Самаров Артемий Андреевич

Должность: Доцент
Степень: кандидат химических наук
Дата рождения: 23.07.1986 (35 лет)
Суммарный IF: 141,623
Индекс Хирша: 12

Награды:
1. 2019 г. Диплом победителя конкурса грантов Санкт-Петербурга для студентов, аспирантов, молодых ученых, молодых кандидатов наук.
2. 2011-2012 гг. - Стипендия DAAD 2011-2012 (Совместная программа «Михаил Ломоносов» Министерства образования и науки РФ и DAAD)

Участие в научных грантах:

1. Руководитель гранта МК-1288.2020.3 (Совет по грантам Президента Российской Федерации) «Глубокие эвтектические растворители на основе хлорида холина, как экстр агенты в системах образующих азеотроп», год заключения договора – 2020 год, срок – 2 года, объем финансирования – 600 000 руб./год, всего 1 200 000 руб., ID Pure: 53018503
2. руководитель гранта РНФ, проект 19-73-00092 «Фазовые процессы в азеотропных системах с участием глубоких эвтектических растворителей: термодинамические закономерности и моделирование», год заключения договора – 2019 год, срок – 2 года, объем финансирования – 1 500 000 руб./год, всего 3 000 000 руб., ID Pure: 39512213
3. исполнитель гранта РНФ, проект 16-13-10164-П «Полимерные мембраны на основе полигетероариленов для разделения жидких и газовых смесей», год заключения договора – 2016 год, срок – 4 года, объем финансирования – 6 000 000 руб./год, ID Pure: 50071746
4. исполнитель гранта РФФИ, проект 19-03-00375 «Применение методов неравновесной термодинамики для решения теоретических задач химической технологии: устойчивость многокомпонентных систем, фазовое и мембранное разделение, реакционно-массообменные процессы», год заключения договора – 2019 год, срок – 3 года, объем финансирования – 1 000 000 руб./год, всего 3 000 000 руб., ID Pure: 34575280
5. исполнитель гранта РФФИ, проект 18-33-20138 «Фазовые, химические и мембранные процессы в биотопливных системах: синтез и разделение» , год заключения договора – 2018 год, срок – 2 года, объем финансирования – 4 474 500 руб., ID Pure: 19213063
6. руководитель гранта РФФИ, проект 16-33-60128 «Новое поколение растворителей: глубокие эвтектические смеси как альтернатива ионным жидкостям», год заключения договора – 2016 год, срок – 3 года, объем финансирования – 1 700 000 руб./год, всего 5 100 000 руб., шифр ИАС 12.63.24.2016
7. исполнитель гранта РФФИ, проект 17-58-560018 «Определение термодинамических свойств природного газа на основе трех легко измеряемых величин», год заключения договора – 2017 год, срок – 3 года, объем финансирования – 1 200 000 руб. в 2018 году, шифр ИАС 12.15.791.2017

8. исполнитель гранта РФФИ, проект 16-33-00129 «Разработка термодинамического подхода к исследованию реакционно-массообменных процессов в системах с реакцией этерификации», год заключения договора – 2016 год, срок – 1 год, объем финансирования – 450 000 руб./год, шифр ИАС 12.15.452.2016
9. исполнитель гранта РФФИ, проект 13-03-00985 «Химические и фазовые процессы в окрестности критического состояния гетерогенных систем с химическим взаимодействием», год заключения договора – 2013 год, срок – 3 года, объем финансирования – 982 200 руб., шифр ИАС 12.15.807.2013.

Дополнительная информация:

1. Приглашенный редактор специального выпуска «Liquid-liquid Phase Equilibrium: Experimental Study and Thermodynamic Modeling» международного журнала Processes (ISSN 2227-9717). Impact Factor: 2.753 (2019).
2. Рецензент в международных журналах «The Journal of Chemical Thermodynamics», «Journal of Chemical & Engineering Data» «Journal of Molecular Liquids», «ACS Sustainable Chemistry & Engineering», «Desalination and Water Treatment».
3. 2011 г. Член Оргкомитета международной конференции "XVIII International Conference on Chemical Thermodynamics in Russia (RCCT-2011)" 3-7 октября, Самара.
4. Член оргкомитета, VIII Всероссийской конференции с международным участием молодых ученых по химии "Менделеев-2014", Санкт-Петербург, 1-4 апреля 2014 г.
5. Член оргкомитета, IX International conference of young scientists on chemistry «Mendeleev 2015», Санкт-Петербург, 7-10 апреля 2015 г.

