

ОГЛАВЛЕНИЕ IV ТОМА.

СТАТЬИ ОБЩЕГО ХАРАКТЕРА.

	Стр.
Дубинин М. М. К вопросу о расчете работы слоя адсорбента	283
Стрелков С. А. Фотоэлемент и новые методы техно-химического контроля и анализа	469
Шабалин К. Н. Принцип противотока в технологических процессах	484
Журавлев Д. И. О взаимной растворимости химических неоднородных жидкостей	511
Фукс Н. Техно-химические исследования по методу росы	678
Вознесенский С. А. и Артемова А. П. Сопряженное окисление сточных вод, как метод их исследования	881
Гельд Н. А. и Григоров О. Н. Об антинакипных свойствах тонко измельченных веществ	983
Курнаков Н. С. и Пospelova Н. А. Тензиметрический анализ торфа различного происхождения	969
Равич М. И. и Левина Е. Ю. Изотермическое испарение воды „Раманнинской канавы“	1002

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Яковкин Г. А. О синтезе поташа из хлористого калия и углекислоты по способу Энгель-Прехта	1
Зарудский Л. М. О связи электролитов в глинах	9
Тарасов Г. А. и Трубицын В. И. Электротермическое обогащение графита	35
Шкателов В. Заметка о получении серной кислоты и ее солей с помощью углекислого магния	51
Воук И. Опыты по получению красной закиси меди (технич.)	55
Вольфович С. И., Белопольский А. П. и Лебедев Б. А. К вопросу об использовании природного сульфата натрия для получения соды и сульфата аммония	177
Меерсон Г. А. Получение чистого ферро-вольфрама из вольфрамитов через вольфрамат железа	201
Китайгородский И. И. и Соломин Н. В. О действии силиката натрия как ускорителя плавки стекла	215
Удинцева В. С. и Попович И. А. Затвердевание феррита в процессе выщелачивания его	219
Петров А. П. Охры Семеновского участка Иркутского окр.	229
Стасевич Н. Н., Лужная Н. П. и Карнаухов Б. Г. Влияние хлорида натрия на синтез цианида при фиксации азота воздуха	237
Бирюков Н. Д. и Золотаревская С. Ю. Хромовый ангидрид	253
Гернет Елена. Водород в осадках электролитического хрома	429
Будников П. П. Влияние температуры прокаливания каолина на цветность ультрамарина	439
Будников П. П. и Краузе К. Э. К вопросу об изменении свойств окисей железа, алюминия и хрома в зависимости от температуры прокаливания их	441
Будников П. П. и Гулинова Лариса. Доломит, обожженный при разных температурах, и другие вещества как активаторы гранулированных доменных шлаков	447
Леонтичук С. А. Соликамские карналлиты	455
Хармадарьян М. О. и Петров А. В. Об ускорении осаждения „шламма“ при каустификации содовых растворов меловой известью	464
Ефремов Н. Н. и Титов А. Г. О первичном и вторичном карналлитах соликамского месторождения	535
Ефремов Н. Н. и Розенберг А. М. О скоростях растворения соликамских карналлитов при 15—65°	537

