

Официальный оппонент

доктор химических наук, профессор Ильин Евгений Григорьевич, заведующий лабораторией координационной химии переходных элементов института общей и неорганической химии имени Н.С. Курнакова Российской академии наук

1. Ильин Е.Г., Паршаков А.С., Буряк А.К., Кочубей Д.И., Дробот Д.В., Нефедов В.И. Наноразмерные кластеры хлоридов молибдена – активные центры в каталитических процессах олигомеризации ацетилена // Доклады академии наук. 2009. Т.427. №5. С. 641-645.
2. Ильин Е.Г., Бейрахов А.Г., Куляко Ю. М., Трофимов Т.И., Самсонов М.Д., Мясоедов Б.Ф. Новый способ получения смешанного диоксида урана и плутония // Радиохимия. 2010. Т.52. №4. С. 297-299.
3. Ильин Е.Г., Паршаков А.С., Тетерин А.Ю., Маслаков К.И., Тетерин Ю.А. Исследование композита $\text{MoCl}_2\text{C}_{30}\text{H}_{30}$ методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии // Неорганические материалы. 2011. Т.47. №4. С. 499-505.
4. Ильин Е.Г., Тюремнов А.В. Метод ЯМР ^{19}F в оценке основности донорных центров и способов координации хелатных лигандов в реакции α -пиколиновой кислоты и ее производных с тетрафторидом титана // Журнал неорганической химии. 2013. Т.58. №11. С. 1484.
5. Ильин Е.Г., Паршаков А.С., Исхакова Л.Д., Буряк А.К., Джавад Оглы А. А. Термическая стабильность и продукты разложения композита $\text{MoCl}_{1.9\pm 0.1}(\text{C}_{30\pm 1}\text{H}_{30\pm 1})$ // Неорганические материалы. 2014. Т.50. №6. С. 681.

Официальный оппонент

доктор химических наук, Ермаков Александр Николаевич, заведующий лабораторией гетерогенных химических реакций в атмосфере института энергетических проблем химической физики Российской академии наук

1. Larin I.K., Yermakov A.N. Participation of hydrogen peroxide in halogen activation in the low stratosphere // International Journal of Remote Sensing. 2010. V.31. №2, P. 531-542.
2. Алоян А.Е., Ермаков А. Н., Арутюнян В.О., Загайнов В.А. Динамика газовых примесей и аэрозолей в атмосфере с учетом гетерогенных процессов // Известия Российской академии. Физика атмосферы и океана. 2010. Т.46. № 5. С. 657-671.
3. Иванов А.А., Ермаков А.Н., Шляхов Р.А. О глубоком подавлении выбросов NO_x и CO в ГТУ с впрыском воды или пара // Известия Российской академии наук. Энергетика. 2010. №3. С. 119-128.
4. Aloyan A.E., Arutyunyan V.O., Yermakov A.N., Mensink. C., De Ridder. K., Van de Vel. K., Deutsch. F., Modeling the Regional Dynamics of Gaseous Admixtures and Aerosols in the Areas of Lake Baikal (Russia) and Antwerp (Belgium) // J. Aerosol and Air Quality Research. 2012. V.12. №5. P. 707–721.
5. Ермаков А.Н., Ларин И.К. Об особенностях “ночной” химии диоксида серы в каплях тропосферных облаков // Кинетика и катализ. 2013. Т.54. № 3. С. 275–281.

Ведущая организация:

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт физической химии и электрохимии имени А.Н. Фрумкина Российской академии наук (ИФХЭ РАН), Москва, 119071, Москва, Ленинский проспект, 31, тел.: 8(495)952-20-71, сайт: <http://www.phyche.ac.ru>, электронный адрес: tsiv@phyche.ac.ru

1. Огарев В.А., Рудой В.М., Дементьева О.В. Фотохимическое разложение воды под действием видимого света // Материаловедение. 2009. №8. С. 8-16.
2. Ревина А.А. Адсорбция и окислительные процессы в современных нанотехнологиях // Физикохимия поверхности и защита материалов. 2009. Т.45. №1. С. 58-63.
3. Огарев В.А., Рудой В.М., Дементьева О.В. Неорганические полупроводниковые соединения как фотокатализаторы для прямого разложения воды и методы анализа их зонной структуры // Материаловедение. 2010. №9. С. 8-14.
4. Ревина А.А., Баранова Е.К. Модифицирование углеродных нанотрубок наноразмерными частицами металлов // Физикохимия поверхности и защита материалов. 2010. Т.46. № 4. С. 376-379.
5. Цивадзе А.Ю., Лозовая О.В., Тарасевич М.Р., Богдановская В.А., Пинус И.Ю. Катодный катализатор, не содержащий платину, на наноразмерном оксиде титана // Доклады академии наук. 2011. Т.438. №1. С. 62-65.
6. Лозовая О.В., Тарасевич М.Р., Богдановская В.А., Касаткина И.В., Щербаков А.И. Электрохимический синтез, исследование и модифицирование нанотрубок TiO_2 // Физикохимия поверхности и защита материалов. 2011. Т.47. №1. С. 45-50.
7. Цивадзе А.Ю., Ионова Г.В., Михалко В.К., Ионова И.С. Нанохимические композиты полупроводник-наночастица-донор: свойства и применение как энергетических источников будущего // Физикохимия поверхности и защита материалов. 2012. Т.48. №1. С. 3.

8. Огарев В.А., Рудой В.М., Дементьева О.В. Повышение эффективности фоторазложения воды на неорганических полупроводниках: допирование, металлические наночастицы и квантовые точки (обзор) // Материаловедение. 2012. №3. С. 37-47.
9. Огарев В.А., Рудой В.М., Дементьева О.В. Перспективы повышения эффективности фоторазложения воды на неорганических полупроводниках // Журнал физической химии. 2014. Т.88. №2. С. 189.
10. Козюхин С.А., Гринберг В.А., Баранчиков А.Е., Иванов В.К., Емец В.В., Ключев А.Л. Фотоэлектрохимические ячейки на основе нанокристаллического TiO_2 , полученного высокотемпературным гидролизом дигидроксодилактатотитаната (IV) аммония // Электрохимия. 2013. Т.49. №5. С. 475.
11. Касаткина И.В., Щербаков А.И., Золотаревский В.И. Формирование нанотрубчатых оксидов на титане // Коррозия: материалы, защита. 2013. №6. С. 1-6.
12. Щербаков А.И., Касаткина И.В., Касаткин В.Э., Золотаревский В.И. Импеданс титанового электрода с нанотрубчатым оксидом // Физикохимия поверхности и защита материалов. 2014. Т.50. №2. С. 178.