

СВЕДЕНИЯ

об официальном оппоненте по диссертации **Болматенкова Дмитрия Николаевича**
 «Новый подход к определению температурной зависимости энтальпий испарения органических неэлектролитов»,
 представляемой на соискание ученой степени кандидата химических наук
 по специальности 1.4.4. Физическая химия

Фамилия, имя, отчество, гражданство	Место основной работы (полное наименование организации, адрес), должность, телефон, адрес электронной почты	Ученая степень (с указанием шифра специальности научных работников, по которой защищена диссертация)	Основные работы, опубликованные в рецензируемых научных журналах за последние 5 лет (не более 15 публикаций)
Баранников Владимир Петрович, гражданин РФ	Федеральное государственное бюджетное учреждение науки «Институт химии растворов им. Г.А. Крестова Российской академии наук» 153045, г. Иваново, ул. Академическая, д. 1 Старший научный сотрудник, заведующий лабораторией «Термодинамика растворов неэлектролитов и биологических веществ» научно-исследовательского отдела 1 Тел. +7 (4932) 351859 E-mail: vpb@isc-ras.ru	Доктор химических наук 1.4.4. Физическая химия	1. Tyunina, E.Y. Enthalpies of Sublimation and Solvation of Alanine-Containing Dipeptides / E.Y. Tyunina, V.P. Barannikov, V.V. Dunaeva, A.V. Krasnov // Russ. J. Phys. Chem. A – 2022. – V. 96. – № 4. – P. 696-703. 2. Barannikov, V.P. Effect of Solvent Polarity on Enthalpies of Solvation of Ethylene Oxide Oligomers / V.P. Barannikov, S.S. Guseinov // J. Chem. Eng. Data – 2020. – V. 65. – № 5. – P. 2784-2789. 3. Lytkin, A.I. Enthalpies of acid dissociation of L-carnosine in aqueous solution / A.I. Lytkin, V.P. Barannikov, V.G. Badelin, O.N. Krutova // J. Therm. Anal. Calorim. – 2020. – V. 139. – № 6. – P. 3683-3689. 4. Giricheva, N.I. A Quantum Chemical Simulation of the Interaction Between Leucine and the Dimer of Sodium Dodecyl Sulphate / N.I. Giricheva, M.S. Kurbatova, E.Y. Tyunina, V.P. Barannikov // J. Struct. Chem. – 2018. – V. 59. – № 8. – P. 1768-1775. 5. Lytkin, A.I. Thermodynamic Characteristics of Acid-Base Reactions in Aqueous Solutions of DL- α -Alanyl-DL-norleucine / A.I. Lytkin, V.V. Chernikov, O.N. Krutova,

		<p>V.G. Badelin, V.P. Barannikov // Russ. J. Phys. Chem. A – 2018. – V. 92. – № 10. – P. 1907-1910.</p> <p>6. Lytkin, A.I. Thermodynamics of the Dissolution of Crystalline 3-Alanylhistidine / A.I. Lytkin, V.V. Chernikov, O.N. Krutova, V.G. Badelin, V.P. Barannikov, A.A. Golubev, P.D. Krutov // Russ. J. Phys. Chem. A – 2019. – V. 93. – № 5. – P. 856-859.</p> <p>7. Smirnov, V.I. Thermochemical characteristics of some glycylopeptides interaction with anionic micelles in a phosphate-buffered saline solution of sodium dodecyl sulfate / V.I. Smirnov, V.P. Barannikov // J. Chem. Thermodyn. – 2022. – V. 174. – P. 106853.</p> <p>8. Barannikov, V.P. The thermochemical behavior of glycy-L-histidine and β-alanyl-L-histidine peptides in (SDS + phosphate-buffered saline) micellar solution at pH = 7.4 / V.P. Barannikov, V. Smirnov, M.S. Kurbatova // J. Mol. Liq. – 2021. – V. 331. – P. 115766.</p> <p>9. Barannikov, V.P. The influence of structure of isomolecular dipeptides of α-L-alanyl-α-L-alanine and β-alanyl-β-alanine on their behavior in aqueous micellar solution of SDS / V.P. Barannikov, M.S. Kurbatova, I.N. Mezhevoi // Thermochim. Acta – 2020. – V. 689. – P. 178647.</p> <p>10. Smirnov, V.I. Influence of the Composition of (H₂O + SDS) Mixtures on the Interaction Energy of dl-α-Alanyl-dl-α-Valine and dl-α-Alanyl-dl-α-Norleucine with SDS Micelles at T = 298.15 K / V.I. Smirnov, V.G. Badelin, V.P. Barannikov, M.S. Kurbatova // J. Solut. Chem. – 2019. – V. 48. – № 8-9. – P. 1309-1317.</p>
--	--	--