

ОГЛАВЛЕНИЕ 5 ТОМА

СТАТЬИ ОБЩЕГО ХАРАКТЕРА

М. М. Дубинин, В. Андреев, О. Милехина, Г. Петров и С. Торопов. К проблеме регистрации проскока при исследовании динамической активности сорбентов	Стр. 413
С. Драчев и Р. Калашников. Консервирование проб воды и водных вытяжек из почвы	677
Д. Х. Завриев. Исследование глин методом диссоциации	753
С. А. Вознесенский и Л. П. Артёмова. Сопряженное окисление сточных вод, как метод их исследования. Сообщение 2	815
Е. И. Любарский. Сопряженная гидрогенизация. Предварительное сообщение	1025

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

С. И. Вольфкович, Л. Е. Берлин и Б. М. Манцев. Физико-химические исследования в области производства фосфатов аммония (аммофосфатов)	1
П. Н. Лашенко и А. И. Морозова. О молекулярных трансформациях сернокислого кальция в области высоких температур	15
Г. В. Приходько. Растворение соды и сернокислого натрия в различных концентрациях едкого натра и при различных температурах	31
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ	177
Э. Х. Фрицман. Об окислении рутения и сернистого рутения	193
А. П. Белопольский, Н. П. Александров при участии И. М. Эльтерман и Г. П. Чубаровой. О растворимости сульфатов аммония и натрия в водных растворах аммиака	293
А. П. Палкин и Е. Н. Варасова. Взаимная растворимость в системе $KCl - NaCl - MgCl_2 - H_2O$ при 0°	316
В. Ф. Юферов и Л. Л. Кузьмина. К вопросу одновременного получения серной и соляной кислот	325
В. С. Ятлов и И. Г. Рысс. Кинетика поглощения фтористого кремния твердым фтористым натрием	332
М. Каган и Н. Камышан. Кривая плавления солей $KNO_3 + NaNO_3$	347
М. О. Хармадарьяни и Г. В. Марченко. Получение металлического железа из его оксида (Fe_2O_3) путем восстановления водородом	350
С. И. Вольфкович и А. П. Белопольский. Окисление сульфитов. Сообщение 1, 2 и 3	509, 529, 552
И. Корнилов. Извлечение брома из рассолов в виде триброманилина	567
В. Е. Тищенко, Я. М. Песин, А. Л. Кострак, С. С. Фрейдлин. Получение двуокиси титана из Хибинской апатитосфеновой породы для производства белил	685
С. В. Потапенко. Термическая диссоциация известняков, доломитов и магнезитов	693
В. И. Николаев, Е. В. Грицевич, Е. Г. Стяжкина и Е. И. Руденко. К вопросу о происхождении и составе астраханита. Лабильные поля кристаллизации хлористого натрия и эпсомита	744
М. И. Некрич. Коррозия кислотоупорных керамических материалов	946

КАТАЛИЗ

Г. А. Разуваев и В. С. Малиновский. Окисление мышьяковистого ангидрида кислородом воздуха при высокой температуре	25
И. Е. Ададунов и В. П. Плигунов. Термическая диссоциация гипса в присутствии катализаторов	149
И. Е. Ададунов. Теплота активации термической диссоциации гипса в присутствии катализаторов	157

	Стр.
Г. К. Боресков. Вычисление скорости контактного окисления аммиака	163
П. И. Будников и Лариса Гулинова. Различные модификации сернокислого кальция, как возбудители основных шлаков доменных печей	303
И. Н. Бушмакин, И. Р. Молькентин и Ф. Ю. Рачинский. Окисление фосфористой кислоты	557
М. В. Рысаков и И. Н. Башмакин. Очистка водорода от фосфина под давлением	705
М. В. Рысаков и И. Н. Бушмакин. Коррозия металлов и металлических сплавов фосфорной кислотой и фосфором	715
И. Е. Ададунов и М. А. Гуминская. Отравляемость ванадиевых катализаторов мышьяком	722
И. Е. Ададунов, Л. Галамеева и Д. В. Гернет. Термическая диссоциация химически чистого гипса в присутствии катализаторов	736
И. Е. Ададунов, Галамеева и Д. В. Гернет. Термическая диссоциация химически чистого гипса в присутствии полоторных окислов железа, алюминия и хрома	897

