

Министерство образования и науки РФ
Российский фонд фундаментальных исследований
Российская академия наук
Воронежский государственный университет



Программа работы

IV Всероссийской конференции
**ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ ПРОЦЕССЫ В
КОНДЕНСИРОВАННЫХ СРЕДАХ И НА
МЕЖФАЗНЫХ ГРАНИЦАХ**

«ФАГРАН–2008»

6 – 9 октября

Воронеж, 2008

НАУЧНЫЕ СЕКЦИИ

СЕКЦИЯ 1.

Электродные процессы:

- электрохимия металлов и интерметаллических фаз;
- моделирование электродных процессов;
- электрокатализ;
- коррозия и защита металлов;
- новые методы исследования электродных процессов.

Сопредседатели секции:

Введенский А.В., Скундин А.М.

СЕКЦИЯ 2.

Кинетика и механизм реакций на межфазных границах и в наноструктурах:

- химические процессы на поверхности полупроводников и в наноструктурах;
- физикохимия процессов формирования гетероструктур на основе полупроводников;
- кинетика твердофазных реакций в процессах синтеза функциональных материалов;
- размерный эффект в процессе диффузии, сегрегации, дефектообразования и их влияние на свойства гетерогенных твердотельных систем;
- природа нестехиометрии и реакционная способность нестехиометрических соединений.

Сопредседатели секции:

Баковец В.В., Миттова И.Я., Семенова Г.В.

СЕКЦИЯ 3.

Физико-химический анализ:

- общие теоретические проблемы и новые методы физико-химического анализа (ФХА);
- реализация метастабильных состояний и равновесий, фазовые равновесия при высоких давлениях;
- ФХА металлических, диэлектрических и полупроводниковых систем;
- ФХА и нанотехнологии;
- влияние поверхности на фазовые равновесия;
- ФХА гомогенных жидкофазных и водно-солевых систем, системы с неводными растворителями, сверхкритические растворители.

Сопредседатели секции:

Ильин К.К., Федоров П.П.

СЕКЦИЯ 4.

Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах:

- самоорганизация в системах «ионит-растворитель-физиологически активные вещества (ФАВ)»;
- ионообменные и неионообменные сорбенты как стабилизаторы ФАВ и неорганических ионов;
- моделирование ионообменных и мембранных процессов;
- синтез полимеров, ионитов, мембран и их структура;
- физико-химические свойства дисперсных систем.

Сопредседатели секции:

Иванов В.А., Селеменев В.Ф., Хамизов Р.Х.

ПРОГРАММНЫЙ КОМИТЕТ

Председатель программного комитета:

Бузник В.М. (академик РАН, Москва)

Сопредседатель программного комитета:

Иевлев В.М. (академик РАН, Воронеж)

Члены программного комитета:

Балакирев В.Ф. (чл.-корр. РАН, Екатеринбург),
Введенский А.В. (проф., Воронеж), Гончаров Е.Г.
(проф., Воронеж), Калинин В.Т. (академик РАН,
Апатиты), Мелихов И.В. (чл.-корр. РАН, Москва),
Миттова И.Я. (проф., Воронеж), Новоторцев В.М.
(академик РАН, Москва), Селеменев В.Ф. (проф.,
Воронеж), Скундин А.М. (проф., Москва),
Солнцев К.А. (академик РАН, Москва),
Третьяков Ю.Д. (академик РАН, Москва),
Федоров П.П. (проф., Москва), Хамизов Р.Х. (проф.,
Москва), Цветков Ю.В. (академик РАН, Москва),
Цивадзе А.Ю. (академик РАН, Москва),
Чурбанов М.Ф. (академик РАН, Нижний Новгород),
Шабанов В.Ф. (академик РАН, Красноярск),
Шапошник В.А. (проф., Воронеж), Шевченко В.Я.
(академик РАН, Санкт-Петербург), Ярославцев А.Б.
(чл.-корр. РАН, Москва), Яценко О.Б. (проф.,
Воронеж).

ОРГАНИЗАЦИОННЫЙ КОМИТЕТ

Председатель организационного комитета:

Ховив А.М. (проф., Воронеж)

Заместитель председателя:

Логачёва В.А. (к.х.н., Воронеж)

Ответственный секретарь:

Мячина Т.А. (к.х.н., Воронеж)

Члены организационного комитета:

Баковец В.В. (проф., Новосибирск), Бузо Е.Ю. (асп., Воронеж), Вигдорович В.И. (проф., Тамбов), Дивакова Н.А. (к.х.н., Воронеж), Зломанов В.П. (проф., Москва), Иванов В.А. (проф., Москва), Ильин К.К. (проф., Саратов), Кецко В.А. (проф., Москва), Кузнецов Ан.М. (проф., Казань), Прижимов А.С. (к.ф.-м.н., Воронеж), Тихонова Ю.А. (асп., Воронеж), Ховив Д.А. (к.ф.-м.н., Воронеж).

РЕГЛАМЕНТ КОНФЕРЕНЦИИ «ФАГРАН-2008»

6 ОКТЯБРЯ, ПОНЕДЕЛЬНИК

9.00 – 18.00	Заезд и размещение, регистрация
9.00 – 9.30	Завтрак
10.00 – 10.20	Открытие конференции
10.20 – 11.40	Первое пленарное заседание
11.40 – 12.00	Кофе – чай
12.00 – 14.00	Первое пленарное заседание, (продолжение)
14.00 – 15.00	Обед
15.00 – 16.20	Второе пленарное заседание
16.20 – 16.40	Кофе – чай
16.40 – 18.00	Обсуждение стендовых докладов секций: 1, 2, 3, 4
18.00 – 21.00	Фуршет

7 ОКТЯБРЯ, ВТОРНИК

9.00 – 9.30	Завтрак
9.30 – 11.30	Третье пленарное заседание
11.30 – 12.00	Кофе – чай
12.00 – 14.00	Устные доклады секций: 1, 2, 3, 4
14.00 – 15.00	Обед
15.00 – 18.00	Устные доклады секций: 1, 2, 3, 4
18.00 – 18.20	Кофе – чай
18.20 – 19.00	Обсуждение стендовых докладов секций: 1, 2, 3, 4
19.00 – 19.40	Ужин

8 ОКТЯБРЯ, СРЕДА

9.00 – 9.30	Завтрак
9.30 – 11.30	Четвертое пленарное заседание
11.30 – 12.00	Кофе – чай
12.00 – 14.00	Устные доклады секций: 1,2,4
14.00 – 15.00	Обед
15.00 – 16.00	Обсуждение стендовых докладов секций: 1, 2, 4
16.00 – 18.30	Экскурсия
19.00 – 22.00	Дружеский ужин

9 ОКТЯБРЯ, ЧЕТВЕРГ

9.00 – 9.30	Завтрак
9.30 – 11.30	Пятое пленарное заседание
11.30 – 12.00	Кофе – чай
12.00 – 14.00	Устные доклады секций: 1,2,4
14.00 – 15.00	Обед
15.00 – 16.30	Устные доклады секций: 1,2,4
16.30 – 18.00	Подведение итогов работы конференции
18.00 – 19.00	Ужин
20.00	Отъезд участников конференции

ПРОГРАММА КОНФЕРЕНЦИИ «ФАГРАН-2008»

6 ОКТЯБРЯ, ПОНЕДЕЛЬНИК

10.00 – 10.20 **Открытие конференции.** Председатель
программного комитета академик РАН
Бузник Вячеслав Михайлович.
Приветственное слово ректора Воронежского
государственного университета
проф. Титова В.Т.

ПЕРВОЕ ПЛЕНАРНОЕ ЗАСЕДАНИЕ

Сопредседатели: Бузник В.М., Иевлев В.М.

10.20 – 11.00 **Вольфкович Юрий Миронович** (Институт
физической химии и электрохимии
им. А.Н. Фрумкина РАН)
Метод эталонной контактной порометрии и его
применение в электрохимии и в других областях
(обзор)

11.00 – 11.40 **Ярославцев Андрей Борисович** (Институт
общей и неорганической химии им. Н.С.
Курнакова РАН)
Ионообменные мембраны: строение, транспортные
свойства, гибридные структуры

11.40 – 12.00 **Перерыв**

ПЕРВОЕ ПЛЕНАРНОЕ ЗАСЕДАНИЕ (продолжение)

12.00 – 12.40 **Волков Виталий Иванович** (Институт проблем
химической физики РАН)
Методы магнитного резонанса в исследовании

- наноструктуры и физико-химических свойств полимерных ионообменных материалов
- 12.40 – 13.20 **Федоров Павел Павлович** (Институт общей физики им. А.М. Прохорова РАН)
Современные проблемы физико-химического анализа
- 13.20 – 14.00 **Зломанов Владимир Павлович** (Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова), **Завражнов А.Ю.**
Особенности синтеза нестехиометрических соединений с широкой и узкой областями гомогенности
- 14.00 – 15.00 **Обед**

ВТОРОЕ ПЛЕНАРНОЕ ЗАСЕДАНИЕ

Сопредседатели: Ярославцев А.Б., Цветков Ю.В.

- 15.00 – 15.40 **Баковец Владимир Викторович** (Институт неорганической химии им. А.В. Николаева СО РАН)
Методология физико-химического анализа разложения летучих соединений металлов
- 15.40 – 16.20 **Головин Юрий Иванович** (УИЦ «Нанотехнологии и наноматериалы» ТГУ им. Г.Р. Державина)
Природа размерных эффектов в механических свойствах твердых тел
- 16.20 – 16.40 **Перерыв**

Стендовая секция 1. Электродные процессы 10.00 – 18.00

***Сопредседатели: Вигдорович В.И., Калужина С.А.,
Кузнецов Ан.М.***

- 1.1 **Бартенев В.В., Бартенева О.И., Астахова Л.М.** Влияние

- катионов сурьмы на кислотную коррозию алюминия
- 1.2 **Бережная А.Г., Шванке Е.А., Огарев П.И.** Электрохимическое поведение сплавов SnZn и CdIn в боратном буферном растворе в присутствии неорганических анионов
- 1.3 **Бернацкий П.Н., Головченко А.О., Вигдорович В.И.** Защитная эффективность масляных покрытий, содержащих микрографит и углеродные нанотрубки
- 1.4 **Борисевич С.В., Стародубец Е.Е., Шапник М.С.** Квантово-химическое исследование структуры комплексов, образующихся в широкой области pH в системе Zn(II) - En - H₂O
- 1.5 **Буханько Н.Г., Глухов Л.М., Давыдов А.Д.** Изучение влияния температуры на процесс нарушения пассивности титана, никеля и сплава Ti-57масс.%Ni под действием бромид - ионов
- 1.6 **Буханько Н.Г., Глухов Л.М., Давыдов А.Д.** Изучение и сравнение процессов роста оксидных пленок и анодно-анионной активации на сплавах систем Ti-Ni и Zr-Ni
- 1.7 **Воронова Г.А., Федотова М.П., Емельянова Е.А., Водянкина О.В.** Фотоиндуцированные процессы на поверхности электродов, модифицированных соединениями титана
- 1.8 **Денисов И.С., Николенко Н.С., Салтыков С.Н.** Роль карбида Fe₃C при анодном растворении железоуглеродистых сплавов в кислых перхлоратных средах
- 1.9 **Зарапина И.В.** Диффузия водорода через стальную мембрану из этиленгликолевых растворов HCl в условиях анодной поляризации
- 1.10 **Звягинцева А.В.** Особенности коррозионно-электрохимического поведения электролитических сплавов Ni-In
- 1.11 **Звягинцева А.В.** Особенности влияния бора на коррозионно-электрохимическое поведение покрытий на основе никеля
- 1.12 **Каспарова О.В., Балдохин Ю.В.** Сверхтонкая структура и нарушение пассивного состояния сплава Fe-23% Cr
- 1.13 **Ковальчук Ю.А., Попова С.С.** Электрохимическое

