

СПИСОК

**публикаций, в которых излагаются основные научные результаты диссертации
на соискание ученой степени *доктора химических наук***

**по научной специальности 1.4.4. на тему: Критические состояния в многокомпонентных жидкофазных системах с химическим взаимодействием
веществ, опубликованных в рецензируемых изданиях,
Тойкка Марии Александровны**

Author ID (Scopus): 23996195000

Researcher ID (Web of Science): I-7147-2013

SPIN (РИНЦ): 182190

ORCID: 0000-0002-7453-1379

№ п / п	Название публикации на языке оригинала (при иноязычном названии – перевод на англ. / русс. яз.)	Тип публикации	DOI	Наименование издания	ISSN издания	Выходные данные публикации (Номер тома, Номер части тома, Номер журнала, Страницы размещения публикации в журнале, Год)	Интернет - адрес публикации в журнале	Библиографическая база данных (eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.), в которой индексируется публикация	№ публикации в списке литературы диссертации	№ страницы диссертации, на которой приводится ссылка на публикацию	Объем публикации (печ./авт.л, личн. вклад)*	Соавторы
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
1.	Chemical Equilibrium in the System Acetic acid – <i>n</i> -Amyl Alcohol – <i>n</i> -Amyl Acetate – Water at 323.15 K and Atmospheric Pressure: Experimental Data and Equilibrium Constant Estimation	статья	10.1021/acs.jced.3c00744	Journal of Chemical & Engineering Data (Q2)	0021-9568	69 (2024) 1169-1177	https://pubs.acs.org/doi/full/10.1021/acs.jced.3c00744	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[66]	14, 21, 32, 33, 88, 98,	9/6	Georgii Misikov, Konstantin Zolotovskiy, Artemiy Samarov, Igor Prikhodko and Alexander Toikka
2.	Some Remarks on the Boundary of Thermodynamic Stability	статья	10.3390/e25070969	Entropy (Q2)	1099-4300	25 (2023) 969	https://doi.org/10.3390/e25070969	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[146]	54, 88, 103,	6/3	Alexander Toikka, Georgii Misikov
3.	О термодинамической устойчивости многокомпонентны	статья	10.31857/S004445	Журнал Физической Химии (Q4)	0036-0244	97 №6 (2023) 773–777	https://sciencejournals.ru/view-article/?j=fizkhim&y=2023&v=	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[145]	54, 88, 103	4/2	А. М. Тойкка, Г. Х. Мисиков

	х систем с химическим взаимодействием веществ		3723 0602 62				97&n=6&a=Fiz Khim2306026T oikka						
4.	Peculiarities of Chemical Equilibria in Acetic Acid – n-Butyl Alcohol – n-Butyl Acetate – Water System at 318.15 K and 101.3 kPa	статья	10.1 021/ acs.j ced.3 c000 09	Journal of Chemical & Engineering Data (Q2)	0021- 9568	68 №5 (2023) 1145–1153	https://pubs.acs.org/doi/full/10.1021/acs.jced.3c00009	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[59]	13, 21, 30, 31, 83, 84, 88, 98	9/8	Alexander Smirnov, Maya Trofimova, Alexandra Golikova, Igor Prikhodko, Artemiy Samarov, and Alexander Toikka	
5.	Excess Enthalpies for Binary Mixtures of the Reactive System Acetic Acid + n-Butanol + n-Butyl Acetate + Water: Brief Data Review and Results at 313.15 K and Atmospheric Pressure	статья	10.3 390/i jms2 4065 137	International Journal of Molecular Sciences (Q1)	1422- 0067	24 (2023) 5137	https://doi.org/10.3390/ijms24065137	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[60]	13, 88, 98	15/6	Alexandra Golikova, Anna Shasherina, Yuri Anufrikov, Georgii Misikov, Irina Zvereva and Alexander Toikka	
6.	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	статья	10.1 016/j .fuel. 2022 .123 730	Fuel (Q1)	0016- 2361	319 (2022) 123730	https://proxy.library.spbu.ru:2068/science/article/pii/S0016236122005944?via%3Dihub	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[92]	15, 16, 23, 39, 75, 76, 88, 100	11/10	Petr Kuzmenko, Artemiy Samarov, Maya Trofimova	
7.	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	статья	10.1 016/j .moll iq.20 21.1 1824 6	Journal of Molecular Liquids (Q1)	0167- 7322	345 (2022) 118246	https://doi.org/10.1016/j.molliq.2021.118246	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[63]	13, 14, 21, 32, 33, 66, 70, 83, 84, 88, 98	7/6	Alina Senina, Artemiy Samarov, Alexander Toikka	
8.	Термодинамический анализ особенностей диаграмм состояния химически реагирующих систем в окрестности критических точек	статья	10.3 1857 /S00 4445 3722 0302 44	Журнал Физической Химии (Q4)	0036- 0244	96 №3 (2022) 332-338	https://sciencejournals.ru/view-article/?j=fizkhim&y=2022&v=96&n=3&a=FizKhim2203024Toikka	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[137]	48, 88, 103	7/4	Тойкка А. М., Горовиц Б. И.	
9.	Phase equilibria	статья	10.1	Fluid Phase	0378-	552 (2022)	http://www.sco	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[62]	13, 21, 32, 33,	6/4	Misikov G.	

