

ХИМИЯ В ИНТЕРЕСАХ УСТОЙЧИВОГО РАЗВИТИЯ

Главный редактор: академик РАН Николай Захарович Ляхов, Институт химии твердого тела и механохимии Сибирского отделения РАН, ул. Кутателадзе, 18, Новосибирск 630128.
Тел: 8(383)3328683. Факс: 8(383)3322847. E-mail: lyakhov@solid.nsk.su

Ответственный секретарь: Светлана Васильевна Леонова, Издательство Сибирского отделения РАН, Морской проспект, 2, Новосибирск 630090.
Тел.: 8(383)3300570. Факс: 8(383)3308649. E-mail: csd@sibran.ru

Редакционная коллегия

Л. К. Алтунина, д-р техн. наук, Институт химии нефти СО РАН, Томск.

Г. Н. Аношин, д-р геол.-мин. наук, Институт геологии и минералогии СО РАН, Новосибирск.

Н. М. Бажин, д-р хим. наук, Институт химической кинетики и горения СО РАН, Новосибирск.

В. М. Бузник, академик РАН, Институт металлургии и материаловедения им. А. А. Байкова, Москва.

Р. А. Буянов, чл.-кор. РАН, Институт катализа им. Г. К. Борескова СО РАН, Новосибирск.

З. Р. Исмагилов (заместитель главного редактора), чл.-кор. РАН, Институт углехимии и химического материаловедения СО РАН, Кемерово.

В. Е. Карасев, д-р хим. наук, Институт химии ДВО РАН, Владивосток.

В. А. Каширцев, чл.-кор. РАН, Институт нефтегазовой геологии и геофизики им. А. А. Трофимука СО РАН, Новосибирск.

К. П. Кученогий, д-р физ.-мат. наук, Институт химической кинетики и горения СО РАН, Новосибирск.

С. В. Ларионов, д-р хим. наук, Институт неорганической химии им. А. В. Николаева СО РАН, Новосибирск.

И. И. Лиштван, академик НАН Беларусь, Президиум НАН Беларусь, Минск.

С. В. Морозов, канд. хим. наук, Новосибирский институт органической химии им. Н. Н. Ворожцова СО РАН, Новосибирск.

Научный журнал издается с июня 1993 г. Учредители – Сибирское отделение РАН, Институт химии твердого тела и механохимии СО РАН, Институт катализа им. Г. К. Борескова СО РАН, Новосибирский институт органической химии им. Н. Н. Ворожцова СО РАН. В журнале публикуются оригинальные научные сообщения и обзоры по химии процессов, представляющих основу принципиально новых технологий, создаваемых в интересах устойчивого развития, или усовершенствования действующих, сохранения природной среды, экономии ресурсов, энергосбережения. Рубрикатор журнала содержит следующие разделы:

- безотходные и малоотходные химические процессы;
- вторичные химические продукты и их использование;
- химия без растворителей;
- энергосбережение в химической промышленности;
- химические методы получения синтетических топлив;
- химия объектов среды обитания человека;
- химические аспекты безопасности, в том числе нанообъектов;
- природные химические индикаторы глобальных изменений окружающей среды;
- химия природных и биологически активных соединений;
- медицинская химия;
- краткие сообщения;
- письма в редакцию;
- научные дискуссии;
- странничка молодого ученого;
- свободная трибуна;
- хроника.

Журнал выходит 6 раз в год на русском и английском (электронная версия) языках.

Оформить подписку на русский вариант журнала можно в агентстве “Роспечать” (подписной индекс в каталоге 73457). Адрес журнала в Internet: www.sibran.ru. Доступ к электронной версии английского варианта (адрес в Internet: www.sibran.ru/English/csde.htm) в 2001–2010 гг. бесплатный.