ЭЛЕКТРОЛИЗ

И. П. Твердовский. Состав анодных газов в криолитоглиноземной ванне	307
И. С. Кацен и П. И. Соколов. Электролитическое получение хлоратов. 1. Работа на платиновых анодах	902
И. С. Кацен и П. И. Соколов. Электролитическое получение хлоратов. 2. Работа на графитовых анодах	916
А. И. Бродский, А. С. Афанасьев и М. Г. Дикова. Электролитическое получение перекиси водорода из серной кислоты	929

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ

В. И. Николаев. Физико-химическая соляная экспедиция Академии наук на озера дельты Волги (июль — август 1931)	131
П. П. Будников и М. И. Некрич. Получение портландцемента из ангидрита и гипса	173
Б. Гутковский. Контроль работы серноуглеродной реторты	204
П. П. Будников и Е. Л. Мандельгрин. Хромито-динасовый кирпич	299
В. И. Соколов. К вопросу о затвердевании феррита в процессе Левига	313
М. С. Новаковский. Определение теплоемкости жидкостей аммиачно-содового процесса	344
Н. Д. Аверкиев и Н. В. Удовенко. Брикетирование колошниковой пыли и пылеватых руд силикатами щелочей	353
В. Е. Тищенко, Я. М. Песин, А. Л. Кострак, С. С. Фрейдлин. Получение двуокиси титана из хибинской апатитосфеновой породы для производства белил	685

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Н. А. Орлов и О. А. Радченко. К познанию гуминовых веществ. Сообщение 2. Окисление сахарного угля	207
И. Р. Морозов. О молекулярном весе и химическом строении целлюлозы и крахмала	211
С. А. Торопов. Исследование испарения жидких веществ в „гуськах“ разной формы	246
М. И. Ушаков и Н. Д. Зелинский. Фенол из хлорбензола	362
В. Т. Иванова и А. М. Куренева. Осахаривание целлюлозы при помощи растворов серной кислоты	370
К. Чмутов и Я. Жуков. Об оптимальной температуре разложения паров хлорпикрина при регистрации пророска в опытах по динамической активности	425
З. Е. Зиньков с участием С. Е. Лившица. Получение бензойного альдегида и бензойной кислоты окислением толуола хромовой смесью	604
С. А. Гликман. О буферных свойствах пектина	628
А. Г. Кретов. О реакции бензидина с кислотными производными селена и теллура	634
А. И. Коган и Н. И. Хурденко. О некоторых солях нефтяных кислот и их возможном применении	637
А. Е. Порай-Кошиц и Ш. М. Итенберг. О фурфурол-сульфоксилате	761
Н. А. Орлов и Н. Д. Лихачев. К познанию гуминовых веществ. Сообщение 3. Окисление гуминовых веществ, полученных из фенолов	797
Н. Н. Орлов и Г. М. Богданов. О получении о-этоксина-сульфохинолина	803

	Стр.
В. Крестинский, С. Малевская и Ф. Солодкий. Выяснение влияния географических факторов и типов леса на состав живичных скипидаров из <i>Pinus silvestris</i>	950
Е. Титов, А. Преображенский и В. Панов. О щелочном способе обработки соснового осмола	958
Н. Фукс. О кинетике высыхания растительных масел	1046
Г. Т. Пилюгин. Очистка сырого антрацена и одновременное выделение при этом высокопроцентного карбазола	1059

КАТАЛИЗ

М. Я. Каган и О. М. Подуровская. Каталитическая дегидрогенизация этилового спирта	378
М. Я. Каган и А. Л. Шнеерсон. Контактное окисление этилового спирта в ацетальдегид	389
М. Я. Каган и Н. М. Морозов. Каталитическое получение леяной уксусной кислоты из ацетальдегида	400
И. Г. Лакомкин, О. С. Урбанская и Е. Д. Ольшевская. Каталитическое окисление пропилового спирта	581
Б. Молдавский и Н. Прокопчук. Каталитическое обессеривание бензола, содержащего тиофен, методом деструктивной гидрогенизации	619

ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА

Н. А. Холево и И. И. Эйтингон. Нитрация ксилола слабой азотной кислотой в присутствии ртути	612
А. Г. Суворов. Методы определения окислов азота в продуктах взрыва взрывчатых веществ	868

ИСКУССТВЕННОЕ ВОЛОКНО

Д. И. Гальперин и Д. И. Тумаркин. Влияние условий химической обработки линтера на вязкость получаемой хлопковой целлюлозы и ее нитратов	34
Д. И. Гальперин и Д. И. Тумаркин. Сравнительное изучение линтеров различных районов СССР, как исходного материала для нитрации	63

ИСКОПАЕМЫЙ УГОЛЬ

Э. В. Змачинский и Л. В. Крупина. Материалы к изучению Кизеловского каменного угля	648
Г. Л. Стадилов. О выветривании углей в пластах	657
Д. И. Яковлев. О черемховских углях	998

ОРГАНИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ

А. М. Малков. Роль уксуснокислого свинца при анализе мелассы. 2. Анализ азотистых веществ	113
А. Д. Петров. Синтез моторного горючего из окиси углерода и водорода	274
А. Д. Петров, Д. Н. Андреев и Б. А. Чаплыгин. О получении <i>n</i> -гептана и 2-2,4-триметилпентана	573
В. М. Сафронова и Е. К. Ярошевская. Исследование коагуляции и биологической очистки банно-прачечных сточных вод	819
Н. И. Никитин и Н. П. Немцова. О мокром обугливании древесных отходов и отработавших сульфитных целлюлозных щелоков	981
Н. И. Никитин и Д. В. Прялухин. Теплопроизводительная способность и состав древесных углей	991

КОЛЛОИДЫ

А. Я. Дринберг. О сокращении гелей в процессе образования пленки	69
А. Я. Дринберг. К вопросу о теории образования золь эфиров целлюлозы	428

АГРОХИМИЯ

А. А. Калужский. Влияние серы и пиритов на растения	117
Н. В. Лобанов. Ароматические углеводороды и урожайность	253

АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Часть минеральная

	Стр.
И. В. Тананаев. Потенциометрическое определение цинка	86
В. Стефановский. Потенциометрическое определение алюминия	92
Г. В. Приходько. К вопросу о количественном определении солей калия по способу Крамера	99
Б. А. Скопинцев и Ф. Я. Варфоломеева. Об иодометрическом определении активного хлора в водах, содержащих нитриты и соли окиси железа	103
М. Ф. Михайлов. О гальванометрическом и потенциометрическом определении степени коррозии	196
О. Е. Звягинцев. Материалы по анализу платиновых металлов. Статья 4. Об аналитическом отделении меди от родия	217
А. В. Философов при участии С. Мельник. О способе определения железа иодометрическим путем	219
И. В. Тананаев. Объемно-аналитическое определение CaF_2	445
Н. Е. Кушлянский. Воды реки Камы района Березняков в связи с их использованием в 1930 г.	448
И. В. Тананаев. Объемно-аналитическое определение окиси кальция в жженой извести	660
Р. М. Кульварская. Титрование двувалентного олова хлоратом калия	668
М. А. Петрова и А. К. Яковцевская. К методике иодометрического определения сероводорода	671
И. В. Тананаев. Новый метод определения фтора в апатитах, фосфоритах и суперфосфоритах	834
Я. Фиалков и М. Шиголь. Об объемно-аналитическом определении сульфатов щелочных металлов	849
А. А. Васильев и А. К. Синьковская. Проверка быстрых весовых методов анализа без прокаливания осадков (с промывкой спиртом и эфиром)	853
А. Г. Суворов. Методы определения окислов азота в продуктах взрыва взрывчатых веществ	868
Л. М. Виско. О быстрых методах определения серы в сталях и железных сплавах	1107
Х. Н. Починков. Оксалатный метод определения стронция с точки зрения правила остатков и замещения	1078
Ю. Д. Гольденберг. Методика определения фтористого водорода в воздухе	1088
В. Я. Аносов и С. К. Чирков. Проверка способов объемно-аналитического определения кремнефтористоводородной кислоты	1097
С. К. Чирков. Объемное определение хлорнона в присутствии фторосиликата натрия	1103

