

Официальные оппоненты

Таран Оксана Павловна	
Ученая степень	доктор химических наук (шифр научной специальности 02.00.15)
Ученое звание	доцент, профессор РАН
Место работы	Институт химии и химической технологии Сибирского отделения Российской академии наук – обособленное подразделение Федерального государственного бюджетного научного учреждения «Федеральный исследовательский центр «Красноярский научный центр Сибирского отделения Российской академии наук»
Должность	заместитель директора по научной работе
Контактные данные	660036, Россия, г. Красноярск, Академгородок, д. 50, стр. 24 Тел. +7(391)205-19-50 E-mail: taran.op@icct.krasn.ru
Публикации	<ol style="list-style-type: none">Образование хиральных и суперспирализованных структур в фотоинициированной формозной реакции в модели <i>de novo</i> / Стобун С.В., Занин А.М., Скоблин А.А., Трегубова М.А., Твердислов В.А., Таран О.П., Пармон В.Н. // Химическая физика. 2019. Т. 38. № 5. С. 54-70.Гидрирование древесины и этаноллигнина пихты водородом в сверхкритическом этаноле в присутствии бифункционального катализатора Ru/C / Казаченко А.С., Барышников С.В., Чудина А.И., Малляр Ю.Н., Сычев В.В., Таран О.П., Djakovitch L., Кузнецов Б.Н. // Химия растительного сырья. 2019. № 2. С. 15-26.Аналитическая химия и физико-химические методы анализа. Сборник задач с основами теории и примерами решений / Громов Н.В., Таран О.П. // Новосибирск, 2018.Oxidation of water to molecular oxygen by one-electron oxidants on transition metal hydroxides / Chikunov A.S., Taran O.P., Shubin A.A., Zilberberg I.L., Parmon V.N. // Kinetics and Catalysis. 2018. Т. 59. № 1. С. 23-47.Гидрирование этаноллигнина древесины лиственницы в среде сверхкритического этанола в присутствии сульфатированных катализаторов ZrO₂ и Pt/ZrO₂ / Шарыпов В.И., Береговцова Н.Г., Барышников С.В., Мирошникова А.В., Таран О.П., Лавренов А.В., Кузнецов Б.Н. // Журнал Сибирского федерального университета. Серия: Химия. 2018. Т. 11. № 4. С. 593-603.Wet peroxide oxidation of phenol over carbon/zeolite catalysts. Kinetics and diffusion study in batch and flow reactors / Taran O.P., Zagoruiko A.N., Yashnik S.A., Ayusheev A.B., Pestunov A.V., Prosvirin I.P., Parmon V.N., Prihod'Ko R.V., Goncharuk V.V. // Journal of Environmental Chemical Engineering. 2018. Т. 6. № 2. С. 2551-2560.Chapter 2: Catalytic processes and catalyst development in biorefining / Taran O.P., Gromov N.V., Parmon V.N. // RSC Green Chemistry. 2018. Т. 2018-January. № 56. С. 25-64.Гетерогенно-катализическое окисление воды и органических веществ в водной среде / Таран О.П., Яшник С.А., Тарабанько В.Е., Кузнецов Б.Н., Пармон В.Н. // Ответственные редакторы В. Н. Пармон, О. П. Таран ; Российская Академия наук, Сибирское отделение, Институт катализа им. Г.К. Борескова, Институт химии и химической технологии, Министерство образования и науки Российской Федерации, Новосибирский государственный технический университет, Новосибирский национальный исследовательский государственный университет, Сибирский федеральный университет. Новосибирск, 2017.

9. Solid acidic NbO_x/ZrO₂ catalysts for transformation of cellulose to glucose and 5-hydroxymethylfurfural in pure hot water / Gromov N.V., Taran O.P., Semeykina V.S., Danilova I.G., Parkhomchuk E.V., Parmon V.N., Pestunov A.V. // Catalysis Letters. 2017. T. 147. № 6. C. 1485-1495.
10. Cellulose biorefinery based on a combined catalytic and biotechnological approach for production of 5-HMF and ethanol / Sorokina K.N., Taran O.P., Medvedeva T.B., Samoylova Y.V., Piligaev A.V., Parmon V.N. // ChemSusChem. 2017. T. 10. № 3. C. 562-574.
11. Perovskite-like catalysts LaBO₃ (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. T. 180. C. 86-93.
12. Hydrolytic oxidation of cellulose to formic acid in the presence of Mo-V-P heteropoly acid catalysts/ Gromov N.V., Taran O.P., Pestunov A.V., Rodikova Y.A., Yatsenko D.A., Zhizhina E.G., Parmon V.N., Delidovich I.V. // Catalysis Today. 2016. T. 278. C. 74-81.
13. New methods for the one-pot processing of polysaccharide components (cellulose and hemicelluloses) of lignocellulose biomass into valuable products. Part 1: methods for biomass activation / Gromov N.V., Taran O.P., Sorokina K.N., Mishchenko T.I., Parmon V.N., Uthandi S. // Catalysis in Industry. 2016. T. 8. № 2. C. 176-186.
14. 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. T. 282. C. 108-115.
15. The routes of association of (hydro)oxo centers on iron hydroxide at the water oxidation process: DFT predictions / Shubin A.A., Ruzankin S.Ph., Zilberberg I.L., Taran O.P., Parmon V.N. // Chemical Physics Letters. 2015. T. 619. C. 126-132.
16. Cu and Fe-containing ZSM-5 zeolites as catalysts for wet peroxide oxidation of organic contaminants: reaction kinetics / 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. // Research on Chemical Intermediates. 2015. T. 41. № 12. C. 9521-9537.

