

**Программа заседаний подсекии «Неорганическая химия, аспиранты и молодые учёные»
конференции «Ломоносов - 2013»**

Регламент устных докладов – до 10 мин, ответы на вопросы – до 5 мин. Для показа иллюстративного материала (презентация Power Point) имеется мультимедийный проектор.

<p>10 апреля, среда Дневное заседание (14.20 – 18.45), кафедра Химической технологии и новых материалов, ауд. 208 Председатель: д.х.н., с.н.с. Яшина Л.В.</p>	
14.20 – 14.30	Открытие подсекии «Неорганическая химия, аспиранты и молодые учёные»
14.30 – 14.45	Казин Алексей Павлович <i>Факультет наук о материалах МГУ</i> Нанокристаллические ферриты со структурой шпинели: распределение катионов, кислотные и сенсорные свойства
14.45 – 15.00	Воробьева Наталия Андреевна <i>Химический факультет МГУ</i> Нитевидные кристаллы SnO ₂ , модифицированные кластерами оксидов Ni и Co
15.00 – 15.15	Чижов Артём Сергеевич <i>Факультет наук о материалах МГУ</i> Определение зарядового состояния модификаторов в нанокompозитах SnO ₂ /M (M=RuO _x , NiO, Au) методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии
15.15 – 15.30	Иваньшина Ольга Юрьевна <i>Химический факультет МГУ</i> Исследование влияния оксидов SnO ₂ , CeO ₂ , TiO ₂ на свойства нанокompозитов Pt/MO ₂ /УНТ
15.30 – 15.45	Волков Анатолий Александрович <i>ОАО «Научно-производственное объединение «Стрела» (г. Тула)</i> Флюсообразующая паста для высокотемпературной пайки алюминия и сплавов на его основе
15.45 – 16.00	Перерыв
16.00 – 16.15	Виноградова Любовь Алексеевна <i>ФГБОУ ВПО «Ивановский государственный химико-технологический университет» (г. Иваново)</i> Изменение скорости твердения бетонной смеси введением модификаторов
16.15 – 16.30	Николаева Мария Валерьевна <i>Российский государственный педагогический университет имени А.И. Герцена (г. Санкт-Петербург)</i> Сравнительный анализ свойств аммиачных циклометаллированных комплексов Pt(II) и Pd(II)
16.30 – 16.45	Беззубов Станислав Игоревич <i>Химический факультет МГУ</i> Новые разнолигандные циклометаллированные комплексы иридия(III), содержащие фрагменты 1-фенилбензимидазола: синтез и свойства
16.45 – 17.00	Цапко Алина Анатольевна <i>Донецкий национальный технический университет (г. Донецк, Украина)</i> Получение нанопорошков оксидов методом самораспространяющегося твердофазного синтеза в системах MeSO ₄ – Fe ₂ (SO ₄) ₃ – NaO ₂
17.00 – 17.15	Харченко Андрей Васильевич <i>Факультет наук о материалах МГУ</i> Получение растворноосажденного текстурированного цирконата лантана – буферного слоя для сверхпроводящих лент второго поколения
17.15 – 17.30	Перерыв
17.30 – 17.45	Золотых Александр Николаевич <i>Факультет наук о материалах МГУ</i> Необычные свойства коллоидных квантовых точек CdSe(Er)

17.45 – 18.00	Мордвинова Наталья Евгеньевна <i>Химический факультет МГУ</i> Особенности синтеза коллоидных квантовых точек на основе InP с использованием миристиновой кислоты в качестве стабилизатора
18.00 – 18.15	Бубенов Сергей Сергеевич <i>Химический факультет МГУ</i> Легирование наночастиц кремния из паровой фазы
18.15 – 18.30	Макеева Татьяна Владимировна <i>ЮЗГУ (г. Курск)</i> Влияние природы исходного соединения меди (II) на эффективность функционирования циклической макростадии при окислении металлического цинка
18.30 – 18.45	Ребецкая Ирина Сергеевна <i>Тверской государственный университет (г. Тверь)</i> Получение и исследование солей хрома(III) с анионами бета-лактамовых антибиотиков