Часть органическая

А. С. Гинзберг и Г. К. Фомина. Кислородное число (или число окисления), новая константа при изучении жиров и им подобных веществ	221
А. П. Закошиков, В. Т. Иванова и А. Куреннова. К вопросу о применении метода Толленса к определению пентозанов в растительных материалах	235
В. А. Каргин и М. И. Усанович. Потенциометрическое определение свободной щелочи в фенолятах	458
С. И. Рыбин. Определение уксусного ангидрида в присутствии органических и минеральных кислот посредством термометрического титрования	463
И. Корнилов. Извлечение брома из рассолов в виде триброманилина	567
А. Александров. Определение незначительных количеств карбида кальция в шлаках	843
Н. М. Милославский и В. Ф. Веприцкая. Быстрый способ определения хлора в органических соединениях	860
С. А. Павлов. К методике определения серы в биологических объектах	877
Н. В. Кириленко. Определение лабильной серы в желатине	1119

ПРИБОРЫ И АППАРАТЫ

С. А. Стрелков. Прибор для определения концентрации водородных ионов	880
--	-----

ФОТОГРАФИЯ

Ю. Н. Гороховский. Поверхностное натяжение желатины и явление „депрессии“ на фотографических слоях	770
--	-----

ОБЗОРЫ

А. Л. Рушинский. Полимеризованный уксуснокислый винил и поливиниловый спирт	470
---	-----

ОГЛАВЛЕНИЕ К 5 ТОМУ

	Стр.
От Редакции. (К пятнадцатой годовщине советской химии)	887
Г. А. Максимович. Минеральные источники Чечни	1066
Н. Агеев. Работы А. Вестгрена в области химии металлических сплавов	1127
А. Вестгрен. К вопросу о химии сплавов	1130

ХРОНИКА

Э. Х. Фрицман. Областная химическая конференция	288
Б. И. Риммер. Всесоюзная конференция по электрохимии и хлору	484

БИБЛИОГРАФИЯ

О. Звягинцев. Бериллий и его сплавы. Сборник переводных статей. Под редакцией проф. А. М. Бочвара и А. К. Градианова	285
П. Титов, А. Фишер и А. Шлейхер. Электроанализ	285
С. Богданов, Г. Дюпон. Терпентинные масла (скипидары) их состав, получение и применение в промышленности	286
И. Богданов. Сборник рефератов по химии. Вып. 1. Органическая химия	286
М. Клочко, А. Гюнтершульце. Гальванические элементы	286

ПРОТОКОЛЫ

Торжественное заседание в память Д. И. Менделеева по случаю исполнившегося 2 февраля 1932 г. двадцатилетия со дня его смерти	494
--	-----

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
С. И. Вольфкович, Л. Е. Берлин и Б. М. Манцев. Физико-химические исследования в области производства фосфатов аммония (аммофосов)	2
П. Н. Лашенко и А. И. Морозова. О молекулярных трансформациях сернокислого кальция в области высоких температур	15
Г. А. Разуваев и В. С. Малиновский. Окисление мышьяковистого ангидрида кислородом воздуха при высокой температуре	25
Г. В. Приходько. Растворение соды и сернокислого натрия в различных концентрациях едкого натра и при различных температурах	31
Д. И. Гальперин и Д. И. Тумаркин. Влияние условий химической обработки линтера на вязкость получаемой хлопковой целлюлозы и её нитратов	34
Д. И. Гальперин и Д. И. Тумаркин. Сравнительное изучение линтеров различных районов СССР, как исходного материала для нитрации	63
А. Я. Дринберг. О сокращении гелей в процессе образования пленки	69
Ив. Тананаев. Потенциометрическое определение цинка	86
В. Стефановский. Потенциометрическое определение алюминия	92
Г. В. Приходько. К вопросу о количественном определении солей калия по способу Крамера	99
Б. А. Скопинцев и Ф. Я. Варфоломеева. Об иодометрическом определении активного хлора в водах, содержащих нитриты и соли окиси железа	103
А. М. Малков. Соль уксуснокислого свинца при анализе мелассы	113
А. А. Калужский. Влияние серы и пиритов на растения	117
В. И. Николаев. Физико-химическая соляная экспедиция Академии Наук на озера дельты Волги (июль — август 1931 г.)	131

От Редакции.

