

П  
Ж 92

Том 58, Номер 5

ISSN 0044-457X

Май 2013



# ЖУРНАЛ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

<http://www.naukaran.ru>  
<http://www.maik.ru>



“НАУКА”

# СОДЕРЖАНИЕ

Том 58, номер 5, 2013

## 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 $\text{Li}_2\text{WO}_4$ 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 $\text{GeCl}_4$ ( $\text{SnC}_{14}$ )–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. Сергеенко, А. В. Чураков</i>	588
Синтез, кристаллическая структура и люминесцентные свойства координационного соединения перрената серебра(I) 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 $\epsilon$ -капролактаном <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 $\text{M}(\text{II})$ –гидразинметантантиоамид–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 $\gamma$ -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. Белаиш</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 манганито-ферритов $\text{NdM}_{1,5}\text{MnFeO}_6$ ( $\text{M}^{\text{II}} = \text{Mg, Ca, Sr, Ba}$ )	
<i>Б. К. Касенов, С. Ж. Давренбеков, Е. С. Мустафин, Ш. Б. Касенова, Ж. И. Сагинтаева, А. Ж. Абильдаева, Б. Т. Ермагамбет, Ж. С. Бектурганов</i>	646
Синтез и спектральные свойства <i>ms</i> -замещенных октаалкилпорфиринов $\text{Ni}^{2+}$	
<i>Н. В. Чижова, О. В. Мальцева, Н. Ж. Мамардашвили</i>	650

## ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СИСТЕМ

Взаимодействие компонентов в квазитройной системе $\text{RbI}-\text{CsI}-\text{CuI}$	
<i>Т. А. Малаховская-Росоха, И. Е. Барчий, А. И. Погодин, А. П. Кохан, И. П. Стерчо, Е. Ю. Переш</i>	654
Изучение растворимости компонентов в системе $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2-2\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_4\text{OH} \cdot \text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7-\text{H}_2\text{O}$	
<i>А. С. Тогашаров, С. Тухтаев</i>	658
Фазовые равновесия в системе $\text{Na, K, Mg, Ca}/\text{SO}_4, \text{Cl}-\text{H}_2\text{O}$ при $50^\circ\text{C}$ в области кристаллизации астраханита	
<i>Л. Солиев</i>	663

## ФИЗИКОХИМИЯ РАСТВОРОВ

Экстракционное и сорбционное концентрирование ионов рения(VII) с использованием <i>бис</i> -дифенилфосфорилзамещенного азаподанда	
<i>А. Н. Туранов, В. К. Карандашев, Н. А. Бондаренко</i>	668
Закономерности кинетической устойчивости борфторидных комплексов дипирролилметенов к действию кислот	
<i>Е. В. Румянцев, С. Н. Алешин, А. Десоки, Ю. С. Марфин, Е. В. Антина</i>	674
Комплексообразование катионов лантаноидов с ампициллином	
<i>В. Г. Алексеев, М. В. Голубева, Ю. Я. Якубович</i>	680
Гетеролигандные координационные соединения никеля(II) с 1,3-дикарбоксипропан-1-иминодиуксусной кислотой и дикарбоновыми кислотами в водных растворах	
<i>В. И. Корнев, Е. Ю. Коробейникова</i>	685
Термохимическое исследование реакций комплексообразования кадмия(II) с глицил-глицином в водном растворе	
<i>Л. А. Кочергина, А. В. Емельянов</i>	691
Потенциометрическое исследование комплексообразования таурина с ионами металлов	
<i>Ю. С. Петрова, Л. К. Неудачина</i>	697
<b>Правила для авторов</b>	<b>702</b>

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