- поведение титана в растворах двойных фосфатов РЗЭ
- 1.14 **Кременецкий В.Г., Попова А.В., Кузнецов С.А.** *Ab initio* оценка энергий активации переноса электрона на хлоридно-фторидные комплексы ниобия (V)
- 1.15 **Песков А.Е., Голицын В.Ю., Долгих О.В.** Электрохимическое поведение платинового и графитового электродов в обратимой системе $KJ + I_2$
- 1.16 **Петрова И.В., Лебедева В.И., R. van der Vaart, Бобыль А.В., Рудина Н.А., J.van Erkel, Волков В.В., Терещенко Г.Ф.** Глубокая очистка воды от растворенного кислорода в каталитическом мембранном контакторе/реакторе
- 1.17 **Смирнов С.Е., Пуцылов И.А., Смирнов С.С.** Твердофазные электроды литиевых ХИТ
- 1.18 **Стрючкова Ю.М., Касаткин Э.В.** О локальных электрофизических наносвойствах поверхностей хрома и никеля, выявляемых с помощью СТМ
- 1.19 **Кутузов А.В., Пустов Ю.А.** Коррозионно-электрохимическое поведение сплавов медицинского назначения в условиях, моделирующих режимы их эксплуатации
- 1.20 **Зарцын И.Д., Федянин Д.О.** Взаимовлияние совместно протекающих электродных реакций при растворении железа и низколегированных сталей в разбавленной азотной кислоте
- 1.21 **Шукин В.Б., Зарцын И.Д.** Закономерности формирования ультратонких защитных покрытий на низколегированных сталях на основе фосфоновых кислот
- 1.22 **Долгих О.В., Соцкая Н.В., Макаров С.В., Котлярова Е.А., Сальников Д.С.** Каталитическая активность Ni-покрытий, модифицированных наночастицами Ni, Co и Cu

**Стендовая секция 2. Кинетика и механизм реакций на
межфазных границах и в наноструктурах
10.00 – 18.00**

Сопредседатели: Афонин Н.Н., Александров О.В., Томашик В.Н.

- 2.1 **Антоненко А.Х., Ефремов М.Д., Камаев Г.Н., Марин**

- Д.В., Гисматулин А.А., Иванова А.С. Кинетика формирования и свойства окисных пленок, получаемых при обработке поверхности кремния в кислородной плазме
- 2.2 **Басиев Т.Т., Воронов В.В., Кузнецов С.В., Ткаченко Е.А., Фёдоров П.П., Осико В.В.** Осаждение прекурсора алюмоиттриевого граната и исследование его свойств
- 2.3 **Кузнецов С.В., Федоров П.П., Воронов В.В., Басиев Т.Т., Осико В.В.** Синтез нанопорошков $MgAl_2O_4$ из водных растворов
- 2.4 **Быстров Д.С., Сырков А.Г., Журенкова Л.А., Тарабан В.В., Ярцев И.К.** Нелинейные зависимости и свойства в системах содержащих наноструктурированные порошки плюминия
- 2.5 **Гапанович М.В., Один И.Н., Новиков Г.Ф.** Получение и исследование свойств нанокристаллических пленок CdTe.
- 2.6 **Харламова М.В., Колесник И.В., Елисеев А.А., Лукашин А.В., Третьяков Ю.Д.** Каталитическая активность и структурные свойства мезопористого оксида титана, допированного ионами металлов
- 2.7 **Головин Ю.И., Дмитриевский А.А., Сучкова Н.Ю., Шуклинов А.В.** Фазовые превращения под индентором в условиях низкоинтенсивного облучения кремния бета-частицами
- 2.8 **Головин Ю.И., Колмаков А.В., Столяров Р.А., Ткачев А.Г., Шуклинов А.В.** Модифицирование поверхности и приповерхностных слоев антифрикционных сплавов АО20-1 и АО10С2 углеродными наноструктурами
- 2.9 **Голубков А.В., Дидик В.А., Каминский В.В., Романова М.В., Скорятина Е.А., Усачева В.П., Шалаев Б.Н., Шаренкова Н.В.** Исследование процессов диффузии в материалах на основе моносulfида самария
- 2.10 **Дзямко В.М., Милян П.М.** Термодинамика синтеза формальдегида из компонентов природного газа
- 2.11 **Заболотский Д.С., Скрыбина Н.Е., Шеин А.Б.** Наводороживание аморфного сплава $Ti_{50}Ni_{25}Cu_{25}$.
- 2.12 **Березина О.Я., Артюхин Д.В., Величко А.А., Зломанов В.П., Пергамент А.Л.** Фазовый переход металл-полупроводник в пленках диоксида ванадия,

- синтезированных различными способами
- 2.13** Калмыкова Е.Н., Боева А.Ю., Ермолаева Т.Н. Изучение сорбции тяжелых металлов гиалуриновой кислотой методом пьезокварцевого микровзвешивания
- 2.14** Кочегаров Г.Г. Структура и физико-механические свойства дисперсных материалов
- 2.15** Кузнецов В.А. Определение электрофизических параметров в гетерофазном соединении внедрения Li_xMnO_2
- 2.16** Домашевская Э.П., Махди И., Середин П.В., Рябцев С.В. Изучение влияния эффектов легирования твердого раствора Ge-Te кобальтом
- 2.17** Домашевская Э.П., Хадия Н.М.А., Середин П.В., Рябцев С.В. Морфологические, структурные и оптические исследования нановолокон SnO_2 , синтезированных из порошка SnO
- 2.18** Русских Д.В., Рембеза С.И., Химаныч А.Ю., Буслов В.А. Газовая чувствительность тестовых структур сенсоров к малым концентрациям опасных
- 2.19** Лысенко А.В., Ляхов С.А., Хоник В.А. Обратимая и необратимая вязкоупругая деформация металлических стекол $\text{Pd}_{40}\text{Cu}_{30}\text{Ni}_{10}\text{P}_{20}$ и $\text{Pd}_{40}\text{Cu}_{40}\text{P}_{20}$ в условиях нелинейного нагрева
- 2.20** Лопатин С.И., Беленко С.В., Самойлов А.М., Сологуб В.Э. Масс-спектроскопическое исследование состава паровой фазы в системе кадмий – цинк

Стендовая секция 3. Физико-химический анализ 10.00 – 18.00

Сопредседатели: Головин Ю.И., Завражнов А.Ю., Косяков В.И.

- 3.1** Алиев З.С., Бабанлы М.Б., Ильяслы Т.М., Велиева Г.М., Мурадова Г.В. Физико-химическое исследование систем As-Se и Ag-As-Se в стеклообразном и кристаллическом состояниях
- 3.2** Алиев И.И., Фарзалиев А.А., Алиев И.Г., Магаммедрагимов Р.С., Велиев Дж.А. Характер химического взаимодействия и стеклообразование в

- системах $\text{As}_2\text{S}_3\text{-InAs}_2\text{S}_2\text{Se}_2(\text{TlAs}_2\text{S}_2\text{Se}_2)$ и $\text{As}_2\text{Se}_3\text{-TlAs}_2\text{S}_3\text{Te}$
- 3.3** Асатов М.М., Ахмедова Н.А., Джахандаров Ш.Д. ФХА систем $\text{B}_2\text{O}_3\text{--LnBO}_3$ ($\text{Ln} = \text{La, Nd, Sm, Eu, Tm, Yb, Lu}$)
- 3.4** Бабанлы Д.М., Аскерова С.В., Бабанлы И.М., Юсипов Ю.А. Фазовые диаграммы систем $\text{Tl}_5\text{Te}_3\text{-Tl}_9\text{BiTe}_6\text{-Tl}_5\text{Te}_2\text{Г}$ ($\text{Г} = \text{Cl, Br, I}$) и некоторые свойства твердых растворов
- 3.5** Бабанлы К.Н., Бабанлы Н.Б., Алиев И.И. Квазитройные системы $\text{Ag}_2\text{X-PbX-Bi}_2\text{X}_3$ ($\text{X} = \text{Se, Te}$)
- 3.6** Бабанлы М.Б., Алиев З.С., Мусаева С.С., Ахмедов Ф.И. Фазовая диаграмма системы Sb-Se-I и термодинамические свойства соединения SbSeI
- 3.7** Джафаров Я.И., Рзаева Н.А., Бабанлы М.Б. Физико-химическое исследование взаимной системы $3\text{Tl}_2\text{S} + \text{Sb}_2\text{Te}_3 \leftrightarrow 3\text{Tl}_2\text{Te} + \text{Sb}_2\text{S}_3$
- 3.8** Елисеев Д.А., Демахин А.Г., Никифоров И.А. Физико-химические основы процесса выделения хлорида натрия из состава продуктов детоксикации люизита
- 3.9** Казакова Е.Ф., Русняк Ю.И. Распад пересыщенных твердых растворов в системе Al-Fe-V
- 3.10** Казакова Е.Ф., Русняк Ю.И., Лобода Т.П. Физико-химическое исследование взаимодействия алюминия с хромом и титаном
- 3.11** Каплун А.Б., Кидяров Б.И., Мешалкин А.Б., Шишкин А.В. Вибрационные методы в физико-химическом анализе
- 3.12** Каргин Ю.Ф., Ивичева С.Н., Шворнева Л.И., Комова М.Г., Крутько В.А. Фазовые взаимоотношения в системах $\text{MO-Bi}_2\text{O}_3\text{-B}_2\text{O}_3$ ($\text{M} = \text{Mg, Ca, Sr, Ba}$)
- 3.13** Кравец Е.В., Свицерский В.А. Термические превращения полиметаллосилоксанов, полученных золь-гель методом
- 3.14** Матюхин С.И., Гришина С.Ю. Особенности деканализирования положительных ионов из хиральных нанотрубок
- 3.15** Федоров П.П. Ошибки при построении фазовых диаграмм
- 3.16** Мирзоева Р.Дж., Аллазов М.Р., Сейфуллаева Ж.М., Бабанлы М.Б. Халькопиритные фазы переменного состава на основе CuInSe_2

- 3.17** Головин Ю.И. Фазы высокого давления в динамических наноконтактах
- 3.18** Ерохин Л.И. Химические потенциалы в многокомпонентных сплавах

Стендовая секция 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах
10.00 – 18.00

Сопредседатели: Васильева В.И., Калинин А.И., Кузнецов В.А.