Авторов, присылающих статьи для напечатания в журнале, Редакция просит придерживаться следующих правил: 1) рукописи должны быть переписаны на машинке на одной стороне листа, 2) таблицы и чертежи должны быть приложены на отдельных листах, 3) фамилии иностранных авторов надо писать по-русски и только в сомнительных случаях ставить в скобках иностр. транскрипцию, 4) ссылки на журналы и книги следует делать исключительно в подстрочных примечаниях, пользуясь принятыми в журнале обозначениями (см. 3-ю стр. обложки).

К рукописям необходимо прилагать *краткое* резюме, которое будет переведено на иностранный язык и напечатано после статьи. (Если автора не затруднит, желательна присылка готового иностранного резюме на нем., франц. или англ. яз.).

Адрес Редакции: Ленинград, 34, Университет, Химическая лаборатория, Канцелярия Химического О-ва.

СО Д Е Р Ж А Н И Е

	Стр.
И. Е. Ададуров и В. П. Плигунов. Термическая диссоциация гипса в присутствии катализаторов	149
✓ И. Е. Ададуров. Теплота активации термической диссоциации гипса в присутствии катализаторов	157
Г. К. Боресков. Вычисление скорости контактного окисления аммиака	163
П. П. Будников и М. И. Некрич. Получение портланд-цемента из ангидрита и гипса	173
✓ Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение 5-ое. А. Сульфиды кальция, стронция и бария	177
Э. Х. Фрицман. Об окислении рутения и сернистого рутения. Предварительное сообщение	193
✓ М. Ф. Михайлов. О гальванометрическом и потенциометрическом определении степени коррозии	196
Б. Гутковский. Контроль работы сероуглеродной реторты	204
Н. А. Орлов и О. А. Радченко. К познанию гуминовых веществ. Сообщение II. Окисление сахарного угля	207
И. Р. Морозов. О молекулярном весе и химическом строении целлюлозы и крахмала	211
О. Е. Звягинцев. Материалы по анализу платиновых металлов. Статья IV. Об аналитическом отделении меди от родия	217
А. В. Философов. О способе определения железа подометрическим путем	219
А. С. Гинзберг и Г. К. Фомина. Кислородное число (или число окисления), новая константа при изучении жиров и им подобных веществ	221
А. П. Закошиков, В. Т. Иванова и А. Куреннова. К вопросу о применении метода Толленса к определению рентозанов в растительных материалах	235
С. А. Торопов. Исследование испарения жидких веществ в „гуськах“ разной формы	246
Н. В. Лобанов. Ароматические углеводороды и урожайность	253
А. Д. Петров. Обзор. Синтез моторного горючего из окиси углерода и водорода	274
Библиография. О. Звягинцев. Бериллий и его сплавы	285
П. Титов. А. Фишер и А. Шлейхер. Электроанализ. Методы ускоренного электроанализа	—
И. Богданов. Г. Дюпон. Терпентинные масла (скипидары), их состав, получение и применение в промышленности	286
И. Богданов. Сборник рефератов по химии. Вып. I. Органическая химия	—
М. Клочко. Гюнтер и Шульц. Гальванические элементы	—
Хроника. Э. Фрицман. Областная химическая конференция	288

От Редакции

Авторов, присылающих статьи для напечатания в журнале, Редакция просит придерживаться следующих правил: 1) рукописи должны быть переписаны на машинке на одной стороне листа, 2) таблицы и чертежи должны быть приложены на отдельных листах, 3) фамилии иностранных авторов надо писать по-русски и только в сомнительных случаях ставить в скобках иностр. транскрипцию, 4) ссылки на журналы и книги следует делать исключительно в подстрочных примечаниях, пользуясь принятыми в журнале обозначениями (см. 3-ю стр. обложки).

