

11
* 92

Том 58, Номер 2

ISSN 0044-457X

Февраль 2013



ЖУРНАЛ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

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



“НАУКА”

СОДЕРЖАНИЕ

Том 58, номер 2, 2013

СИНТЕЗ И СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Фазы 123 состава $\text{CaBa}_2\text{Cu}_2\text{WO}_8$ с замещением Ca и Ba на Na и K <i>Р. А. Стукан, В. Г. Бекешев, Ю. Д. Стрельцова</i>	151
Гликолят $\text{Tl}_{1-x}\text{Fe}_x(\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{O})_{2-x/2}$ как прекурсор для получения квазиодномерных (1-D) твердых растворов $\text{Tl}_{1-x}\text{Fe}_x\text{O}_{2-2x/2}$ ($0 \leq x \leq 0.1$) <i>В. Н. Красильников, О. И. Гырдасова, И. В. Бакланова, Л. Ю. Булдакова, М. Ю. Янченко, Р. Ф. Самигуллина, О. В. Корякова</i>	154
Синтез, кристаллическая структура и колебательные спектры $\text{MVO}(\text{SO}_4)_2$ ($\text{M} = \text{Rb}, \text{Cs}, \text{Tl}$) <i>В. Н. Красильников, А. П. Тютюнник, Л. А. Переляева, И. В. Бакланова</i>	161
Термодинамическая устойчивость кальций-ванадиевых ферритов гранатов при образовании твердых растворов замещения <i>Г. В. Денисов</i>	168
Природные и синтезированные Mn-минералы <i>Н. А. Пальчик, Т. Н. Григорьева, Т. Н. Мороз</i>	172

КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

Синтез и строение комплексных соединений некоторых <i>d</i> -металлов с 10-(2-бензотиазолилazo)-9-фенантролом (HL). Кристаллическая и молекулярная структура $[\text{CdL}_2] \cdot \text{DMFA}$ <i>Р. В. Линко, В. И. Сокол, Н. А. Полянская, М. А. Рябов, В. В. Давыдов, В. С. Сергиенко</i>	178
Синтез и характеристика ксиларатогерманатов кобальта(II) и марганца(II). Молекулярная и кристаллическая структура комплексов $[\text{M}(\text{H}_2\text{O})_6][\text{Ge}(\mu_3\text{-L})_2\{\text{M}(\text{H}_2\text{O})_2\}_2] \cdot 4\text{H}_2\text{O} \cdot n\text{CH}_3\text{CN}$ ($\text{M} = \text{Co}, n = 0$; $\text{M} = \text{Mn}, n = 1$) <i>Е. Э. Марцинко, Л. Х. Миначева, И. И. Сейфуллина, Е. А. Чебаненко, В. С. Сергиенко, А. В. Чураков</i>	187
Синтез и рентгеноструктурное исследование $\text{Cs}_3[\text{UO}_2(\text{CH}_3\text{COO})_3]_2[\text{UO}_2(\text{CH}_3\text{COO})(\text{NCS})_2(\text{H}_2\text{O})]$ и $\text{Cs}_5[\text{UO}_2(\text{CH}_3\text{COO})_3]_3[\text{UO}_2(\text{NCS})_4(\text{H}_2\text{O})] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ <i>Л. Б. Серезкина, Е. В. Пересыпкина, М. О. Карасев, А. В. Вировец, В. Н. Серезжин</i>	195

ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Теоретическое исследование комплексов Ti-допированного алюминидного кластера $\text{Al}@\text{Al}_4\text{Ti}$ с лигандами L, содержащими кратные связи <i>В. К. Кочнев, О. П. Чаркин, Н. М. Клименко</i>	201
Молекулярная структура и термодинамические параметры (5656)макротетрациклических хелатов в тройных системах ион 3 <i>d</i> -элемента(II)–гидразинометантиогидразид–бутандион-2,3 по данным квантово-химического расчета методом функционала плотности <i>О. В. Михайлов, Д. В. Чачков</i>	209
Сравнительное квантово-химическое исследование комплексов циклических эфиров с водой <i>М. Н. Родникова, Н. Н. Бреславская, И. А. Солонина, С. П. Долин, Т. М. Вальковская</i>	215

ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Мультичастотный ЭПР и ДЭЯР полиацетиленового композита <i>Е. Г. Ильин, А. В. Ротов, А. С. Паршаков, Н. Н. Ефимов, Е. А. Уголкина, Г. В. Мамин, С. Б. Орлинский, В. В. Минин</i>	
--	--