- 4.1** Андрьянцева С.А., Бондаренко А.В., Петухова Г.А. Изучение эффективности химической активации углеродсодержащих отходов для повышения адсорбционной активности
- 4.2** Бельчинская Л.И., Стрельникова О.Ю. Адсорбционно-структурные изменения глинистых сорбентов, модифицированных органосилоксанами
- 4.3** Бельчинская Л.И., Новикова Л.А., Картель Н.Т., Воищева О.В. Оценка поверхностных характеристик нового углеродного сорбента на основе карбамидоформальдегидной смолы
- 4.4** Кулькова Т.А., Фофанова Ю.С., Ларин А.В. Влияние температуры на адсорбцию фенолов из водных растворов активированным углем
- 4.5** Васин С.И., Филиппов А.Н. Ячеичная модель пористой среды, состоящей из цилиндрических волокон
- 4.6** Жильцова С.В., Михальчук В.М., Белошенко В.А., Пурикова О.Г. Эпоксидно-силоксановые нанокомпозиты ангидридного отверждения, полученные при последовательном формировании силоксановой и эпоксидной составляющих
- 4.7** Сорокин Н.И., Кадргулов Р.Ф., Соболев Б.П. Получение композитных материалов на основе PrF_3 и исследование их ионной проводимости
- 4.8** Туйчиев Ш., Табаров С.Х., Гинзбург Б.М., Осава Е. Поведение фуллеренов C_{60} и C_{70} в растворах в ароматических растворителях
- 4.9** Туйчиев Ш., Рашидов Д., Табаров С.Х., Гинзбург Б.М.,

Осава Е. О структуре и физических свойствах фуллеренсодержащих полимерных систем

4.10 Вережников В.Н., Останкова И.В., Кузнецов В.А. Особенности термочувствительных свойств микрогелевых дисперсий на основе поли-N-винилкапролактама

4.11 Подолина Е.А., Фан Винь Тхинь, Рудаков О.Б., Хорохордина Е.А. Межфазное натяжение на границе раздела фаз гидрофильный растворитель – водно-солевой раствор

4.12 Фан Винь Тхинь, Хорохордина Е.А., Рудаков О.Б., Подолина Е.А. Межфазное натяжение в системе гексан - хлороформ - алкилфенол - водно-солевой раствор

16.20 – 16.40

Перерыв

16.40 – 18.00

Обсуждение стендовых докладов секций: 1, 2, 3, 4

7 ОКТЯБРЯ, ВТОРНИК

ТРЕТЬЕ ПЛЕНАРНОЕ ЗАСЕДАНИЕ

Сопредседатели: Вольфович Ю.М., Шапошник В.А.

- 9.30 – 10.10 **Хамизов Руслан Хажсетович** (Институт геохимии и аналитической химии им. В.И. Вернадского РАН), **Бастрыкина Н.С., Груздева А.Н., Кумахов М.А., Тихонов Н.А., Золотарев П.П.**
Использование сорбционных и мембранных микросистем и сопряженных процессов на границах раздела фаз для создания приборов нового поколения
- 10.10 – 10.50 **Ховив Александр Михайлович** (Воронежский государственный университет)
Твердофазные взаимодействия в пленочных металлических системах на монокристаллическом кремнии
- 10.50 – 11.30 **Ферапонтов Николай Борисович** (Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова), **Токмачев М.Г., Гагарин А.Н.**
Анализ причин гетерофазности гелей гидрофильных полимеров
- 11.30 – 12.00 **Перерыв**

Устные доклады секции 1. Электродные процессы

Сопредседатели: Введенский А.В., Скундин А.М.

- 12.00 – 12.20 **Гамбург Ю.Д.** Получение аморфных сплавов вольфрама с железом и никелем путем электрохимического синтеза
- 12.20 – 12.40 **Бережная А.Г.** Электрохимическое поведение Bi и сплава CdBi в боратном буферном растворе в

- присутствии некоторых индивидуальных добавок и их композиций
- 12.40 – 13.00 **Зарцын И. Д., Федянин Д. О.** Численное моделирование совместно протекающих электродных реакций при наличии общих промежуточных частиц
- 13.00 – 13.20 **Медведева Н.Г., Щербинина О.Н., Попова С.С.** Электрохимическое модифицирование матричных структур на основе свинца кальцием
- 13.20 – 13.40 **Козадеров О.А., Королева О.В., Саратова А.В., Введенский А.В.** Фазовые превращения в поверхностном слое гомогенных сплавов при селективном растворении
- 13.40 – 14.00 **Чайка М.Ю., Полянский Л.Н., Булавина Е.В., Кравченко Т.А.** Электрохимическая активность наноструктурной меди в ионообменной матрице
- 14.00 – 15.00 Обед**
- 15.00 – 15.20 **Кондрашин В.Ю.** Принцип независимости электрохимических реакций: аргументы «за» и «против»
- 15.20 – 15.40 **Петухов И.В., Медведева Н.А., Щербань М.Г.** Анодное окисление гипофосфита натрия на палладиевом электроде
- 15.40 – 16.00 **Долгих О.В., Соцкая Н.В., Котлярова Е.А., Сапронова Л.В.** Кинетика индивидуальных и парциальных реакций осаждения компонентов никель-фосфорных сплавов
- 16.00 – 16.15 **Кравцова Ю.Г., Долгих О.В., Соцкая Н.В.** Каталитическая активность электроосажденных сплавов системы Ni – P в реакции выделения водорода
- 16.20 – 16.40 **Сюгаев А.В., Ломаева С.Ф., Решетников С.М.** Электрохимические свойства нанокристаллических композитов на основе α -Fe + Fe₃C
- 16.40 – 17.00 **Сюгаев А.В., Ломаева С.Ф., Маратканова А.Н.** Электрохимические свойства силикокарбида железа
- 17.00 – 17.15 **Медведева Н.А., Петухов И.В.** Коррозионная

- стойкость Ni-P покрытий в хлоридных и сульфатных растворах
- 17.15 – 17.30 **Кузьмичева Е.В., Казаринов И.А, Игнатов О.В.** Изучение кинетики процесса окисления микробного медиаторного анода методом вращающегося дискового электрода
- 17.30 – 17.45 **Тарасова Н.В., Салтыков С.Н.** Анодное растворение нелегированных сталей в сернокислой среде и роль их микроструктуры
- 17.45 – 18.00 **Фишгойт Л.А., Выходцева Л.Н., Григорьев Д.В.** Электрохимический синтез фосфидов металлов триады железа и их коррозионные свойства

Устные доклады секции 2. Кинетика и механизм реакций на межфазных границах и в наноструктурах

Сопредседатели секции: Баковец В.В., Миттова И.Я., Семенова Г.В.

- 12.00 – 12.20 **Мездрогина М.М., Криволапчук В.В., Кожанова Ю.В., Даниловский Э.Ю., Кузьмин Р.В.** Интенсивность излучения внутрицентровых f-f переходов примеси в полупроводниковых соединениях, легированных РЗИ (на примере пленок a-Si:H и вюртцитных кристаллов GaN)
- 12.20 – 12.40 **Томашик В.Н., Томашик З.Ф., Окрепка Г.М., Гнатив И.И., Стратийчук И.Б., Моравец П., Гешл П.** Бромовыделяющие травильные композиции $\text{HNO}_3(\text{H}_2\text{O}_2)\text{--HBr}$ –растворитель для формирования полированной поверхности монокристаллов CdTe и твердых растворов $\text{Zn}_x\text{Cd}_{1-x}\text{Te}$
- 12.40 – 13.00 **Шелюк И.А., Томашик З.Ф., Томашик В.М.** Химическое взаимодействие монокристаллов GaAs, GaSb и InSb с водными растворами $\text{H}_2\text{O}_2\text{--HBr}$ –молочная кислота
- 13.00 – 13.15 **Лебедев В.А., Чурагулов Б.Р.** Гидротермальный синтез наноструктур оксида цинка на подложках

- из кремния и ИТО
- 13.15 – 13.30 **Барыбин А.А., Завьялов А.В., Шаповалов В.И.** Влияние поверхностных ловушек на релаксацию заряда в диэлектрической пленке
- 13.30 – 13.45 **Самойленко З.А., Пашенко В.П., Ивахненко Н.Н.** Эволюция кластеризованной структуры при изменении состава и длительности отжига феррошпинелей
- 13.45 – 14.00 **Пинаев В.В., Шаповалов В.И.** Влияние геометрических размеров вакуумной системы на процесс распыления в среде двух реактивных газов
- 14.00 – 15.00 Обед**
- 15.00 – 15.20 **Александров О.В., Козловский В.В.** Модель взаимодействия Ni с монокристаллическим SiC при формировании омических контактов
- 15.20 – 15.40 **Александров О.В., Дусь А.И.** Моделирование многостадийного термического окисления кремния
- 15.40 – 15.55 **Сафронов Л.Н.** Испарение и созревание преципитатов в ячеистых структурах
- 15.55 – 16.10 **Кузнецов С.В., Яроцкая И.В., Арбенина В.В., Федоров П.П., Воронов В.В., Басиев Т.Т., Осико В.В.** Синтез наночастиц фторидов осаждением в раствор фтороводородной кислоты
- 16.10 – 16.25 **Хашин В.А., Самсонов В.М.** Применение метода среднего поля к оценке поверхностной энергии нанокapель
- 16.25 – 16.40 **Егорова О.С., Волков В.А., Щукина Е.Л.** О влиянии фермента на капиллярность натурального шелка
- 16.40 – 16.55 **Виниченко Д.А., Артюхин Д.Н., Васильев В.А., Березина О.Я., Величко А.А., Зломанов В.П.** Новый метод синтеза и свойства нестехиометрического диоксида ванадия
- 16.55 – 17.10 **Маслий А.Н., Гришаева Т.Н., Кузнецов Ан.М., Баковец В.В.** Квантово-химическое исследование механизма формирования нанокавитандов семейства кукурбиту[n]рилов

- 17.10 – 17.25 **Волков В.А., Щукина Е.Л., Амарлуи А., Агеев А.А., Куклева К.К., Елеев А.Ф.** Нанотехнология молекулярного наслаивания при модификации волокон текстильных материалов
- 17.25 – 17.40 **Новиков П.В., Латышев А.Н., Овчинников О.В., Минаков Д.А., Смирнов М.С.** Люминесцентные свойства кристаллов $Zn_xCd_{1-x}S$, внедренных в желатиновую матрицу
- 17.40 – 17.50 **Прядильщиков А.Ю., Маливанчук А.А., Косилов А.Т., Евтеев А.В., Левченко Е.В.** Исследование структуры перколяционного кластера в модели сплава $Ni_{60}Ag_{40}$.
- 17.50 – 18.00 **Самойлов А.М., Агапов Б.Л., Беленко С.В., Долгополова Э.А., Сыноров Ю.В.** Область растворимости галлия в пленках теллурида свинца, выращенных модифицированным методом «горячей стенки»

Устные доклады секции 3. Физико-химический анализ

Сопредседатели секции: Ильин К.К., Федоров П.П.