	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		016/j.fluid.2021.1113265	Equilibria (Q2)	3812	113265	pus.com/inward/record.url?scp=85117862506&partnerID=8YFLogxK	Science, Scopus и др.		69, 88, 98		Samarov A., Toikka A.
10.	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	статья	10.1016/j.jct.2021.106515	The Journal of Chemical Thermodynamics (Q2)	0021-9614	161 (2021) 106515	https://doi.org/10.1016/j.jct.2021.106515	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[61]	13, 21, 32, 33, 34, 69, 70, 88, 98	9/7	Maya Trofimova, Georgii Misikov, Artemiy Samarov, Igor Prikhodko
11.	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	статья	10.1021/acs.jced.0c01066	Journal of Chemical & Engineering Data (Q2)	0021-9568	66 №3 (2021) 1466-1474	https://dx.doi.org/10.1021/acs.jced.0c01066	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[57]	13, 21, 30, 31, 67, 68, 69, 81, 89, 98	9/8	Alexander Smirnov, Artemiy Samarov
12.	Experimental Liquid – Liquid Equilibrium and Solubility Study of an Acetic Acid – n-Propyl Alcohol – n-Propyl Acetate – Water System at 323.15 and 333.15 K	статья	10.1021/acs.jced.0c00501	Journal of Chemical & Engineering Data (Q2)	0021-9568	65 №11 (2020) 5352-5359	https://dx.doi.org/10.1021/acs.jced.0c00501	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[41]	12, 13, 20, 28, 29, 66, 79, 80, 89, 96	8/7	Alexey Sadaev, Olga Lobacheva, and Alexandra Golikova
13.	Physico-chemical study of systems involving ethanol, promising for use as a biofuel	статья	10.1016/j.fuel.2020.119099	Fuel (Q1)	0016-2361	284 (2021) 119099	https://doi.org/10.1016/j.fuel.2020.119099	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[76]	14, 22, 34, 35, 71, 89, 99	8/6	Alina Senina, Vladimir Margin, Alexandra Golikova, Nikita Tsvetov, Anna Sadaeva
14.	Liquid-liquid equilibria, solubility and critical states in the system propionic acid – 1-propanol – n-propyl propionate – water at 303.15 K	статья	10.1016/j.jct.2020.106265	The Journal of Chemical Thermodynamics (Q2)	0021-9614	152 (2021) 106265	https://doi.org/10.1016/j.jct.2020.106265	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[86]	15, 22, 36, 37, 72, 73, 89, 100	9/8	Kristina Podryadova, Anastasia Kudryashova
15.	Excess molar heat capacity for the binary system n-propyl alcohol plus water in the	статья	10.1007/s10973-020-09605-y	Journal of Thermal Analysis and Calorimetry (Q2)	1388-6150	142 (2020) 1977-1987	https://doi.org/10.1007/s10973-020-09605-y	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[50]	13, 89, 97	11/7	Nikita Tsvetov, Anna Sadaeva, Irina

