстоу
Basutoland — Базутоленд
Baveno — Бавено
Beardmore — Бэрдмор
Bechuanaland — Бечуаналенд
Beecher Rock Basin — бассейн Бичер-Рок
Bernic Lake — Берник-Лейк
Bet — Бет
Bighorn — Бигхорн
Bihar — Бихар
Bikita — Бикита
Bird Lake — Бёрд-Лейк
Black Hills — Блэк-Хилс
Black Reef — Блэк Риф
Bob Ingersoll — Боб-Ингерсол
Bölet — Бёлет
Bognanco [Novara] — Боньянко [Новара]
Boqueirão — Бокейран
Berborema — Борборема
Boulder batholith — Батолит Боулдер
Branchville — Бранчвилл
Bressanone — Брессаноне
Bridger — Бриджер
Broken Hill — Брокен-Хилл
Brooks Mt.— гора Брукс
Brown Derby — Браун-Дерби
Buenos Aires — Буэнос-Айрес
Buffelshoek — Буффельсхоук
Bukovička Banja — Буковицка Баня
Buranga (Ruanda) — Вуранга (Руанда)
Bushveld — Бушвельд
Bystřice nad Pernsteynem — Бистрице над Перштейном

Caceres — Касерес
Cambridge — Кембридж
Camp Harding — Кэмп-Хардинг
Carinthia — Каринтия
Carmarthenshire — Кармартеншир
Carsaig — Карсейг
Cashiers — Каширс
Cat Lake — Кэт-Лейк
Cattlin Creek — Кэтлин-Крик
Center Stafford — Сентер-Стаффорд
Centerville — Сентервилл
Cerro Blanco — Серро-Бланко
Chaffee — Чаффи
Cheb — Чеб
Chianghua — Чиангуа
Chicoutimi — Шикутими
Ciechocinek — Цехоцинек
Cínovce — Циновец
Clare River — р. Клэр
Connecticut — Коннектикут
Conselheiro Pena — Конселейру-Пена
Conwest — Конуэст
Coolgardie-Londonderry — Кулгарди-Лондондерри
Cordoba — Кордова
Cornwall — Корнуэлл
Coslada — Кослада
Crestmore — Крестмор
Creuse — Крёз
Cristallo — Кристалло
Crozant — Крозан
Cryptozoone — Криптозун
Crystal Mountain — Кристалл-Маунтин
Ctidružic — Цтидружиц
Cuasso al Monte — Куассо-аль-Монте
Cueté — Кете
Custer — Кастер
Čichov — Чихов
Čiz — Чиж
Čtidruzic — Чтидружиц

Davidof — о-в Давыдова
Dead Sea — Мертвое море
Doberlug-Kirchhain — Доберлуг-Киррхайн
Dobrá Voda — Добра-Вода
Doir'a' Chatha — Дойр'а' Чата
Dolni Bory — Дольни Бори
Dominion Reef — Доминион-Риф
Donata — Доната
Drahonin — Драгонин
Dray — Драу
Durcha — Дерча

Edison — Эдисон
Edling — Эдлинг
Eglisau — Эглизау
Eight Mile Park — Эйт-Майл-Парк

Eilean Mhuire Sill — Силл Элиан-Мхуире
Elbe — р. Эльба
Embudo — Эмбудо
Eräjärvi — Эряярви
Eregli — Эрегли
Estremadura — Эстремадура
Etta Mine — рудник Этта
Euriowio — Эвриовио

Fazenda Cuiabá — Фазенда-Киаба
Finnish Lapland — Финская Лапландия
Foel Ddu — Фол-Дду
Förde — Фёрде
Frankenberg/Eder — Франкенберг на Эдере
Františkovy Lázní — Франтишкови-Лазне
Fremont — Фримонт
Fukuoka Prefecture — префектура Фукуока

Gabernik — Габерник
Galizien — Хализьен
Gelfa (Ancora) — Гельфа (Анкора)
Germinal — Жерминаль
Gilsum — Джилсум
Girvan-Ballantrae — Гирван-Баллантрей
Glen Urquhart — Глен-Эркхарт
Gördes — Гёрдес
Gogas — Хохас
Goldfield — Голдфилд
Gouverneur — Гавернур
Goyas — Гойяц
Grängesberg — Гренгесберг
Grands Lacs Africains — Большие Африканские Озера
Graupen — Граупен
Guanajuato — Гуанахуато
Guéhenno — Геэнно
Gulf of Mexico — Мексиканский залив
Gunnedah — Ганнедах
Gunnison — Ганнисон