- 12.00 – 12.20 **Зломанов В.П., Завражнов А.Ю., Косяков А.В., Березин С.С., Наумов А.В.** Фазовые диаграммы систем Ga-Se, In-S и In-Se
- 12.20 – 12.40 **Бабанлы М.Б., Салимов З.Э., Султанова С.Г., Бабанлы Н.Б., Шыхыев Ю.М.** Твердофазные равновесия и термодинамические свойства систем Ti-Cu(Cr)-Te
- 12.40 – 13.00 **Луцык В.И.** Компьютерные рабочие модели фазовых диаграмм
- 13.00 – 13.20 **Луцык В.И., Воробьева В.П., Сумкина О.Г.** Трехфазные области со сменой типа реакции
- 13.20 – 13.40 **Матвеева К.Р., Кудряшова О.С.** Растворимость в четырехкомпонентных взаимных системах $MeCl + Mg(NO_3)_2 \leftrightarrow MeNO_3 + MgCl_2 - H_2O$, где Me – K и Ca
- 13.40 – 14.00 **Данилов В.П., Фролова Е.А., Орлова В.Т.** Взаимодействие солей двухвалентных металлов с

амидами в водных системах

14.00 – 15.00

Обед

15.00 – 15.20

Черкасов Д.Г., Ильин К.К. Топологическая трансформация фазовых диаграмм тройных жидкостных систем с замкнутой областью расслоения

15.20 – 15.40

Рышкова О.С., Неручев Ю.А. Особенности межмолекулярных сил в жидких бромалканах

15.40 – 16.00

Бучинская И.И., Федоров П.П., Кузнецов С.В., Конюшкин В.А., Накладов А.Н., Осико В.В., Басиев Т.Т. Седловидные точки в системах $\text{CaF}_2\text{-SrF}_2\text{-RF}_3$ и $\text{SrF}_2\text{-BaF}_2\text{-RF}_3$ ($R - \text{PЗЭ}$) как источник новых фторидных материалов

16.00 – 16.20

Сидоров Н.В., Палатников М.Н., Калинин В.Т. Получение и исследование особенностей строения монокристаллов ниобата лития с микро- и наноразмерными структурами разной стехиометрии

Устные доклады секции 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах

Сопредседатели секции: Иванов В.А., Селеменев В.Ф., Хамизов Р.Х.

12.00 – 12.20

Сычев М.М., Алексеев С.А., Корсаков В.Г., Ли Б., Заграничек А.Л. Наноккомпозит на основе цианалкильного эфира поливинилового спирта

12.20 – 12.40

Амарлуи А., Волков В.А., Щукина Е.Л., Елев А.Ф. Интерполимерное комплексообразование фторуглеродного ПАВ с полимерными катионактивными веществами

12.40 – 13.00

Гардымова А.П., Прищепа О.О., Зырянов В.Я. Ориентационная структура в каплях холестерина, допированного поверхностно-активным веществом

13.00 – 13.20

Гермашев В.Г., Правдин В.Г., Гермашева И.И., Хмыров А.В. Коллоидно-химические свойства

- природных ПАВ почвенных гуматов
- 13.20 – 13.40 **Глазков С.С.** Оценка адгезионного контакта на межфазной границе в древесных композитах методом краевого угла смачивания
- 13.40 – 14.00 **Гермашева И.И., Вережников В.Н., Полковниченко И.Т., Глухарева Н.А.** Растворы поверхностно-активных веществ в присутствии кристаллической фазы
- 14.00 – 15.00 Обед**
- 15.00 – 15.20 **Бруданин В.Б., Немченко И.Б.** Материаловедение элементосодержащих органических сцинтилляторов
- 15.20 – 15.40 **Бельчинская Л.И., Ходосова Н.А., Битюцкая Л.А.** Эффективность воздействия импульсного магнитного поля на алюмосиликатные сорбенты
- 15.40 – 16.00 **Копосов Г.Д., Наговицын И.А.** Электрофизические свойства мерзлой влагосодержащей дисперсной среды на основе порошка болотного мха
- 16.00 – 16.20 **Крахалев М.Н., Зырянов В.Я., Прищепа О.О., Шабанов А.В.** Изменение ориентационной структуры в каплях нематика посредством электроуправляемой ионной модификации межфазной границы
- 16.20 – 16.40 **Родионова Р.В., Балашов В.А.** Роль гидратации в устойчивости дисперсных систем, модифицированных неопределенными ПАВ
- 16.40 – 17.00 **Сүтормин В.С., Крахалев М.Н., Прищепа О.О., Зырянов В.Я.** Температурно-индуцированная трансформация поверхностного сцепления в нематике, диспергированном в поливинилпирролидоне
- 17.00 – 17.20 **Подolina Е.А., Хорохордина Е.А., Рудаков О.Б.** Применение гидрофильных растворителей в определении фенолов в гидрофильных и гидрофобных матрицах
- 17.20 – 17.40 **Бобрешова О.В.** Новые принципы организации селективных и неселективных сенсоров на основе

- 17.40 – 18.00 ионообменных мембран
**Пономарев А.Н., Абдрашитов Э.Ф.,
Бокун В.Ч., Крицкая Д.А., Сангинов Е.А.**
Формирование углеродной фазы в
перфторированных катионообменных мембранах
МФ-4СК

Стендовая секция 1. Электродные процессы
9.30 – 19.00

*Сопредседатели: Вигдорович В.И., Калужина С.А.,
Кузнецов Ан.М.*

- 1.1 Кондрашин В.Ю., Чекмарева Н.А.** Взаимозависимость
парциальных электродных процессов при переменном
токовом окислении меди в хлоридных растворах с разным
катионным составом
- 1.2 Введенский А.В., Картасова Т.В., Бобринская Е.В.,
Кращенко Т.Г.** Электроокисление глицина и α -аланина на
платине в щелочной среде
- 1.3 Грушевская С.Н., Олалекан О., Введенский А.В.**
Структурно-зависимые свойства Ag_2O , анодно
сформированного на Ag и Ag-Au сплавах
- 1.4 Рыжкова И.Е., Калужина С.А.** Роль гидродинамического
фактора при локальной активации меди в
гидрокарбонатно-формиатных и гидрокарбонатно-
ацетатных растворах
- 1.5 Горлов А.С., Протасова И.В.** Электрохимические
свойства цинка в растворе гидроксида натрия
- 1.6 Гутьеррес Д.В.Ф., Веденяпина М.Д., Колосов Е.Н.,
Стрельцова Е.Д., Веденяпин А.А.**
Электрокаталитическое окисление 2,4-
дихлорфеноксиуксусной кислоты
- 1.7 Ракоч А.Г., Бардин И.В., Жаринов П.М., Щедрина И.В.**
Дополнения к модельным представлениям о механизме
протекания микродугового оксидирования алюминиевых
сплавов
- 1.8 Вигдорович В.И., Таныгин А.Ю., Таныгина Е.Д.**
Неметаллические покрытия на базе растительного сырья

- 1.9 Кузнецова Е.Г., Цыганкова Л.Е., Кузнецов Ю.И. Исследование ингибирования коррозии и торможения диффузии водорода в сталь рядом замедлителей в сероводородно-углекислотных средах
- 1.10 Мартынова А.М., Матвеева М.В., Крыльский Д.В. Влияние гуанидина на кинетику реакции выделения водорода и его диффузию через стальную мембрану
- 1.11 Молдобекова Д.М., Ченцова Е.В. Электроосаждение сплава цинк-никель из хлораммонийного раствора
- 1.12 Оше Е.К., Крашенинникова И.М., Оранская Р.Н. Фотоэлектрическая Герц-спектроскопия сложных оксидных пленок на металлах и сплавах
- 1.13 Петрова Т.П., Стародубец Е.Е., Шапник А.М., Адюкова Н.Н. Влияние тиокарбамида и тиоцианат-ионов на кинетику электрорастворения висмута в серной кислоте
- 1.14 Пласкеев А.В. О роли молибдена в коррозионно-электрохимическом поведении сплавов на основе железа
- 1.15 Попова А.А., Григорьев В.П. Взаимосвязь потенциалов нулевого заряда, потенциалов плоских зон и критических потенциалов переход в устойчивое пассивное состояние для некоторых d-металлов в нейтральных органических средах
- 1.16 Попова А.А. Анодное поведение титана и циркония в протонодонорных перхлоратных средах
- 1.17 Попова А.А., Паланджянц Л.Ж. Анализ адсорбции алифатических спиртов на поверхности переходных металлов IV-VI групп Периодической системы при анодной поляризации в нейтральных растворах
- 1.18 Гаврилова Н.В., Маршаков И.К., Протасова И.В. Использование аккумулированного никелем водорода для гидрирования малеат-иона в щелочном растворе
- 1.19 Калужина С.А., Муратова Н.А. Особенности локальной коррозии углеродистых сталей в условиях теплообмена с коррозионноактивной средой

**Стендовая секция 2. Кинетика и механизм реакций на
межфазных границах и в наноструктурах
9.30 – 19.00**

Сопредседатели: Афонин Н.Н., Александров О.В., Томашик В.Н.

- 2.1** Камаев Г.Н., Антоненко А.Х., Володин В.А., Ефремов М.Д., Марин Д.В., Гладкевич Д.А. Синтез пленок α -Si:H на нетугоплавких подложках методом плазмостимулированного осаждения в реакторе с индуктивным возбуждением
- 2.2** Ланин С.Н., Хохлова Т.Д., Власенко Е.В., Ковалева Н.В., Фам Тиен Зунг. Синтез и адсорбционные свойства наночастиц золота, иммобилизованных на оксиде магния
- 2.3** Булывчев Н.А., Кирилина Ю.О., Бакеева И.В., Зубов В.П. Изучение процессов адсорбции амфифильных сополимеров различной архитектуры на поверхности пигментов
- 2.4** Чикалова-Лузина О.П., Вяткин В.М. Термодинамическое моделирование формирования наногетерослоев InGaAsN/GaAs при молекулярно-лучевой эпитаксии
- 2.5** Пашенко В.П., Прилипко Ю.С., Хорьяков А.А., Пашенко А.В., Шемяков А.А., Прилипко С.Ю., Кисель Н.Г. Влияние кислородной нестехиометрии на структурные и резонансные особенности и магниторезистивные свойства марганец цинковых ферритов
- 2.6** Козловский В.В., Ломасов В.Н. Радиационно-стимулированные процессы на границе раздела металл-полупроводник при повышенных температурах облучения
- 2.7** Зиминов А., Юрре Т.А., Криволапчук В.В., Мездрогина М.М., Голубенко С.М., Еременко М.В. Спектры излучения фталоцианинов с редкоземельными металлами
- 2.8** Мездрогина М.М., Криволапчук В.В., Даниловский Э.Ю., Кузьмин Р.В., Разумов С.В., Кукушкин С.А., Осипов А.Н. Влияние материала подложки на интенсивность излучения гетероструктур на основе пленок ZnO