Димеризация комплекса меди(II) с N-метилбензоилгидроксамовой кислотой в толуоле по данным ЭПР <i>А. В. Ротов, Е. А. Уголкина, Н. Н. Ефимов, В. В. Минин</i>	222
$\text{Li}_2\text{Mg}(\text{ZrF}_6)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$: синтез, рентгеноструктурное, термическое и MAS ЯМР исследование <i>К. А. Гайворонская, А. В. Герасименко, Н. А. Диденко, А. Б. Слободюк, В. Я. Кауун</i>	226
Диэтилдитиофосфатный комплекс тетрафенилсурьмы(V) и его сольватированная форма $[\text{Sb}(\text{C}_6\text{H}_5)_4\{\text{S}_2\text{P}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2\}] \cdot 1/2\text{C}_6\text{H}_6$: синтез, кристаллическая структура и CP/MAS ЯМР (^{13}C , ^{31}P) – пример монодентатной координации дитиолигандов <i>М. А. Иванов, А. В. Герасименко, А. В. Иванов, П. М. Соложенкин, В. В. Шарутин, А.-К. Ларссон, О. Н. Анцуткин, М. А. Пушилин</i>	234
Рентгенографические характеристики новых хромито-манганитов $\text{LaM}_3^{\text{I}}\text{CrMnO}_6$ и $\text{LaM}_3^{\text{II}}\text{CrMnO}_{7,5}$ ($\text{M}^{\text{I}} = \text{Li, Na}$; $\text{M}^{\text{II}} = \text{Mg, Ca}$) <i>Б. К. Касенов, Е. С. Мустафин, Ж. И. Сагинтаева, М. А. Исабаева, С. Ж. Давренбеков, Ш. Б. Касенова, А. Ж. Абылдаева</i>	243

ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СИСТЕМ

Фазообразование в квазибинарной системе $\text{Ag}_3\text{VO}_4\text{--ScVO}_4$ <i>О. И. Соловьев, Д. А. Русаков, А. А. Филаретов, Л. Н. Комиссарова</i>	246
Растворимость в системе $\text{ZnCl}_2\text{--CO}(\text{NH}_2)_2\text{--HCl--H}_2\text{O}$ при 25°C <i>Р. Ш. Еркасов, Р. М. Несмеянова, Р. С. Оразбаева, С. М. Болысбекова</i>	250
Фазовые равновесия в системе $\text{InS--Sb}_2\text{Te}_3$ <i>И. И. Алиев, Г. З. Джафарова, Ф. И. Исмаилов, Дж. А. Велиев</i>	253
Трехкомпонентные взаимные системы $\text{Li, K} \parallel \text{F, NO}_3$; $\text{Li, K} \parallel \text{Cl, NO}_3$ <i>А. В. Мальцева, Т. В. Губанова, И. К. Гаркушин</i>	257
Фазовые равновесия системы $\text{Na, K} \parallel \text{SO}_4, \text{CO}_3, \text{HCO}_3, \text{F--H}_2\text{O}$ при 25°C в области кристаллизации троны <i>Л. Солиев, Ш. Х. Авлов, В. Нури</i>	262

ФИЗИКОХИМИЯ РАСТВОРОВ

Нитритно-нитратные комплексы нитрозорутения в водных и азотнокислых растворах по данным ЯМР ^{15}N <i>Е. В. Кабин, В. А. Емельянов, С. В. Ткачев</i>	268
Структура и свойства $(\text{Ac})\text{Fe}(\text{II})\text{-5,15-дифенил-3,7,13,17-тетраметил-2,8,12,18-тетрабутилпорфирина}$ в реакции с органическими пероксидами в бензоле. Влияние имидазола на кинетику реакции <i>О. Р. Симонова, С. В. Зайцева, О. И. Койфман</i>	279
Фазовые равновесия в системах вода–сульфат щелочного металла или аммония–синтанол <i>О. С. Кудряшова, С. А. Денисова, М. А. Попова, А. Е. Леснов</i>	286
Растворимость в системах вода–катамин АБ–хлориды щелочных металлов или аммония <i>О. С. Кудряшова, К. А. Бортник, Е. Ю. Чухланцева, С. А. Денисова, А. Е. Леснов</i>	290
Правила для авторов	294

Сдано в набор 08.10.2012 г.	Подписано к печати 24.12.2012 г.	Формат 60 × 88 ¹ / ₈
Цифровая печать	Усл. печ. л. 18.5	Уч.-изд. л. 18.5
	Тираж 119 экз.	Бум. л. 9.25
		Зак. 937

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