© Сибирское отделение РАН, 2013

© Институт химии твердого тела и механохимии СО РАН, 2013

© Институт катализа им. Г. К. Борескова СО РАН, 2013

© Новосибирский институт органической химии им. Н. Н. Ворожцова СО РАН, 2013

Содержание

Малоотходный one-pot процесс получения антрахинона диеновым синтезом в присутствии растворов гетерополикислот	123
Л. Л. ГОГИН, Е. Г. ЖИЖИНА, З. П. ПАЙ	
Нано- и микрочастицы металлов в городской атмосфере (на примере городов Владивосток и Уссурийск)	129
К. С. ГОЛОХВАСТ, Е. В. СОБОЛЕВА, П. А. НИКИФОРОВ, И. Ю. ЧЕКРЫЖОВ, П. П. САФРОНОВ,	
Т. Ю. РОМАНОВА, Н. К. ХРИСТОФОРОВА, В. В. ЧАЙКА, А. М. ПАНИЧЕВ, А. Н. ГУЛЬКОВ	
Выделение благородных металлов, содержащихся в золотосеребряном сплаве	135
А. Б. ЛЕБЕДЬ, Д. Ю. СКОПИН, Г. И. МАЛЬЦЕВ	
Распределение полициклических ароматических углеводородов в природных объектах на территории рассеивания выбросов Иркутского алюминиевого завода (г. Шелехов, Иркутская обл.)	143
И. И. МАРИНАЙТЕ, А. Г. ГОРШКОВ, Е. Н. ТАРАНЕНКО, Е. В. ЧИПАНИНА, Т. В. ХОДЖЕР	
Цитотоксические и иммуномодулирующие свойства нанокомпозитов серебра и платины	155
Е. С. МОРОЗКИН, И. А. ЗАПОРОЖЧЕНКО, М. В. ХАРЬКОВА, А. В. ЧЕРЕПАНОВА, П. П. ЛАКТИОНОВ,	
В. В. ВЛАСОВ, Б. Г. СУХОВ, Г. Ф. ПРОЗОРОВА, Б. А. ТРОФИМОВ, М. В. ХВОСТОВ, Т. Г. ТОЛСТИКОВА	
Комплексный метод восстановления нефтешламов	165
В. С. ОВСЯННИКОВА, Л. И. СВАРОВСКАЯ, Л. К. АЛТУНИНА, Д. А. ФИЛАТОВ, Е. А. ФУРСЕНКО,	
В. А. КАШИРЦЕВ	
Эффективное сжигание метана в псевдоожженном слое катализатора	173
А. Д. СИМОНОВ, Н. А. ЯЗЫКОВ, Ю. В. ДУБИНИН	
Цитотоксические и иммуномодулирующие свойства наночастиц золота	179
М. В. ХАРЬКОВА, А. В. ЧЕРЕПАНОВА, Е. С. МОРОЗКИН, И. А. ЗАПОРОЖЧЕНКО, П. П. ЛАКТИОНОВ,	
А. А. СТРУНОВ, Е. В. КИСЕЛЕВА, Т. Г. ТОЛСТИКОВА, Н. В. ШИКИНА, З. Р. ИСМАГИЛОВ, В. В. ВЛАСОВ	
Загрязнение полиароматическими углеводородами бассейна озера Байкал: озеро Гусиное	189
Г. С. ШИРАПОВА, Н. С. УТЮЖНИКОВА, О. А. РАБИНА, А. И. ВЯЛКОВ, С. В. МОРОЗОВ,	
В. Б. БАТОЕВ	
Загрязнение хлорорганическими пестицидами и полихлорированными бифенилами бассейна озера Байкал: озеро Гусиное	197
Г. С. ШИРАПОВА, Н. С. УТЮЖНИКОВА, О. А. РАБИНА, А. И. ВЯЛКОВ, С. В. МОРОЗОВ,	
В. Б. БАТОЕВ	
Изучение комплексной сорбции в системе геотехногенные растворы – цеолитовые породы	207
Е. С. ЭПОВА, О. В. ЕРЕМИН, Р. А. ФИЛЕНКО, Г. А. ЮРГЕНСОН	
Создание ресурсосберегающих технологий в производстве кремнийорганических эмалей на основе ректификации	211
М. Н. КЛЕЙМЕНОВА, Л. Ф. КОМАРОВА, Ю. С. ЛАЗУТКИНА	
Результаты ферментации целлюлозы мискантуса в ацетатном буфере и водной среде	219
Е. И. МАКАРОВА	
Изучение адсорбции глутаминовой кислоты на брушите	227
А. П. СОЛОНЕНКО, О. А. ГОЛОВАНОВА	
Способ иммобилизации катализатора окисления углеводородов силикалита титана в полимерной матрице	235
М. Е. ФЕДОСОВА, С. М. ДАНОВ, А. Е. ФЕДОСОВ	
Энергосбережение для устойчивого развития в международном проекте GREENMASTER	243
Н. С. ПОПОВ, Л. А. МОЗЕРОВА, Д. И. МУСТАФИН	

