

**Программа заседаний подсекции “ Физическая химия-2 “**

**Регламент устных докладов** - до 10 мин, ответы на вопросы - до 5 мин.

**Показ иллюстративного материала** - мультимедийный проектор (презентации Power Point)

**9 апреля, вторник**

**Заседание (11.00 – 15.00), химический факультет, приемная комиссия**

**Председатель: д.х.н., проф. Коробов М.В.**

11.00-11.15	<b>Гадомская Анна Владимировна</b> <i>ИПХФ РАН - Институт проблем химической физики РАН</i> Новые подходы к кинетическому изучению радикальных реакций хинониминов с 2-меркаптобензотиазолом
11.15-11.30	<b>Мороз Николай Владимирович</b> <i>Национальный университет водного хозяйства и природопользования</i> Термодинамические свойства соединений $Sb_2Se_3$ и $AgSbSe_2$
11.30-11.45	<b>Сунцова Марина Александровна</b> <i>Московский государственный университет имени М.В.Ломоносова,</i> Анализ точности экспериментальных значений энтальпии образования нитросоединений на основе квантово-химических расчетов
11.45-12.00	<b>Беляева Любовь Александровна</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Термодинамические свойства сольватов оксида графита
12.00-12.15	<b>Воронин Александр Павлович</b> <i>Ивановский государственный химико-технологический университет</i> Разработка многоступенчатого скрининга фармацевтических сокристаллов гидроксibenзамида
12.15-12.30	<b>Косова Дарья Александровна</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Фазовые равновесия в граничных бинарных системах мочевины – сульфат аммония – сульфамат аммония
12.30-12.45	<b>Романенко Юрий Евгеньевич</b> <i>Ивановский государственный химико-технологический университет</i> Необходимость учёта побочных стадий при кинетическом описании реакций гидрогенизации промежуточных продуктов восстановления нитробензола
12.45-13.15	<b>Перерыв</b>
13.00-13.15	<b>Айтекенов Султан Кайратович</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Термодинамическое моделирование систем $NH_4NO_3 - H_2O$ и $(NH_4)_2SO_4 - H_2O$
13.15-13.30	<b>Максимов Алексей Игоревич</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Аналитическое описание термодинамических свойств кристаллических веществ при фазовых превращениях второго рода
13.30-13.45	<b>Повалищева Дарья Владимировна</b> <i>Московский государственный педагогический университет</i> Термодинамические характеристики пивалата $Sn(II)$
13.45-14.00	<b>Михеев Иван Владимирович</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Получение и исследование нового материала на основе фуллерена $C_{70}$
14.00-14.15	<b>Голубев Сергей Николаевич</b> <i>Институт химии растворов им. Г.А. Крестова РАН</i> Исследование кристаллогидратов гетероциклических N-оксидов

14.15-14.30	<b>Столов Михаил Андреевич</b> <i>Казанский Федеральный Университет</i> Соотношения между энтальпией и энергией Гиббса сольватации в растворах углеводов в ассоциированных растворителях
14.30-14.45	<b>Шахно Дмитрий Викторович</b> <i>Белорусский Государственный Университет</i> Особенности применения метода Монте-Карло для моделирования равновесия “жидкость-газ”
14.45-15.00	<b>Ненашев Роман Николаевич</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Синтез и термодинамические свойства ацетилацетоната ванадила
<b>10 апреля, среда</b> <b>Заседание (10.00 – 14.00), химический факультет, приемная комиссии</b> <b>Председатель: д.х.н., проф. Коробов М.В.</b>	
10.00-10.15	<b>Дицина Ольга Юрьевна</b> <i>Ивановский государственный университет</i> Кинетика реакций D,L-аспарагиновой и D,L-глутаминовой кислот со сложными эфирами
10.15-10.30	<b>Серебрякова Мария Константиновна</b> <i>Ивановский государственный химико-технологический университет</i> Исследование процессов перекисного окисления билирубина в неводных средах
10.30-10.45	<b>Али-Заде Али Гошгар</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова Бакинский филиал</i> Ингибирующая активность новых алкилфенолов в модельной реакции инициированного окисления кумола
10.45-11.00	<b>Поддубный В.В.</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Модификации теории Редфилда для учета реальной структуры белка в сверхбыстрых реакциях (на примере переноса электрона в реакционных центрах <i>Rh. Sphaeroides</i> )
11.00-11.15	<b>Адигамова Римма Равилевна</b> <i>Башкирский государственный университет, Стерлитамакский филиал</i> Применение метода моментов к решению прямой кинетической задачи для процесса радикальной полимеризации диенов
11.15-11.30	<b>Николаева Татьяна Владимировна</b> <i>Курский государственный университет</i> Каталитическая активность диоксида титана в реакции окисления, применяемой для определения ХПК вод
11.30-11.45	<b>Козлов Максим Игоревич</b> <i>Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова</i> Метод предсказания эффективности фотосинтетических мембран со сложной структурой
11.45-12.00	<b>Перерыв</b>
12.00-12.15	<b>Лыткина Александра Александровна</b> <i>Воронежский государственный университет</i> Кинетика осадкообразования в электролите химического никелирования в присутствии 1-(3-метил-4-фенилпиразолил)-3-фенилтиомочевины
12.15-12.30	<b>Левицкая Татьяна Николаевна</b> <i>Белорусский государственный университет</i> Физико-химические свойства ионных наножидкостей с гексафторфосфатом 1-бутил-3-метилимидазолия

12.30-12.45	<b>Никитина Екатерина Валерьевна</b> <i>Ивановский государственный университет</i> Кинетика реакций сульфамидообразования с участием дипептидов
12.45-13.00	<b>Сорокин Игорь Федорович</b> <i>Ивановский государственный химико-технологический университет</i> Изучение гетерогенной рекомбинации атомов на алюминии в плазме хлора
13.00-13.15	<b>Блохина Ирина Анатольевна</b> <i>Институт цветных металлов и материаловедения</i> Кинетика изотермического окисления порошков TiB <sub>2</sub> в воздухе
13.15-13.30	<b>Исламова Илина Римовна</b> <i>Башкирский государственный университет</i> Математическое моделирование периода индукции в реакции ингибированного окисления n-декана
13.30-13.45	<b>Зарипова Ильмира Сульпановна</b> <i>Башкирский государственный университет</i> Регенерация нитроксильного радикала в окисляющемся пропаноле добавками кислот
13.45-14.00	