	Стр.
Ефремов Н. Н. и Титов А. Г. Об использовании хлормagneзиальных маточных рассолов от переработки соликамских карналитов по холодному способу	538
Ефремов Н. Н. и Титов А. Г. Об извлечении брома из соликамских карналитов	540
Ефремов Н. Н. и Веселовский А. А. Рубидий и цезий в соликамских карналитах	541
Белопольский А. П., Лебедев Б. А. и Трифонова М. Х. при участии Исаевой М. М. и Чубаровой Г. П. Растворимость сульфата аммония в водных растворах аммиака	569
Белопольский А. П. и Александров Н. П. при участии Исаевой М. М. и Чубаровой Г. П. Растворимость сульфата натрия в водных растворах аммиака	576
Белопольский А. П., Лебедев Б. А. и Трифонова М. Х. при участии Исаевой М. М. и Чубаровой Г. П. К вопросу об использовании природного сульфата натрия для получения соды и сульфата аммония	582
Будников П. П. и Попов В. Г. Соединения железа, как минерализаторы превращения каолинита в муллит и кварца в трилимит	507
Николаев В. И. и Косман С. К. К вопросу о борной кислоте Чокракского соляного озера	621
Николаев В. И. О влиянии грязевого комплекса на состав озерной рапы	627
Ипатьев В. В. (младш.) и Платонова М. Н. Окисление гидрата окиси хрома и хромистого железняка кислородом воздуха в щелочной среде	633
Философов А. В. Влияние тонкости помола на активность трепела по отношению к извести	637
Философов А. В. О влиянии цемента на физические свойства глины	773
Лосев К. И., Никольский Н. И. и Гусева Т. Г. О пирогенетическом разложении сульфата натрия	743
Лосев К. И. и Сотников И. И. О получении солей марганцевой кислоты из активированной перекиси марганца	738
Ильинский В. П. и Лапин Н. П. Электролитическое получение двуокиси марганца	757
Философов А. В. О влиянии примеси негашеной извести на качество п/цемента	1024
Обухов А. П. и Лавров В. П. Получение хлористого магния из растворов действием хлористого водорода	994
Виноградов А. В. К вопросу об извлечении поташа из золы подсолнуха	1028

КАТАЛИЗ.

Ададуров И. Е. и Вайншенкер Р. Я. Контактующая способность окиси кальция и окиси олова при контактом окислении аммиака	183
Ададуров И. Е. и Соколова Т. И. Зависимость между степенью каталитического разложения и окисления аммиака при одних и тех же катализаторах	191
Ададуров И. Е. Боресков П. Е. и Глинская М. А. О методах получения сложных ванадиевых катализаторов, дающих большие объемные скорости	611

КОЛЛОИДЫ.

Олехнович Е. М. Отбельные земли Ленинградской области	389
Мокрушин С. Г. и Морозов А. А. Об адсорбционной способности глины Урала	765
Садовский П. М. Опыт рационализации методов химического анализа минеральных коллоидов	926

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Шорыгин П. и Макаров-Землянский. Я. О каталитическом получении камфоры из борнеола	69
Петров А. Д. и Иванов И. З. Исследование синтетических кислот из эмбенского солярового масла	77
Наметкин С. С., Забродина А. С. Карконас А. С., Курсанов Д. Н., Соколов В. А. и Успенский С. П. Исследование состава горючих естественных газов некоторых месторождений СССР	335
Орлов Н. А. Получение бензина крэкингом сапропелитовых углей	357
Любарский Е. И. О схеме изомеризации терпенов в разных скипидахах Pinus silvestris	361
Любарский Е. И. К заметке Арбузова Б. А. о схеме изомеризации терпенов в русских скипидахах	371
Тищенко В. Е. и Евдокимов А. Г. Сульфатный скипидар, его очистка и исследование	640

	Стр.
Ефремов Н. Н. и Тихомирова А. М. О соединениях некоторых алкалоидов с тринитровеществами	542
Молдавский Б. О возможности получения уксусной кислоты из метана и углекислого газа	667
Викторов П. П. К вопросу об устойчивости диазорастворов	777, 792
Тищенко В. Е. и Анцус Л. И. Исследование белого ацетонового масла	806
Дьякова М. К. О превращении нафталина в тетралин	819
Орлов Н. А. О бергинизации некоторых гетероциклических соединений	831
Яковлев Д. И. О регенерации гуминовых кислот в каменных углях	837
Магидсон О. Ю. и Зимберг И. Г. К вопросу о получении малонового эфира	842
Алексеев С. В. и Лаптев Н. М. О составе и методе рациональной утилизации древесного дегтя	849
Орлов Н. А. и Тищенко В. В. К познанию гуминовых веществ (Бергинизация сахарного угля)	1036
Хомутов А. М. Полимеры периллового масла	1066
Коган А. И. О получении 2-7 нафтол-сульфо кислоты	1060
Гликман С. А. О пектиновых студнях	1041

ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА.

