

ХИМИЧЕСКАЯ ТЕРМОДИНАМИКА И ТЕРМОХИМИЯ

Теплоемкость и термодинамические функции 2-метилбифенила и 3,3'-диметилбифенила в интервале 6–372 К <i>Е. С. Ткаченко, А. И. Дружинина, Р. М. Варущенко, С. В. Таразанов, Т. Н. Нестерова, М. Д. Решетова, О. В. Полякова</i>	725
Теплоемкость и термодинамические функции теллуридов кадмия в интервале 298–673 К <i>К. Т. Рустембеков, А. Т. Дюсекеева</i>	734
Теплоемкость и термодинамические функции манганито-ферритов $\text{NdM}^{\text{I}}\text{MnFeO}_5$ ($\text{M}^{\text{I}} = \text{Li, Na}$) в интервале 298–673 К <i>Ш. Б. Касенова, А. Ж. Абилядаева, Ж. И. Сагинтаева, С. Ж. Давренбеков, Б. К. Касенов</i>	739

ХИМИЧЕСКАЯ КИНЕТИКА И КАТАЛИЗ

Описание динамики закрытых химических систем квазиградиентными моделями <i>В. И. Быков, И. Е. Старостин</i>	744
Особенности кинетики жидкофазного окисления циклогексанола <i>С. В. Пучков, Е. Г. Москвитина, Ю. В. Непомнящих, А. Л. Перкель</i>	751

ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ РАСТВОРОВ

Превращения CO_2 в растворах трифторуксусной кислоты <i>М. В. Вишнецкая, М. С. Иванова, О. М. Свичкарев, Е. М. Будынина, М. Я. Мельников</i>	756
Расчет объемных свойств декалинов и жирных кислот в декалине по данным молекулярно-динамического моделирования <i>Р. А. Еремин, Х. Т. Холмуродов, В. И. Петренко, М. В. Авдеев</i>	759
Термодинамика образования комплекса меди(II) с L-фенилаланином в водно-этанольных растворителях <i>Д. М. Буров, С. Ф. Леденков, В. Н. Вандышев</i>	766
Зависимость структуры водных растворов трихлорида самария от концентрации по данным рентгеновской дифракции <i>П. Р. Смирнов, О. В. Гречин, В. Н. Тростин</i>	770
Термодинамика комплексообразования иона меди(II) с L-аланином в водном растворе <i>Л. А. Кочергина, А. В. Емельянов</i>	775
Энтальпии смешения и межмолекулярные взаимодействия в системе 1-октанол–диметилформамид при 298–318 К <i>Н. Л. Смирнова, А. В. Кустов</i>	782
Стандартные термодинамические функции образования комплексов Cu^{2+} с глицином в водном растворе <i>Г. Г. Горболетова, А. А. Метлин</i>	785
Некоторые закономерности взаимодействия фуразано-1,2,3,4-тетразин-1,3-диоксида с органическими растворителями <i>В. П. Зеленов, П. И. Калмыков, А. И. Калашников</i>	789
Межфазные равновесия в системе водный раствор аргинина – октановый раствор сульфокислоты <i>З. И. Куаева, И. В. Ковальчук, Л. А. Водопьянова, В. С. Солдатов</i>	794

СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА И КВАНТОВАЯ ХИМИЯ

Пористые структуры на основе 4-*трет*-бутилкаликс[4]арена

О. В. Суров, Е. В. Илевина, М. И. Воронова, В. В. Виноградов, Н. Ж. Мамардашвили

804

Анализ методов расчета частот переходов крутильного колебания
изомеров молекулы акролеина в основном (S_0) электронном состоянии

Л. А. Королева, В. И. Тюлин, В. К. Матвеев, Ю. А. Пентин

810

О возможности использования фемтосекундной ИК-спектроскопии
для определения состава молекул в газовой фазе

В. О. Компанец, В. Б. Лаптев, А. А. Макаров, С. В. Пигульский,
Е. А. Рябов, С. В. Чекалин, Н. В. Чекалин

