

## ***Ведущая организация***

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт общей и неорганической химии имени Н.С. Курнакова Российской академии наук.

Адрес: 119991, г. Москва, Ленинский просп., 31.

Телефон: +7(495) 952-07-87.

Факс: +7 (495) 954-12-79.

Сайт: [www.igic.ras.ru](http://www.igic.ras.ru)

## **Список публикаций**

Список основных публикаций работников ведущей организации по теме диссертации в рецензируемых научных изданиях за последние 5 лет:

1. Быков А.Ю., Мальцева Н.Н., Генералова Н.Б., Жижин К.Ю., Кузнецов Н.Т. О взаимодействии тетрагидробората натрия с алкил- и арилгалогенидами: новый подход к синтезу анионов  $B_3H_8^-$  и  $B_{12}H_{12}^{2-}$  // Журнал неорганической химии. –2013. – Т. 58, № 11. – С. 1474–1477.
2. Avdeeva V.V., Vologzhanina A.V., Goeva L.V., Malinina E.A., Kuznetsov N.T. Boron cluster anions  $[B_nH_n]^{2-}$  ( $n=10,12$ ) in reactions of iron(II) and iron(III) complexation with 2,2'-bipyridyl and 1,10 -phenanthroline // Z. Anorg Allg. Chem. –2014. – V. 640, №. 11. – P. 2149–2160.
3. Авдеева В.В., Вологжанина А.В., Гоева Л.В., Малинина Е.А., Кузнецов Н.Т. Кластерные анионы бора  $B_nH_n^{2-}$  ( $n=10,12$ ) в формировании биядерных комплексов железа(II) с мостиковой  $CO_3$ - группой и азагетероциклическими лигандами L (L=Bypy, Phen) //ДАН. –2015. – Т. 461, №. 6. – С. 664–668.
4. Avdeeva V. V., Vologzhanina V. V., Goeva L. V., Malinina E.A., Kuznetsov N. T. Reactivity of boron cluster anions  $[B_{10}H_{10}]^{2-}$ ,  $[B_{10}Cl_{10}]^{2-}$  and  $[B_{12}H_{12}]^{2-}$  in cobalt(II)/cobalt(III) complexation with 1,10-phenanthroline //Inorganica Chimica Acta. –2015. – V.28. – P. 154–162.
5. Авдеева В.В., Вологжанина А.В., Гоева Л.В., Малинина Е.А., Кузнецов Н.Т. Комплексные соединения никеля с кластерными анионами бора  $[B_nH_n]^{2-}$  ( $n=10,12$ ) азагетероциклическими лигандами L (L=Bypy, Phen, Bpa, DAB) // Журнал неорганической химии. –2016. – Т. 61, №. 3. – С. 318–329.
6. Kochnev V.K., Kuznetsov N.T. Theoretical study of the redox reactivity of complex boron hydrides  $K_2[B_{12}H_{12}]$ ,  $Cs_2[B_{12}H_{12}]$ , and  $Tl_2[B_{10}H_{10}]$  and their mixed salts  $K_2[B_{12}H_{12}] \cdot KCl$ ,  $Cs_2[B_{12}H_{12}] \cdot CsCl$ , and  $Tl_2[B_{10}H_{10}] \cdot KNO_3$ // Russian Journal of Inorganic Chemistry. –2016. – V. 58, № 11. – P. 979–984.

7. Kubasov A.S., Matveev E.Yu, Turyshev E.S., Polyakova I.N., Zhizhin K.Yu, Kuznetsov N.T. Interaction of  $[B_{10}H_{10}]^{2-}$  and  $[B_{12}H_{12}]^{2-}$  with nitro compounds//Doklady Chemistry. –2017. – V.477, № 1. – P.257–260.

### **Оппоненты**

Доктор химических наук (02.00.04 – Физическая химия)

**Тищенко Павел Яковлевич**

Заведующий лабораторией гидрохимии.

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Тихоокеанский океанологический институт им. В.И. Ильинчева Дальневосточного отделения Российской академии наук.

Адрес: 690041, Приморский край, г. Владивосток, ул. Балтийская 43.

Телефон: +7 (423)231-14-00.