Руководство ВКР:

2019 г. ВКР бакалавра по направлению «Химия, физика, механика материалов», тема «Фазовое равновесие в системах спирт – эфир уксусной кислоты с участием глубоких эвтектических растворителей на основе хлорида холина» Шишаева Л.М.

2019 г. ВКР бакалавра по направлению «Химия», тема «Глубокие эвтектические растворители на основе хлорида холина и малоновой кислоты как экстрагент в системах спирт-эфир пропионовой кислоты» Можеева Е.А.

2019 г. ВКР бакалавра по направлению «Химия», тема «Экстракционные свойства глубоких эвтектических растворителей на основе хлорида холина и глутаровой кислоты в системах спирт - эфир уксусной кислоты и спирт - эфир пропионовой кислоты» Шнер Н.С.

2021 г. ВКР магистра по направлению «Химия», тема «Химическое равновесие и критические явления в системах, образованных эфирами уксусной кислоты» Сенина А.А.

2021 г. ВКР магистра по направлению «Химия», тема «Разделение азеотропных смесей с помощью полимерных мембран модифицированных DES на основе хлорида холина и глутаровой кислоты» Шнер Н.С.

Педагогическая деятельность:

1. Курс лекций "Теория химического сродства"
2. Курс лекций «Термодинамика растворов неэлектролитов»
3. Курс лекций «Термодинамика гетерогенных систем»
4. Курс лекций «Фазовые равновесия»

5. Курс лекций «Методы практических расчетов в химической термодинамике»

Список публикаций Самарова А.А.

[1] N. Tsvetov, L. Sereda, A. Korovkina, N. Artemkina, I. Kozerozhets, A. Samarov, Ultrasound-assisted extraction of phytochemicals from Empetrum hermafroditum Hager. using acid-based deep eutectic solvent: kinetics and optimization, Biomass Convers. Biorefinery. (2022). Q2 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 4.987 https://doi.org/10.1007/s13399-022-02299-2.

[2] A.A. Samarov, S.P. Verevkin, Hydrogen storage technologies: Methyl-substituted biphenyls as an auspicious alternative to conventional liquid organic hydrogen carriers (LOHC), J. Chem. Thermodyn. 165 (2022) 106648. Q2 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.178 https://doi.org/10.1016/j.jct.2021.106648.

[3] A. Senina, A. Samarov, M. Toikka, A. Toikka, Chemical equilibria in the quaternary reactive mixtures and liquid phase splitting : a system with n -amyl acetate synthesis reaction at 318 . 15 K and 101 . 3 kPa, J. Mol. Liq. 345 (2022) 118246. Q1 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 6.165 https://doi.org/10.1016/j.molliq.2021.118246.

[4] G. Misikov, M. Toikka, A. Samarov, A. Toikka, Phase equilibria liquid-liquid for ternary systems n-amyl alcohol – water – (acetic acid, n-amyl acetate), n-amyl acetate – water – acetic acid at 293.15 K, 303.15 K, 313.15 K and 323.15 K, Fluid Phase Equilib. 552 (2022) 113265. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2021.113265.

[5] A. Samarov, I. Prikhodko, D. Liubichev, M. Toikka, Liquid–Liquid Equilibrium of Alcohol–Ester Systems with Deep Eutectic Solvents Based on Choline Chloride and Alkanediols (Ethylene Glycol or Propylene Glycol), J. Chem. Eng. Data. (2022). *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.1c00913.

[6] S.P. Safronov, S. V Vostrikov, A.A. Samarov, S.P. Verevkin, Reversible storage and release of hydrogen with LOHC: Evaluation of thermochemical data for methyl-quinolines with complementary experimental and computational methods, Fuel. 317 (2022) 123501. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 6.609 https://doi.org/10.1016/j.fuel.2022.123501.

