

СИНТЕЗ И СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Термическая устойчивость и рентгенолюминесцентные свойства фторофосфатогафнатов цезия <i>М. М. Годнева, Н. Н. Борозновская, Н. Л. Михайлова</i>	571
Синтез и исследование ортованадата уранила состава $(\text{UO}_2)_3(\text{VO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ <i>Н. Г. Черноруков, О. В. Нипрук, А. В. Князев, А. А. Еремина</i>	578
Растворимость Li_2WO_4 в гидротермальных условиях <i>М. А. Урусова, В. М. Валяшко</i>	582
Синтез и физико-химическое исследование нонамолибдоманганата с кадмий-аммиачным катионом <i>А. В. Орешкина, Г. З. Казиев, А. В. Стеблевский, С. Ольгин Киньонес, О. Н. Перетокина, А. де Ита</i>	585

КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

Условия образования гетерометаллических комплексов в системах GeCl_4 (SnC_{14})–лимонная кислота– $\text{M}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$. Кристаллическая и молекулярная структура $[\text{M}(\text{H}_2\text{O})_6][\text{Ge}(\text{HCit})_2] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ($\text{M} = \text{Mg}, \text{Mn}, \text{Co}, \text{Cu}, \text{Zn}$) и $[\text{M}(\text{H}_2\text{O})_6][\text{Sn}(\text{HCit})_2] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ($\text{M} = \text{Mg}, \text{Co}, \text{Ni}$) <i>Е. Э. Марцинко, Л. Х. Миначева, Е. А. Чебаненко, И. И. Сейфуллина, В. С. Сергиенко, А. В. Чураков</i>	588
Синтез, кристаллическая структура и люминесцентные свойства координационного соединения перрената серебра(II) с феназином <i>Ю. В. Кокунов, Ю. Е. Горбунова, В. В. Ковалев, С. А. Козюхин</i>	596
Синтез и кристаллическая структура моногидрата дицитратобората бензилтриметиламмония <i>И. И. Звиедре, С. В. Беляков</i>	600
Синтез и кристаллическая структура иодомеркуратов(II) комплексов лантана(III) с ϵ -капролактамом <i>А. В. Тихомирова, Е. В. Пересыпкина, А. В. Вировец, Т. Г. Черкасова</i>	607
Синтез и строение комплексов палладия $[\text{Ph}_3\text{PhCH}_2\text{P}]^+[\text{PdCl}_3(\text{DMSO})]^- \cdot \text{DMSO}$, $[\text{Ph}_4\text{P}]_+[\text{PdCl}_3(\text{DMSO})]^-$ и $[\text{Ph}_4\text{Sb}(\text{DMSO})]^+[\text{PdCl}_3(\text{DMSO})]^-$ <i>В. В. Шарутин, В. С. Сенчурин, О. К. Шарутина</i>	616

ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

О специфике молекулярных структур (565)макротрициклических хелатов 3d-элементов в тройных системах $\text{M}(\text{II})$ –гидразинометантиоамид–пентандион–2,4 по данным квантово-химического расчета методом DFT ($\text{M} = \text{Mn}, \text{Fe}, \text{Co}, \text{Ni}, \text{Cu}, \text{Zn}$) <i>Д. В. Чачков, О. В. Михайлов, Т. Ф. Шамсутдинов</i>	621
---	-----

ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Электрохимические характеристики, термическая и химическая совместимость в системе электрод $\text{La}_{0.7}\text{Sr}_{0.3}\text{CoO}_3$ –электролит γ -VIFEVOX <i>Е. С. Буянова, Р. Р. Шафигина, М. В. Морозова, Ю. В. Емельянова, В. В. Хисаметдинова, В. М. Жуковский, С. А. Петрова, Н. В. Таракина</i>	628
Синтез и свойства солей катиона цистаминдиума с ацидо- и тетрагалогенид-анионами d-элементов <i>Н. Н. Головнев, С. Д. Кирик, В. С. Герасимов, М. Ю. Белащ</i>	634
Адсорбция воды гидродиоксидом олова и ее влияние на форму контура инфракрасной полосы поглощения $\nu(\text{OH})$ <i>А. И. Карелин, Л. С. Леонова, А. В. Арсатов, Ю. А. Добровольский</i>	638

Синтез и рентгенографическое исследование новых наноструктурированных мanganито-ферритов $NdM_{1.5}^{II}MnFeO_6$ ($M^{II} = Mg, Ca, Sr, Ba$)

*Б. К. Касенов, С. Ж. Давренбеков, Е. С. Мустафин, Ш. Б. Касенова,
Ж. И. Сагитаева, А. Ж. Абильдаева, Б. Т. Ермагамбет, Ж. С. Бектурганов*

646

Синтез и спектральные свойства *ms*-замещенных октаалкилпорфиринов Ni^{2+}

Н. В. Чижова, О. В. Мальцева, Н. Ж. Мамардашвили

650

ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СИСТЕМ

Взаимодействие компонентов в квазитройной системе $RbI-CsI-CuI$

*Т. А. Малаховская-Росоха, И. Е. Барчий, А. И. Погодин, А. П. Кохан,
И. П. Стерчо, Е. Ю. Переш*

654

Изучение растворимости компонентов в системе $Mg(ClO_3)_2-2NH_2C_2H_4OH \cdot H_3C_6H_5O_7-H_2O$

А. С. Тогашаров, С. Тухтаев

658

Фазовые равновесия в системе $Na, K, Mg, Ca//SO_4, Cl-H_2O$ при $50^\circ C$ в области кристаллизации астраханита

Л. Солиев

663

ФИЗИКОХИМИЯ РАСТВОРОВ

Экстракционное и сорбционное концентрирование ионов рения(VII) с использованием бис-дифенилфосфорилзамещенного азаподанда

А. Н. Туранов, В. К. Карандашев, Н. А. Бондаренко

668

Закономерности кинетической устойчивости борфторидных комплексов дипирролилметенов к действию кислот

Е. В. Румянцев, С. Н. Алешин, А. Десоки, Ю. С. Марфин, Е. В. Антина

674

Комплексообразование катионов лантаноидов с ампициллином

В. Г. Алексеев, М. В. Голубева, Ю. Я. Якубович

680

Гетеролигандные координационные соединения никеля(II) с 1,3-дикарбоксипропан-1-иминодиуксусной кислотой и дикарбоновыми кислотами в водных растворах

В. И. Корнев, Е. Ю. Коробейникова

685

Термохимическое исследование реакций комплексообразования кадмия(II) с глицил-глицином в водном растворе

Л. А. Кочергина, А. В. Емельянов

691

Потенциометрическое исследование комплексообразования таурина с ионами металлов

Ю. С. Петрова, Л. К. Неудачина

697

Правила для авторов

702

Сдано в набор 10.01.2013 г. Подписано к печати 27.03.2013 г. Дата выхода в свет 12 эж. Формат $60 \times 88^{1/8}$
Цифровая печать Усл. печ. л. 17.0 Усл. кр.-отг. 2.2 тыс. Уч.-изд. л. 17.0 Бум. л. 8.5
Тираж 125 экз. Зак. 1203 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