

## Официальные оппоненты

<b>Таран Оксана Павловна</b>	
Ученая степень	доктор химических наук (шифр научной специальности 02.00.15)
Ученое звание	доцент, профессор РАН
Место работы	федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт катализа имени Г.К. Борескова Сибирского отделения Российской академии наук
Должность	ведущий научный сотрудник лаборатории каталитических методов преобразования солнечной энергии
Контактные данные	630090 Россия, Новосибирск, пр. Лаврентьева, 5 Тел. +7 383 3307563, Факс. +7 383 3308056 E-mail: <a href="mailto:oxanap@catalysis.ru">oxanap@catalysis.ru</a>
Публикации	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Perovskite-like catalysts <math>\text{LaBO}_3</math> (B=Cu, Fe, Mn, Co, Ni) for wet peroxide oxidation of phenol / Taran O.P., Ayusheev A.B., Ogorodnikova O.L., Prosvirin I.P., Isupova L.A., Parmon V.N. // Applied Catalysis B: Environmental. 2016. Т. 180. С. 86-93.</li> <li>2. Новые методы одностадийной переработки полисахаридных компонентов лигноцеллюлозной биомассы (целлюлозы и гемицеллюлоз) в ценные продукты. Часть 1. Методы активации биомассы / Громов Н.В., Таран О.П., Сорокина К.Н., Мищенко Т.И., Шивакумар У., Пармон В.Н. // Катализ в промышленности. 2016. № 1. С. 74-83.</li> <li>3. Wet peroxide oxidation of phenol over Cu-ZSM-5 catalyst in a flow reactor. Kinetics and diffusion study / Taran O.P., Zagoruiko A.N., Ayusheev A.B., Yashnik S.A., Ismagilov Z.R., Parmon V.N., Prihod'ko R.V., Goncharuk V.V. // Chemical Engineering Journal. 2015. Т. 282. С. 108-115.</li> <li>4. Catalytic Formation of Monosaccharides: From the Formose Reaction towards Selective Synthesis / Delidovich I. V., Simonov A.N., Taran O.P., Parmon V.N. // ChemSusChem. 2014. Т. 7. С. 1833-1846.</li> <li>5. Ruthenium nanoparticles supported on nitrogen-doped carbon nanofibers for the catalytic wet air oxidation of phenol / Ayusheev A.B., Taran O.P., Seryak I.A., Podyacheva O.Y., Kibis L.S., Boronin A.I., Ismagilov Z.R., Parmon V., Descorme C., Besson M., Romanenko A.I. // Applied Catalysis B: Environmental. 2014. Т. 146. С. 177-185.</li> <li>6. Очистка природных вод от несимметричного диметилгидразина методом каталитической аэробной окислительной деструкции / Таран О.П., Огородникова О.Л., Яшник С.А., Исмагилов З.Р., Двуреченская С.Я., Пузанов А.В., Пармон В.Н. // Вода: химия и экология. 2014. № 2 (67). С. 19-28.</li> <li>7. Cu-Containing MFI zeolites as catalysts for wet peroxide oxidation of formic acid as model organic contaminant / Taran O.P., Yashnik S.A., Ayusheev A.B., Piskun A.S., Ismagilov Z.R., Parmon V.N., Prihod'ko R.V., Goncharuk V.V. // Applied Catalysis B: Environmental. 2013. Т. 140-141. С. 506-515.</li> <li>8. Aerobic selective oxidation of glucose to gluconate catalyzed by Au/<math>\text{Al}_2\text{O}_3</math> and Au/C: impact of the mass-transfer processes on the overall kinetics / Delidovich I.V., Moroz B.L., Taran O.P., Gromov N.V., Pyrjaev P.A., Prosvirin I.P., Bukhtiyarov V.I., Parmon V.N. // Chemical Engineering Journal. 2013. Т. 223. С. 921-931.</li> <li>9. Plausible prebiotic synthesis of aldopentoses from simple substrates, glycolaldehyde and formaldehyde / Delidovich I.V., Taran O.P., Parmon V.N. // Paleontological Journal. 2013. Т. 47. № 9. С. 1093-1096.</li> <li>10. Nickel phosphate molecular sieves VSB-5 as heterogeneous catalysts for synthesis of monosaccharides from formaldehyde and dihydroxyacetone / Delidovich I.V., Timofeeva M.N., Orlov A.Y., Panchenko V.N., Taran O.P., Parmon V.N., Hasan Z., Jung S.H. // New Journal of Chemistry. 2012. Т. 36. № 11. С. 2201-2204.</li> <li>11. Study of the distribution of elements between a cyanobacterial community and a carbonate body of a hot spring via synchrotron XRF analysis / Lazareva E.V., Zhmodik S.M., Petrova I.V., Kolmogorov Y.P., Bryanskaya A.V., Fedorin M.A., Taran O.P. // Journal of Surface Investigation: X-Ray, Synchrotron and Neutron Techniques. 2012. Т. 6. № 3. С. 446-453.</li> </ol>