815

Термически активированное движение нитрогруппы в хлорированных нитробензолах
по данным ядерного квадрупольного резонанса ^{35}Cl

И. А. Кюнцель

822

ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ НАНОКЛАСТЕРОВ И НАНОМАТЕРИАЛОВ

Структурирование дисперсной системы комплексов этилена с хлором
в неравновесной стеклообразной пленке при гелиевых температурах

В. А. Титов

828

Размерный эффект в электровосстановлении кислорода на золоте в широком диапазоне pH

О. В. Трипачев, М. Р. Тарасевич

835

Термостимулированные превращения в наноразмерных системах Bi—MoO₃

Э. П. Суровой, Л. Н. Бугерко, В. Э. Суровая

842

Композиты на основе микрогранул SiO₂ и кобальтсодержащих наночастиц:
синтез, структура и магнитные свойства

Г. Ю. Юрков, А. В. Козинкин, Ю. А. Кокшаров, Е. А. Овченков, А. Н. Волков,
Ю. А. Козинкин, В. Г. Власенко, О. В. Попков, С. Н. Ивичева, Ю. Ф. Каргин

849

ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ ПОВЕРХНОСТНЫХ ЯВЛЕНИЙ

Взаимодействие сорбированных ионов Ni(II) с аморфным гидрофосфатом циркония

Ю. С. Дзязько, В. В. Трачевский, Л. М. Рождественская, С. Л. Василюк, В. Н. Беляков

857

Гидратация ионообменника Purolite S950 в депротонированных формах

А. А. Гапеев, Л. П. Бондарева, М. И. Бузин, Т. С. Корниенко

863

Адсорбция изобутана на цеолите H-ЦВМ

М. А. Кипнис, П. В. Самохин, О. В. Яшина, О. А. Сухореброва

868

Особенности сорбции метилксантинов сорбентами различной природы

С. Г. Дмитриенко, Е. Ю. Андреева, В. В. Толмачева, Е. А. Терентьева

874

ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ ПРОЦЕССОВ РАЗДЕЛЕНИЯ. ХРОМАТОГРАФИЯ

Термодинамические характеристики сорбции органических соединений бинарной
неподвижной фазой “полидиметилсилоксан — перметилированный β-циклодекстрин”
по данным газовой хроматографии

Л. А. Онучак, В. И. Платонов, Ю. Г. Кураева

879

ФОТОХИМИЯ И МАГНЕТОХИМИЯ

Получение и свойства наноразмерных флуоресцирующих твердых пленок на основе комплекса полиэлектролит-ПАВ и органических красителей

Е. В. Селиверстова, Н. Х. Ибраев, С. Е. Кудайбергенов

884

Влияние электромагнитного излучения на автоколебательную реакцию Бриггса—Раушера

Д. А. Усанов, А. П. Рытик

891

КРАТКИЕ СООБЩЕНИЯ

Характер распределения частиц гидролизированных крахмалов по данным динамического рассеяния света

Н. Е. Кочкина, В. А. Падохин, О. А. Скобелева

895

Вторые вириальные коэффициенты изотермы адсорбции органических молекул на пористых полимерах

В. Ю. Гуськов, Ф. Х. Кудашева, Г. Б. Боголюк

898

Сдано в набор 19.11.2012 г.

Подписано к печати 21.02.2013 г.

Дата выхода в свет 23 еж.

Формат 60 × 88¹/₈

Цифровая печать

Усл. печ. л. 22.5

Усл. кр.-отт. 3.5 тыс.

Уч.-изд. л. 22.6

Бум. л. 11.25

Тираж 151 экз.

Зак. 1198

Цена свободная

Учредитель: Российская академия наук

Издатель: Российская академия наук. Издательство “Наука”, 117997 Москва, Профсоюзная ул., 90

Оригинал-макет подготовлен МАИК “Наука/Интерпериодика”

Отпечатано в ППП «Типография “Наука”», 121099 Москва, Шубинский пер., 6