

СВЕДЕНИЯ

об официальном оппоненте по диссертации

Винокуровой Ольги Владимировны «Исследование кинетики процесса разложения высококремнистого фосфатного сырья»

№	Фамилия, имя, отчество	Год рождения, гражданство	Место с основной работы (с указанием организации, города, должности)	Ученая степень (с указанием шифра специальности научных работников, по которой защищена диссертация)	Ученое звание (по специальности, кафедре)	Основные работы, опубликованные в рецензируемых научных журналах за последние 4 года
	2	3	4	5	6	7
1	Успенская Ирина Александровна	08 декабря 1961 г., РФ	Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Московский государственный университет имени М. В. Ломоносова», г. Москва, кафедра физической химии, профессор, зав. научно-исследовательской лаборатории химической термодинамики	Доктор химических наук, специальность 02.00.04 Физическая химия	Аттестат доцента ДЦ № 039460 по кафедре физической химии	<p>1. Belova, E.V. Phase equilibria, structural and thermodynamic properties of phases in the nickel (II) methanesulfonate – Water, cobalt (II) methanesulfonate – Water and manganese (II) methanesulfonate – Water systems / E.V Belova., J.D.Shakirova, I.A.Uspenskaya et al // J. Chem.Thermodyn. – 2023 – V. 182. – P. 107049</p> <p>2. Нестеров, А. В. Термодинамические свойства растворов в системе $H_2O-Na_2SO_4-Al_2(SO_4)_3$ / А. В. Нестеров, А. М. Демченко, И. А. Успенская и др.// Журн. неорган. химии. – 2023. – Т. 68, № 2. – С. 1–7.</p> <p>3. Maliutin, A.S. Thermodynamic Model of the $H_2O-H_2SO_4-UO_2SO_4$ System Incorporating Novel Experimental Data on Water Activity / A.S.Maliutin, N.A.Kovalenko, A.V. Nesterov, V.G. Petrov, I.A. Uspenskaya // J. Chem. Eng. Data. – 2023. – V.68, № 5. – P.1115–1122</p>

					<p>4. Курдакова, С. В. Вязкость растворов в системах ди-(2-этилгексил)фосфорная кислота - ди-(2-этилгексил)фосфат самария (европия, гадолия) - органический разбавитель / С. В. Курдакова, И. И. Бабаян, И. А. Успенская и др. // Журн. физич. химии. – 2022. – Т. 96, № 3. – С. 381–389.</p> <p>5. Горбачев, А. В. Термодинамические свойства растворов в системе хлорид кальция-нитрат кальция-вода / А. В. Горбачев, А. Е. Моисеев, И. А. Успенская // Журн. физич. химии. – 2022. – Т. 96, № 2. – С. 222–227.</p> <p>6. Бабаян, И. И. Объемные свойства растворов ди-(2-этилгексил)фосфорная кислота - ди-(2-этилгексил)фосфат самария (европия, гадолия) - органический разбавитель / И. И. Бабаян, С. В. Курдакова, И. А. Успенская [и др.] // Журн. физич. химии. – 2022. – Т. 96, № 1. – С. 61–69.</p> <p>7. Maliutin A.S. Thermodynamic Properties and Phase Equilibria in the H₂O–HNO₃–Ca(NO₃)₂–UO₂(NO₃)₂ System / A.S. Maliutin, N.A. Kovalenko, I.A. Uspenskaya // J.Chem.Eng.Data. – 2022. – V.67, № 4. – P. 984–993</p> <p>8. Grigorash, D. Yu. Experimental Study and Modeling of Vapor–Liquid Equilibria and Excess Molar Volumes in the Di-(2-ethylhexyl)phosphoric acid - Toluene (Cyclohexane, Hexane, Heptane) systems / S. V. Kurdakova, N. A. Kovalenko, A. E. Moiseev, I. A. Uspenskaya // J. Chem. Thermod. – 2021. V.163. – 106608</p> <p>9. Малютин, А. С. Термодинамические свойства фаз и фазовые равновесия в системе</p>
--	--	--	--	--	---

						<p>$H_2O-HNO_3-UO_2(NO_3)_2-Th(NO_3)_4$ / А. С. Малютин, Н. А. Коваленко, И. А. Успенская // Журн. неорган. химии. – 2020. – Т. 65, № 5. – С. 711–716</p> <p>10. Maksimov, A. I. Thermodynamic modeling of the water – nitric acid – rare earth nitrate systems /A. I. Maksimov, N. A. Kovalenko, I. A. Uspenskaya // Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry. – 2019. – Vol. 67. – P. 1–17</p>
--	--	--	--	--	--	---

Официальный оппонент _____



Успенская Ирина Александровна

«12» сентября 2023 г.

Подпись Успенской Ирины Александровны заверяю