[7] M. Toikka, P. Kuzmenko, A. Samarov, M. Trofimova, Phase behavior of the oleic acid – methanol – methyl oleate – water mixture as a promising model system for biodiesel production : Brief data review and new results at 303 . 15 K and atmospheric pressure, Fuel. 319 (2022) 123730. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 6.609 https://doi.org/10.1016/j.fuel.2022.123730.

[8] S.P. Verevkin, S.P. Safronov, A.A. Samarov, S. V Vostrikov, Hydrogen Storage: Thermodynamic Analysis of Alkyl-Quinolines and Alkyl-Pyridines as Potential Liquid Organic Hydrogen Carriers (LOHC), Appl. Sci. 11 (2021) 11758. *Q2* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.679 https://doi.org/10.3390/app112411758.

[9] M. Toikka, A. Smirnov, A. Samarov, Liquid-liquid equilibrium, solubility, and critical states in an acetic acid-n-butyl alcohol-n-butyl acetate-water system at 328.15 k and 101.3 kpa: Topology of phase diagrams and nrtl modeling, J. Chem. Eng. Data. 66 (2021) 1466–1474. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.0c01066.

[10] A.A. Samarov, S.P. Verevkin, Strength of Intramolecular Hydrogen Bonding in 2-Biphenylmethanol and 4-Biphenylmethanol, Russ. J. Gen. Chem. 91 (2021) 1946–1956. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.868 https://doi.org/10.1134/S1070363221100042.

[11] A.A. Samarov, M.A. Toikka, A.M. Toikka, Phase Equilibria in Alcohol–Ester Systems with Deep Eutectic Solvents Based on Choline Chloride at 293.15 and 313.15 K, Theor. Found. Chem. Eng. 55 (2021) 290–300. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.698 https://doi.org/10.1134/S004057952102010X.

[12] M. Trofimova, G. Misikov, A. Samarov, I. Prikhodko, M. Toikka, Solubility in the system acetic acid – n-amyl alcohol – n-amyl acetate – Water at 293.15 K, 303.15 K, 313.15 K and 323.15 K and atmospheric pressure, J. Chem. Thermodyn. 161 (2021) 106515. Q2 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.178 https://doi.org/10.1016/j.jct.2021.106515.

[13] A. Samarov, I. Prikhodko, D. Liubichev, A. Toikka, Liquid–Liquid Equilibrium of Alcohol (Ethanol or n -Propanol)–Ester (Ethyl or n -Propyl Propionate) Systems with a Deep Eutectic Solvent Based on Choline Chloride at 293.15 K, J. Chem. Eng. Data. 65 (2020) 5545–5552. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.0c00659.

[14] I. V. Prikhod'ko, A.A. Samarov, A.M. Toikka, M. Farzaneh-Gord, Prediction of Sound Speed in Natural-Gas Mixtures Using the CP-PC-SAFT Equation of State, Theor. Found. Chem. Eng. 54 (2020) 1267–1275. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.698 https://doi.org/10.1134/S004057952006010X.

[15] M. Toikka, A. Sadaev, A. Samarov, Liquid-liquid equilibria, solubility and critical states in the system propionic acid – n-butanol – n-butyl propionate – water at 293.15 K and atmospheric pressure, J. Chem. Thermodyn. 141 (2020) 105957. Q2 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.178 https://doi.org/10.1016/j.jct.2019.105957.

[16] A. Samarov, M. Trofimova, M. Toikka, A. Toikka, Experimental Data on Chemical Equilibrium in the System with Ethyl Formate Synthesis Reaction at 298.15 K, J. Chem. Eng. Data. 65 (2020) 2578–2582. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.9b01205.

[17] A.A. Samarov, L.M. Shishaeva, A.M. Toikka, Phase Equilibria and Extraction Properties of Deep Eutectic Solvents in Alcohol–Ester Systems, Theor. Found. Chem. Eng. 54 (2020) 551–559. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.698 https://doi.org/10.1134/S0040579520040259.

[18] M. Trofimova, A. Sadaev, A. Samarov, A. Golikova, N. Tsvetov, M. Toikka, A. Toikka, Liquid-liquid equilibrium of acetic acid – ethanol – ethyl acetate – water quaternary system: Data review and new results at 323.15 K and 333.15 K, Fluid Phase Equilib. 503 (2020). *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2019.112321.