Горст А. Г. и Смирнов А. Т. О брызганности нитроглицерина и динамитов . .	377
Драчев С. М. Изучение химико-бактериологических процессов, протекающих в воде в присутствии нитроклетчатки	866
Андреев К. К. О чувствительности замершего нитроглицерина и динамита к удару	950

ОРГАНИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ.

Дюпон Г. (Перевод Ногина В. Г.). Древесина как материал для газификации (наиболее благоприятные условия обугливания древесины для получения генераторного газа)	1135
---	------

ОРГАНИЧЕСКИЕ КОЛЛОИДЫ.

Дринберг А. Я. Сольватизация и вязкость нитро- и ацетилцеллюлозных золей . .	87
Морозов И. Р. К вопросу снижения вязкости нитролаков действием на них аммиака	117
Дринберг А. Я. Эволюция вязкости нитро-и ацетилцеллюлозных золей	293
Дринберг А. Я. Об эффекте Тиндала в нитроцеллюлозных золях	505
Морозов И. Р. О приготвлении канифоли, обладающей усиленной способностью растворять нитроклетчатку	661
Морозов И. Р. О свертывании растворов нитроклетчатки	663
Морозов И. Р. О снижении удельной вязкости нитроклетчатки	664
Липатов С. М. К вопросу о строении коллоидных частиц (предварительное сообщение)	1017
Липатов С. М. и Кротова Н. А. К теории деполимеризации. К вопросу об изменении целлюлозы в вязком процессе	1030

АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

Часть минеральная.

Кушлянский Н. Е. Физико-химические свойства вод в верховьях реки Днепра .	61
Матвеев Н. И. Отделение железа от тория α -нитрозо- β -нафтолом	275
Васильев А., Лещева Т., Штуцер Е. Определение свободной кислоты в хромокалиевых квасцах	395
Приходько Г. В. К вопросу о количественном определении солей натрия (по способу Ганса Мюллера)	403
Алексеевский Е. В. К вопросу об определении малых количеств ртути в воздухе	411
Горбачев С. В. и Касаткина И. А. К вопросу об определении восстановителей разной активности и определение иодидов в их присутствии	520
Тищенко В. Е. и Райнес М. М. Определение кремнекислоты в апатитах и фосфоритах	523
Философов А. В. Заметка об определении углекислых солей щелочноземельных металлов по методу объемного анализа	532
Монастырский Д. Н. О способах испытания фарфоровой химической посуды .	671

	Стр.
Тананаев Ив. Новый метод объемно-аналитического определения цинка в цинковых белилах и техническом хлористом цинке	686
Монастырский Д. Н. и Осташевская А. Л. Об объемном определении серы в чугунах и сталях по способу Шульце	696
Ипатьев В. В. (младш.) и Платонова М. Н. Отделение следов железа от хлористого алюминия	701
Скопинцев Б. А. О влиянии карбонатов и величины сухого остатка на точность определения нитратов по методу Грандваль-Ляжу	716
Шейнкман А. Ацетат аммония как растворитель и его значение в качественном анализе малых количеств	732
Чепелевский М. Л. и Фискина Р. А. Определение P_2O_5 в фосфатах и фосфорных удобрениях путем восстановления молибденового осадка амальгамами	858
Чепелевский М. Л. и Файн Р. Д. Бромометрический метод определения общего азота в цианамиде	865
Васильев А. и Штуцер Е. Определение гипохлорита и хлората в сильно щелочных растворах	872
Комаровский А. С. и Горемыкин В. И. Три варианта разделения катионов трех последних аналитических групп без сернистого аммония	877
Глуховцев В. Определение окисляемости воды по Куббелю	901
Васильев А. и Штуцер Е. Об определении углекислоты и щелочности в гипохлорите	1080
Васильев А. и Штуцер Е. Определение нерастворимого в кальциевом гипохлорите	1076
Викторов П. П. К анализу сернистого натрия	1083
Звягинцев О. Е. Колориметрическое определение рутения	1085
Шахкелдиан А. Адсорбционный метод количественного определения свинца в его соединениях и сплавах	1087

Часть органическая.