	temperature range 278.15-358.15 K: new data and application for excess enthalpy calculation		0960 5-y									Zvereva, Alexander Toikka
16.	Experimental Data on Chemical Equilibrium in the System with Ethyl Formate Synthesis Reaction at 298.15 K	статья	10.1 021/ acs.j ced.9 b012 05	Journal of Chemical & Engineering Data (Q2)	0021- 9568	65 (2020) 2578- 2582	https://dx.doi.org/10.1021/acs.jced.9b01205	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[21]	11, 89, 95	5/3	Artemiy Samarov, Maya Trofimova, Alexander Toikka
17.	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	статья	10.1 016/j .jct.2 019. 1059 57	The Journal of Chemical Thermodynamics (Q2)	0021- 9614	141 (2020) 105957	https://doi.org/10.1016/j.jct.2019.105957	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[91]	15, 22, 37, 38, 73, 74, 75, 89, 100	8/7	Alexey Sadaev, Artemiy Samarov
18.	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	статья	10.1 016/j .fluid .201 9.11 2321	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378- 3812	503 (2020) 112321	https://doi.org/10.1016/j.fluid.2019.112321	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[29]	12, 82, 89, 95	11/8	Maya Trofimova, Alexey Sadaev, Artemiy Samarov, Alexandra Golikova, Nikita Tsvetov, Alexander Toikka
19.	Excess enthalpies and heat of esterification reaction in ethanol + acetic acid + ethyl acetate + water system at 313.15 K	статья	10.1 007/s 1097 3- 019- 0848 8-y	Journal of Thermal Analysis and Calorimetry (Q2)	1388- 6150	139 №2 (2020) 1301–1307	https://doi.org/10.1007/s10973-019-08488-y	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[40]	12, 89, 96	7/5	Alexandra Golikova, Nikita Tsvetov, Artemiy Samarov, Irina Zvereva, Maya Trofimova, Alexander Toikka
20.	Химическое равновесие в системе пропионовая кислота – этиловый спирт – этилпропионат – вода и экстракционные процессы с участием глубоких эвтектических растворителей	статья	10.3 2362 /241 0- 6593 - 2019 -14- 1-47- 58	Тонкие химические технологии	2410- 6593	14 №1 (2019) 47-58	https://www.finchem-mirea.ru/jour/article/view/187/188?locale=ru_RU	eLIBRARY,, Scopus	[78]	14, 22, 23, 34, 35, 89, 99	12/11	А.А. Самаров, А.А. Садаева, А.А. Сенина, О.Л. Лобачева
21.	Quaternary liquid-liquid equilibrium,	статья	10.1 016/j	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378- 3812	493 (2019) 102- 108	https://doi.org/10.1016/j.fluid.2	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[51]	13, 21, 29, 30, 31, 67, 68, 81,	7/6	Alexander Smirnov,

	solubility and critical states: Acetic acid – n-butanol – n-butyl acetate – water at 318.15 K and atmospheric pressure		.fluid .201 9.04. 020				019.04.020			89, 97		Anna Sadaeva, Kristina Podryadova
22.	Solubility and critical surface in the system propionic acid – ethanol – ethyl propionate – water at 293.15, 303.15 and 313.15 K	статья	10.1 016/j .jct.2 018. 12.0 26	Journal of Chemical Thermodynamics (Q2)	0021-9614	132 (2019) 113-121	https://doi.org/10.1016/j.jct.2018.12.026	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[67]	14, 34, 35, 71, 72, 81, 89, 90, 98	9/8	Sadaeva A., Samarov A., Toikka A
23.	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	статья	10.1 016/j .fluid .201 8.12. 024	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378-3812	485 (2019) 111-119	https://doi.org/10.1016/j.fluid.2018.12.024	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[20]	11, 90, 95	9/7	Maya Trofimova, Alexey Sadaev, Artemiy Samarov, Alexander Toikka
24.	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	статья	10.1 016/j .fluid .201 8.05. 009	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378-3812	471 (2018) 68-73	https://doi.org/10.1016/j.fluid.2018.05.009	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[110]	21, 32, 33, 69, 70, 71, 90, 101	6/5	Victoria Vernadskaya, Artemiy Samarov
25.	Excess enthalpies of the reactive system ethanol + acetic acid + ethyl acetate + water for chemically equilibrium states at 313.15 K	статья	0.10 07/sl 0973 -018- 7010 -8	Journal of Thermal Analysis and Calorimetry (Q2)	1388-6150	34 №1 (2018) 835-841	https://doi.org/10.1007/s10973-018-7010-8	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[39]	12, 90, 96	7/5	Alexandra Golikova, Nikita Tsvetov, Yuri Anufrikov, Irina Zvereva, Alexander Toikka
26.	Liquid-liquid equilibrium and critical states for the quaternary system propionic acid – n-butanol – n-butyl propionate – water at 303.15 K	статья	10.1 016/j .fluid .201 7.12. 023	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378-3812	460 (2018) 17-22	https://doi.org/10.1016/j.fluid.2017.12.023	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[87]	15, 22, 37, 38, 73, 74, 90, 100	6/5	Dariya Trofimova, Artemiy Samarov
27.	Chemical equilibrium for the reactive system propionic acid + ethanol + ethyl propionate + water at 303.15 and 313.15 K	статья	10.1 016/j .fluid .201 7.08. 010	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378-3812	451 (2017) 91-95	http://dx.doi.org/10.1016/j.fluid.2017.08.010	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[77]	14, 22, 23, 34, 35, 90, 99	5/4	Anna Sadaeva, Artemiy Samarov, Alexandra Golikova, Maya Trofimova, Nataliya Shcherbakova