E-mail: tpavel@poi.dvo.ru

### **Список публикаций**

1. Mar'yash, A.A., Khodorensko, N.D., Zvalinskii, V.I., Tishchenko, P.Y. Carbonate equilibrium in the water of the Razdol'naya River // Geochemistry International. –2015.–V. 53, №. 8. – P. 726–734.
2. Tishchenko, P.Y., Mikhailik, T.A., Pavlova, G.Y., Tishchenko P.P., Koltunov, A.M., Zhang, J. Carbonate equilibrium in the water of the Razdol'naya River // Geochemistry International. – 2017.–V. 55, №. 3. – P. 282–293.
3. Semkin P.Y., Tishchenko P.Y., Lobanov V.B., Sergeev A.F., Barabanshchikov Y.A., Mikhailik T.A., Pavlova G.Y., Kostyleva A.V., Shkirnikova E.M., Tishchenko, P.P., Chizhova, T.L. Water Dynamics and Structure in the Estuary of the Partizanskaya River (Nakhodka Bay, Sea of Japan) // Water Resources. – 2019. – V. 46. – P. 29–38.
4. Tishchenko P.Y., Barabanshchikov Y.A., Volkova T.I., Marjash A.A., Mikhailik T.A., Pavlova G.Y., Sagalaev S.G., Tishchenko P.P., Khodorensko N.D., Shkirnikova E.M., Shvetsova M.G. Diagenesis of Organic Matter in the Top Layer of the Sediments of the Peter the Great Bay in Hypoxia Locations // Geochemistry International. –2016. – V.56, №. 2. – P. 171 -181.
5. Chou W.-C., Tishchenko P.Y., Chuang K.-Y., Gong G.-C., Shkirnikova E.M., Tishchenko P.P. The contrasting behaviors of CO<sub>2</sub> systems in river-dominated and ocean-dominated continental shelves: A case study in the East China Sea and the Peter the Great Bay of the Japan/East Sea in summer 2014 // Marine Chemistry. –2017. – V.195, №. 20. – P. 50–60.

Кандидат химических наук

**Лысиков Антон Игоревич** (специальность 02.00.15 – Кинетика и катализ).

Старший научный сотрудник группы темплатного синтеза отдела нетрадиционных катализитических процессов. Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт катализа им. Г.К. Борескова СО РАН.

Адрес: 630090, Новосибирск, пр. ак. Лаврентьева, д. 3

Телефон: 8(383) 3309490.

[lyanig@catalysis.ru](mailto:lyanig@catalysis.ru)

#### Список публикаций

1. Bazaikin Y.V., Derevschikov V.S., Malkovich E.G., Lysikov A.I., Okunev A.G. Evolution of sorptive and textural properties of CaO-based sorbents during repetitive sorption/regeneration cycles: Part II. Modeling of sorbent sintering during initial cycles // Chemical Engineering Science. –2019. – P. 156–163.
2. Parkhomchuk E.V., Sladkovskii D.A., Gun Y., Wu W., Sashkina K.A., Lysikov A.I., Parmon V.N. Catalytic Cracking of n-Hexane in the Presence of Zeolite ZSM-5 Micro- and Nanocrystals // Petroleum Chemistry. – 2019. – V.59, №. 3. – P. 338–348.
3. Semeykina V.S., Polukhin A.V., Lysikov A.I., Kleymenov A.V., Fedotov K.V., Parkhomchuk E.V. Texture Evolution of Hard-Templated Hierarchically Porous Alumina Catalyst in Heavy Oil Hydroprocessing // Catalysis Letters. – 2019. – V.149, №2. – P.513–521.
4. Semeykina, V.S., Malkovich, E.G., Bazaikin, Y.V., Lysikov, A.I., Parkhomchuk, E.V. Optimal catalyst texture in macromolecule conversion: A computational and experimental study // Chemical Engineering Science. – 2018. – V.188. – P.1–10.
5. Sotenko, M., Fernández, J., Hu, G., (...), Okunev, A., Rebrov, E.V. Performance of novel CaO-based sorbents in high temperature CO<sub>2</sub> capture under RF heating // Chemical Engineering and Processing: Process Intensification. – 2017. – V.122. – P.487–492.