УДК 547.655.6+547.673+547.315.2+546.185'776'881.5+542.943.7

Малоотходный one-pot процесс получения антрахинона диеновым синтезом в присутствии растворов гетерополикислот

Л. Л. ГОГИН, Е. Г. ЖИЖИНА, З. П. ПАЙ

*Институт катализа им. Г. К. Борескова Сибирского отделения РАН,
проспект Академика Лаврентьева, 5, Новосибирск 630090 (Россия)*

E-mail:gogin@catalysis.ru

(Поступила 09.10.12)

Аннотация

Кислотно-катализическую конденсацию 1,3-бутадиена с *пара*-хинонами и окисление получаемых аддуктов можно проводить в одну технологическую стадию в присутствии водных растворов Mo–V–P гетерополикислот (ГПК) общего состава $H_aP_zMo_yV_xO_b$. Эти растворы обладают бифункциональными катализическими свойствами, будучи одновременно сильными бренстедовскими кислотами и довольно сильными обратимо действующими окислителями. Конденсация 1,4-нафтохинона с 1,3-бутадиеном в растворах ГПК приводит к получению 9,10-антрахинона (АХ) в смеси с тетрагидроантрахиноном (ТГА) и дигидроантрахиноном (ДГА). В ходе одностадийного процесса, проходящего без использования органических растворителей, раствор ГПК восстанавливается, и из него почти количественно выпадает малорастворимая смесь ТГА, ДГА и АХ (до 50 %). Выход и чистота АХ могут быть значительно повышенны за счет использования органических растворителей, смешивающихся с водой (например, ацетон, 1,4-диоксан), а также высокованадиевых ГПК состава $H_{15}P_4Mo_{18}V_7O_{89}$ и $H_{17}P_3Mo_{16}V_{10}O_{89}$. Оптимизация процесса позволила получить продукт, содержащий не менее 90 % АХ. Полученные в работе результаты открывают перспективы создания малоотходного одностадийного процесса производства АХ из 1,3-бутадиена и 1,4-нафтохинона.

Ключевые слова: антрахинон, гетерополикислоты, диеновый синтез

ВВЕДЕНИЕ

9,10-Антрахинон (АХ) – важный продукт органического синтеза [1]. Одним из промышленных методов синтеза 1,4,4a,9a-тетрагидроантрахинона-9,10 (ТГА), 1,4-дигидроантрахинона-9,10 (ДГА) и АХ является диеновый синтез, который основан на катализитическом газофазном окислении нафталина в 1,4-нафтохинон (НХ) и реакции последнего с 1,3-бутадиеном [1]. Первичные продукты присоединения (аддукты) получают в органических растворителях под давлением 1,3-бутадиена в 0,3–2 МПа или в присутствии органических кислот (для снижения давления). Аддукт диенового синтеза (ТГА) под действием кислот или щелочей изомеризуется в 1,4-дигидро-9,10-дигидроксиантрацен, а последний окисляется далее

в ДГА и АХ сильными окислителями в кислой среде ($CuCl_2$, H_2O_2 или $NaClO_3$ [2]) или кислородом воздуха в щелочной среде [3].

Окисление кислородом различных органических субстратов можно проводить в присутствии водных растворов Mo–V–P гетерополикислот (ГПК). Обычно этот процесс проходит в две стадии. На первой стадии субстрат (S_u) окисляется раствором ГПК по реакции $m/2S_u + m/2H_2O + ГПК \rightarrow m/2S_uO + H_mГПК$ (1) На второй стадии восстановленная форма ГПК ($H_mГПК$) окисляется кислородом [4–6]:



Таким образом, растворы ГПК действуют в катализических процессах (1) и (2) как обратимые окислители, в которых редокс-превращения претерпевают атомы ванадия ($V^V \rightarrow V^{IV} \rightarrow V^V$).