

Официальный оппонент:

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

1. Ермаков А.Н., Полежаев Ю.В., Коробейникова И.А., Иванов А.А. Сжигание смесей метана с водяным паром. Влияние на индекс эмиссии монооксида углерода, Изв. РАН, энергетика. 2014, № 6, С. 108-117
2. Ермаков А.Н., Сторожев В.Б. Численное моделирование формирования частиц аэрозоля при сгорании алюминия, Изв. РАН Энергетика, №3, 2012, 53-65.
3. 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.
4. 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 наук. Физика атмосферы и океана. 2010. Т.46. № 5. С. 657-671.
5. Ермаков А.Н., Иванов А.А., 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.
6. 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.

Официальный оппонент:

кандидат химических наук, Трусова Елена Алексеевна, старший научный сотрудник лаборатории функциональной керамики института Metallургии и Материаловедения им. А.А. Байкова Российской академии наук

1. Trusova E.A., Khrushcheva A.A., Vokhmintcev K.V. Sol-gel synthesis and phase composition of ultrafine ceria-doped zirconia powders for functional ceramics // Journal of the European ceramic society, 2013, Volume 32, Issue 9, p. 1977-1981.
2. Трусова Е.А., Загайнов И.В., Вохминцев К.В. Приемы “мокрой” химии в синтезе наноструктур // Перспективные материалы, 2011, том 13, с. 164-172.
3. Трусова Е.А., Вохминцев К.В., Хрущева А.А., Писарев С.А. Технология ультрадисперсных продуктов для мелкозернистой керамики // Химическая технология, 2013, том 5, с. 269-279.
4. Trusova E.A., Vokhmintcev K.V. Obtaining of ZnO Nanoparticles Decorated with Bi₂O₃ and NO by Modified Sol-Gel Technique // Journal of the American ceramic society, 2014, Volume 97, Issue 1, p. 135-140.
5. Trusova E.A., Vokhmintcev K.V., Zagainov I.V. Wet-chemistry processing of powdery raw materials for high-tech ceramics // Nanoscale Research Letters, 2012, Issue 7, p.58-63.

Ведущая организация:

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова Российской академии наук (ИОНХ РАН), Москва, 119991, Ленинский проспект, д. 31, тел. 8 (495) 952-07-87, сайт: <http://www.igic.ras.ru> , электронный адрес: info@igic.ras.ru .

1. Полежаева О.С., Ярошинская Н.В., Иванов В.К. Механизм образования нанокристаллического диоксида церия из водных растворов нитрата церия (III) и гексаметиленetetрамина // Неорган. Материалы, 2008, Т.44, №1, С. 57-63.
2. Иванов В.К., Полежаева О.С., Копица Г.П., Баранчиков А.Е., Третьяков Ю.Д. Фрактальная структура нанодисперсных порошков диоксида церия // Неорган. материалы. 2008. Т.44. №3. С. 324-330.
3. Дробот Д.В., Чуб А.В., Воронов В.В., Федоров П.П., Иванов В.К., Полежаева О.С. Получение наночастиц диоксида церия // Неорган. материалы. 2008. Т.44. №8. С. 966-968.
4. Полежаева О.С., Ярошинская Н.В., Иванов В.К. Синтез нанодисперсного диоксида церия с контролируемым размером частиц и шириной запрещенной зоны // Журн. неорган. химии. 2007. Т. 52. №8. С. 1266-1271.
5. 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 ацетиленa // Доклады академии наук. 2009. Т.427. №5. С. 641-645.