												va, Alexander Toikka
28.	Chemical equilibrium for the reacting system acetic acid – ethanol – ethyl acetate – water at 303.15 K, 313.15 K and 323.15 K	статья	10.1 007/s 1095 3- 017- 0583 -1	Journal of Solution Chemistry (Q3)	0095- 9782	46 №2 (2017) 374-387	https://link.springer.com/article/10.1007/s10953-017-0583-1	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[35]	12, 90, 96	14/11	Alexandra Golikova, Artemiy Samarov, Maya Trofimova, Sevastyan Rabdano, Oleg Pervukhin, Alexander Toikka
29.	Химическое равновесие и расслаивание жидких фаз в системе уксусная кислота + <i>n</i> -пропанол + <i>n</i> -пропилацетат + вода при 293.15 и 353.15 K	статья	10.1 134/ S004 0579 5160 5037 7	Теоретические основы химической технологии (Q3)	0040- 3571	50 №5 (2016) 561-568	https://elibrary.ru/item.asp?id=26665084	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[46]	13, 20, 26, 28, 29, 66, 90, 97	8/6	А.А. Самаров, П.В. Наумкин, А.М. Тойкка
30.	Liquid-liquid equilibrium for the quaternary system propionic acid + <i>n</i> -propanol + <i>n</i> -propyl propionate + water at 293.15, 313.15 and 333.15 K	статья	10.1 016/j .fluid .201 6.05. 033	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378- 3812	425 (2016) 183- 187	http://dx.doi.org/10.1016/j.fluid.2016.05.033	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[85]	15, 22, 36, 37, 72, 90, 100	9/7	Artemiy Samarov, Maya Trofimova, Alexander Toikka
31.	Фазовое и химическое равновесие в многокомпонентных флюидных системах с химической реакцией	статья	10.1 070/ RRCR 4515	Успехи химии (Q1)	0042- 1308	84 №4 (2015) 378-392	https://elibrary.ru/item.asp?id=23068642	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[12]	10, 11, 12, 13, 42, 65, 90, 94	15/10	А.М. Тойкка, А.А. Самаров
32.	Liquid-liquid equilibrium and critical states for the system acetic acid + <i>n</i> -butanol + <i>n</i> -butyl acetate + water at 308.15 K	статья	10.1 016/j .fluid .201 4.11. 004	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378- 3812	385 (2015) 129- 133	https://elibrary.ru/item.asp?id=23956825	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[58]	13, 21, 30, 31, 67, 68, 79, 81, 90, 98	5/3	Artemiy Samarov, Alexander Toikka
33.	Solubility, liquid-liquid equilibrium and critical states for the system acetic acid + <i>n</i> -propanol + <i>n</i> -propyl acetate + water at 293.15 K and 303.15 K	статья	10.1 016/j .fluid .201 4.04. 034	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378- 3812	375 (2014) 66- 72	https://elibrary.ru/item.asp?id=22040786	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[45]	12, 20, 27, 28, 29, 43, 66, 67, 77, 78, 90, 97	7/6	Artemiy Samarov, Alexander Toikka
34.	Solubility, liquid-liquid equilibrium and	статья	10.1 016/j	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378- 3812	373 (2014) 72- 79	https://elibrary.ru/item.asp?id=2	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[33]	12, 43, 82, 90, 96	8/7	Artemiy Samarov,

