

**«Фараби Әлемі» атты студенттер мен жас ғалымдардың халықаралық конференциясы
ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫНЫҢ БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ӘЛ-ФАРАБИ АТЫНДАҒЫ ҚАЗАҚ ҰЛТТЫҚ УНИВЕРСИТЕТИ
ХИМИЯ ЖӘНЕ ХИМИЯЛЫҚ ТЕХНОЛОГИЯ ФАКУЛЬТЕТИ**

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

БАЯНДАМА ТЕЗИСТЕРІ

Алматы, 11-12 сәуір, 2016 ж.

«Фараби Әлемі» атты студенттер мен жас ғалымдардың халықаралық конференциясы

Рахметхан К. Сейтжанова А.Е. АЛТЫННЫҢ АНОДТЫҚ ЕРУІНЕ ФОНДЫҚ ЭЛЕКТРОЛИТ ТАБИҒАТЫНЫҢ ӘСЕРІ	187
Мендигалиева Г.Е., Ондашова А.Ж., Тельхожаева М.С. СОРБЦИОННЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ОБЕЗВРЕЖИВАНИЯ ИОНОВ ТОКСИЧНЫХ МЕТАЛЛОВ	188
Ашимов Н. ИССЛЕДОВАНИЕ ЭКСТРАКЦИИ СКАНДИЯ РАСТВОРОМ Д2ЭГФК-КЕРОСИН В ЗАВИСИМОСТИ ОТ РАЗЛИЧНЫХ ФАКТОРОВ	189
Алиакбаров А.Ф., Бекмаганбетов А.К. ИСПОЛЬЗОВАНИЕ МОДИФИЦИРОВАННОГО ГЛАУКОНИТА В КАЧЕСТВЕ СОРБЕНТА ДЛЯ ОЧИСТКИ СТОЧНЫХ ВОД	190
Жолдас Е.А., Айварбек Б.Т., Болатов А.К. NaV_2O_5 КҮРДЕЛІ БОРАТТЫҢ НЕГІЗІНДЕГІ ЖАҢА ЛЮМИНЕСЦЕНТТІ МАТЕРИАЛ	191
Жақыпқазы А.Е. ИЗУЧЕНИЕ ВЛИЯНИЯ ВИДА РАСТВОРА ПОЛИСУЛЬФИДОВ НА СТРОИТЕЛЬНЫЕ МАТЕРИАЛЫ	192
Нұсіп Б.Ж. КАЛЬЦИЙ ДИФОСФАТЫ НЕГІЗІНДЕ БИОМАТЕРИАЛДАРДЫ АЛУ	193
Тұрсынова А.А., Токпаев Р.Р., Кабулов А. НОВЫЙ УГЛЕРОДСОДЕРЖАЩИЙ МАТЕРИАЛ НА ОСНОВЕ ОТХОДОВ ПЕРЕРАБОТКИ ЗЕРНА И ВОЗМОЖНОСТИ ЕГО ПРАКТИЧЕСКОГО ПРИМЕНЕНИЯ	194
Есболатова Ж., Ақанбет Д. ҚАРАТАУ ФОСФОРИТІ МЕН ВЕРМИКУЛИТТЕН ҚЫШҚЫЛДЫҚ ТҮЗДАР ҚАТЫСЫНДА ИОНАЛМАСТЫРҒЫШ ҚАСИЕТІ БАР МАТЕРИАЛДАР АЛУ ЖОЛДАРЫН ӘЗІРЛЕУ	195
Түгелбай С. УЛЬТРАКУЛГІН СӘУЛЕЛЕРІМЕН СӘУЛЕЛЕНДІРУ АРҚЫЛЫ AgCl/Ag НАНОКОМПОЗИТТЕРІН МЕХАНОХИМИЯЛЫҚ ӘДІСПЕН СИНТЕЗДЕУ	196
Shynyqul Zh., Shalabaev Zh. PHYSICO-CHEMICAL ANALYSIS OF NATURAL WATER FROM THE SYR DARYA RIVER, KAZAKHSTAN	197
Мадикасимова М.С., Аймурзаев А. НАНОЧАСТИЦЫ AgBr/Ag – ЭФФЕКТИВНЫЙ ПЛАЗМОННЫЙ ФОТОКАТАЛИЗАТОР	198