[19] A.M. Toikka, A.A. Samarov, M. Farzaneh-gord, I.A. Zvereva, On Calculation of Some Properties of Natural Gas Using a Limited Number of Experimental Parameters, Theor. Found. Chem. Eng. 53 (2019) 23–30. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.698 https://doi.org/10.1134/S0040579519010159.

[20] N. Haarmann, R. Siewert, A.A. Samarov, S.P. Verevkin, C. Held, G. Sadowski, Thermodynamic Properties of Systems Comprising Esters: Experimental Data and Modeling with PC-SAFT and SAFT-γMie, Ind. Eng. Chem. Res. 58 (2019) 6841–6849. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.764 https://doi.org/10.1021/acs.iecr.9b00714.

[21] A. Samarov, I. Prikhodko, N. Shner, G. Sadowski, C. Held, A. Toikka, Liquid−Liquid Equilibria for Separation of Alcohols from Esters Using Deep Eutectic Solvents Based on Choline Chloride: Experimental Study and Thermodynamic Modeling, J. Chem. Eng. Data. 64 (2019) 6049–6059. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.9b00884.

[22] I. V. Prikhod'ko, A.A. Samarov, A.M. Toikka, On Application of PC-SAFT Model for Estimating the Speed of Sound in Synthetic and Natural Oil-and-Gas Mixtures, Russ. J. Appl. Chem. 92 (2019) 262–266. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.850 https://doi.org/10.1134/S1070427219020149.

[23] M. Toikka, A. Sadaeva, A. Samarov, A. Toikka, Solubility and critical surface in the system propionic acid–ethanol–ethyl propionate–water at 293.15, 303.15 and 313.15 K, J. Chem. Thermodyn. 132 (2019) 113–121. Q2 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.178 https://doi.org/10.1016/j.jct.2018.12.026.

[24] A. Samarov, N. Shner, E. Mozheeva, A. Toikka, Liquid-liquid equilibrium of alcohol–ester systems with deep eutectic solvent on the base of choline chloride, J. Chem. Thermodyn. 131 (2019) 369–374. Q2 Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.178 https://doi.org/10.1016/j.jct.2018.11.019.

[25] M.A. Toikka, A.A. Samarov, A.A. Sadaev, A.A. Senina, O.L. Lobacheva, Chemical equilibrium in the propionic acid - ethanol - ethyl propionate - water system and extraction processes with participation of deep eutectic solvents, Fine Chem. Technol. 14 (2019) 47–58. https://doi.org/10.32362/2410-6593-2019-14-1-47-58.

[26] M. Trofimova, A. Sadaev, A. Samarov, M. Toikka, A. Toikka, Solubility , liquid-liquid equilibrium and critical states for the quaternary system formic acid - ethanol - ethyl formate - water at 298.15 K and 308.15 K, Fluid Phase Equilib. 485 (2019) 111–119. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2018.12.024.

[27] A. Golikova, N. Tsvetov, A. Samarov, M. Toikka, I. Zvereva, M. Trofimova, A. Toikka, Excess enthalpies and heat of esterification reaction in ethanol + acetic acid + ethyl acetate + water system at 313.15 K, J. Therm. Anal. Calorim. 139 (2020) 1301–1307. *Q2* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 4.626 https://doi.org/10.1007/s10973-019-08488-y.

[28] A.A. Samarov, M.A. Smirnov, A.M. Toikka, I. V. Prikhodko, Study of Deep Eutectic Solvent on the Base Choline Chloride as Entrainer for the Separation Alcohol-Ester Systems, J. Chem. Eng. Data. 63 (2018) 1877–1884. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.7b00912.

[29] A.A. Samarov, M.A. Smirnov, M.P. Sokolova, A.M. Toikka, Liquid-Liquid Equilibrium Data for the System N-Octane + Toluene + DES at 293.15 and 313.15 K and Atmospheric Pressure, Theor. Found. Chem. Eng. 52 (2018) 258–263. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.698 https://doi.org/10.1134/S0040579518020148.