Голубина Елена Владимировна	
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
Контактные данные	119991, Москва, ГСП-1, Ленинские горы, д. 1, стр. 3, Химический факультет МГУ имени М. В. Ломоносова Тел. +7 (926) 057-25-22 E-mail: golubina@mail.ru
Публикации	<p>1. Rostovshchikova T. N., Lokteva E. S., Golubina L. V., Maslakov K. I., Gurevich S. A., Yavsin D. A., Kozhevin V. M. Chapter 3 - Advanced Size-Selected Catalysts Prepared by Laser Electrodispersion, in: V. A. Sadykov (Ed.) Advanced Nanomaterials for Catalysis and Energy. Elsevier, 2019. pp. 61.</p> <p>2. Lokteva E. S., Golubina E. V. Metal-support interactions in the design of heterogeneous catalysts for redox processes // Pure and Applied Chemistry. 2019. V.91. P.609.</p> <p>3. Klokov S. V., Lokteva E. S., Golubina E. V., Chernavskii P. A., Maslakov K. I., Egorova T. B., Chernyak S. A., Minin A. S., Konev A. S. Cobalt-carbon nanocomposite catalysts of gas-phase hydrodechlorination of chlorobenzene // Applied Surface Science. 2019. V.463. P.395.</p> <p>4. Golubina E. V., Rostovshchikova T. N., Lokteva E. S., Maslakov K. I., Nikolaev S. A., Egorova T. B., Gurevich S. A., Kozhevin V. M., Yavsin D. A., Yermakov A. Y. Chlorobenzene hydrodechlorination on bimetallic catalysts prepared by laser electrodispersion of NiPd alloy // Pure and Applied Chemistry. 2018. V.90. P.1685.</p> <p>5. Каплин И. Ю., Локтева Е. С., Голубина Е. В., Маслаков К. И., Черняк С. А., Лунин В. В. Промотирующий эффект добавок калия и кальция в церий-циркониевые оксидные катализаторы полного окисления CO // Кинетика и катализ. 2017. V.58. P.598.</p> <p>6. Голубина Е. В., Локтева Е. С., Маслаков К. И., Ростовщикова Т. Н., Шилина М. И., Гуревич С. А., Кожевин В. М., Явсин Д. А. Особенности строения и каталитического поведения наноструктурированных Ni-катализаторов, полученных методом лазерного электродиспергирования // Российские нанотехнологии. 2017. V.12. P. 16.</p> <p>7. Nikolaev S. A., Golubina E. V., Shilina M. I. The effect of H₂ treatment at 423-573 K on the structure and synergistic activity of Pd-Cu alloy catalysts for low-temperature CO oxidation // Applied Catalysis B: Environmental. 2017. V.208. P.116.</p> <p>8. Kaplin I. Y., Lokteva E. S., Golubina E. V., Maslakov K. I., Strokova N. E., Chernyak S. A., Lunin V. V. Sawdust as an effective biotemplate for the synthesis of Ce_{0.8}Zr_{0.2}O₂ and CuO-Ce_{0.8}Zr_{0.2}O₂ catalysts for total CO oxidation // RSC Advances. 2017. V.7. P.51359.</p> <p>9. Локтева Е. С., Клоков С. В., Голубина Е. В., Маслаков К. И., Трснихин М. В., Ивакин Ю. Д., Лихолобов В. А. Влияние способа предварительной гидротермальной обработки на физико-химические свойства Pd/C композитов, получаемых пиролизом опилок, пропитанных раствором нитрата палладия // Известия Академии наук. Серия химическая. 2016. P.2618.</p> <p>10. Lokteva E., Golubina E., Likholobov V., Lunin V. Disposal of Chlorine-Containing Wastes, in: P. Tundo. L.-N. Fie. E. Lokteva and C. Mola (Eds.)</p>

