

**Список основных публикаций официального оппонента по теме  
диссертации за последние 5 лет**

1. P. Babbar, B. Tiwari, B. Purohit, A. Ivanishchev, A. Churikov, A. Dixit Charge/discharge characteristics of Jahn–Teller distorted nanostructured orthorhombic and monoclinic  $\text{Li}_2\text{MnSiO}_4$  cathode materials // RSC Adv., 2017, Issue 7, PP. 22990-22997 DOI: 10.1039/c7ra02840g
2. P. Babbar, A. Ivanishchev, A. Churikov, A. Dixit Electrochemical behavior of carbonic precursor with  $\text{Na}_3\text{V}_2(\text{PO}_4)_3$  nanostructured material in hybrid battery system // Ionics 2017, DOI: 10.1007/s11581-017-2095-9
3. A.V. Ivanishchev, A.V. Churikov, I.A. Ivanishcheva Modelling of electrochemically stimulated ionic transport in lithium intercalation compounds // Monatshefte fur Chemie – Chemical Monthly 2017, V. 148, PP. 481–487 DOI: 10.1007/s00706-016-1892-6
4. A.V. Ivanishchev, A.V. Ushakov, I.A. Ivanishcheva, A.V. Churikov, A.V. Mironov, S.S. Fedotov, N.R. Khasanova, E.V. Antipov Structural and electrochemical study of fast Li diffusion in  $\text{Li}_3\text{V}_2(\text{PO}_4)_3$ -based electrode material // Electrochimica Acta 2017, V. 230, PP. 479–491 DOI: 10.1016/j.electacta.2017.02.009
5. Иванищев А.В., Чуриков А.В., Акмаев А.С., Ушаков А.В., Иванищева И.А., Гамаюнова И.М., Снеха М.Дж., Диксит А. Синтез, строение и электрохимические свойства литий-аккумулирующего электродного материала на основе  $\text{Li}_2\text{FeSiO}_4$  // Электрохимия, 2017, Т. 53. № 3. С. 340–351 DOI: 10.1134/S1023193517030089
6. А.В. Иванищев, А.В. Чуриков, И.А. Иванищева, А.В. Ушаков, М.Дж. Снеха, П. Баббар, А. Диксит Модели литиевого транспорта и их приложение к определению диффузионных характеристик интеркаляционных электродов // Электрохимия, 2017, Т. 53. № 7. С. 1–9 DOI: 10.1134/S1023193517030089
7. А.В. Иванищев, И.А. Иванищева, А.В. Чуриков Подходы к исследованию литиевого транспорта в интеркаляционных электродах на основе тонкопленочных структур и многофазных композитов // Электрохимическая энергетика. 2016. Т.16. № 3. С. 100 – 121. DOI: 10.18500/1608-4039-2016-3-100-121
8. Alexander V. Ivanishchev, Alexei V. Churikov, Irina A. Ivanishcheva, Arseni V. Ushakov. Lithium diffusion in  $\text{Li}_3\text{V}_2(\text{PO}_4)_3$ -based electrodes: a joint analysis of electrochemical impedance, cyclic voltammetry, pulse chronoamperometry, and chronopotentiometry data // Ionics, 2016, V. 22, Issue 4, pp 483–501 DOI: 10.1007/s11581-015-1568-y
9. A.V. Ivanishchev, A.V. Churikov, I.A. Ivanishcheva, A.V. Ushakov. Mass Transport Investigation in Single-Component Thin Films and Composite Powder Lithium Intercalation Electrodes: Theoretical Approaches and Experimental Applications // Reference Module in Chemistry, Molecular Sciences and Chemical Engineering. Chapter: 11544. P.1-17. 2015. Elsevier. DOI: 10.1016/B978-0-12-409547-2.11544-6. ISBN 978-0-12-409547-2
10. Ivanishchev A.V, Churikov A.V., Ushakov A.V. Lithium transport processes in electrodes on the basis of  $\text{Li}_3\text{V}_2(\text{PO}_4)_3$  by constant current

chronopotentiometry, cyclic voltammetry and pulse chronoamperometry // *Electrochim. Acta* – 2014. – Vol.122. – PP.187-196. URL: <http://dx.doi.org/10.1016/j.electacta.2013.12.131>. Impact Factor (JCR 2013): 4.086.

11. Churikov A.V., Ivanishchev A.V, Ushakov A.V., Romanova V.O. Diffusion aspects of lithium intercalation as applied to the development of electrode materials for lithium-ion batteries // *J. Solid State Electrochem.* – 2014. – Vol.18, #5. – PP.1425-1441. URL: <http://dx.doi.org/10.1007/s10008-013-2358-y>. Impact Factor (JCR 2013): 2.234.

12. Churikov A. V., Ivanishchev A. V., Ushakov A. V., Gamayunova I. M., Leenson I. A. Thermodynamics of LiFePO<sub>4</sub> Solid-Phase Synthesis Using Iron(II) Oxalate and Ammonium Dihydrophosphate as Precursors // *J. Chem. Eng. Data.* – 2013. – Vol. 58, #6. – PP.1747–1759. URL: <http://dx.doi.org/10.1021/je400183k>. Impact Factor (JCR 2013): 2.045.

13. Churikov A.V., Gamayunova I.M., Zapsis K.V., Churikov M.A., Ivanishchev A.V. Influence of temperature and alkalinity on the hydrolysis rate of borohydride ions in an aqueous solution // *International Journal of Hydrogen Energy.* – 2012. – Vol. 37, #1. – PP. 335–344. URL: <http://dx.doi.org/10.1016/j.ijhydene.2011.09.066>. Impact Factor (JCR 2013): 2.930.