<b>Голубина Елена Владимировна</b>	
Ученая степень	кандидат химических наук (шифр научной специальности 02.00.15)
Ученое звание	доцент
Место работы	федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова», химический факультет
Должность	доцент кафедры физической химии Химического факультета МГУ имени М.В.Ломоносова
Контактные данные	119991, Москва, ГСП-1, Ленинские горы, д. 1, стр. 3, Химический факультет МГУ имени М.В.Ломоносова Телефон: +7 (495) 939-33-37 E-mail: <a href="mailto:golubina@kge.msu.ru">golubina@kge.msu.ru</a>
Публикации	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. The effect of metal deposition order on the synergistic activity of Au-Cu and Au-Ce metal oxide catalysts for CO oxidation / Nikolaev S.A., Golubina E.V., Krotova I.N., Shilina M.I., Chistyakov A.V., Kriventsov V.V. // Applied Catalysis B: Environmental. 2015. Т. 168-169. С. 303-312.</li> <li>2. New type of organic/gold nanohybrid material: preparation, properties and application in catalysis / Majouga A.G., Beloglazkina E.K., Manzheliy E.A., Denisov D.A., Evtushenko E.G., Maslakov K.I., Golubina E.V., Zyk N.V. // Applied Surface Science. 2015. Т. 325. № С. С. 73-78.</li> <li>3. Катализатор гидродеchlorирования хлорбензола, полученный пиролизом пропитанных нитратом палладия древесных опилок / Локтева Е.С., Голубина Е.В., Антонова М.В., Клоков С.В., Маслаков К.И., Егоров А.В., Лихолобов В.А. // Кинетика и катализ. 2015. Т. 56. № 6. С. 753.</li> <li>4. Phenylacetylene hydrogenation on Fe@C and Ni@C core-shell nanoparticles: about intrinsic activity of graphene-like carbon layer in H<sub>2</sub> activation / Erokhin A.V., Lokteva E.S., Maslakov K.I., Golubina E.V., Yermakov A.Y., Uimin M.A., Boukhvalov D.W. // Carbon. 2014. Т. 74. С. 291-301.</li> <li>5. Металл-углеродные нанокompозиты на основе никеля – новые катализаторы гидрирования фенилацетилена / Ерохин А.В., Локтева Е.С., Голубина Е.В., Маслаков К.И., Ермаков А.Е., Уймин М.А., Лунин В.В. // Журнал физической химии. 2014. Т. 88. № 1. С. 16.</li> <li>6. Активность Au-, Ni- и Au-катализаторов в реакциях паровой конверсии и окисления монооксида углерода / Николаев С.А., Голубина Е.В., Кустов Л.М., Тарасов А.Л., Ткаченко О.П. // Кинетика и катализ. 2014. Т. 55. № 3. С. 326.</li> <li>7. Гидродеchlorирование хлорбензола в присутствии Ni/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, полученного методом лазерного электродиспергирования и из коллоидной дисперсии / Кавалерская Н.Е., Локтева Е.С., Ростовщикова Т.Н., Голубина Е.В., Маслаков К.И. // Кинетика и катализ. 2013. Т. 54. № 5. С. 631.</li> <li>8. Селективное гидрирование фенилацетилена на Ni- и NiPd-катализаторах, модифицированных гетерополисоединениями типа кеггина / Навалихина М.Д., Кавалерская Н.Е., Локтева Е.С., Перистый А.А., Голубина Е.В., Лунин В.В. // Журнал физической химии. 2012. Т. 86. № 12. С. 1935.</li> <li>9. Laser electrodispersion as a new chlorine-free method for the production of highly effective metal-containing supported catalysts / Lokteva E.S., Peristyuy A.A., Kavalerskaya N.E., Golubina E.V., Yashina L.V., Rostovshchikova T.N., Lunin V.V., Gurevich S.A., Kozhevnikov V.M., Yavsin D.A. // Pure and Applied Chemistry. 2012. Т. 84. № 3. С. 495-508.</li> <li>10. Ultradispersed diamond as an excellent support for Pd and Au nanoparticle based catalysts for hydrodechlorination and CO oxidation / Golubina E.V., Lokteva E.S., Majouga A.G., Lobanov M.V., Lunin V.V. // Diamond and Related Materials. 2011. Т. 20. № 7. С. 960-964.</li> <li>11. Regeneration of Pd/TiO<sub>2</sub> catalyst deactivated in reductive CCl<sub>4</sub> transformations by the treatment with supercritical CO<sub>2</sub>, ozone in supercritical CO<sub>2</sub> or oxygen plasma / Lokteva E.S., Lazhko A.E., Golubina E.V., Timofeev V.V., Yagodovskaya T.V., Gaidamaka S.N., Lunin V.V., Naumkin A.V. // The Journal of Supercritical Fluids. 2011. Т. 58. № 2. С. 263-271.</li> </ol>