[30] M.P. Sokolova, M.A. Smirnov, A.A. Samarov, N. V Bobrova, V.K. Vorobiov, E.N. Popova, E. Filippova, P. Geydt, E. Lahderanta, A.M. Toikka, Plasticizing of chitosan films with deep eutectic mixture of malonic acid and choline chloride, Carbohydr. Polym. 197 (2018) 548–557. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 9.381 https://doi.org/10.1016/j.carbpol.2018.06.037.

[31] M. Toikka, V. Vernadskaya, A. Samarov, Solubility, liquid-liquid equilibrium and critical states for quaternary system acetic acid – n-amyl alcohol – n-amyl acetate – water at 303.15 K and atmospheric pressure, Fluid Phase Equilib. 471 (2018) 68–73. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2018.05.009.

[32] M. Toikka, D. Trofimova, A. Samarov, Liquid-liquid equilibrium and critical states for the quaternary system propionic acid– n -butanol– n -butyl propionate–water at 303.15 K, Fluid Phase Equilib. 460 (2018) 17–22. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2017.12.023.

[33] M. Toikka, A. Sadaeva, A. Samarov, A. Golikova, M. Trofimova, N. Shcherbakova, A. Toikka, Chemical equilibrium for the reactive system propionic acid + ethanol + ethyl propionate + water at 303.15 and 313.15 K, Fluid Phase Equilib. 451 (2017) 91–95. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2017.08.010.

[34] A.A. Samarov, M.A. Smirnov, M.P. Sokolova, E.N. Popova, A.M. Toikka, Choline chloride based deep eutectic solvents as extraction media for separation of n-hexanie-ethanol mixture, Fluid Phase Equilib. 448 (2017) 123–127. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2017.03.029.

[35] A. Golikova, A. Samarov, M. Trofimova, S. Rabdano, M. Toikka, O. Pervukhin, A. Toikka, Chemical Equilibrium for the Reacting System Acetic Acid–Ethanol–Ethyl Acetate–Water at 303.15 K, 313.15 K and 323.15 K, J. Solution Chem. 46 (2017) 374–387. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 1.677 https://doi.org/10.1007/s10953-017-0583-1.

[36] A.A. Samarov, M.A. Toikka, P. V. Naumkin, A.M. Toikka, Chemical equilibrium and liquid-phase splitting in acetic acid plus n-propanol plus n-propyl acetate plus water system at 293.15 and 353.15 K, Theor. Found. Chem. Eng. 50 (2016) 739–745. *Q3* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 0.698 https://doi.org/10.1134/S0040579516050377.

[37] M. Mori, N. Rath, C. Gobble, J. Chickos, A.A. Samarov, S.P. Verevkin, Vaporization, Sublimation Enthalpy, and Crystal Structures of Imidazo[1,2- a]pyrazine and Phthalazine, J. Chem. Eng. Data. 61 (2016) 370–379. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/acs.jced.5b00606.

[38] A. Samarov, M. Toikka, M. Trofimova, A. Toikka, Liquid-liquid equilibrium for the quaternary system propionic acid + n-propanol + n-propyl propionate + water at 293.15, 313.15 and 333.15 K, Fluid Phase Equilib. 425 (2016) 183–187. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2016.05.033.

[39] M. Köckerling, T. Peppel, P. Thiele, S.P. Verevkin, V.N. Emel'yanenko, A. A. Samarov, W. Ruth, Easily Vaporizable Ionic Liquids - No Contradiction!, Eur. J. Inorg. Chem. 2015 (2015) 4032–4037. *Q2* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.524 https://doi.org/10.1002/ejic.201500391.

[40] A. Samarov, M. Toikka, A. Toikka, Liquid–liquid equilibrium and critical states for the system acetic acid+n-butanol+n-butyl acetate+water at 308.15K, Fluid Phase Equilib. 385 (2015) 129–133. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2014.11.004.

[41] A.M. Toikka, A.A. Samarov, M.A. Toikka, Phase and chemical equilibria in multicomponent fluid systems with a chemical reaction, Russ. Chem. Rev. 84 (2015) 378–392. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 6.926 https://doi.org/10.1070/RCR4515.