Ременникова В. С. Количественное определение нитроклещатки в спирто-камарном растворе	121
Карлсон Л. Э. Определение пиридина в воздухе	125
Алексеева М. В. Колориметрическое определение апилина	137
Фаерман Г. П. Сравнительная оценка методов определения изoeлектрической точки желатин	321
Петров А. Д. и Иконен Е. В. О содержании пиретрина в различных видах пиретрума	383
Васильев А. А. Весовое определение ацетилена в карбиде кальция	399
Кислянская Н. М. Количественное определение бензаль ацетона	407
Рубинштейн Ю. К. Определению азотистых солей в мясных и колбасных изделиях	527
Ефремов Н. Н. и Колпашиков А. Е. Сравнительное изучение различных методов анализа опиума	543
Скопинцев Б. А. Об обесцвечивании окрашенных естественных вод и водных вытяжек из почвы и торфа	704
Петрова Л. и Перминова Е. Применение магний-бромметила при анализе по методу Церевитникова	722
Сукневич И. Ф. и Чилингарян А. А. Анализ дивинила в присутствии бутиленов	724
Малков А. М. Роль уксуснокислого свинца при анализах мелассы	728
Кролевец С. М. Влияние системы измельчения на химический анализ и физические свойства коксовых углей	903
Познер Е. и Меликова Р. А. Определение содержания групп углеводов в воздухе и низкокипящих смесях	932
Алексеев С. В. Метод анализа политуры	1096

Коллоиды.

Ключарев Л. А. Влияние коллоидо-растворенных веществ и слоев неводных жидкостей на скорость растворения газов в воде	425
--	-----

ПРИБОРЫ И АППАРАТЫ.

Коржениовский Г. А. Аппарат непрерывного действия для получения газообразных веществ	415
Попов В. Г. Многоформовый аппарат для записывания схватывания цемента	734
Дубинин М. Торопов С. и Чмутов К. Универсальный прибор для исследования динамической активности сорбентов	1100
Хомутов А. М. Экран для капиллярного электрометра	1111

НЕКРОЛОГИ.

Подкопаев Н. И.	157
Лялин Л. М.	161

ОБЗОРЫ.

Кацен И. С. и Соколов И. И. Новое в области электрохимического получения хлоратов	544
Орлов Н. А. Новейшие исследования химии лигнина гуминовых веществ	1113

ХРОНИКА.

Шафир А. 2-я Всесоюзная газовая конференция 1931 г.	417
Шурыгин М. О способах аффинажа и плавки платины, применяющихся за границей	964
VI Менделеевский съезд. Сообщение.	1115

БИБЛИОГРАФИЯ.

М. К. Карабугаз и его промышленное значение	171
М. К. Известия Института физико-химического анализа	172
Тищенко В. Отчеты об успехах прикладной химии. Annual Reports of the progress of Applied Chemistry, issued by the Society of Chemical Industry. Vol. XV. 1930.	567
Лихачев Н. Тер-Мейлен и Гаслинга. Новые методы органического химического анализа	960
Клочко М. Николаев В. И. Соляные проблемы в СССР и физико-химический анализ	960
Звягинцев О. Е. Eggert u. Schiebold. Рентгенотехника	1155
Лихачев А. А. A. Cushny. Руководство по фармакологии	1156
Клочко М. Як. переробляти садовину та городину. Сбірник інструкції	1157

ПРОТОКОЛЫ и ОТЧЕТЫ.