- 2.9 **Трофимов А.Н., Криволапчук В.В., Заморянская М.В., Мездрогина М.М., Даниловский Э.Ю., Кузьмин Р.В.** Исследование сенсбилизации излучения в структурах с квантовыми ямами на основе $\text{In}_x\text{Ga}_{1-x}\text{N}$ / GaN , легированных Eu , $\text{Eu}+\text{Zn}$ методами фото- и катодо люминесценции
- 2.10 **Митрофанов Ю.П., Хоник В.А.** Применение бесконтактного электромагнитно-акустического преобразования для изучения структурной релаксации в металлических стеклах
- 2.11 **Митрохин В.И., Кошелева Н.Н., Рембеза С.И.** Зернограничная релаксация в поликристаллических пленках SnO_2
- 2.12 **Сумец М.П., Битюцкая Л.А., Котов Г.И.** Вольтамперные характеристики бетона, модифицированного наноразмерными добавками
- 2.13 **Овечкина Н.М., Семенов В.Н.** Осаждение тонкопленочных композиций на основе сульфидов олова и свинца
- 2.14 **Омельченко Н.А., Семенов В.Н., Ключев В.Г., Наумов А.В.** Получение и свойства легированных слоев сульфида цинка
- 2.15 **Палатников М.Н., Щербина О.Б., Сидоров Н.В., Калинин В.Т.** Образование микро- и наноструктур в оптических монокристаллах ниобата лития, легированных лантаноидами
- 2.16 **Сдобняков Н.Ю., Самсонов В.М., Кульпин Д.А., Базулев А.Н., Зыков Т.Ю.** Размерный эффект температуры плавления и кристаллизации наночастиц
- 2.17 **Шумская О.Н., Семенова Г.В., Сушкова Т.П.** Когерентная спинодаль в квазитройных системах на основе соединений $\text{A}^{\text{III}}\text{B}^{\text{V}}$.
- 2.18 **Шумская О.Н., Семенова Г.В., Сушкова Т.П.** Роль упругой энергии в процессах распада твердых растворов в системах $\text{A}^{\text{III}}\text{B}^{\text{V}} - \text{C}^{\text{III}}\text{D}^{\text{V}}$
- 2.19 **Афонин Н.Н., Логачева В.А., Долгополова Э.А., Шрамченко Ю.С., Кононенко А.В., Ховив А.М.** Исследование методом РОР процесса гетерофазной диффузии в тонкопленочной системе титан-

Стендовая секция 3. Физико-химический анализ
9.30 – 19.00

Сопредседатели: Головин Ю.И., Завражнов А.Ю., Косяков В.И.

- 3.1** Плахтий Е.Г., Макаров В.О., Омельченко С.А. Фазовый состав и электрические свойства вольфрам-оксидной керамики
- 3.2** Притужалов В.А., Золотова К.Н., Хомякова Е.В., Ульянова Е.А., Петрова Ж.С., Виноградов А.А., Ардашникова Е.И., Долгих В.А. Области анионпроводящих твердых растворов на изотермических сечениях (600°C) фазовых диаграмм систем $MF_3 - M_2O_3 - M'X_2$ ($M = Nd, Bi$; $M'X_2 = BaF_2, SrF_2, TeO_2$)
- 3.3** Прокопий В.В., Горичок И.В. Энтальпия образования моновakanсий в соединениях $A^{IV}B^{VI}$
- 3.4** Фролов Е.И., Филиппова Г.А., Губанова Т.В., Гаркушин И.К. Исследование и сравнение характеристик нонвариантных точек трехкомпонентных систем $LiF-LiBr-Li_2SO_4$, $LiCl-LiBr-Li_2SO_4$
- 3.5** Ястребова Н.И., Горбунов А.Ю., Киселев П.В. Условия фазового разделения в системах «неионогенное ПАВ – вода – карбонат натрия»
- 3.6** Дворянова Е.М., Кондратюк И.М., Гаркушин И.К. Изучение стабильного треугольника $LiF-KF-CsI$ четырехкомпонентной взаимной системы $Li, K, Cs || F, I$
- 3.7** Ильин К.К., Черкасов Д.Г., Курский В.Ф. Высаливающее действие нитратов щелочных металлов на двойную систему вода-диэтиламин
- 3.8** Истомова М.А., Егорцев Г.Е., Гаркушин И.К. Исследование взаимодействия в квазитройной системе $LiF-NaBr-D(BaFBr)$
- 3.9** Кавецкая И.В., Волошина Т.В., Караванский В.А., Красовский В.И. Резонансное взаимодействие между молекулами красителя и наночастицами золота
- 3.10** Луцык В.И., Насрулин Э.Р., Козулина Ю.Ю. Модели фазовых диаграмм с аддитивными поверхностями для

систем с полиморфным превращением одного из компонентов

- 3.11** Луцык В.И., Нефедов Ю.Ю., Солдатов Е.В. Компьютерная модель Т-х-у диаграммы с пересечением куполом расслоения двух поверхностей ликвидуса
- 3.12** Имамалиева С.З., Бабанлы М.Б., Дашдиева Г.Б., Гусейнов Ф.Н. Фазовые равновесия в системах Tl_5Te_3 - $Tl_4Pb(Nd)Te_3$ - Tl_9BiTe_6
- 3.13** Косяков В.И., Шестаков В.А., Грачев Е.В. Использование графов для описания топологии фазовых диаграмм трехкомпонентных систем и генерации новых типов фазовых диаграмм
- 3.14** Кудряшова О.С., Крутихин Е.В. Оптимизация жидких композиций различного назначения на основе диаграмм растворимости поликомпонентных систем
- 3.15** Подолкина Е.А., Рудаков О.Б. Определение ортозамещенных фенолов в бинарных экстрактах методом обращенно-фазовой ВЭЖХ
- 3.16** Сунцов Ю.К., Горюнов В.А. Фазовые равновесия жидкость-пар и термодинамические свойства бинарных растворов пропанол-2 – *n*-алкилпропаноаты
- 3.17** Луцык В.И., Зеленая А.Э., Зырянов А.М. Верификация графики Д.А. Петрова по четверным системам

Стендовая секция 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах 9.30 – 19.00

Сопредседатели: Васильева В.И., Калинин А.И., Кузнецов В.А.

- 4.1** Прохорова Г.В., Глухарева Н.А. Коллоидная растворимость смесей мыл с алкилполигликозидом
- 4.2** Сидоренко О.Е., Шестаков А.С. Моделирование перехода глобальной вытянутой в глобальную клубковую конформации для гибкоцепных макромолекул методом молекулярной динамики
- 4.3** Сидоренко О.Е., Шестаков А.С. Изучение образования ламеллярной структуры в расплавах симметричных diblock-сополимеров с помощью компьютерного

- моделирования
- 4.4 **Вережников В.Н., Текучева А.Е., Корыстина Л.А.** Химическая агломерация латексов карбоксилсодержащими полимерами по данным динамического светорассеяния
- 4.5 **Леонова Н.Г., Савенкова Л.А., Михальчук В.М., Белошенко В.А.** Получение эпокси-кремнеземных композитов катионной полимеризацией в присутствии *n*-метоксibenзолсульфокислоты и *m*-нитробензолсульфокислоты
- 4.6 **Доронин С.Ю., Чернова Р.К., Бурмистрова А.А., Юрасов Н.А.** Физико-химические свойства некоторых ариламинов в супрамолекулярных самоорганизующихся средах на основе ионных ПАВ
- 4.7 **Золотарева Н.Л., Шмитько Е.И., Пояркова Т.Н.** Влияние технологических факторов на свойства пены, используемой в газопополненных строительных системах
- 4.8 **Кудрина Г.В., Пояркова Т.Н., Корыстин С.И.** Разделение жировой эмульсии силикатного соапстока
- 4.9 **Малыгин А.В., Рачинский А.В.** Электрохимический анализ в производстве эмульсионных синтетических каучуков
- 4.10 **Малыгин А.В., Саввина А.А., Букреев Н.И., Бабурин Л.А., Рачинский А.В.** Очистка сточных вод латексного производства катионоактивными полимерными коагулянтами
- 4.11 **Пояркова Т.Н., Никулин С.С., Бологова Ю.С.** Изучение эффективности флокулирующего действия сополимера N,N-диметил-N,N-диаллиламмоний хлорида с малеиновой кислотой при выделении бутадиен-стирольного каучука из латекса
- 4.12 **Селифонова Е.И., Чернова Р.К.** Влияние ПАВ-содержащих сред на электрофоретическое поведение α -аминокислот
- 4.13 **Чувашлев А.С., Крыльский Д.В., Шихалиев Х.С.** Взаимодействие 5-амино-3-метил-4-фениламинопиразола с изотовым ангидридом
- 4.14 **Чурилина Е.В., Шаталов Г.В., Коренман Я.И., Суханов П.Т., Болотов В.М.** Двухфазные системы на

основе поли-N-винилкапролактама для извлечения и концентрирования моонитрофенолов

4.15 Хазель М.Ю., Слепцова О.В., Рябинина Е.И. Комплексообразование в фазе полиамфолитов при сорбции ионов никеля

4.16 Хохлов В.Ю., Хохлова О.Н. Графическое прогнозирование трехионных равновесий с участием аминокислот

4.17 Шелковникова Л.А., Гавлина О.Т., Иванов В.А., Горшков В.И. Влияние температуры на ионообменные и сорбционные свойства фенолформальдегидных ионитов

4.18 Лунина В.В., Стоянова О.Ф., Шкутина И.В. Особенности адсорбционной иммобилизации α -амилазы на сорбентах различной структуры

18.00 – 18.20

Перерыв

18.20 – 19.00

Обсуждение стендовых докладов секций: 1, 2, 3, 4

8 ОКТЯБРЯ, СРЕДА

ЧЕТВЕРТОЕ ПЛЕНАРНОЕ ЗАСЕДАНИЕ

Сопредседатели: Зломанов В.П., Хамизов Р.Х.

- 9.30 – 10.10 **Иевлев Валентин Михайлович** (Воронежский государственный университет)
Сопряжение фаз, релаксированная атомная структура и субструктура межфазных границ
- 10.10 – 10.50 **Косяков Виктор Иванович** (Институт неорганической химии им. А.В. Николаева СО РАН), **Синякова Е.Ф.**
Исследование многокомпонентных сульфидных систем методами направленной кристаллизации и ДТА
- 10.50 – 11.30 **Шапошник Владимир Алексеевич** (Воронежский государственный университет), **Васильева В.И.**
Лазерная интерферометрия межфазных границ ионоселективная мембрана-раствор
- 11.30 – 12.00 **Перерыв**

Устные доклады секции 1. Электродные процессы

Сопредседатели секции: Введенский А.В., Скундин А.М.