[42] A. Samarov, P. Naumkin, A. Toikka, Chemical equilibrium for the reactive system acetic acid+n-butanol+n-butyl acetate+water at 308.15K, Fluid Phase Equilib. 403 (2015) 10–13. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2015.06.001.

[43] I. Letyanina, N. Tsvetov, I. Zvereva, A. Samarov, A. Toikka, Excess molar enthalpies for binary mixtures of n-propanol, acetic acid, and n-propyl acetate at 313.15K and atmospheric pressure, Fluid Phase Equilib. 381 (2014) 77–82. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2014.08.022.

[44] M. Toikka, A.A. Samarov, M. Trofimova, A. Golikova, N. Tsvetov, A. Toikka, Solubility, liquid–liquid equilibrium and critical states for the quaternary system acetic acid–ethanol–ethyl acetate–water at 303.15 K and 313.15 K, Fluid Phase Equilib. 373 (2014) 72–79. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2014.04.013.

[45] M. Toikka, A. Samarov, A. Toikka, Solubility, liquid–liquid equilibrium and critical states for the system acetic acid+n-propanol+n-propyl acetate+water at 293.15K and 303.15K, Fluid Phase Equilib. 375 (2014) 66–72. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2014.04.034.

[46] D.H. Zaitsau, A. V. Yermalayeu, V.N. Emel'yanenko, C. Schick, S.P. Verevkin, A.A. Samarov, S. Schlenk, P. Wasserscheid, Structure-Property Relations in Ionic Liquids: 1,2,3-Trimethyl- imidazolium and 1,2,3-Trimethyl-benzimidazolium bis-(trifluorsulfonyl)imide, Zeitschrift Für Phys. Chemie. 227

(2013) 205–216. *Q2* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.408 https://doi.org/10.1524/zpch.2013.0312.

[47] A.A. Samarov, A.G. Nazmutdinov, S.P. Verevkin, Vapour pressures and enthalpies of vaporization of aliphatic esters, Fluid Phase Equilib. 334 (2012) 70–75. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.775 https://doi.org/10.1016/j.fluid.2012.08.003.

[48] I. V. Garist, S.P. Verevkin, A. a. Samarov, J.E. Bara, M.S. Hindman, S.P.O. Danielsen, Building Blocks for Ionic Liquids: Vapor Pressures and Vaporization Enthalpies of Alkoxy Derivatives of Imidazole and Benzimidazole, Ind. Eng. Chem. Res. 51 (2012) 15517–15524. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 3.764 https://doi.org/10.1021/ie302383t.

[49] А.А. Самаров, А.Г. Назмутдинов, Ю.В. Мощенский, Исследование термической стабильности н-алкилформиатов в области критических температур, ИЗВЕСТИЯ ВЫСШИХ УЧЕБНЫХ ЗАВЕДЕНИЙ. СЕРИЯ ХИМИЯ И ХИМИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ. 55 (2012) 146–148.

[50] D. Hasty, J. Drapekin, T. Subramanian, T.C. Winter, J.S. Chickos, A.A. Samarov, A. V. Yermalayeu, S.P. Verevkin, Applications of Correlation Gas Chromatography and Transpiration Studies for the Evaluation of the Vaporization and Sublimation Enthalpies of Some Perfluorinated Hydrocarbons, J. Chem. Eng. Data. 57 (2012) 2350–2359. *Q1* Импакт-фактор Web of Science 2020 JCR Science Edition – 2.694 https://doi.org/10.1021/je300504f.

[51] А.Г. Назмутдинов, А.А. Самаров, Т.Н. Нестерова, Критические температуры линейных алкилформиатов, ИЗВЕСТИЯ ВЫСШИХ УЧЕБНЫХ ЗАВЕДЕНИЙ. СЕРИЯ ХИМИЯ И ХИМИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ. 54 (2011) 36–39.

[52] А.А. Самаров, А.Г. Назмутдинов, Т.Н. Нестерова, Критические температуры изопропилформиата и изобутилформиата, ИЗВЕСТИЯ ВЫСШИХ УЧЕБНЫХ ЗАВЕДЕНИЙ. СЕРИЯ ХИМИЯ И ХИМИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ. 54 (2011) 40–42.