Протокол заседания Отделения прикладной химии Р. Ф. Х. О. 16/X—1930	173
„ „ „ „ „ 13/XI—1930	175
„ „ „ „ „ 23/XI—1930	421
„ „ „ „ „ 18/XI—1930	422
„ „ „ „ „ 27/I—1931	424
Отчет о деятельности Отделения прикладной химии Р. Ф. Х. О. в 1930 году	423

О Т Р Е Д А К Ц И И

В колонтитулах этого номера набрано название журнала: „Журнал Технической Химии“ вместо „Журнал Прикладной Химии“ и оставлено по техническим причинам.

СО Д Е Р Ж А Н И Е.

	Стр.
Г. А. Яковкин. О синтезе поташа из хлористого калия и углекислоты по способу Энгель-Прехт	1
Л. М. Зарудский. О связи электролитов в глинах	9
Г. Я. Тарасов и В. И. Трубицын. Электротермическое обогащение графита	35
В. Шкателов. Заметка о получении серной кислоты и ее солей помощью углекислого магния	51
И. Воук. Опыты по получению красной закиси меди (технической)	55
Н. Е. Кушлянский. Физико-химические свойства вод в верховьях реки Днепра	61
П. Шорыгин и Я. Макаров-Землянский. О каталитическом получении камфоры из борнеола	69
А. Д. Петров и И. З. Иванов. Исследование синтетических кислот из Эмбенского солярового масла	77
А. Я. Дринберг. Сольватизация и вязкость нитро- и ацетицеллюлозных зелей	87
И. Р. Морозов. К вопросу снижения вязкости нитролаков действием на них аммиака	117
В. С. Ременникова. Количественное определение нитроклетчатки в спирто-камфарном растворе	121
Л. Э. Карлсон. Определение пиридина в воздухе	125
М. В. Алексеева. Колориметрическое определение анилина (статья обзор)	137
И. Р. Морозов. Производство эфиро-целлюлозных лаков	143
О. Е. Звягинцев. Некролог Н. И. Подкопаева	157
Н. Палладин. Некролог Л. М. Лялина	161
Хроника	168
Рецензия	171
Протоколы заседаний Отд. Прикл. Химии Г. Р. Ф.-Х. О.	173

Адрес Редакции: Ленинград 34, Университет, Химическая лаборатория, Библиотека 6. Русск. Физико-Химического О-ва.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
С. И. Вольфович, А. П. Белополюский, А. В. Лебедев. К вопросу об использовании природного сульфата натрия для получения соды и сульфата аммония	177
И. Е. Ададуров и Р. Я. Вайниценкер. Контактирующая способность окиси кальция и окиси олова при контактном окислении аммиака	183
И. Е. Ададуров и Т. И. Соколова. Зависимость между степенью каталитического разложения и окисления аммиака при одних и тех же катализаторах	191
Г. А. Меерсон. Получение чистого ферро-вольфрама из вольфрамитов через вольфрамат железа	201
И. И. Китайгородский и Н. В. Соломин. О действии силиката натрия как ускорителя плавки стекла	215
В. С. Удинцев и И. А. Попович. Затвердевание феррита в процессе выщелачивания его	219
А. П. Петров. Охры Семеновского участка Иркутского округа	222
Н. Н. Стасевич, Н. П. Лужная и Б. Г. Карнаухов. Влияние хлорида натрия на синтез цианида при фиксации азота воздуха	237
Н. Д. Бирюков и С. Ю. Золотаревская. Хромовый ангидрид	255
Н. И. Матвеев. Отделение железа от тория α -нитрозо- β -нафтолом	275
М. М. Дубинин. К вопросу о расчете работы слоя адсорбента	283
А. Я. Дринберг. Эволюция вязкости нитро- и ацетил-целлюлозных золь	293
Г. П. Фаерман. Сравнительная оценка методов определения изоэлектрической точки желатин	321
С. С. Наметкин, А. С. Забродина, А. С. Карконас, Д. Н. Курсанов, А. В. Соколов и С. П. Успенский. Исследование состава горючих естественных газов некоторых месторождений СССР	335
Н. А. Орлов. Получение бензина крэкингом сапропелитовых углей	357
Е. И. Любарский. О схеме изомеризации терпенов в разных скипидах из <i>Pinus silvestris</i>	360
Е. И. Любарский. К заметке Б. А. Арбузова о схеме изомеризации терпенов в русских скипидах	371
А. Г. Горст и А. Т. Смирнов. О бризантности нитроглицерина и динамитов	377
А. Д. Петров и Е. В. Иконен. О содержании пиретина в различных видах пиретрума	383
Е. М. Олехнович. Отбельные земли Ленинградской области	389
А. Васильев, Т. Лещева и Е. Штутцер. Определение свободной кислоты в хромоникелевых квасцах	395
А. А. Васильев. Весовые определения ацетилина в карбиде кальция	399
Г. В. Приходько. К вопросу о количественном определении солей натрия (по способу Ганса Мюллера)	403
Н. М. Кислянская. Количественное определение бензальацетона	407
Е. В. Алексеевский. К вопросу об определении малых количеств ртути в воздухе	411
Г. А. Корженцовский. Аппарат непрерывного действия для получения газообразных веществ	415
Хроника	417
Протоколы заседаний Отд. Прикл. Химии Г. Р. Ф.-Х. О.	421