11 апреля, четверг Дневное заседание (14.30 – 18.50), кафедра Химической технологии и новых материалов, ауд. 208 Председатель: д.х.н., с.н.с. Яшина Л.В.	
14.30 – 14.45	Шаипов Рамиль <i>Химический факультет МГУ</i> Фазовые равновесия с участием фаз Лавеса в системе кобальт-ниобий при 1375 К
14.45 – 15.00	Пташкина Евгения Александровна <i>Химический факультет МГУ</i> Фазовые равновесия в системе Cu-In-Pd при 500°C и 800°C
15.00 – 15.15	Николаев Семён Владимирович <i>Химический факультет МГУ</i> Фазовые равновесия в восьмикомпонентной системе Ni-Re-V-Nb-Ta-Cr-Mo-W при 1375 К
15.15 – 15.30	Ракитин Владимир Валерьевич <i>Институт проблем физической химии РАН (г. Черноголовка)</i> Причины противоречий в литературных данных по ширине запрещенной зоны в поглощающих слоях преобразователей солнечной энергии $Cu_2ZnSnSe_4$ и Cu_2ZnSnS_4
15.30 – 15.45	Рослова Мария Владимировна <i>Химический факультет МГУ</i> Сверхпроводимость и магнетизм в NaFeAs и его аналогах, допированных 3d- и 4d-металлами
15.45 – 16.00	Перерыв
16.00 – 16.15	Тябликов Олег Александрович <i>Химический факультет МГУ</i> $Pb_2Ba_2BiFe_4ScO_{13}$: новый член гомологического ряда $A_nB_nO_{3n-2}$
16.15 – 16.30	Стафеева Варвара Сергеевна <i>Химический факультет МГУ</i> Твердые растворы $LiMn_xM_{1-x}VO_3$ (M=Fe, Co, Zn): перспективные катодные материалы для литий-ионных аккумуляторов
16.30 – 16.45	Верченко Валерий Юрьевич <i>Химический факультет МГУ</i> Синтез и кристаллическая структура смешанных теллуридов $Fe_{3-\delta}As_{1-y}Te_2$ и $Fe_{4+\delta}As_{1-y}Te_2$
16.45 – 17.00	Огарков Александр Игоревич <i>Институт металлургии и материаловедения им. А.А. Байкова РАН (г. Москва)</i> Новые подходы к синтезу производных кластерного аниона $[B_{12}H_{12}]^{2-}$ с экзополитетрическими связями B–OH

17.00 – 17.15	Доброхотова Екатерина Валерьевна <i>Российский университет дружбы народов (г. Москва)</i> Взаимодействие гексабромомкомплексов осмия(IV) с ДМСО
17.15 – 17.30	Перерыв
17.30 – 17.45	Канунов Антон Евгеньевич <i>Нижегородский государственный университет им. Н.И. Лобачевского (г. Нижний Новгород)</i> Кальцийсодержащие фосфатосиликаты со структурой NASICON. Фазообразование, структурные исследования, свойства
17.45 – 18.00	Родионова Софья Анатольевна <i>Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова РАН</i> Микроструктура и сорбционные свойства сорбентов для селективного удаления мышьяка (V) из воды питьевого назначения
18.00 – 18.15	Головченко Наталья Юрьевна <i>Институт проблем горения (г. Алматы, Казахстан)</i> Использование механохимической активации для вскрытия упорных руд
18.15 – 18.30	Куликовская Ольга Валентиновна <i>Донецкий национальный технический университет (г. Донецк, Украина)</i> Изучение реакций взаимодействия оксида кальция с кислыми газами в присутствии активаторов
18.30 – 18.45	Перерыв
18.45	Подведение итогов работы подсекции «Неорганическая химия, аспиранты и молодые учёные». Награждение победителей.