Hagendorf — Хагендорф
Hainaut — Гайнаут
Hampshire — Гэмпшир
Hampton — Хэмптон
Harding — Хардинг
Harlech — Харлек
Haute-Vienne — Верхняя Вьенна
Hawaiian lavas — гавайские лавы
Hebron — Хеброн
Hector — Хектор
Herb Lake — Херб-Лейк
High Climb — Хай-Клайм
Hindu Bagh (Baluchistan) — Хиндубаг (Белуджистан)
Hot Springs — Хот-Спрингс
Hrodovice — Гродовице
Hugo — Хьюго
Hukuoka — Хукуока
Hunan — Хунань
Husarka — Гусарка
Inowroclaw — Иновроцлав
Inverness-shire — графство Инвернесс
Irish Creek — Айриш-Крик
Iron Mountains — Айрон-Маунтинс
Isartal — Изартал
Island of Elba — остров Эльба
Ivigtut — Ивигтут

Jagahara — Ягахара
Jan Sverma — Ян Шверма
Jean Lake — оз. Джан
Jeclov — Жеклов
Jersey — Джерси
Jihlava — Иглава

Kabunga — Кабунга
Kärnten — Каринтия
Kalgoorlie — Калгурли
Kalima — Калима
Kangerdluarsuk — Кангердлуарсук
Karen state — штат Карен
Karibib — Карибиб
Karibib-Omaruru — Карибиб-Омаруру
Karlsbrunn — Карлсбрунн
Kern — Керн
Keystone — Кистон
Khvostof — о-в Хвостова
Kimito [Kemiö] — Кимито [Кемиё]
Kings Mountain — Кингс-Маунтин
Kisterenye — Кистерени
Klodawa — Клодава
Kluntarna — Клунтарна
Knockormal — Нокормал
Kobokobo — Кобокобо
Ko-chiu [Kokiu] — Кокью
Kolar — Колар
Konya Province — провинция Конья
Koya — Койа
Kramer — Крамер
Krumlov — Крумлов
Krupka — Крупка
Krušné hori — Крушны горы
Kyubiri — Кьюбири

Lac du Bonnet — Лак-дю-Бонне
Lacorne — Лакорн
Lalin — Лалин
La Maravilla — Ла-Маравилла
Lampertice — Лампертице
Lancashire — Ланкашир
Larimer — Лаример
La Sallén — Ла-Саллен
La Villeder — Ла-Вильдер
Lawrence — Лоренс
Lemhi — Лемхай
Lemnäs (Kimito) — Лемнэс (Кимито)
Leon — Леон
Limousin — Лимузен
Lithia — Лития
Lizard — Лизард
Loch Doon — Лох-Дун
Lower Gwanda — Лоуа-Гуанда

Machiangyuan — Мачиангуан
Madhya Bharat — Мадхья-Бхарат
Magnet Cove — Магнет-Коув
Mangualde — Мангуалди
Maniema — Маниема
Manono — Маноно
Marathon — Маратон
Marijno — Мариино
Maryland — Мэриленд
Massa — Масс
Massachusetts — Массачусетс
Massif Central — Центральный массив
Masutomi — Мазутоми
Mateen — Матин
Mattkärr — Матткярр
Mauve — Мов
Mawch — Моучи
Mbale mine — рудник Мбале
McLeod — МакЛеод
Merionethshire — Мерионетшир
Messum — Мессум

Methuen Township — Метьюэн-Тауншип
Middletown — Мидлтаун
Midlands — Мидлендс
Minagi — Минаги
Minas Gerais — Минас-Жераис
Minho — Миньо
Mogi das Cruzes — Мохи-дас-Крузес
Mollefontein — Моллефонтейн
Monchique — Мончик
Monte Somma — Монте-Сомма
Montgary — Монтгари
Mora — Мора
Moravskí Budějovice — Моравске-Будеёвице
Morbihan — Морбиан
Morvan — Морван
Mount Albert — Маунт-Альберт
Mount Otakine — гора Отакин
Muika (Luvua) — Муика (Лувуа)
Mull — Мал
Mumba-Nubmi — Мумба-Нумби