СОДЕРЖАНИЕ.

	тр.
Л. А. Ключарев. Влияние коллоидно-растворимых веществ и слоев неводных жидкостей на скорость растворения газов в воде	425
Елена Гернет. Водород в осадках электролитического хрома	429
П. П. Будников. Влияние температуры прокаливания каолина на цветность ультрамарина	438
П. П. Будников и К. Э. Краузе. К вопросу об изменении свойств окисей железа, алюминия и хрома в зависимости от температуры прокаливания их	441
П. П. Будников и Лариса Гулинова. Доломит, обожженный при разных температурах, и другие вещества как активаторы гранулированных доменных шлаков	447
С. А. Леонтичук. Соликамские карналлиты	455
М. С. Хармадарян и А. В. Петров. Об ускорении осаждения „шламма“ при каустификации содовых растворов меловой известью	464
С. А. Стрелков. Фотоэлемент и новые методы техно-химического контроля и анализа	469
К. Н. Шабалин. Принцип противотока в технологических процессах	484
А. Я. Дринберг. Об эффекте Тиндаля в нитроцеллюлозных золях	505
Д. И. Журавлев. О взаимной растворимости химически неоднородных жидкостей	511
С. В. Горбачев и И. А. Касаткина. К вопросу об определении восстановителей разной активности и определение иодидов в их присутствии	520
В. Е. Тищенко и М. М. Райнес. Определение кремнекислоты в апатитах и фосфоритах	523
Ю. Рубинштейн. К определению азотистых солей в мясных и колбасных изделиях	527
А. В. Философов. Заметка об определении углекислых солей щелочноземельных металлов по методу объемного анализа	532
Н. Н. Ефремов, А. Г. Титов, А. А. Веселовский, А. М. Тихомирова и А. Е. Колпашиков. Предварительные сообщения	535
Обзоры. И. С. Кацен и П. И. Соколов. Новое в области электрохимического получения хлоратов (1921 — 1930)	544
Библиография. В. Тищенко. Annual Reports of the Progress of Applied Chemistry, Vol. XV, 1930	567