	critical states for the quaternary system acetic acid – ethanol – ethyl acetate – water at 303.15 K and 313.15 K		.fluid .201 4.04. 013				1876645					Maya Trofimova, Alexandra Golikova, Nikita Tsvetov, Alexander Toikka
35.	Экспериментальное исследование химического равновесия и расчет равновесия жидкость-пар для химически равновесных состояний в системе <i>n</i> -пропанол – уксусная кислота – <i>n</i> -пропилацетат – вода	статья	10.1 134/ S004 0579 5130 5027 8	Теоретические основы химической технологии (Q3)	0040-3571	47 №5 (2013) 534-543	https://elibrary.ru/item.asp?id=20193294	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[108]	20, 26, 27, 28, 91, 101	9/8	Н.С. Цветов, А.М. Тойка
36.	Peculiarities of phase diagrams of reactive liquid-liquid systems	статья	10.1 351/ PAC - CON -12- 05- 07	Pure and Applied Chemistry (Q2)	0033-4545	85 №1 (2013) 277-288	https://elibrary.ru/item.asp?id=20424403	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[38]	12, 13, 42, 46, 50, 62, 63, 82, 83, 91, 96	12/8	Alexander Toikka
37.	Solubility, liquid-liquid equilibrium and critical states for the quaternary system acetic acid – ethanol – ethyl acetate – water at 293.15 K	статья	10.1 016/ j .fluid .201 1.09. 035	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378-3812	313 (2012) 46-51	https://elibrary.ru/item.asp?id=17970388	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[34]	12, 82, 91, 96	6/4	Maya Trofimova, Alexander Toikka
38.	Химическое равновесие реакции этерификации в системе AcOH – EtOH – H ₂ O – EtOAc при 293.15 K	статья	10.1 007/s 1117 2- 012- 0097 -3	Известия Академии наук (Q3)	1026-3500	3 (2012) 659-661	https://elibrary.ru/item.asp?id=22759332	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[36]	12, 91, 96	3/2	А.М. Тойка, М.А. Трофимова
39.	Химическое равновесие в гетерогенной жидкофазной системе: термодинамические закономерности и топология фазовых диаграмм	статья	10.1 007/s 1117 2- 012- 0106 -6	Известия Академии наук (Q3)	1026-3500	4 (2012) 737-747	https://elibrary.ru/item.asp?id=22758650	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[37]	12, 46, 62, 91, 96	11/7	А.М. Тойка, М.А. Трофимова
40.	Расслаивание раствора и составы жидких фаз в системе вода – <i>n</i> -пропиловый спирт – <i>n</i> -пропилацетат	статья	10.1 134/ S004 0579 5110 4014	Теоретические основы химической технологии (Q3)	0040-3571	45 №4 (2011) 454-460	https://elibrary.ru/item.asp?id=16455636	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[107]	20, 28, 29, 66, 77, 78, 91, 101	7/6	Н.С. Цветов, А.М. Тойка

	при 293.15, 303.15 и 313.15 К		2									
41.	Solubility and critical phenomena in reactive liquid-liquid systems	статья	10.1 351/ PAC - CON -08- 11- 04	Pure and Applied Chemistry (Q2)	0033-4545	81 №9 (2009) 1591-1602	https://elibrary.ru/item.asp?id=15303408	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[43]	12, 42, 43, 46, 50, 91, 97	12/7	Toikka Alexander
42.	Фазовые равновесия жидкость – пар в системах с реакцией этерификации	статья	10.1 134/ S004 0579 5090 2002 X	Теоретические основы химической технологии (Q3)	0040-3571	43 №2 (2009) 141-154	https://elibrary.ru/item.asp?id=11770303	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[11]	10, 11, 12, 65, 91, 94	14/8	А.М. Тойкка, Ю.А. Писаренко, Л.А. Серафимов
43.	Растворимость в системе уксусная кислота – <i>n</i> -пропиловый спирт – вода – <i>n</i> -пропилацетат	статья	10.1 134/ S107 0427 2080 2012 2	Журнал прикладной химии (Q3)	0044-4618	81 №2 (2008) 234-240	https://elibrary.ru/item.asp?id=10334667	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[42]	12, 28, 66, 80, 91, 97	7/6	Б.И. Горовиц, А.М. Тойкка
44.	Phase transitions and azeotropic properties of acetic acid – <i>n</i> -propanol – water – <i>n</i> -propyl acetate system	статья	10.1 016/ j .fluid .200 6.10. 011	Fluid Phase Equilibria (Q2)	0378-3812	250 (2006) 93-98	https://elibrary.ru/item.asp?id=13530821	eLIBRARY, Web of Science, Scopus и др.	[49]	13, 91, 97	6/3	А. Toikka
45.	Экспериментальное исследование и моделирование равновесия жидкость–жидкость в системе вода–уксусная кислота– <i>n</i> -пропилацетат при 293.15 К, 303.15 К и 313.15 К	статья		Вестник СПбГУ	1024-8579	Сер. 4. Вып. 3. (2009) 66-79.	https://elibrary.ru/item.asp?id=12856199	eLIBRARY	[109]	21, 28, 29, 66, 67, 77, 78, 91, 101	14/11	Р.В. Ралис, И.Ю. Шербаков, И.А. Зверева, Б.И. Горовиц

Подтверждаю, что все основные научные результаты моей диссертации «Критические состояния в многокомпонентных жидкофазных системах с химическим взаимодействием веществ» опубликованы в вышеприведенных 45 публикациях, в том числе: в рецензируемых научных изданиях из перечня, утвержденного Минобрнауки РФ - «1» публикация; в изданиях, индексируемых в наукометрических базах данных Web of Science и Scopus - «44» публикации.

Вышеуказанные публикации прилагаются на электронном носителе.

25.12.2024



Тойкка М.А.