- 12.00 – 12.20 **Вигдорович В.И.**, **Цыганкова Л.Е.** Природа наноразмерных эффектов наноматериалов: Сдвиг химического равновесия
- 12.20 – 12.40 **Вигдорович В.И.**, **Цыганкова Л.Е.** Природа наноразмерных эффектов наноматериалов: Вдали от состояния равновесия
- 12.40 – 13.00 **Шапник А.М.**, **Маслий А.Н.**, **Кузнецов Ан.М.**
Квантово-механическое моделирование процесса электровос-становления комплексов висмута(III)

из водных растворов, содержащих тиоцианат-ионы

- 13.00 – 13.20 Нечаев И.В., Введенский А.В. Квантовохимическое моделирование адсорбции хлорид- и гидроксид- ионов на металлах IV группы в водном растворе
- 13.20 – 13.40 Введенский А.В., Карташова Т.В., Бобринская Е.В., Бояркин Д.В. Адсорбция анионов глицина и α -аланина на платине
- 13.40 – 14.00 Шель Н.В., Осетров А.Ю. Защитная эффективность масляных составов, содержащих ИФХАН – 29А
- 14.00 – 15.00 **Обед**

Устные доклады секции 2. Кинетика и механизм реакций на межфазных границах и в наноструктурах

Сопредседатели секции: Баковец В.В., Миттова И.Я., Семенова Г.В.

- 12.00 – 12.20 Ланин С.Н. Влияние химии поверхности оксидных носителей на каталитическую активность наночастиц металлов
- 12.20 – 12.40 Коршунов А.В. Кинетика окисления нанопорошков меди при нагревании в воздухе
- 12.40 – 13.00 Жильцова Е.П., Лукашенко С.С., Тимошева А.П., Касимова Э.М., Каюпов А.Р. Супрамолекулярный катализ фосфорилирования алкилированных полиэтилениминов в хлороформе в присутствии катионных пав и каликс [4] аренов
- 13.00 – 13.20 Ибрагимова А.Р., Захарова Л.Я. Синтез мезопористых материалов в самоорганизующихся системах. Исследование каталитических свойств привитых амфифильных макроциклических соединений
- 13.20 – 13.35 Томина Е.В., Лапенко А.А., Сладкопевцев Б.В., Бурцева Н.А. Катализ в топочимических системах металл/InP и оксид/InP

- 13.35 – 13.50 **Агеева Е.В., Пожидаева С.Д., Иванов А.М.**
Гомогенно-гетерогенный катализ жидкофазного окисления гидросульфита натрия металлосодержащими соединениями в бисерной мельнице при комнатной температуре
- 13.50 – 14.00 **Маякова Т.А., Пожидаева С.Д., Иванов А.М.**
Некоторые характеристики непосредственного взаимодействия марганца со спиритами и фенолами в бисерной мельнице
- 14.00 – 15.00 **Обед**

Устные доклады секции 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах

Сопредседатели секции: Иванов В.А., Селеменев В.Ф., Хамизов Р.Х.

- 12.00 – 12.20 **Иванов В.А., Гавлина О.Т., Илюхина Е.А., Шелковникова Л.А.** Двухтемпературное безреагентное концентрирование растворов электролитов на ионитах
- 12.20 – 12.40 **Тутов Е.А.** Электрофизические и сорбционные характеристики гетероструктур биополимер – неорганический полупроводник
- 12.40 – 13.00 **Звягин А.А., Гасанова Е.С., Шапошник А.В., Юкиш В.А., Назаренко И.Н., Рябцев С.В.** Пьезорезонансный газовый сенсор на основе пектиновых сорбентов
- 13.00 – 13.20 **Калиничев А.И., Хелль В.** Современная теория многокомпонентных равновесий на ионитах (SCT-модель) и поведение концентрационных волн в теории препаративной нелинейной ионообменной хроматографии
- 13.20 – 13.40 **Демин А.А., Очкур О.В., Меленевский А.Т., Павлова Е.Н.** Масштабирование процессов фронтальной хроматографии белков на карбоксилированных монолитных носителях
- 13.40 – 14.00 **Захаров Н.А., Калинин В.Т.** Новые

14.00 – 15.00

Обед

**Сопредседатели: Вигдорович В.И., Калужина С.А.,
Кузнецов Ан.М.**

- 35

- сплава CdSn в боратном буферном растворе
- 1.10** Федотова А.И., Стрельникова К.О., Вигдорович В.И. Ингибиторы серии «ЭМ» для углекислотно-сероводородных сред
- 1.11** Фоменков О.А., Шитикова Е.А., Цыганкова Л.Е. Амино- и амидосодержащие ингибиторы коррозии стали Ст3 в углекислотных и сероводородных средах
- 1.12** Фроленков К.Ю. Стеклокерамические покрытия для защиты от высокотемпературной газовой коррозии низколегированных сталей
- 1.13** Фроленков К.Ю., Фроленкова Л.Ю., Шадрин И.Ф. Высокотемпературное окисление стали под стекловидными покрытиями
- 1.14** Целуйкин В.Н., Соловьева Н.Д., Яковлев А.В., Целуйкина Г.В. Композиционные электрохимические покрытия никель-графит
- 1.15** Четырина О.Г., Белякова А.И., Шель Н.В. Коррозионное поведение меди и латуни, защищенных пленками масляных композиций, в атмосфере SO₂
- 1.16** Чиркунов А.А., Филиппов И.А. Влияние водорастворимых полиакрилатов на коррозию низкоуглеродистой стали в нейтральных водных средах
- 1.17** Гриднев А.Е., Попова И.А., Чернышев В.В. Ударная ионизация и неоднородность электрического поля при анодном окислении алюминия
- 1.18** Попова И.А., Гриднев А.Е., Чернышев В.В. Модель структуры поверхности МДО-покрытий на алюминии на основе мультифрактального анализа

Стендовая секция 2. Кинетика и механизм реакций на межфазных границах и в наноструктурах
9.30 – 16.00

Сопредседатели: Афонин Н.Н., Александров О.В., Томашик В.Н.

- 2.1** Полунин К.Е., Дзарданов Д.В., Буряк А.К., Ульянов А.В., Полунина И.А. Термодесорбционная хромато-масс-спектрометрия модифицированного алюминия

- 2.2 **Пономарева Н.И., Попрыгина Т.Д., Соколов Ю.В., Пономарев Ю.А.** Состав и структура гидроксиапатита, осажденного в присутствии N-поливинилпирролидона
- 2.3 **Рабенок Е.В., Гапанович М.В., Новиков Г.Ф., Один И.Н.** Влияние легирования серой и селеном на кинетику гибели фотогенерированных носителей тока в теллуриде кадмия
- 2.4 **Самофалова Т.В., Наумов А.В., Семенов В.Н.** Формирования твердых растворов $\text{Cd}_x\text{Zn}_{1-x}\text{S}$ из тиокарбамидных координационных соединений
- 2.5 **Сафронов Д.В., Стенина И.А., Ярославцев А.Б.** Процессы переноса в материалах со структурой насикон состава $\text{Li}_{1+x}\text{Zr}_{2-x}\text{In}_x(\text{PO}_4)_3$, $x = 0 - 1$
- 2.6 **Семенов В.Н., Наумов А.В., Сергеева А.В.** Влияние температуры синтеза на оптические свойства пленок CuInS_2 , полученных методом пиролиза аэрозоля
- 2.7 **Смирнова З.И., Широкова А.В., Маскаева Л.Н., Марков В.Ф.** Кинетика и механизм ионообменной реакции на границе пленка PbS –аммиачный раствор соли кадмия
- 2.8 **Соколов Ю.В., Жукалин Д.О., Ганин А.А.** Фрактальная агрегация углеродных нанотрубок
- 2.9 **Сущкова Т.П., Семенова Г.В., Шумская О.Н.** Термодинамическая устойчивость тонких пленок твердых растворов $\text{Ga}_{1-x}\text{In}_x\text{As}$ на различных подложках
- 2.10 **Тананаев П.Н., Дорофеев С.Г., Кузнецова Т.А.** ИК-люминесценция квантовых точек $\text{Cd}(\text{Cu})\text{Se}$ и $\text{Cd}(\text{Cu})\text{Se}/\text{CdS}$
- 2.11 **Твердохлебова Л.Я.** Синтез и свойства полупроводниковых тонкопленочных структур на основе $\text{Si}_{1-x}\text{Ge}_x$
- 2.12 **Глотов А.В., Середин П.В., Гордиенко Н.Н., Журбина И.А., Домашевская Э.П., Арсентьев И.Н., Шишков М.В.** Влияние буферного пористого слоя и легирования диспрозием на внутренние напряжения в гетероструктурах $\text{GaInP:Dy}/\text{por-GaAs}/\text{GaAs}(100)$
- 2.13 **Логачева В.А., Лукин А.Н., Долгополова Э.А., Тихонова Ю.А., Ховив А.М.** Синтез пленок сложных оксидов на основе лантана и вольфрама

- 2.14 **Шаров М.К., Колесникова Ю.М., Михайлова О.В., Антонова И.А.** Плотность и микротвердость твердых растворов $Pb_{1-x}Cd_xTe$
- 2.15 **Шаров М.К., Яценко О.Б.** Удельная электропроводность и термо-ЭДС твердых растворов $PbTe_{1-x}Br_x$
- 2.16 **Межиловская Л.И., Борык В.В., Юрчишин Л.Д., Туровская Л.В., Дыкун Н.И.** Точечные дефекты в нестехиометрических кристаллах $A^{IV}B^{VI}$
- 2.17 **Межиловская Л.И., Жуковски П.В., Бабушак Г.Я., Сташко Н.В., Фреик Н.Д.** Нестехиометрия и свойства чистых и легированных кристаллов халькогенидов цинка
- 2.18 **Фреик Д.М., Малашкевич Г.Е., Дзундза Б.С., Межиловская Л.И., Лищинский И.М.** Размерные эффекты и механизмы рассеяния носителей тока в тонких слоях халькогенидов свинца

Стендовая секция 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах 9.30 – 16.00

Сопредседатели: Васильева В.И., Калинин А.И., Кузнецов В.А.

