

ISSN 1563-0331  
Индекс 75879; 25879

# ХАБАРЫ

Х И М И Я С Е Р И Я С Ы

П Я Т Ы Й



МЕЖДУНАРОДНЫЙ  
СРЕДА ОХРАНЫ  
БЕРЕЖНОВСКИЙ

## ВЕСТНИК

С Е Р И Я Х И М И Ч Е С К А Я

№4 (44)

17. А.И. Купчишин, Ж.Т. Ешова, Ж.К. Каирбеков, Ю.А. Рябикин. Влияние электронного облучения на процесс гидрогенизации угля	70
18. А.Т. Батырбаев, С.М. Родивилов, А.Г. Томилов, Б.А. Мырзахметов, Н.Ю. Головченко, З.А. Мансуров. О некоторых аспектах производства неокисленных битумов	75
19. Е.О. Досжанов, Е.К. Онгарбаев, З.А. Мансуров, А.А. Жубанова. Хромато-масс-спектрометрический анализ биодеградации дизельных топлив и углеводородов	79
20. Ж.К. Каирбеков, Е.А. Аубакиров, Б.С. Сманова, В.А. Голодов. Влияние механохимической обработки на выход моторного топлива из угля Куньминского месторождения	84
21. Ж.К. Каирбеков, Е.А. Аубакиров, Б.С. Сманова, В.А. Голодов. Влияние предварительной химической обработки на гидрогенизацию угля Куньминского месторождения	87
22. К.С. Кулажанов, Т.О. Омаркулов, Б.Б. Баяхметова. Селективное гидрирование $\beta$ -ионона в изомер дигидро- $\beta$ -ионона на стационарном 0,5 % Pd/ZnO – катализаторе	90
23. К.С. Кулажанов, Т.О. Омаркулов, Б.Б. Баяхметова, Р.К. Ибрашева. Жидкофазное гидрирование органических соединений на Pd-, Pt- и Rh- чернилах в буферном растворе под давлением водорода	93
24. К.С. Кулажанов, Т.О. Омаркулов, Б.Б. Баяхметова, Р.К. Ибрашева. Активность и селективность Rh - черни при гидрировании органических соединений различного строения в условиях повышенного давления водорода	97
25. С.Ш. Абыдигалимова, С.Е. Дюсембаева, К.Х. Токмурзин. О возможностях создания новых технологий. Сообщение I	100
26. Т.П. Ашихмина, С.Е. Дюсембаева, Н.М. Завидова, Д.М. Жембасева. Пути решения проблемы улучшения качества покрытий и снижения вредного воздействия на окружающую среду хрома (VI)	103
27. Л.И. Плескач, Г.Д. Чиркова. Новый метод оперативного контроля технологии обогащения руд по золоту	107
28. Л.И. Плескач, Г.Д. Чиркова. Гравитационное концентрирование – новое направление в разработке экспрессных методов анализа минерального сырья	110
29. А.И. Купчишин, Ж.К. Каирбеков, Е.А. Аубакиров, Т.Ш. Досмаил, Ж.К. Мылтықбаева. Получение углеродных материалов и жидкых продуктов путем пиролиза бурых углей	113
30. Ф.Х. Хабибуллин, Ю.Л. Шелудяков, К.А. Жубанов, А.Г. Томилов, С.Т. Гимади. Исследование процесса гидрогенизации хлопкового масла на сплавных стационарных катализаторах	117
31. Х.А. Суербаев, К.М. Шалмагамбетов, Г.М. Абызбекова, Т.М. Сейлханов, Г.Б. Ахметова, Г.Ж. Жаксызыкова, К.С. Каныбетов, Т.К. Туркбенов, Н.О. Аппазов, Ф.М. Канапиева. Синтезы на основе оксидов углерода. Синтез лекарственных средств карбонилированием изобутилена моноксидом углерода и карбоксилированием оксиаренов щелочными солями этилугольной кислоты	121
32. Е.А. Акказин, Е.К. Онгарбаев, З.А. Мансуров. Ауыр мұнай калдықтарының тотығу процесіне күкірттің әсерін зерттеу	125
33. С.Н. Меркульева, Б.К. Касенов, Е.С. Мустафин, Ш.Б. Касенова, С.Т. Едильбаева, Ж.И. Сагинтаева, М.А. Акубаева, Р.Ш. Еркасов. Синтез, рентгенографическое и термодинамическое исследование мanganита $La_2Ca_3Mn_4O_{12}$	130
34. Б.К. Касенов, С.Т. Едильбаева, Ш.Б. Касенова, М.А. Акубаева, С.Ж. Давренбеков, Ж.И. Сагинтаева. Теплоемкость мanganитов $LaNa_3Me_3^{II}Mn_4O_{12}$ ( $Me^{II}$ –Mg, Sr, Ba) в интервале 173–673К	133
35. А.Б. Баев, Н.С. Иванов, М.Ж. Журинов. Электрохимическое поведение палладия при поляризации промышленным переменным током в нитритно – хлоридных растворах	136
36. М.В. Краснопёрова, В.В. Черных, Б.Д. Буркитбаева, М.Ж. Турмуханова. Ингибирование сероводородной коррозии стали гетероциклическими азотсодержащими соединениями	139
37. Д.Б. Якупова, С.С. Сатаева, Ж.Т. Нуртаева. Токсичные металлы – один из показателей мониторинга озер Западно-Казахстанской области	143
38. Р.К. Нурбаева, Г.В. Курбангалиева, А.Т. Сарсекова, С.Р. Конусаев. Получение высших линейных олефинов крекингом парафина	146
39. Ж.К. Каирбеков, Е.А. Аубакиров, Ж.К. Мылтықбаева, Б. Муканов. Озонолиз в переработке угля	149
40. Ж.К. Каирбеков, Е.А. Аубакиров, Ж.К. Мылтықбаева, М.З. Есениалиева. Направления повышения качества жидких продуктов процесса гидрогенизации	152
41. Г.Е. Сапенова, С.Д. Досматгамбетова, А.К. Ташенов. Влияние меди на способность синтеза поликапроато-десорбционное определение никеля	155
42. Г.Е. Сапенова, Р.Н. Матакова, Ж.Т. Кенжеханова. Исследование процессов разрыва-слияния кальция на сверхвысоком графитовом спектролите	159
43. М.К. Жаманбаева, М.А. Абданова, А.М. Шекспириева. На (II) – амино-капроато- $\beta$ -циандициано-титан(IV) комплексе в присутствии ионов	162
44. К. Досымов, Е.Е. Жеккесибекова. Германий туркестанского гранита в присутствии ионов цинко-циандицианата металлических промышленных токсикантов	166
45. Е.М. Махамбетова, Н.А. Бакаринов, Г.Г. Шакирова, А.А. Шакирова. Использование МИ-методики для определения фторидного соединения на основе титана(IV) в фторидном растворе	170
46. А.Б. Басиков, Г.Ж. Коттинген. Исследование электрохимического поведения бордата в растворе серной кислоты на основе цинковых ионных пленок в присутствии различных критиков	174
47. Г.Е. Махамбетова, М.А. Абданова, А.М. Шекспириева, А.Г. Абданова. Редукция (IV) – (VI) 2,2'-дициано-4,4'-бис(4-нитробензальдегидом) бензальдегидом	178
48. М.К. Жаманбаева. На (II) – амино-капроато- $\beta$ -циандициано-титан(IV) комплексе в присутствии ионов	183

