

## СИНТЕЗ И СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Изучение термического поведения клиновидных образцов ультравысокотемпературного композиционного материала HfB<sub>2</sub>-45 об.% SiC в высокоеэнтальпийном потоке воздуха

*Е. П. Симоненко, Н. П. Симоненко, А. Н. Гордеев, Е. К. Папынов,*

*О. О. Шичалин, А. Ф. Колесников, В. А. Авраменко, В. Г. Севастьянов, Н. Т. Кузнецов*

393

Фазовые равновесия в системе LiYF<sub>4</sub>-LiLuF<sub>4</sub> и теплопроводность монокристаллов LiY<sub>1-x</sub>Lu<sub>x</sub>F<sub>4</sub>

*В. В. Семашко, С. Л. Кораблева, А. С. Низамутдинов, С. В. Кузнецов,*

*А. А. Пыненков, П. А. Попов, А. Е. Баранчиков, К. Н. Нищев,*

*В. К. Иванов, П. П. Федоров*

405

Синтез MgFe<sub>1.6</sub>Ga<sub>0.4</sub>O<sub>4</sub> методом сжигания геля с использованием глицина и уротропина

*М. Н. Смирнова, М. А. Копьева, Э. Н. Береснев, Л. В. Гоева,*

*Н. П. Симоненко, Г. Е. Никифорова, В. А. Кецко*

411

Синтез и оптические свойства биметаллических наночастиц Fe@Au, Ni@Au со структурой ядро-оболочка

*А. Ю. Соловьева, Н. К. Еременко, И. И. Образцова, А. Н. Еременко, С. П. Губин*

416

Новый подход к получению легированной шихты ниобата лития для выращивания монокристаллов

*С. М. Маслобоева, Л. Г. Арутюнян, М. Н. Палатников*

421

Синтез и некоторые физико-химические свойства комплекса

Na<sub>2</sub>[Zr(MoO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>]

*Л. Г. Нерсисян, Р. С. Арутюнян*

427

## КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

Особенности строения биядерных комплексов оксомолибдена(VI) на основе {MoO<sub>2</sub>(L<sub>би</sub>)<sub>2</sub>(μ-O)} с координационным числом атомов Mo(VI), равным пяти

*В. С. Сергиенко*

431

Строение необычного 1D полимера кобальта(II), полученного при растворении моноядерного аддукта Co(OOPPh)<sub>2</sub>[O(H)Me]<sub>4</sub> в хлороформе

*А. А. Гринева, Р. Р. Датчук, М. А. Уварова, Л. И. Демина, С. Е. Нефедов*

438

## ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Расчетные исследования по разделению и концентрированию РЗМ методом рециркуляционной жидкость-жидкостной хроматографии с многократным введением пробы

*В. В. Белова*

443

Теоретическое исследование структуры и стабильности ступенчато-гилтированных алюминиевых кластеров Al<sub>44</sub>H<sub>n</sub> (*n* = 1–24)

*О. П. Чаркин, Н. М. Клименко*

448

## ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

MALDI-TOF масс-спектрометрия наноразмерного MoO<sub>2</sub>. Структура и относительная устойчивость изомеров катионов низших оксидов молибдена

*Е. Г. Ильин, А. Г. Бейрахов, В. Г. Яржемский, А. Е. Гехман, А. К. Буряк*

462

Влияние условий синтеза на кристаллическую, локальную и электронную структуру соединений Ce<sub>2x</sub><sup>4+</sup>Ce<sub>2-2x</sub><sup>3+</sup>M<sub>2</sub>O<sub>7+x</sub> (M = Zr, Hf)

*В. В. Попов, А. П. Менушенков, Р. М. Хуббуатдинов, А. А. Ястребцев,  
А. С. Шарапов, Я. В. Зубавичус, Р. Д. Светогоров,  
А. Л. Тригуб, Н. А. Царенко, Л. А. Аржаткина, В. В. Курилкин*

472

Влияние квантовых точек CdSe и InP на взаимодействие ZnO с NO<sub>2</sub> под воздействием излучения видимого диапазона

*А. С. Чижов, Н. Е. Мордвинова, М. Н. Румянцева, И. В. Крылов,  
К. А. Дроздов, Xiaogan Li, A. M. Гаськов*

480

Магнитная фазовая диаграмма твердых растворов в системе CoCr<sub>2</sub>S<sub>4</sub>–Cu<sub>0.5</sub>Ga<sub>0.5</sub>Cr<sub>2</sub>S<sub>4</sub>

*Т. Г. Аминов, Е. В. Бушева, Г. Г. Шабунина, В. М. Новоторцев*

487

Превращения СКАС-монолита в водной среде

*А. Д. Червонный, Н. В. Чуканов, И. В. Пеков*

495

## ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СИСТЕМ

Физико-химическое взаимодействие в системе TlInSe<sub>2</sub>–TlInP<sub>2</sub>Se<sub>6</sub>

*И. Е. Барчий, В. А. Товт, М. Пясецки, А. А. Федорчук, А. М. Соломон, А. И. Погодин*

502

Тройные системы LiBr–LiVO<sub>3</sub>–Li<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> и KBr–KVO<sub>3</sub>–K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>

*Т. В. Губанова, И. К. Гаркушин, Г. Д. Синицын*

507

## ФИЗИКОХИМИЯ РАСТВОРОВ

Равновесный состав растворов HF в N, N-диметилформамиде

*Е. Г. Тараканова, Г. В. Юхневич*

512

Экстракция скандия бензо-15-краун-5 из нейтральных нитратно-трихлорацетатных растворов

*Г. В. Костикова, О. Г. Краснова, А. Ю. Цивадзе, В. И. Жилов*

519

Влияние концентрационных параметров на комплексообразование в системе железо(0)–железо(II)–глицин–вода

*Г. Б. Эшова, Дж. А. Давлатшоева, М. М. Рахимова, Л. В. Квятковская, М. О. Гуриев*

525