7– СЕКЦИЯ

БЕЙОРГАНИКАЛЫҚ ЗАТТАРДЫҢ ХИМИЯСЫ ЖӘНЕ ХИМИЯЛЫҚ ТЕХНОЛОГИЯСЫНЫҢ ЗАМАНАУИ МӘСЕЛЕЛЕРИ
СОВРЕМЕННЫЕ ПРОБЛЕМЫ ХИМИИ И ХИМИЧЕСКОЙ ТЕХНОЛОГИИ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Файзуллаев С.Н. РАЗРАБОТКА ИНТЕРАКТИВНОГО ОНЛАЙН-КУРСА ПО ХРОМАТОГРАФИЧЕСКИМ МЕТОДАМ АНАЛИЗА	200
---	-----

«Фараби Әлемі» атты студенттер мен жас ғалымдардың халықаралық конференциясы

ПОДЗЕМНОГО ВЫЩЕЛАЧИВАНИЯ С ПОЛУЧЕНИЕМ ТОВАРНЫХ КОНЦЕНТРАТОВ	280
Боданова А. М. ОПРЕДЕЛЕНИЕ НОРМ МИНЕРАЛЬНЫХ УДОБРЕНИЙ ПОД ЗЕРНОВЫЕ КУЛЬТУРЫ НА СЕРОЗЕМАХ	281
Бектембаева М.К. ОПРЕДЕЛЕНИЕ НОРМ МИНЕРАЛЬНЫХ УДОБРЕНИЙ ПОД ОВОЩНЫЕ КУЛЬТУРЫ НА КАШТАНОВЫХ ПОЧВАХ ПРЕДГОРИЙ ИЛЕ АЛАТАУ	282
Ізім Н.А. МЫСТЫҢ НАНОУНТАҚТАРЫН АЛУ ЖӘНЕ СӘУЛЕЛЕНДІРУ АРҚЫЛЫ ЗЕРТТЕУ	283
Белгозиев Б.Е. К МЕТОДИКЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ТОКСИЧНОСТИ БОРА В ПОЧВЕ	284
Қаиржан Е.Е., Болатов А.К. ТВЕРДОФАЗНЫЙ СИНТЕЗ НОВЫХ СОЕДИНЕНИЙ БОРАТОВ ЭРБИЯ KV ₂ Er(BO ₃) и KV ₂ Er(B ₃ O ₆) ₂	285
Мукатаев А., Шалабаев Ж. ИЗМЕНЕНИЕ ВАЛЕНТНЫХ И ИЗОТОПНЫХ ФОРМЫ УРАНА В РУДАХ ИНФИЛЬTRAЦИОННЫХ МЕСТОРОЖДЕНИЙ	286
Shalabayev Zh., Shynyqul Zh. ASSESSMENT OF HEAVY METALS CONTAMINATION OF SYR DARYA RIVER	287
Алхожаева Н.К. ПОВЫШЕНИЕ РАСТВОРИМОСТИ СЕРОСОДЕРЖАЩИХ УДОБРЕНИЙ	288
Болатбек Г. СИРЕК ЖЕР ЭЛЕМЕНТТЕРИМЕН МОДИФИЦИРЛЕНГЕН БАҚЫРШЫҚ ШУНГИТИНІҢ ЭЛЕКТРОХИМИЯЛЫҚ ҚАСИЕТТЕРІН ЗЕРТТЕУ	289
Абдуллаева М.А. ТАБИҒИ ДИАТОМИТТІ МИНЕРАЛДЫҢ СОРБЦИЯЛЫҚ ҚАСИЕТТЕРІН ЖЕТІЛДІРУ	290
Жылқыбек М. ТЕРЕНДІГІ 5000М ДЕЙІНГІ ҰҢҒЫЛАРДЫ БҮРҒЫЛАУҒА АРНАЛҒАН ДИАМЕТРІ 250,8ММ БОЛАТЫН ШАРОШКАЛЫ ҚАШАУДЫ ЖОБАЛАУ	291
Джумабаев М.Б. РАЗРАБОТКА ГИДРОТРОПНОГО СПОСОБА ПОЛУЧЕНИЯ ЦЕЛЛЮЛОЗЫ ИЗ РАСТИТЕЛЬНОГО СЫРЬЯ	292
Кетегенов К.М. ИОНООБМЕННОЕ ИЗВЛЕЧЕНИЕ УРАНА ИЗ ПРОДУКТИВНЫХ РАСТВОРОВ ПОДЗЕМНОГО ВЫЩЕЛАЧИВАНИЯ	293
Сабиров Е.А. ПОВЫШЕНИЕ АКТИВНОСТИ КАТАЛИЗАТОРОВ Fe/N/C В ОТНОШЕНИИ РЕАКЦИИ ВОССТАНОВЛЕНИЯ КИСЛОРОДА В ТОПЛИВНЫХ ЭЛЕМЕНТАХ	294