Nagatare — Нагатаре
Nama Creek — Нама-Крик
Namaqualand — Намаквaленд
Narsarsuk — Нарсарсук
Nasu — Насу
Nazareno — Назарену
Nedvědice — Недведице
New England — Нью-Ингленд
New Hampshire — Нью-Гэмпшир
New Mexico — Нью-Мексико
New South Wales — Новый Южный Уэльс
Newry — Ньюри
Newry Hill — Ньюри-Хилл
Norland — Норланд
Nordmarka — Нордмарка
Norrö — Норрё
Northwest Territories — Северо-Западные территории
Nyanza — Ньянза
Nyasaland — Ньясаленд

Ogofau — Огофау
Ogra — Огра
Okayama — Окаяма
Okonjeje — Оконжеж
Okřišek — Окршишек
Ooregum — Оорегум
Orange River — река Оранжевая
Owens — Оуэнс
Oxford — Оксфорд

Pala — Пала
Panamint — Панаминт
Paraiba — Параиба
Patrimonio — Патримониу
Pennington — Пеннингтон
Phillips River — Филлипс-Ривер
Piedmont — Пидмонт
Pieniny Mts — горы Пайнини
Pilansberg — Пайлансберг
Piteå — Питео
Plose — Плозе
Point du Bois — Пуэн-дю-Буа
Poland, Main — Поленд, штат Мэн
Pontevedra — Понтеведра
Portland — Портленд
Porto — Порту
Postmasburg — Постмасбург
Preissac-La Corne — Прейссак Лакорн
Přibyslavice (Böhmen) — Пшибыславице (Богемия)
Puklice — Пуклице

Quartz Creek — Куорц-Крик
Quitota (Angola) — Квитота (Ангола)

Rainha — Райна
Ramona — Рамона
Ravensthorpe — Равенсторп
Reid Lake — оз. Рид
Rennie — Ренни
Ribaue — Рибау
Rio das Mortes — Риу-дас-Мортес
Rio Grande do Norte — Риу-Гранди-ду-Норти
Rio Plata River — река Рио-Плата
Rochefort-sur-Mer — Рошфор [департамент Приморская Шаранта]
Rosendal — Розендал
Roslagen — Рослаген
Rožna — Рожна
Rudh'a'Chromain — Руд'а'Кромейн
Rudh'an Eireannaich — Руда'эн-Эйринейч
Rumford — Рамфорд

Salisbury — Солсбери
Salsomaggiore — Сальсомаджоре
San Bernardino — Сан-Бернардино
San Diego — Сан-Диего
San Miguel — Сан-Мигель
San Miguel de las Dueñas — Сан-Мигель-де-лас-Дуэньяс
San Rafael swell — возвышенность Сан-Рафаэль
Sandawana — Сандавана
São João del Rei — Сан-Хуан-дель-Рей
São Paulo — Сан-Паулу
Saratoga — Саратога
Saskatchewan — Саскачеван
Saturnia — Сатурния
Scherstetten — Шерштеттен
Schwarzwaldes — Шварцвальд
Searles Lake — оз. Сёрлс
Segula — о-в Сегула
S. Giovanni Contignaco — Сан-Джованни-Контиьяко
Shiant Isles — о-ва Шиант
Singeorgiul de Mureş — Сынджорджул-де-Муреш
Siorarssuit — Сиорарссуит
Sioux — Сайо
Skaergaard intrusion — интрузия Скэргаард
Skellefte — Скеллефт
Skye — Скай
Spišskogemersko rudohori — Спишско-Гемерское рудогорье
Spittal — Спиттал
Spruce Pine — Спрус-Пайн
St. Austell — Сент-Остелл
St. Radegund — Санкт-Радегунд
Südharz — Южный Гарц
Suichung — Суйчан
Sukkertoppen — Суккертоппен
Sunbrightd — Санбрайт
Sutherland — Сатерленд
Svalbard — Свальбард
Svidnj — Свидж
Swaziland — Свазиленд

Tammela — Таммела
Tanti — Танти
Taos — Таос
Telemark — Телемарк
Teltow — Тельтау
Terme di Fogliano (Latina) — Терме-ди-Фольяно (Латина)

Thabazimbi — Табазимби
Tibesti — Тибести
Tin Mountain — Тин-Маунтин
Tinton — Тинтон
Tišnov — Тишнов
Topsham — Топсем
Trepča — Трепча
Tri-State (Montana — Kansas — Oklahoma) — Три Стейт (Монтана — Канзас — Оклахома)
Tunugdliarfik — Тунугдлиарфик