Адрес редакции: Ленинград, 34, Университет, Химическая лаборатория, Библиотека 6. Русского Физико-Химического Общества.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
А. П. Белопольский, Б. А. Лебедев, М. Х. Трифонова, при участии М. М. Исаевой и Г. П. Чубаровой. Растворимость сульфата аммония в водных растворах аммиака	569
А. П. Белопольский, Н. П. Александров, при участии М. М. Исаевой и Г. П. Чубаровой. Растворимость сульфата натрия в водных растворах аммиака	576
С. И. Вольфович, А. П. Белопольский и Б. А. Лебедев. К вопросу об использовании природного сульфата натрия для получения соды и сульфата аммония	582
П. П. Будников и В. Г. Попов. Соединения железа как минерализаторы превращения каолинита в муллит и кварца в тридимит	607
И. Е. Адауров, Г. К. Боресков и М. А. Глинская. О методах получения сложных ванадиевых катализаторов, дающих большие объемные скорости	611
В. И. Николаев и С. К. Кошман. К вопросу о борной кислоте Чокрокского соляного озера	621
В. И. Николаев. О влиянии грязевого комплекса на состав озерной рапы	627
В. В. Ипатьев (младш.) и М. Н. Платонова. Окисление гидрата окиси хрома и хромистого железняка кислородом воздуха в щелочной среде	633
А. В. Филосов. Влияние тонкости помола на активность трепела по отношению к извести	637
В. Е. Тищенко и А. Г. Евдокимов. Сульфатный скипидар, его очистка и исследование	640
И. Р. Морозов. О приготовлении канифоли, обладающей усиленной способностью растворять нитроклетчатку	661
И. Р. Морозов. О свертывании растворов нитроклетчатки	663
И. Р. Морозов. О снижении удельной вязкости нитроклетчатки	664
Б. Молдавский. О возможности получения уксусной кислоты из метана и углекислго газа	667
Д. Н. Монастырский. О способах испытания фарфоровой химической посуды	671
Н. Фукс. Технохимические исследования по "методу росы"	678
Ив. Тананаев. Новый метод объемно-аналитического определения цинка в цинковых белилах и техническом хлористом цинке	686
Д. Н. Монастырский и А. Л. Осташевская. Об объемном определении серы в чугунах и сталях по способу Шульце	696
В. В. Ипатьев (младш.) и М. Н. Платонова. Отделение следов железа от хлористого алюминия	701
Б. А. Скопинцев. Об обесцвечивании окрашенных естественных вод и водных вытяжек из почвы и торфа	704
Б. А. Скопинцев. О влиянии карбонатов и величины сухого остатка на точность определения нитратов по методу Грандваль-Ляжу	716
Л. Петрова и Е. Перминова. Применение магнийбромметила при анализе по методу Цереветинова	722
И. Ф. Сукневич и А. А. Чилингарян. Анализ дивинила в присутствии бутилинов	724
А. М. Малков. Роль уксуснокислого свинца при анализах мелассы	728
А. Шейнкман. Ацетат аммония как растворитель и его значение в качественном анализе малых количеств	732
В. Г. Попов. Многоформовый аппарат для записывания схватывания цемента	734