## Литература

- 1 Методические основы исследования химического состава горных пород, руд, минералов. Под ред. Е. В. Остроумова. М., Недра. 1979. 400 с.
- 2 Петров В.Г. Крупнообъемное опробование при геохимических исследованиях на золото. Тр.ин-та геологии и геофизики СО АН СССР. вып. 578. Новосибирск. 1982. 130 с.
- 3 Афанасенко С.И., Лазариди А.Н., Петров В.Г. Опыт использования центробежно-гравитационного аппарата «Итомак-0,1» при разведке золоторудного месторождения. В Сб. «Золото Сибири и Дальнего Востока». Тез. Третьего Всероссийского симпозиума. Улан-Удэ, Изд-во Бурятского научного центра СО РАН. 2004, с.335-337.

## ГРАВИТАЦИЯЛЫҚ КОНЦЕНТРЛЕУ – МИНЕРАЛДЫ ШИКІЗАТТЫ ЭКСПРЕСТИ САРАПТАП ӨҢДЕУДЕГІ ЖАҢА БАҒЫТ

Л.И. Плескач, Г.Д. Чиркова

Технологиялық шикізаттагы асыл метал үлесін бағалау қателіктерін төмендету үшін қарастырылған массасын кемітудің ауыр фракцияны гравитациялық айырумен қатар жүргізу мүмкіндігін таптаған. Бұл соңғы зертханалық сынаманы жоғары сапалы еттеге мүмкіндік береді. Гравитациялық концентратлеу нәтижесінде анықталатын элементтің үлесін 10-100 есе арттырады және саралтадау әдісінің сезімталдылығына талаптарды төмендейді.

## GRAVITATIONAL CONCENTRATING – RECENT TREND IN DEVELOPMENT OF EXPRESS METHODS OF THE MINERAL RAW MATERIAL ANALYSIS

L.I.Pleskach, G.D.Chirkova

Mass cutting of initial hallmark to carry out simultaneously with gravitational extraction of a last cut is offered in order to decrease estimation error of the noble metals content in technological raw materials. It allows to make a terminating laboratory sample highly representative. The gravitational concentrating increases the content of defined device in 10-100 times and reduces the requirements to methods of the analysis on sensitivity.

УДК 541.128

## ПОЛУЧЕНИЕ УГЛЕРОДНЫХ МАТЕРИАЛОВ И ЖИДКИХ ПРОДУКТОВ ПУТЕМ ПИРОЛИЗА БУРЫХ УГЛЕЙ

А.И. Купчишин, Ж.К. Каирбеков, Е.А. Аубакиров, Т.Ш.Досмаил, Ж.К. Мылтықбаева

Казахский национальный университет имени аль-Фараби, г. Алматы

Приведены результаты исследования процесса коксования угля Ойкарагайского месторождения. Показано возможность получения спеккокса, активированного угля и жидких продуктов путем пиролиза.

Твердое топливо не только источник энергии, но и ценнейшее сырье для химической промышленности. Химическая переработка угля, сланца торфа является наилучшим способом его использования. Наиболее широко распространен процесс пиролиза (сухая перегонка), происходящий при нагревании твердого топлива до высокой температуры без доступа воздуха.

Пиролиз органической массы угля представляет собой сложный гетерогенный высокотемпературный процесс, в котором сочетаются одновременно реакции разложения, в результате которых, образуются менее сложные вещества и реакции уплотнения, т.е. полимеризация и поликонденсация продуктов расщепления. Пиролиз твердого топлива без доступа воздуха при повышении температуры до 500-600°C называется полукоксированием /1,2/.

Полукоксированием получают искусственное топливо (жидкое, газообразное и твердое) из ископаемых углей, торфа и сланцев, т.е. из таких видов топлива, которые непригодны для