К рукописям необходимо прилагать *краткое* резюме, которое будет переведено на иностранный язык и напечатано после статьи. (Если автора не затруднит, желательна присылка готового иностранного резюме на нем., франц. или англ. яз.).

Адрес Редакции: Ленинград 34, Университет, Химическая лаборатория, Канцелярия Химич. О-ва.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
А. П. Белополюский, Н. П. Александров, при участии И. М. Эльтерман и Г. П. Чубаровой. О растворимости сульфатов аммония и натрия в водных растворах аммиака	293
П. П. Будников и Е. Л. Мандельгрин. Хромито-динасовый кирпич	299
П. П. Будников и Ларисса Гулинова. Различные модификации сернокислого кальция, как возбудители основных шлаков доменных печей	303
И. П. Твердовский. Состав анодных газов в криолитоглиноземной ванне	307
В. И. Соколов. К вопросу о затвердевании феррита в процессе Левига	313
А. П. Палкин и Е. Н. Варасова. Взаимная растворимость в системе $KCl-NaCl-MgCl_2-H_2O$ при 0°	316
В. Ф. Юферев и Л. Л. Кузьмин. К вопросу одновременного получения серной и соляной кислот	325
В. С. Ятлов и И. Г. Рысс. Кинетика поглощения фтористого кремния твердым фтористым натрием	332
М. С. Новаковский. Определение теплоемкости жидкостей аммиачно-содового процесса	344
М. Я. Каган и Н. Камышан. Кривая плавления солей $KNO_3 + NaNO_2$	347
М. О. Хармадарьян и Г. В. Марченко. Получение металлического железа из его окисла (Fe_2O_3) путем восстановления водородом	350
Н. Д. Аверкиев и Н. В. Удовенко. Брикетирование колошниковой пыли и пылеватых руд силикатами щелочей	353
М. И. Ушаков и Н. Д. Зелинский. Фенол из хлорбензола	362
В. Т. Иванова и А. М. Куренева. Осахаривание целлюлозы при помощи растворов серной кислоты	370
М. Я. Каган и О. М. Подуровская. Каталитическая дегидрогенизация этилового спирта	378
М. Я. Каган и А. Л. Шнеерсон. Контактное окисление этилового спирта в ацетальдегид	389
М. Я. Каган и Н. М. Морозов. Каталитическое получение ледяной уксусной кислоты из ацетальдегида	400
М. Дубинин, В. Андреев, О. Милехина, Г. Петров и С. Торопов. К проблеме регистрации проскока при исследовании динамической активности сорбентов	413
К. Чмутов и Я. Жуков. Об оптимальной температуре разложения паров хлорпикрина при регистрации проскока в опытах по динамической активности	425
А. Я. Дринберг. К вопросу о теории образования зольей эфиров целлюлозы	428
Ив. Тананаев. Объемно-аналитическое определение CaF_2	445
Н. Е. Кушлянский. Воды реки Камы района Березников в связи с их использованием в 1930 г.	448
В. А. Каргин и М. И. Усанович. Потенциометрическое определение свободной щелочи в фенолятах	458
С. И. Рыбин. Определение уксусного ангидрида в присутствии органических и минеральных кислот посредством термометрического титрования	463
Обзоры А. Л. Рущинский. Полимеризованный уксуснокислый винил и поливиниловый спирт	470
Библиография. М. Диттрих. Руководство для анализа горных пород	481
Хроника. Всесоюзная конференция по электрохимии и хлору	484
Протокол торжественного заседания в память Д. И. Менделеева по случаю исполнившегося 2 февраля 1932 г. двадцатипятилетия со дня его смерти. В. Е. Тищенко. Мысли Д. И. Менделеева об условиях развития заводского дела в России и их отражения в современной действительности	495

