

«Фараби Әлемі» атты студенттер мен жас ғалымдардың халықаралық ғылыми конференциясы

**ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫНЫҢ БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ӘЛ-ФАРАБИ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ УНИВЕРСИТЕТІ
ХИМИЯ ЖӘНЕ ХИМИЯЛЫҚ ТЕХНОЛОГИЯ ФАКУЛЬТЕТИ**

*Студенттер мен жас ғалымдардың «Фараби Әлемі» атты халықаралық
конференциясының*

БАЯНДАМА ТЕЗИСТЕРІ

Алматы, 9-10 сәуір, 2014 ж.

ҚАРАЛАШТЫ ИНДИЙДЕГІ МЕТАЛЛ ҚОСПАЛАРЫНЫҢ ЭЛЕКТРОХИМИЯЛЫҚ КҮЙІ

Кенжеханова Н.Р., Муханов Д.К., Рахымбай Г.С.

Ғылыми жетекші: х.ғ.д., проф. Буркитбаева Б.Д.

х.ғ.к., доц. Аргимбаева А.М.

әл-Фараби атындағы Қазақ Ұлттық Университеті

nazerke.27.12.1992@inbox.ru

Индий және оның қосылыстары әр түрлі ғылыми және техникалық аумақтарда кеңінен тараған. Қазақстанда қаралашты индийді АО "Казцинк" өндірісінде өндіреді. Оның құрамында белгілі бір концентрацияда металл қоспалары, атап айтқанда, мырыш, қорғасын, кадмий, никель, мыс, кадмий және темір болатыны айқын.

Жұмыстың мақсаты қаралашты индий құрамындағы қоспа металдардың электрохимиялық қасиеттерін зерттеу, алынған мәліметтерді индийді электрохимиялық рафинирлеу кезінде қолдану болып табылады.

Зерттеліп отырған катиондардың платина электродында тотықсыздану потенциалдары IPC-Pro M потенциостат қондырғысында жүргізілген вольтамперметрлік өлшеулер арқылы анықталды. Қоспа метал катиондарының анық тотықсыздану шындары алынды. Тек мырыш ионының тотықсыздану процесімен қатар, сутектің бөлінуі байқалды. Ерітіндіде барлық зерттеліп отырған металл катиондары болған жағдайда, Fe^{3+} және Pb^{2+} катиондары тотықсызданатын потенциал аймағында ток шыныны артуы байқалады, бұл олардың бірге тұнуымен байланысты болуы мүмкін.

Ары қарай тұндырылған индиймен қапталған платина электродтарында метал қоспаларының тотықсыздануын зерттеу қызықты болды. Тәжірибе нәтижелері қорғасын және кадмий иондарының тотықсыздану потенциалдары анодты аймаққа, ал мыс иондарының потенциалы катодтық аймаққа ығысатынының көрсетті. Байқалған эффектіні, шамамен балқымалардың түзілуімен түсіндіруге болады.

Алдағы уақытта In^{3+} ионы бар басқа құрамды электролиттерде металл қоспаларының күйлерін зерттеу жоспарланады. Осының барлығы тұндырылған индийдегі қоспалардың мөлшерін азайтуға мүмкіндік беретін, онтайлы электролиз жағдайларын табуға көмектеседі.

Желдирова А., Митрофанова А. ВЛИЯНИЕ КОМПОЗИЦИЙ, СОДЕРЖАЩИХ СТИМУЛЯТОРЫ РОСТА ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКОГО РЯДА, НА РОСТ И РАЗВИТИЕ ЯРОВОЙ ПШЕНИЦЫ	211
Заманбекова А.Д., Рахымбай Г. ИНДИЙДІҢ КОРРОЗИЯ ЖЫЛДАМДЫҒЫН ЗЕРТТЕУ	212
Имамбаева М. МЕТАЦИДТІҢ ИНТЕРПОЛИМЕРЛІ КОМПЛЕКСТЕРИНІҢ ҚАСИЕТТЕРІН ЗЕРТТЕУ	213
Кабидолдина А.Б. ИЗУЧЕНИЕ ЭЛЕКТРООСАЖДЕНИЯ ТУГОПЛАВКИХ МЕТАЛЛОВ ИЗ ВОДНЫХ ЭЛЕТРОЛИТОВ	214
Кадырова П.Б., Рахымбай Г.С. БОЛАТТЫҢ КОРРОЗИЯЛЫҚ БҰЗЫЛУЫН КЕЙБІР ОРГАНИКАЛЫҚ ҚОСЫЛЫСТАРМЕН ИНГИБИРЛЕУ	215
Канашина О.Н. ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПРИМЕСНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ В МЕТАЛЛИЧЕСКОМ ИНДИИ СОВРЕМЕННЫМИ ИНСТРУМЕНТАЛЬНЫМИ МЕТОДАМИ	216
Кенжесова А. ЭМУЛЬГИРОВАНИЕ НЕФТИ В ВОДНЫХ РАСТВОРАХ СМЕСЕЙ ПАВ	217
Кенжеханова Н.Р., Муханов Д.К., Рахымбай Г.С. ҚАРАЛАШТЫ ИНДИЙДЕГІ МЕТАЛЛ ҚОСПАЛАРЫНЫҢ ЭЛЕКТРОХИМИЯЛЫҚ КҮЙІ	218
Кравченко К.С. ОПТИМИЗАЦИЯ ПРОБОПОДГОТОВКИ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПРИМЕСЕЙ В МЕТАЛЛУРГИЧЕСКОМ КРЕМНИИ МЕТОДОМ МАСС-СПЕКТРОМЕТРИИ С ИНДУКТИВНО СВЯЗАННОЙ ПЛАЗМОЙ	219
Аскапова Б.А., Шамыран Л.И., Лахбаева Ж.А. ИССЛЕДОВАНИЕ МОДИФИЦИРОВАННОГО ВЕРМИКУЛИТА	220
Мақанова Г.Б., Керимкулова М.Ж., Бектурганова Н.Е. СОЛЯРЛЫ ДИСТИЛЛЯТТЫҢ ҚАТЫСЫНДА КӨМІРДІ ҮНТАҚТАУДЫҢ ТИІМІ ӘДІСІ	221
Мырзабекова Н.Н. Ni^{2+} ИОНЫНЫҢ 2,2 – ДИПИРИДИЛМЕН КОМПЛЕКС ТҮЗУІН СПЕКТРОФОТОМЕТРЛІК ӘДІСПЕН ЗЕРТТЕУ ЖӘНЕ ҚҰРАМЫН АНЫҚТАУ	222
Насеткина А., Усенқызы Р. СИНТЕЗ МИКРОЧАСТИЦ НА ОСНОВЕ АЛЬГИНАТА КАЛЬЦИЯ	223
Нукеева М.Т. ПОЛУЧЕНИЕ ПЕНОМОЮЩЕГО СРЕДСТВА НА ОСНОВЕ ПАВ-ПОЛИМЕРНЫХ КОМПОЗИЦИЙ	224
Нуржанова Е.Т. СКРИНИНГ СИНТЕТИЧЕСКИХ АРОМАТИЗАТОРОВ В ОБРАЗЦАХ ВИНОВИХ ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИМИ МЕТОДАМИ	225
Орынбасарова М.Б., Керимкулова М.Ж., Бектурганова Н.Е. ГЕКСАН ҚАТЫСЫНДА КӨМІРДІҢ СУДАҒЫ СУСПЕНЗИЯСЫН БАЗ ЖӘНЕ СЕП-ПЕН ТҰРАҚТАНДЫРУ	226