8– СЕКЦИЯ

**ОРГАНИКАЛЫҚ ЗАТТАРДЫҢ ХИМИЯСЫ ЖӘНЕ ХИМИЯЛЫҚ
ТЕХНОЛОГИЯСЫНЫҢ ЗАМАНАУИ МӘСЕЛЕЛЕРИ
СОВРЕМЕННЫЕ ПРОБЛЕМЫ ХИМИИ И ХИМИЧЕСКОЙ ТЕХНОЛОГИИ**

7– СЕКЦИЯ

**БЕЙОРГАНИКАЛЫҚ ЗАТТАРДЫҢ ХИМИЯСЫ ЖӘНЕ ХИМИЯЛЫҚ
ТЕХНОЛОГИЯСЫНЫҢ ЗАМАНАУИ МӘСЕЛЕЛЕРИ**

**СОВРЕМЕННЫЕ ПРОБЛЕМЫ ХИМИИ И ХИМИЧЕСКОЙ ТЕХНОЛОГИИ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ**

«Фараби Әлемі» атты студенттер мен жас ғалымдардың халықаралық конференциясы
ТВЕРДОФАЗНЫЙ СИНТЕЗ НОВЫХ СОЕДИНЕНИЙ БОРАТОВ ЭРБИЯ
KBaEr(BO₃) и KBaEr(B₃O₆)₂

Қаиржан Е.Е., Болатов А.К.
Научный руководитель: к.х.н. Уралбеков Б.М.
Казахский национальный университет им. аль-Фараби
erasyl.pvl@mail.ru

Поиск новых соединений со структурой боратов, которые будут успешно использоваться при производстве оптических материалов, является актуальным.

Целью данной работы являлось получение методом высокотемпературного твердофазного синтеза новых эрбьевых боратов KBaErTb(BO₃)₂ и KBaErTb(B₃O₆)₂, а также изучение их свойств. Для получения вышеназванных соединений использовался метод твердофазного синтеза. В ходе синтеза реагенты K₂CO₃, BaCO₃, Er₂O₃, H₃BO₃, взвешивались в соответствии со стехиометрией для формульных составов KBaErTb(BO₃)₂ и KBaErTb(B₃O₆)₂. Синтез проводился в платиновом тигле в нагревательной установке при высоких температурах в течение нескольких суток. Сильное спекание шихты свидетельствовало о начале плавления, и на этом этапе синтез заканчивали. Для идентификации новых соединений и описания их свойств применяли методы порошкового рентгенофазового анализа на дифрактометре ДРОН-3М с СиКа-излучением, инфракрасной спектроскопии на ИК-Фурье-спектрометре Spectrum 65 и дифференциального термогравиметрического анализа на дериватографе NETZSCH STA 449 F3 Jupiter.

По результатам РФА определено, что основными фазами исследуемых соединений является KBaEr(B₃O₆)₂ и KBaEr(BO₃)₂. Кристаллическая решетка KBaEr(B₃O₆)₂ индицируется в кубической сингонии, ее рассчитанный параметр равен $a = 10,14 \text{ \AA}$, а для KBaEr(BO₃)₂ параметры гексагональной кристаллической решетки равны $a=5,44 \text{ \AA}$ и $c=17,71 \text{ \AA}$.

В ИК-спектрах KBaEr(BO₃)₂ и KBaEr(B₃O₆)₂ наиболее сильными полосами испускания являются 1230 и 1415 cm^{-1} , соответственно. Эти полосы относятся к асимметричным валентным колебаниям связи B-O в плоском треугольнике ортоборной группы и циклической структуре метаборной группы, соответственно.

Результаты ДТА показали, что KBaEr(BO₃)₂ и KBaEr(B₃O₆)₂ плавятся с при температурах 1199 и 959°C, соответственно. Для KBaEr(BO₃)₂ характерно инконгруэнтное плавление, то есть после плавления данное соединение разлагается на несколько соединений температуры кристаллизации которых равны 1166 и 1088°C.

Полученные результаты могут использоваться при выращивании объемных кристаллов данных соединений методом раствор-расплавной кристаллизации.