- 4.1 **Васильева В.И., Зайченко Н.А., Гречкина М.В.** Морфология поверхности ионообменных мембран
- 4.2 **Васильева В.И., Шапошник В.А., Ботова Т.С., Жильцова А.В.** Автоколебательный массоперенос через ионообменные мембраны при высокоинтенсивных токовых режимах
- 4.3 **Григорчук О.В., Васильева В.И., Шапошник В.А.** Роль инертных спейсеров при электродиализе с ионообменными мембранами
- 4.4 **Мельник Н.А., Белова Е.И., Письменская Н.Д., Никоненко В.В.** Эволюция электроконвекции у поверхности мембраны АМХ в сверхпредельных токовых режимах
- 4.5 **Березина Н.П., Шкирская С.А., Фалина И.В., Тимофеев С.В.** Формирование наноразмерной структуры композитных мембран в процессе химического синтеза

- полианилина и её влияние на перенос ионов и воды
- 4.6 **Бутырская Е.В., Белякова Н.В., Рожкова М.В., Шапошник В.А., Селеменев В.Ф.** Метод разделения электролитов и неэлектролитов диализом с ионообменными мембранами на основе эффекта Доннана
- 4.7 **Воропаева Е.Ю., Стенина И.А., Ярославцев А.Б.** Транспортные свойства гибридных материалов на основе мембран МФ-4СК и оксидов кремния и циркония
- 4.8 **Ильина А.А., Стенина И.А., Ярославцев А.Б.** Транспортные характеристики в композиционных мембранах на основе полианилина и МФ-4СК
- 4.9 **Караванова Ю.А., Каськова З.М., Ярославцев А.Б.** Диффузионные свойства двухслойных мембран на основе МК-40 и МФ-4СК, модифицированной оксидами кремния и циркония
- 4.10 **Новикова С.А., Ярославцев А.Б.** Композиционные материалы с внедренными наночастицами металлов на основе мембран МФ-4СК и сульфированного полиэфирэфиркетона
- 4.11 **Иксанов Р.Х., Филиппов А.Н.** Моделирование взаимодействия между заряженной частицей и гидрофобной заряженной мембранной порой
- 4.12 **Кардаш М.М., Шкабара А.И., Павлов А.В.** Синтез электропроводящих материалов «ПОЛИКОН», наполненных дисперсионным графитом
- 4.13 **Козадерова О.А., Шапошник В.А.** Автоколебательные процессы на межфазной границе фосфорнокислая мембрана – раствор при электродиализе
- 4.14 **Крисилова Е.В., Елисеева Т.В., Шапошник В.А.** Выделение и концентрирование основных аминокислот методом электродиализа
- 4.15 **Суркова А.Н., Пачина О.В., Седёлкин В.М., Потехина Л.Н.** Электрохимические аспекты переноса ионов Ca^{2+} и Cl^- белково-углеводных растворов в пористых мембранах
- 4.16 **Красникова О.П., Жиброва Ю.А., Зяблов А.Н., Селеменев В.Ф., Балканова А.А.** Потенциометрическое определение фенилаланина в физиологически активных жидкостях

- 4.17** **Немчинова Е., Хохлова О.Н.** Разделение и деминерализация растворов аминокислот на анионообменнике АН-221 в условиях необменного поглощения
- 4.18** **Пешков С.В., Кравченко Т.А., Конев Д.В., Киприянова Е.С., Чепкова С.П.** Кинетика восстановительной сорбции молекулярного кислорода нанокompозитом серебро-сульфокатионообменник
- 4.19** **Угрозов В.В., Филиппов А.Н.** Феноменологическая модель сорбции паров воды гидрофильными биополимерами и их производными
- 4.20** **Угрозов В.В.** Кинетика полимолекулярной адсорбции на плоской поверхности

15.00 – 16.00 Обсуждение стендовых докладов секций: 1, 2, 4

9 ОКТЯБРЯ, ЧЕТВЕРГ

ПЯТОЕ ПЛЕНАРНОЕ ЗАСЕДАНИЕ

Сопредседатели: Ховив А.М., Селеменев В.Ф.

- 9.30 – 10.10 Яценко Олег Борисович (Воронежский государственный университет),
Чудотворцев И.Г.
Фазовые превращения и направленный синтез в водных системах
- 10.10 – 10.50 Кравченко Тамара Александровна
(Воронежский государственный университет)
Нанокompозиты металл-ионообменник
- 10.50 – 11.10 Lust Enn (Institute of Chemistry, University of Tartu)
Development of solid oxide fuel cells, electrical double layer capacitors and adsorption kinetics of molecules and ions at monocrystalline electrodes
- 11.10 – 11.30 Кецко Валерий Александрович (Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова РАН)
Разработка нового поколения магнитных полупроводниковых материалов для устройств спиновой электроники
- 11.30 – 12.00 **Перерыв**

Устные доклады секции 1. Электродные процессы

Сопредседатели секции: Введенский А.В., Скундин А.М.

- 12.00 – 12.15 Веденяпина М.Д., Веденяпин А.А.
Электрокатализ и охрана окружающей среды
- 12.15 – 12.30 Малеева М.А., Рыбкина А.А., Маршаков А.И.,
Ёлкин В.В. Изучение влияния атомарного водорода на анодное растворение железа в

- серноокислом электролите методом импедансной спектроскопии
- 12.30 – 12.45 **Цыганкова Л.Е., Протасов А.С., Балыбин Д.В.** Определение констант скоростей реакции катодного выделения водорода и его диффузии в углеродистую сталь в кислых хлоридных средах
- 12.45 – 13.00 **Гуторов И.А., Введенский А.В., Морозова Н.Б.** Выявление эффекта газофазной нуклеации в кинетике реакции выделения водорода
- 13.00 – 13.15 **Зими́на Ю.М., Олейник С.В.** Бесхроматные конверсионные покрытия на алюминиевых сплавах АМг-3 и АД-31
- 13.15 – 13.30 **Польшина Е.Ю., Шавкунов С.П.** Коррозионное и электрохимическое поведение алюминия в водных средах
- 13.30 – 13.45 **Скрыпникова Е.А., Калужина С.А., Агафонова Л.Е., Ткаченко Е.С.** Специфика ингибирования локальной депассивации меди в присутствии бензотриазола и тиомочевины
- 13.45 – 14.00 **Лесных Н.Н., Тутукина Н.М., Маршаков И.К.** Локальная активация и питтингообразование на серебре в щелочных растворах
- 14.00 – 15.00 Обед**
- 15.00 – 15.15 **Бобер Я.Г., Андреева Н.П., Кузнецов Ю.И.** Ингибирование локальной депассивации железа анионами ароматических аминокислот
- 15.15 – 15.30 **Плеханова Е.В., Шпанько С.П., Григорьев В.П., Анисимова В.А.** Модификация среды в период формирования адсорбционной защитной пленки из молекул ПАВ на никеле
- 15.30 – 15.45 **Диянова М.О., Андреева Н.П., Кузнецов Ю.И.** Совместная пассивация стали 1,2,3-бензотриазолом и фенилундеканоатом натрия
- 15.45 – 16.00 **Лялина Н.В., Сюгаев А.В., Ляхович А.М., Решетников С.М.** Коррозионное поведение железа, покрытого плазмополимеризованными пленками
- 16.00 – 16.15 **Ганжа С.В., Кухарева Н.В., Грушевская С.Н., Введенский А.В.** Анодное формирование

- 16.15 – 16.30 Балахонов С.В., Чурагулов Б.Р.
Фоточувствительных оксидных пленок на меди
Гидротермальный синтез вискероов на основе V_2O_5

Устные доклады секции 2. Кинетика и механизм реакций на межфазных границах и в наноструктурах

Сопредседатели секции: Баковец В.В., Миттова И.Я., Семенова Г.В.

- 12.00 – 12.15 Латышев А.Н., Овчинников О.В., Смирнов М.С., Шульгин В.А., Минаков Д.А., Суворова Т.И., Утехин А.Н., Евлев А.Б. Природа центров фотохимически сенсibilизированной антистоксовой люминесценции кристаллов $AgCl(I)$ с адсорбированными молекулами органических красителей
- 12.15 – 12.30 Майорова Т.Л., Ключев В.Г., Фам Тхи Хаи М. Влияние примеси на фотопамьять пиролитических пленок сульфида кадмия
- 12.30 – 12.45 Квашнина Н.В., Овчинников О.В., Смирнов М.С., Латышев А.Н., Утехин А.Н., Евлев А.Б., Мальцева И.В. Спектральные свойства молекул красителей, адсорбированных на поверхности нанокристаллов $AgCl(I)$
- 12.45 – 13.00 Шашканова О.Ю., Гордиенко А.Е., Ермолаева Т.Н. Применение золотых наночастиц для усиления аналитического сигнала пьезокварцевого ДНК – сенсора
- 13.00 – 13.15 Щербинина Д.А., Нартова Ю.В., Ермолаева Т.Н. Изучение закономерностей гетерогенной иммунохимической реакции на поверхности пьезокварцевого иммуносенсора при определении имидаклоприда
- 13.15 – 13.30 Фам Тхи Хаи М., Майорова Т.Л., Ключев В.Г. Рекомбинационные свойства пленок сульфида цинка, полученных методом распыления
- 13.30 – 13.45 Нгуен Ань Тьен, Миттова И.Я., Румянцева

- И.Н.** Образование порошков $Y_{0.6}Sr_{0.4}FeO_3$ в процессе золь-гель синтеза
- 13.45 – 14.00 **Григорян Г.С., Солодуха А.М.** Особенности релаксации электрического модуля в перовскитоподобной слоистой висмутсодержащей керамике на основе ниобата стронция-висмута
- 14.00 – 15.00 Обед**
- 15.00 – 15.15 **Артамонова О.В., Сергуткина О.Р., Коневец Л.А.** Рентгенодифрактометрические исследования формирования структуры цементного камня модифицированного наноразмерными частицами различной формы
- 15.15 – 15.30 **Сайко Д.С., Ганжа В.В., Титов С.А.** Моделирование процесса адсорбции воды на поверхности Al_2O_3 кластерными методами расчета
- 15.30 – 15.45 **Смирнова А.М., Овчинников О.В., Смирнов М.С., Латышев А.Н., Утехин А.Н., Евлев А.Б.** Антистоксова люминесценция нанокристаллов AgCl
- 15.45 – 16.00 **Пинус И.Ю., Стенина И.А., Журавлев Н.А., Ярославцев А.Б.** Синтез и свойства модифицированных двойных фосфатов лития-титана $Li_{1\pm x}Ti_{2-x}M_x(PO_4)_3$ ($M=Nb, Ga$) со структурой NASICON
- 16.00 – 16.15 **Нгуен Ань Тьен, Миттова И.Я., Динь Ван Так, Румянцева И.Н.** Синтез нанопорошков феррита стронция золь – гель методом
- 16.15 – 16.30 **Самсонов А.А., Миттова И.Я., Протопопов Д.В.** Хемостимулирование процесса термического окисления InP наноразмерными слоями композита ($V_2O_5 + PbO$)

Устные доклады секции 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах

Сопредседатели секции: Иванов В.А., Селеменев В.Ф.,

- 12.00 – 12.20 Золотухина Е.В., Кравченко Т.А., Пешков С.В., Вдовина С.Н. Сопряженные процессы в нанокompозитах металл-ионообменник
- 12.20 – 12.40 Захаров Н.А., Захарова Т.В., Калинников В.Т. Получение и свойства неорганических биокompозитов и покрытий (биостекол, металлов, полимеров) на основе гидроксиапатита кальция
- 12.40 – 12.55 Паршина А.В., Агупова М.В., Бобрешова О.В., Тимофеев С.В. Определение лизина в водных растворах с использованием потенциометрического сенсора на основе сульфокатионитовых мембран МФ-4СК
- 12.55 – 13.10 Шалимов А.С., Перепелкина А.И., Севастьянов В.Г., Ярославцев А.Б. Транспортные свойства полимерных мембран МФ-4СК и композитов на их основе
- 13.10 – 13.25 Агупова М.В., Бобрешова О.В., Бобринская Г.А., Якунина Т.В. Выделение и определение лизина и глицина из смешанных растворов с использованием катионита КУ-2-8
- 13.25 – 13.40 Селеменев В.Ф., Бондарева Л.П., Овсянникова Д.В. Образование и природа супрамолекулярных соединений аминокислот с карбоксильными катионообменниками
- 13.40 – 14.00 Гнусин Н.П., Анникова Л.А., Демина О.А. Влияние природы электролита на параметры гибридной модели ионообменной смолы КУ-2
- 14.00 – 15.00 Обед**
- 15.00 – 15.15 Меркулова Ю.Д., Бутырская Е.В. Моделирование реакционной способности дипразина к образованию водородной связи с функциональными группами ионообменников
- 15.15 – 15.30 Ермак С.С., Хохлов В.Ю., Шаталов Г.В. Полимеры с молекулярными отпечатками никотиновой кислоты на основе виниловых мономеров