СО Д Е Р Ж А Н И Е

	Стр.
С. И. Вольфкович и А. П. Белополюский. Окисление сульфитов (сообщение I)	509
С. И. Вольфкович и А. П. Белополюский. Окисление сульфитов (сообщение II)	529
С. И. Вольфкович и А. П. Белополюский. Окисление сульфитов (сообщение III)	552
И. Н. Бушмакин, И. Р. Мольтентин и Ф. Ю. Рачинский. Окисление фосфористой кислоты	557
И. Корнилов. Извлечение брома из рассолов в виде триброманилина	567
А. Д. Петров, Д. Н. Андреев и Б. А. Чаплыгин. О получении „n“ = гептана и 2.2.4. = триметилпентана	573
И. Г. Лакомкин, О. С. Урбанская и Е. Д. Ольшевская. Каталитическое окисление пропилового спирта	581
З. Е. Зиньков с уч. С. Е. Лившица. Получение бензойного альдегида и бензойной кислоты окислением толуола хромовой смесью	604
Н. А. Холево и И. И. Эйтингон. Нитрация ксилола слабой азотной кислотой в присутствии ртути	612
Б. Молдавский и Н. Прокопчук. Каталитическое обессеривание бензола, содержащего тиофен, методом деструктивной гидрогенизации	619
С. А. Гликман. О буферных свойствах пектина	628
А. Г. Кретов. О реакциях бензидаина с кислотными производными селена и теллура	634
А. И. Коган и Н. И. Хурденко. О некоторых содах нафтенных кислот и их возможном применении	637
Э. В. Змачинский и Л. В. Крупина. Материалы к изучению кизеловского каменного угля	648
Г. Л. Стадников. О выветривании углей в пластах	657
Ив. Тананаев. Объемно аналитическое определение окиси кальция в жженой извести	660
Р. М. Куловарская. Титрование двухвалентного олова хлоратом калия	668
М. А. Петрова и А. К. Яковцевская. К методике иодометрического определения сероводорода	671
С. Драчев и Р. Калашникова. Консервирование проб воды и водных вытяжек из почвы	677

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
<i>В. Е. Тищенко, Я. М. Пестин, А. Л. Кострак и С. С. Фрейдлин.</i> Получение дву- оксида титана из хибинской апатито-сфеновой породы для производства белил	685
<i>С. В. Потапенко.</i> Термическая диссоциация известняков, доломитов и магне- зитов	693
<i>И. Н. Бушмакин и М. В. Рысаков.</i> Очистка водорода от фосфина под давле- нием	705
<i>М. В. Рысаков и И. Н. Бушмакин.</i> Коррозия металлов и металлических спла- вов фосфорной кислотой и фосфором	715
<i>И. Е. Ададунов и М. А. Гуминская.</i> Отравляемость ванадиевых катализаторов мышьяком	722
<i>И. Е. Ададунов, Л. Галамеева и Д. В. Гернет.</i> Термическая диссоциация хи- мически чистого гипса в присутствии катализаторов	736
<i>В. И. Николаев, Е. В. Грицевич, Е. Г. Стяжкина и Е. И. Руденко.</i> К вопросу о происхождении и составе астраханита. Лабильные поля кристаллизации хлористого натрия и эпсомита	744
<i>Д. Х. Завриев (Завриан).</i> Исследование глин методом диссоциации	753
<i>А. Е. Порай-Кошиц и Ш. М. Иттенберг.</i> О фурфурол-сульфоксилате	761
<i>Ю. Н. Гороховский.</i> Поверхностное натяжение желатины и явление "депрессии" на фотографических слоях	770
<i>Б. А. Арбузов, Л. Бастанова, Е. Иванова, Л. Козловская, А. Мальцева и В. Фе- дотов.</i> О составе скипидара из живицы сосны (<i>Pinus Pithyusa</i>)	787
<i>А. Д. Петров, Л. И. Аницус и Е. Н. Пожилыцева.</i> Синтетические смазочные масла из газообразных олефиновых углеводородов	790
<i>Н. А. Орлов и Н. Д. Лихачев.</i> К познанию гуминовых веществ. Сообщение 3. Окисление гуминовых веществ, полученных из фенолов	797
<i>Н. Н. Орлов и Г. М. Богданов.</i> О получении о-этоксид-ана-сульфохинолина	803
<i>В. И. Николаев, А. М. Соловов и М. А. Фришмут.</i> О грязи оз. Данхур	809
<i>С. А. Вознесенский и Л. П. Артемова.</i> Сопряженное окисление сточных вод, как метод их исследования	815
<i>В. М. Сафронова и Е. К. Ярошевская.</i> Исследование коагуляции и биологиче- ской очистки банно-прачечных сточных вод	819
<i>И. Тананаев.</i> Новый метод определения фтора в апатитах, фосфоритах и суперфосфатах	834
<i>А. Александров.</i> Определение незначительных количеств карбида кальция в шлаках	843
<i>Я. Фиалков и М. Щиголь.</i> Об объемно-аналитическом определении сульфатов щелочных металлов	849
<i>А. А. Васильев и А. К. Синьковская.</i> Проверка быстрых весовых методов ана- лиза без прокаливания осадков (с промывкой спиртом и эфиром (К рабо- там J. Dick'a "Новые пути в аналитической химии" и т. д.	853
<i>Н. М. Милославский и В. Ф. Веприцкая.</i> Быстрый способ определения хлора в органических соединениях	860
<i>А. Г. Суворов.</i> Определение окислов азота в продуктах взрыва взрывчатых ве- ществ	868
<i>С. А. Павлов.</i> К методике определения серы в биологических объектах	877
<i>С. А. Стрелков.</i> Прибор для определения концентрации водородных ионов	880