Адрес редакции: Ленинград, 34, Университет, Химическая лаборатория, Библиотека б. Русского Физико-Химического Общества.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
Лосев К. И. и Сотников И. И. О получении солей марганцевой кислоты из активированной перекиси марганца	738
Лосев К. И., Никольская Н. И. и Гусева Т. Г. О пирогенетическом разложении сульфата натрия	743
Ильинский В. П. и Лапин Н. П. Электролитическое получение двуокиси марганца	757
Мокрушин С. Г. и Морозов А. А. Об адсорбционной способности глин Урала	765
Философов А. В. О влиянии портланд-цемента на химические свойства глины	773
Викторов П. П. К вопросу об устойчивости диазорастворов (статья I)	777
Викторов П. П. К вопросу об устойчивости диазорастворов (статья II)	792
Тищенко В. Е. и Анцус Л. И. Исследование белого ацетонового масла	806
Дьякова М. К. О превращении нафталина в тетралин	819
Орлов Н. А. О бегинизации некоторых гетероциклических соединений	831
Яковлев Л. И. О регенерации гум новых кислот в каменных углях	837
Магидсон О. Ю. и Зильберг И. Г. К вопросу о получении малонового эфира	842
Алексеев С. В. и Лаптев И. М. О составе и методе рациональной утилизации древесного дегтя	849
Чепелевецкий М. Л. и Фискина Р. А. Определение P_2O_5 в фосфатах и фосфорных удобрениях путем восстановления молибденового осадка амальгамами	858
Чепелевецкий М. Л. и Файн, Р. Д. Бромометрический метод определения общего азота в цианамиде	865
Васильев А. и Штуцер Е. Определение гипохлорита и хлората в сильно щелочных растворах	872
Комаровский А. С. и Горемыкин В. И. Три варианта разделения катионов трех последних аналитических групп без сернистого аммония	877
Вознесенский С. А. и Артемонова Л. П. Сопряженное окисление сточных вод, как метод их исследования	881
Драчев С. М. Изучение химико-бактериологических процессов, протекающих в воде в присутствии нитроклетчатки	886
Глуховцев В. Определение окисляемости воды по Куббелю	901
Кролевец С. М. Влияние степени измельчения на химический анализ и физический свойства коксовых углей	903
Садовский П. М. Опыт рационализации методов химического анализа минеральных коллоидов	926
Познер Е. и Меликова Р. А. Определение содержания групп углеводов в воздухе и низкипящих смесях	932
Коренман И. М. Колориметрическое определение паров амидового спирта в воздухе	940
Андреев К. К. О чувствительности замерзшего нитроглицерина и динамита к удару	950
<i>Библиография.</i> Лихачев Н. Гер-Мейлен и Геслинга. Новые методы органического химического анализа	960
Клачко М. Николаев В. И. Соляные проблемы и физико-химический анализ	960
<i>Хроника</i>	964

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
Курнаков Н. С. и Поспелова Н. А. Тензиметрический анализ торфа различного происхождения	969
Гельд Н. А. и Григоров О. Н. Об антинакипных свойствах тонкоизмельченных веществ	983
Обухов А. П. и Лавров В. П. Получение хлористого магния из растворов действием хлористого водорода	994
Равич М. И. и Левина Е. Ю. Изотермическое испарение воды „Раманинской канавы“	1002
Философов А. В. О влиянии примеси негашеной извести на качество П—цемента	1017
Виноградов А. В. К вопросу об извлечении поташа из золы подсолнуха	1021
Липатов С. М. К вопросу о строении коллоидных частиц	1023
Липатов С. М. и Кротова Н. А. К теории деполимеризации III. к вопросу об изменении целлюлозы в вязком процессе	1030
Орлов Н. А. и Тищенко В. В. К познанию гуминовых веществ. Сообщение I. Бергинизация сахарного угля	1036
Гликман С. А. О пектиновых студнях	1041
Коган А. И. О получении 2—7 нафтол-сульфокислоты	1060
Хомутов А. М. Полимеры периллового масла	1066
Васильев А. и Штуцер Е. Определение углекислоты и щелочности в гипохлорите	1076
Васильев А. и Штуцер Е. Определение нерастворимого в кальциевом гипохлорите	1080
Викторов П. П. К анализу сернистого натрия	1083
Звягинцев О. Е. Колориметрическое определение рутения	1085
Шахкелдиан А. Адсорбционный метод количественного определения свинца в его соединениях и сплавах	1087
Алексеев С. В. Метод анализа политуры	1096
Дубинин М., Торопов С. и Чмутов К. Универсальный прибор для исследования динамической активности сорбентов	1100
Хомутов А. М. Экран для капилляр-электрометра	1111
ОБЗОРЫ: Орлов Н. А. Новейшие исследования по химии лигнина и гуминовых веществ	1113
Дюпон Г. Древесина как материал для газификации	1135
ХРОНИКА	1155
БИБЛИОГРАФИЯ: О. З. Eggert J. und Schiebold. Die Röntgentechnik in der Materialprüfung	1156