	<p>Chemistry Beyond Chlorine. Springer International Publishing. Cham. 2016. pp. 559.</p> <p>11. Kiokov S. V., Lokteva E. S., Golubina E. V., Маслаков К. И., Levanov A. V., Chernyak S. A., Likhobolov V. A. Effective Pd/C catalyst for chlorobenzene and hexachlorobenzene hydrodechlorination by direct pyrolysis of sawdust impregnated with palladium nitrate // Catalysis Communications. 2016. V.77. P.37.</p> <p>12. Каплин И. Ю., Локтева Е. С., Голубина Е. В., Маслаков К. И., Черняк С. А., Леванов А. В., Стрекова Н. Е., Лунин В. В. Каталитические свойства $Ce_xZr_{1-x}O_2$, полученного темплатным методом, в окислении CO // Журнал физической химии. 2016. V.90. P.1.</p> <p>13. Гордон Е. Б., Карабулин А. В., Матюшинко В. И., Сизов В. Д., Ростовщикова Т. Н., Николаев С. А., Локтева Е. С., Голубина Е. В., Маслаков К. И., Кротова И. Н., Гуревич С. А., Кожевин В. М., Явсин Д. А. Катализ окисления монооксида углерода кислородом в присутствии нанопроволок и наночастиц палладия // Химия высоких энергий. 2016. V.50. P.305.</p> <p>14. Golubina E. V., Lokteva E. S., Erokhin A. V., Veligzhanin A. A., Zubavichus Y. V., Likhobolov V. A., Lunin V. V. The role of metal-support interaction in catalytic activity of nanodiamond-supported nickel in selective phenylacetylene hydrogenation // Journal of Catalysis. 2016. V.344. P.90.</p> <p>15. Ростовщикова Т. Н., Шилина М. И., Голубина Е. В., Локтева Е. С., Кротова И. Н., Николаев С. А., Маслаков К. И., Явсин Д. А. Адсорбция и окисление CO на наночастицах Au и Ni, осажденных на Al_2O_3 методом лазерного злектродиспергирования // Известия Академии наук. Серия химическая. 2015. P.812.</p> <p>16. Отрошенко Т. П., Туракулова А. О., Локтева Е. С., Голубина Е. В., Лунин В. В. Катализаторы на основе $PdO-ZrO_2$ в реакции гидродехлорирования хлорбензола // Журнал физической химии. 2015. V.89. P. 1079.</p> <p>17. Локтева Е. С., Голубина Е. В., Антонова М. В., Клоков С. В., Маслаков К. И., Егоров А. В., Лихоболов В. А. Катализатор гидродехлорирования хлорбензола, полученный пиролизом пропитанных нитратом палладия древесных опилок // Кинетика и катализ. 2015. V.56. P.753.</p> <p>18. Nikolaev S. A., Golubina L. V., Krotova I. N., Shilina M. L., Chistyakov A. V., Kriventsov V. V. The effect of metal deposition order on the synergistic activity of Au–Cu and Au–Ce metal oxide catalysts for CO oxidation // Applied Catalysis B: Environmental. 2015. V. 168-169. P.303.</p>
--	--