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
От Редакции	887
<i>И. Е. Ададуров, А. Галамеева и Д. В. Гернет.</i> Химическая диссоциация химически чистого гипса в присутствии полуторных окислов железа, алюминия и хрома	897
<i>И. С. Кацен и П. И. Соколов.</i> Электролитическое получение хлоратов I	902
<i>И. С. Кацен и П. И. Соколов.</i> Электролитическое получение хлоратов II	916
<i>А. И. Бродский, А. С. Афанасьев и М. Г. Дикова.</i> Электролитическое получение перекиси водорода из серной кислоты	929
<i>М. И. Некрич.</i> Коррозия кислотоупорных керамических материалов	946
<i>В. Крестинский, С. Маловская и Ф. Солодкий.</i> Выяснение влияния географических факторов и типов леса на состав живичных скипидаров из <i>Pinus silvestris</i>	950
<i>Е. Титов, А. Преображенский и В. Панов.</i> О щелочном способе обработки соснового осмола	958
<i>Н. И. Никитин и Н. П. Немцова.</i> О мокром обугливании древесных отходов и отработавших сульфитных целлюлозных щелоков	981
<i>Н. И. Никитин и Д. В. Прялухин.</i> Теплопроизводительная способность и состав древесных углей	991
<i>Д. И. Яковлев.</i> О Черемховских углях	998
<i>Е. И. Любарский.</i> Сопряженная гидрогенизация (предварит. сообщен.)	1025
<i>Н. Фукс.</i> О кинетике высыхания растительных масел	1046
<i>Г. Т. Пилюгин.</i> Очистка сырого антрацена и одновременное выделение при этом высокопроцентного карбазола	1059
<i>Г. А. Максимович.</i> Минеральные источники Чечни	1066
<i>Х. Н. Починок.</i> Оксалатный метод определения стронция с точки зрения правды остатков и замещения	1078
<i>Ю. Д. Гольденберг.</i> Методика определения фтористого водорода в воздухе	1088
<i>В. Я. Аносов и С. К. Чирков.</i> Проверка способов объемно-аналитического определения кремнефтористоводородной кислоты	1097
<i>С. К. Чирков.</i> Объемное определение хлориона в присутствии хлорсиликата натрия	1103
<i>Л. М. Вискво.</i> О быстрых методах определения серы в сталях и железных сплавах	1107
<i>Н. В. Кирилленко.</i> Определение лабильной серы в желатине	1119
<i>Н. Агеев.</i> Работы А. Вестгрена в области химии металлических сплавов	1127
<i>А. Вестгрен.</i> К вопросу о химии сплавов. Перевод с нем. Г. Берг	1130

Адрес редакции: Ленинград 53. Университетская набережная, д. 7/9.
Университет, Химическая лаборатория.