- 15.30 – 15.45 **Бутырская Е.В., Нечаева Л.С., Шапошник В.А., Селеменев В.Ф.** Безэталонный структурно-групповой анализ ионообменников
- 15.45 – 16.00 **Полуместная К.А., Федосова А.А., Бобрешова О.В.** Взаимодействия глицина с водой в электромембранных системах
- 16.00 – 16.15 **Шапошник В.А., Кастючик А.С., Стрыгина И.П.** Деионизация воды электродиализом с ионообменными мембранами и монополярными гранулами
- 16.15 – 16.30 **Козадерова О.А., Шапошник В.А.** Энергии активации электропроводности и элементарный транспортный акт в фосфорсодержащей мембране

Стендовая секция 1. Электродные процессы 9.30 – 16.30

*Сопредседатели: Вигдорович В.И., Калужина С.А.,
Кузнецов Ан.М.*

- 1.1 **Шейн А.Б., Поврозник В.С.** Влияние анодной обработки на процесс выделения водорода на силицидах кобальта
- 1.2 **Шпанько С.П., Плеханова Е.В., Григорьев В.П., Анисимова В.А., Сушкова О.В.** Адсорбционно-десорбционные процессы при коррозии Ni в серной кислоте в присутствии производного бензимидазола
- 1.3 **Нафикова Н.Г., Власова Т.В., Калужина С.А.** Влияние температуры на природу пассивного состояния железа в гидрокарбонатных средах
- 1.4 **Борисенкова Т.А., Калужина С.А.** Анодное поведение алюминия в нейтральных электролитах различного анионного состава
- 1.5 **Соцкая Н.В., Долгих О.В., Зуен Ву Тхи, Лыткина А.** Электрохимический синтез каталитически активных никелевых покрытий из электролитов с различной природой фонового аниона
- 1.6 **Агафонкин А.В., Кузнецов Ю.И., Зель О.О.** Летучие ингибиторы атмосферной коррозии металлов на основе

азометринов

- 1.7 Алексашина Е.В., Вигдорович В.И. Температурная зависимость диффузии водорода через мембрану в хлоридных растворах
- 1.8 Вершок Д.Б., Булгаков Д.С. Влияние катонного состава нитратного оксидирующего раствора на защитные свойства магнетитных покрытий на стали
- 1.9 Гедвилло И.А., Жмакина А.С. О влиянии ингибитора ИФХАН-80 на коррозию арматурной стали в условиях применения противоморозных добавок в бетон
- 1.10 Гончарова О.А., Лавринова Н.В., Андреев Н.Н., Кузнецов Ю.И. Летучий ингибитор коррозии ИФХАН-118 и материалы на его основе
- 1.11 Закурнаев С.А., Вигдорович В.И. Ингибиторы типа “АМДОР” для сероводородных и сероводородно-углекислотных сред
- 1.12 Игнатенко В.Э., Богданов Р.И., Маршаков А.И. Влияние состава грунтового электролита на коррозионное растрескивание под напряжением трубной стали
- 1.13 Игошин Р.В., Вагапов Р.К. Ингибирование коррозии низкоуглеродистой стали в пластовой воде
- 1.14 Кузенков Ю.А., Олейник С.В. Оксидирование медьсодержащих алюминиевых сплавов Д16 и В95 в молибдатных конверсионных составах
- 1.15 Кунжуева К.Г., Свешникова Д.А., Гафуров М.М., Рамазанов А.Ш. Исследование электросорбции ионов рубидия и цезия на активированном угле

Стендовая секция 2. Кинетика и механизм реакций на межфазных границах и в наноструктурах

9.30 – 16.30

Сопредседатели: Афонин Н.Н., Александров О.В., Томашик В.Н.

- 2.1 Афонин Н.Н., Логачева В.А., Лукин А.Н., Прибытков Д.М., Шрамченко Ю.С., Ховив А.М. Формирование нанокристаллических пленок сложных оксидов на основе олова и ниобия как перспективных материалов для оптоэлектроники

- 2.2 **Афонин Н.Н., Логачева В.А., Шрамченко Ю.С., Ховив А.М.** Синтез и свойства тонкопленочных гетероструктур на основе Nb, Sn- Nb, In- Nb на монокристаллическом кремнии
- 2.3 **Иевлев В.М., Баринов С.М., Путляев В.И., Белоногов Е.К., Костюченко А.В.** Структура, фазовый состав и механические свойства пленок фосфатов кальция, синтезированных высокочастотным магнетронным распылением с последующей фотонной обработкой
- 2.4 **Болгова Т.Г., Наумов А.В., Семенов В.Н.** Фотоэлектрические свойства пиролитических пленок сульфида кадмия, легированного цезием
- 2.5 **Бузо Е.Ю., Мячина Т.А., Бузо К.С.** Синтез и свойства микрокристаллических тонкопленочных структур на основе оксидов кобальта
- 2.6 **Волошина Т.В., Ревелева Е.Б., Соцкая Н.В.** Особенности люминесценции соединений европия(3+) в пористом стекле и ионообменной мембране
- 2.7 **Волошина Т.В., Кавецкая И.В., Кулаков А.В.** Спектрально-люминесцентные исследования органических материалов природного происхождения
- 2.8 **Гордиенко Н.Н., Глотов А., Середин П.В., Домашевская Э.П., Руднева Вал. Е., Руднева В.Е., Арсентьев И.Н., Винокуров Д.А., Тарасов И.С** Фазобразование под воздействием спинодального распада в эпитаксиальных твердых растворах гетероструктур $Ga_xIn_{1-x}P/GaAs(100)$
- 2.9 **Дикарев Ю.И., Рубинштейн В.М., Цветков С.М., Суровцев И.С.** Взаимодействие ВЧ газоразрядной плазмы SF_6 с поверхностью $LiNbO_3$
- 2.10 **Дикарев Ю.И., Рубинштейн В.М., Цветков С.М., Бормонтов Е.Н.** Термическая активация плазмохимического травления ниобата лития
- 2.11 **Ермолина Е.А., Рембеза С.И., Рембеза Е.С.** Морфология и газочувствительные свойства нанокристаллических пленок, легированных иттрием
- 2.12 **Иевлев В.М., Кушев С.Б., Солдатенко С.А., Маркевич М.И., Чапланов А.М.** Синтез пленок $TiSi_2$ при конденсации титана в сверхвысоком вакууме на подогреваемые подложки Si

- 2.13** Ларионов А.Н., Чернышёв В.В., Ларионова Н.Н. Акустическая и диэлектрическая релаксация в нематических жидких кристаллах при высоких давлениях
- 2.14** Нгуен Н.Т.Н., Хоник С.В., Хоник В.А. Изохорная релаксация крутящего момента состаренного металлического стекла $\text{Pd}_{40}\text{Cu}_{30}\text{Ni}_{10}\text{P}_{20}$ в массивном и ленточном состояниях после закалки из состояния переохлажденной жидкости
- 2.15** Нгуен Ань Тьен, Миттова И.Я., Томина Е.В., Динь Ван Так, Демидова С.Ю., Сабинина Л.Г. Золь – гель технология нанопорошков алюмината иттрия и алюмината лантана

Стендовая секция 4. Процессы формирования структур в полимерных, ионообменных и мембранных материалах
9.30 – 16.30

Сопредседатели: Васильева В.И., Калинин А.И., Кузнецов В.А.

- 4.1** Байдичева О.В., Рудаков О.Б., Рудакова Л.В., Хрипушин В.В. Контракция гранул катионита с 120 Е В H^+ -форме в водных растворах некоторых аминокислот и белка лизоцима
- 4.2** Воронюк И.В., Елисеева Т.В., Арутюнова С.С. Влияние растворителя на извлечение этанола слабоосновным анионообменником
- 4.3** Киприянова Е.С., Конев Д.В., Кравченко Т.А. Роль ионного обмена в восстановительной сорбции молекулярного кислорода из воды серебросодержащим электроноинообменником
- 4.4** Попова К.А., Астапов А.В., Перегудов Ю.С. Влияние температуры на сорбцию ионов тяжелых металлов ионообменным волокном ФИБАН X-1
- 4.5** Сынков А.В., Глазунова И.В., Филоненко Ю.Я., Филоненко В.Ю. Влияние активации на сорбционные и ионообменные свойства комплексных сорбентов на основе торфа
- 4.6** Рыльцова И.Г., Лебедева О.Е. Анионообменные материалы на основе кобальтсодержащих гидроталькитов

- 4.7 Ведищева Д.В., Соболева И.Г. Хроматографические системы для разделения неоникотиноидов и никотина
- 4.8 Глазунова И.В., Филоненко Ю.Я., Абрамова О.В., Сынков А.В., Филоненко В.Ю., Петухова Г.А. Ионообменные и сорбционные свойства комплексных сорбентов, полученных из торфа и природных алюмосиликатов
- 4.9 Горшунова В.П. Влияние модифицирования на поглонительные свойства сорбентов по отношению к аммиаку
- 4.10 Григорьев А.М., Недовизина Г.В., Рудакова Л.В. Использование твердофазной экстракции (патроны ACCU BOND^{II} ODS и EVIDEX^{II}) для выделения опиатов, барбитуратов и лизиноприла из биологических объектов в судебно-химическом анализе
- 4.11 Ковалева О.В., Славинская Г.В. Аниониты для удаления поверхностно-активных веществ из природных вод
- 4.12 Крисилова Е.В., Елисеева Т.В., Орос Г.Ю., Селеменев В.Ф. Сорбция пролина на сульфакотионитах в статических условиях
- 4.13 Крысанова Т.А., Котова Д.Л., Черенкова Ю.А., Черноротова И.Ю., Крысанов В.А. Сорбция аскорбиновой кислоты на клиноптилолитовом туфе
- 4.14 Кузьминых В.А., Селеменев В.Ф. Изотермы селективной ионообменной сорбции с неполной диссоциацией взаимодействующих фаз
- 4.15 Славинская Г.В. Использование асимптотического уравнения динамики сорбции для расчета выходных кривых ионообмена
- 4.16 Бондарева Е.В., Карпов С.И., Селеменев В.Ф., Вережников В.Н., Крохина Е.В. Сорбция додецилсульфата натрия высокоосновными анионообменными смолами
- 16.30 – 18.00 Подведение итогов работы конференции**
- 18.00 – 19.00 Ужин**