

Программа заседаний подсекии «Физическая химия-2»

Регламент устных докладов - до 8 мин, ответы на вопросы - до 7 мин.

Показ иллюстративного материала - мультимедийный проектор (презентации [PDF](#))

11 апреля, вторник Заседание (10:00 – 17:00), химический факультет, приемная комиссия Председатель: к.ф.-м.н., доц. Глебов И.О.		
1	10:00 – 10:15	Булякова Р.Д. Анализ антиокислительной активности 5-гидрокси-6-метилурацила при окислении изопропилового спирта
2	10:15 – 10:30	Кутлугильдина Г.Г. Окисление яблочного пектина озон-кислородной смесью: математическое моделирование процесса
3	10:30 – 10:45	Мусина Г.Н. N-2-этилгексил-N-фенил-парафенилендиамина качестве антиоксиданта в реакции инициированного окисления этилбензола
4	10:45 – 11:00	Нечаева В.М. Устойчивость ионных жидкостей под воздействием микроволнового излучения в растворах с элементной серой
5	11:00 – 11:15	Петров А.О. Исследование кинетических закономерностей полиприсоединения азидо-ацетиленовых мономеров типа АВ2 в неизотермических условиях
6	11:15 – 11:30	Чухнина А.Б. Каталитические свойства наночастиц берлинской лазури с пероксидазной активностью
7	11:30 – 11:45	Анучин Н.М. Исследование конформационных изменений в ферментативном комплексе Ras-GAP в ходе реакции гидролиза гуанозитрифосфата
8	11:45 – 12:00	Капуста Д.П. Моделирование сольватационных эффектов в реакциях ферментативного катализа
9	12:00 – 12:15	Коц Е.Д. Молекулярное моделирование механизма каталитического гидролиза N-ацетил-L-аспартата
10	12:15 – 12:30	Кулакова А.М. Моделирование реакции каталитического гидролиза в активном центре карбоксилэстеразы-1 человека методами квантовой химии
11	12:30 – 12:45	Лычко Л.А. Метод вереницы состояний (String method) с роями траекторий для определения пути постреакционной динамики ферментативного комплекса Ras-GAP

12	12:45 – 13:00	<i>Смирнов В.С.</i> Влияние растворителя на реакцию ассоциации ионов Li ⁺ и O ₂ ⁻ : МД моделирование
	13:00 – 14:00	Перерыв
13	14:00 – 14:15	<i>Хайбрахманова Д.Р.</i> Константы связывания замещенных бензойных кислот с бычьим сывороточным альбумином
14	14:15 – 14:30	<i>Иванова Т.А.</i> ЭПР диагностика матриц на основе D,L-полилактида, сформированных в среде сверхкритического CO ₂
15	14:30 – 14:45	<i>Архипин А.С.</i> Фазовые равновесия в системе вода – азотная кислота – нитрат европия (III) – нитрат самария (III) – трибутилфосфат
16	14:45 – 15:00	<i>Аствацатуров Д.А.</i> Исследование сорбционных свойств оксида графита и мембран на основе оксида графита
17	15:00 – 15:15	<i>Габдулхаев М.Н.</i> Анализ и разделение смесей органических соединений с применением производных каликсаренов
18	15:15 – 15:30	<i>Горюнова П.Е.</i> Термодинамика сополимеров хитозана с полилактидом
19	15:30 – 15:45	<i>Жиров М.С.</i> Исследование испарения тетрафторида марганца
20	15:45 – 16:00	<i>Зимин А.Р.</i> Термодинамические основы получения фторида водорода из гексафторида урана в пламени водородсодержащих и кислородсодержащих веществ
21	16:00 – 16:15	<i>Капустин В.В.</i> Получение безводного фторида водорода из его водных растворов высокотемпературным восстановлением воды углеродом
22	16:15 – 16:30	<i>Лопатина А.В.</i> Расчёт термодинамических величин оксихлорида алюминия
23	16:30 – 16:45	<i>Лякаев Д.В.</i> Термодинамика органических производных пятивалентной сурьмы
24	16:45 – 17:00	<i>Нестеров А.В.</i> Термодинамические свойства растворов в системе H ₂ O – Ca(NO ₃) ₂ – Nd(NO ₃) ₃

12 апреля, среда
Заседание (13:00 – 16:30), химический факультет, препараторская северной
химической аудитории (СХА)
Председатель: к.ф.-м.н., доц. Глебов И.О.

25	13:00 – 13:15	<i>Попкова Е.К.</i> Синтез и изучение свойств гидрида интерметаллического соединения $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}H_x$
26	13:15 – 13:30	<i>Провоторов Д.И.</i> Исследование фазовых равновесий в системе вода – метансульфонат магния.
27	13:30 – 13:45	<i>Радченко Я.А.</i> Исследование испарения ионной жидкости $NMImNTf_2$
28	13:45 – 14:00	<i>Сморчков К.Г.</i> Стандартная энтальпия образования магниевой шпинели $MgAl_2O_4$.
29	14:00 – 14:15	<i>Соколов А.Г.</i> Исследование кислородного обмена с газовой фазой $Ba_{0.5}Sr_{0.5}Co_{0.75}Fe_{0.2}Mo_{0.05}O_{3-\delta}$
30	14:15 – 14:30	<i>Тамбовцева Ю.А.</i> Определение энтальпий сгорания N-допированных углеродных наночешуек методом дифференциальной сканирующей калориметрии
31	14:30 – 14:45	<i>Терентьева Е.В.</i> Поиск функциональных материалов на основе четырёхкомпонентной взаимной системы Na, K F, I, MoO_4
	14:45 – 15:00	Перерыв
32	15:00 – 15:15	<i>Толмачев М.В.</i> Растворимость и формирование кристаллических фаз в системах CdX_2 -DMSO-DX (X – Cl, Br, I) при 25°C
33	15:15 – 15:30	<i>Трофимова Д.В.</i> Равновесие жидкость-жидкость и критические фазы в системе н-бутилпропионат – н-бутанол – пропионовая кислота – вода
34	15:30 – 15:45	<i>Цыберт А.О.</i> Масс-спектрометрическое определение термохимических характеристик молекулярных и ионных компонентов пара над GdI_3
35	15:45 – 16:00	<i>Чистов В.И.</i> Экстракция щелочных металлов в гидрофобную ионную жидкость 1-бутил-3-метилимидазолия бис[(трифторметил)сульфонил] имид ($[BMIM][N(Tf)_2]$)
	16:00 – 16:30	Подведение итогов