### Ведущая организация

Полное название	Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Ивановский государственный химико-технологический университет»
Сокращенное название	ФГБОУ ВО «ИГХТУ»
Адрес	153000, Иваново, пр. Шереметевский, д. 7, ИГХТУ
Контактное лицо	Профессор Бутман Михаил Федорович, и. о. ректора
Телефон/факс	(4932)32-92-41 / (4932)41-79-95
E-mail	<a href="mailto:rector@isuct.ru">rector@isuct.ru</a>
Официальный сайт	<a href="http://www.isuct.ru">http://www.isuct.ru</a>
Публикации	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Кинетика гидрирования ацетона и оценка вклада дегидрирования 2-пропанола на скелетном никеле в условиях гидрогенизации / Романенко Ю.Е., Меркин А.А., Лефедова О.В. // Известия высших учебных заведений. Серия: Химия и химическая технология. 2016. Т. 59. № 1. С. 14-18.</li><li>2. Theoretical Study on the adsorption of Carbon Dioxide on Individual and Alkali-metal Doped MOF-5s / Nguyen Thi Thu Ha, O. V. Lefedova, Nguyen Ngoc Ha // Russian Journal of Physical Chemistry A. 2016. Vol.90. No.1. P.220-225.</li><li>3. Влияние растворителя и температуры на скорость гидрогенизации 2-хлор-4-нитроанилина / Краснов А.И., Меркин А.А., Шаронов Н.Ю., Латыпова А.Р., Немцева М.П., Лефедова О.В. // Известия высших учебных заведений. Серия: Химия и химическая технология. 2015. Т. 58. № 3. С. 31-35.</li><li>4. Кинетика гидрогенизации смеси нитробензола и азоксибензола на скелетном никеле в водном растворе 2-пропанола / Меркин А.А., Латыпова А.Р., Ха Н.Т.Т., Лефедова О.В. // Журнал физической химии. 2015. Т. 89. № 10. С. 1573-1577.</li><li>5. Особенности кинетики гидрогенизации нитро- и нитрозогрупп замещенных бензолов на скелетном никеле в водных и водноспиртовых средах / Меркин А.А., Комаров А.А., Лефедова О.В. // Известия высших учебных заведений. Серия: Химия и химическая технология. 2014. Т. 57. № 1. С. 3-19.</li><li>6. Влияние количества скелетного никеля на скорости реакций гидрогенизации промежуточных продуктов восстановления нитробензола / Нгуен Тхи Тху Ха, Меркин А.А., Латыпова А.Р., Лефедова О.В. // Известия высших учебных заведений. Серия: Химия и химическая технология. 2014. Т. 57. № 2. С. 55-58.</li><li>7. Кинетика и модели гидрогенизации фенилгидроксиламина и азобензола на никелевых катализаторах в водных растворах 2-пропанола / Романенко Ю.Е., Меркин А.А., Комаров А.А., Лефедова О.В. // Журнал физической химии. 2014. Т. 88. № 7-8. С. 1140.</li><li>8. Кинетика каталитической гидрогенизации 4-нитроанилина в водных растворах 2-пропанола с добавками кислоты или основания / Нгуен Тхи Тху Ха, Меркин А.А., Комаров А.А., Корпатенков Д.О., Лефедова О.В. // Журнал физической химии. 2014. Т. 88. № 4. С. 598.</li><li>9. Особенности кинетики реакций гидрогенизации 4-нитроанилина и азоксибензола в водных растворах 2-пропанола / Нгуен Тхи Тху Ха, Лефедова О.В., Меркин А.А. Журнал физической химии. 2013. Т. 87. № 4. С. 590.</li><li>10. A new water-soluble sulfonated cobalt (II) phthalocyanines: Syntesis spectral, coordination and catalytic properties / A.Vashurin, A.Filippova, S.Znoyko, A.Koronina, O.Lefedova, T.Kuzmin, V.Maizlish, O.Koifman // J. Porphyrines and phthalocyanines. 2015.Vol.19. No.8. P.983-986.</li><li>11. 2-(2-Hydroxy-5-methylphenyl)benzotriazole and its hydrogenation products in polystyrene stabilization / Lefedova O.V., Nemtseva M.P. // Russian Journal of Applied Chemistry. 2012. Vol. 85. Iss. 7. P. 1128–1132.</li><li>12. Термодинамические и кинетические характеристики жидкофазной гидрогенизации замещенных нитробензолов / Миненков Ю.В., Лефёдова О.В., Смирнова И.В., Немцева М.П. // Журнал физической химии. 2012. Т. 86. № 6. С. 1014.</li></ol>