Uto — Юто
Uliveto Terme — Уливето Терме
Unterbreizbach (Rhön) — Унтербрайцбах (Рён)
Usakos — Усакос

Väne Ryrs (Skuleboda» — Вэне Рирс (Скулебода)
Valle di Terento (Alto Adige) — Валле-ди-Терento (Альто Адидже)
Val Venosta — Вал-Веноста
Varutrăsk — Варутреск
Velke Meziříči — Вельке-Мезиржичи
Ventersdorp Contact Reef — Вентерсдорп-Контакт-Риф
Viitaniemi — Виитаниэми
Visakhapatnam — Висаккапатнам

Walnut Hill — Уолнат-Хилл
Wausau — Уосо
West Hawk Lake — Уэст-Ок-Лейк
Westerly — Уэстерли
Wickenberg — Уикенберг
Winnipeg — Виннипег
Witwatersrad — Витватерс-Ранд
Woodbine — Вудбайн
Worthington — Уортингтон
W. Wilson — В. Вильсон

Yabase — Ябазе
Yamagata — Ямагата
Yellowknife — Елоунайф
Yunnan — Юнан

Zao-Takayu — Зао Такаю
Zirconia — Цирконня
Zacléře — Жацлерж
Žulové — Жулове

ОГЛАВЛЕНИЕ

Предисловие 3

I. Справочники, монографии, учебные пособия 7

II. Конференции, отчеты, общие вопросы 18

III. Геохимия 22
1. Общие вопросы 22
2. Литий, рубидий и цезий в космосе 27
3. Литий, рубидий и цезий в породах 29
4. Литий, рубидий и цезий в каустобиолитах 46
5. Литий, рубидий и цезий в минералах 47
6. Литий, рубидий и цезий в природных водах и солях 62
7. Литий, рубидий и цезий в почвах 72
8. Литий, рубидий и цезий в растительных и животных организмах . . 75
9. Изотопы лития, рубидия и цезия. Определение абсолютного возраста . 77

IV. Минералогия 85
1. Общие вопросы 85
2. Природные минералы лития и цезия 88
3. Синтетические минералы лития, рубидия и цезия 101

V. Кристаллохимия 113

VI. Геология 124
1. Общие вопросы 124
2. Месторождения лития, рубидия и цезия 128

VII. Методы поисков и разведок 149

VIII. Аналитические методы определения лития, рубидия и цезия 154
1. Общие аналитические вопросы 154
2. Амперометрический анализ 165
3. Весовой анализ 166
4. Качественный анализ 168
5. Колориметрический анализ 169
6. Комплексометрический анализ 170
7. Люминесцентный анализ 170
8. Изотопный анализ 171
9. Микроанализ 173
10. Объемный анализ 176
11. Определение в различных материалах 177
12. Пламенно-фотометрический анализ 179
13. Полярографический анализ 184
14. Потенциометрический анализ 187
15. Применение меченых атомов 187
16. Рентгеноспектральный анализ 189
17. Спектральный анализ 189
18. Спектрофотометрический анализ 200
19. Хроматографический анализ и метод ионного обмена 201

IX. Экономика 208

1. Общие сведения 208
2. Сырье и промышленность 217
3. Применение 227

X. Библиографические указатели и справочники, реферативные журналы . . 257

Приложения

1. Сокращения отдельных слов 260
2. Список сокращенных и полных названий периодических изданий . . . 261

Библиографические указатели 280

3. Алфавитный указатель авторов, переводчиков, редакторов, рецензентов и названий книг и статей без авторов 280
4. Иностранные географические названия в русской транскрипции . . . 325

Редкие щелочные металлы
(литий, рубидий и цезий)

Библиография

Утверждено к печати
Институтом минералогии, геохимии
и кристаллохимии редких элементов
Академии наук СССР

Редактор Издательства *В. А. Падосек*
Технический редактор *С. И. Голубь*

РИСО АН СССР № 104-41В. Сдано в набор 29/IV 1962 г.
Подписано к печати 25/IX 1962 г. Формат 70×108¹/₁₆.
Печ. л. 20,75=28,43 усл. печ. л. Уч.-изд. л. 44,6
Тираж 2000 экз. Изд. № 789. Тип. зак. № 5173

Цена 1 руб. 88 коп.

Издательство Академии наук СССР.
Москва, Б-62, Подсосенский пер., 21

2-я типография Издательства АН СССР.
Москва, Г-99, Шубинский пер., 10

1680

Цена 1 руб. 88 коп.