Ведущая организация

Полное название	Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт органической химии им. Н. Д. Зелинского Российской академии наук
Сокращенное название	ИОХ РАН
Адрес	119991, г. Москва, Ленинский проспект, 47
Контактное лицо	Егоров Михаил Петрович, доктор химических наук, профессор, академик РАН, директор
Телефон/факс	+7 (499) 137-29-44 / +7 (499) 135-53-28
E-mail	secretary@ioc.ac.ru
Официальный сайт	http://zioc.ru/
Публикации	<ol style="list-style-type: none">1. Andrey L. Tarasov, Egor M. Kostyukhin, Leonid M. Kustov, Gasification of Metal-Containing Coals and Carbons via the Reaction with Carbon Dioxide // Mendeleev Communications, 2018, 28, 530-532, DOI: 10.1016/j.mencom.2018.09.027.2. Egor M. Kostyukhin, Leonid M. Kustov, Microwave-assisted synthesis of magnetite nanoparticles with superior magnetic properties // Mendeleev Com. 2018. 28, 559-561, DOI: 10.1016/j.mencom.2018.09.038.3. V.I. Isaeva, O.M. Nefedov, L.M. Kustov, MOFs-based catalysts for biomass processing // Catalysis 2018, 8(9), 368; https://doi.org/10.3390/catal8090368.4. Alexander N. Kalenchuk, Victor I. Bogdan, Sergei Dunaev, Leonid M. Kustov, Effect of isomerization on the reversible reaction of the hydrogenation-dehydrogenation of ortho-terphenyl on a Pt/C catalyst // Chem. Eng. Technol. 2018, 41, DOI: 10.1002/ceat.201800312.5. L.M. Kustov. D.B. Furman, CATALYTIC SYNTHESIS OF OCTADIENE-1,7 FROM ETHYLENE AND CYCLOHEXENE // J. Organometallic Chemistry, 2018, 867, p. 261-265 DOI: 10.1016/j.jorgchem.2018.01.059.6. Kustov L.M., Kazansky V.B., SPECTROSCOPIC INVESTIGATION OF REDOX AND ACIDIC PROPERTIES OF Co-SUBSTITUTED ALUMINOPHOSPHATE CoAPO-11 // Mendeleev Comm., 2018, v. 28, №2, 354-356. DOI: 10.1016/j.mencom.2018.07.003.7. A.L. Tarasov, V.I. Isaeva, OP. Tkachenko, V.V. Chemyshov, L.M. Kustov. Conversion of CO₂ into liquid hydrocarbons in die presence of a Co-containing catalyst based on the microporous metal-organic framework MIL-53(Al) // Fuel Proc. Technol. 2018, 176, p. 101-106 DOI: 10.1016/j.fuproc.2018.03.016.8. Sokhrab B. Aliev, Stanislav I. Gurskiy, Valeiy N. Zakharov, Leonid ML Kustov, Synthesis of Novel Nanoporous Metal-Organic Gels with Tunable Porosity and Sensing of Aromatic Compounds // Microporous and Mesoporous Materials, 2018. V 264, pp 112-117, DOI: 10.1016/j.micromeso.2018.01.001.9. Chilingarov, Norbert; Zhirov, Maksim; Shmykova, Anna; Martynova, Ekaterina; Glukhov, Lev; Chemikova, Elena; Kuslov, Leonid; Markov, Vitaliy; Ioutsi, Vitaliy; Sidorov, Lev, Evaporation Study of Ionic Liquid with Double-Charged Cation // The Journal of Physical Chemistry, Part A: Isolated Molecules, Clusters, Radicals, and Ions; Environmental Chemistry, Geochemistry, and Astrochemistry; Theory, Section; A: Spectroscopy, Photochemistry, and Excited States, 2018, 122(19), p. 4622-4627 DOI: 10.1021/acs.jpca.8b02488.10. Andrey L. Tarasov, Olga P. Tkachenko, Leonid M Kustov, Mono and bimetallic Pt-(M)/Al₂O₃ catalysts for dehydrogenation of perhydro-N-ethylcarbazole, as the second stage of hydrogen storage // Catal. Lett. 2018, 148(5). p. 1472-1477, DOI: 10.1007/s 10562-018-23254.

11. Leonid M. Kustov, Elena D. Finashina, Vladimir I. Avaev, Boris G. Ershov, Decalin ring opening on Pt-Ru catalysts // Fuel Proc. Technol. 2018,173, p. 270-275. DOI: 10.1016/j.iiiproc.2018.02.007.
12. Natalia B. Abramenko, Tatiana B. Demidova, Evgeny V. Abkhalimov. Boris G. Ershov, Eugene Yu. Krysanov, Leonid M. Kustov. Ecotoxicity of different-shaped Silver Nanoparticles: Case of Zebralish Embryos // Journal of Hazardous Materials, 2018,347, p. 89-94 IF = 6.434, DOI: 10.1016/j.jhazmat.2017.12.060.
13. Effect of surface hydrophilization on Pt/Sibunite catalytic activity in bicyclohexyl dehydrogenation in hydrogen storage application / A.N. Kalenchuk, V.I. Bogdan, S.F. Dunaev, LM Kustov // International Journal of Hydrogen Energy, 2018,43(12), p. 6191-6196, DOI: 10.1016/j.ijhydene.2018.01.121.
14. Evdokimenko, N.D., Kustov, A.L., Kim, K.O., Igonina. M.S., Kustov, L.M. Direct hydrogenation of CO₂ on deposited iron-containing catalysis under supercritical conditions // Mendeleev Communications, 2018, 28(2), p. 147-149(0041). DOI: 10.1016/j.mencom.2018.03.012 IF = 2.089.
15. MARGARITA ERMIOVA, ALEXEY KUCHEROV, NATALIA OREKHOVA, ELENA FINASHINA, LEONID KUSTOV, ANDREY YAROSLAVTSEV, Ethane oxidative dehydrogenation to ethylene in a membrane reactor with asymmetric ceramic membranes // Chemical Engineering & Processing: Process Intensification. 2018, 126. p. 150-155.
<https://doi.org/10.1016/j.cep.2018.02.011>.