

Сведения о члене экспертной комиссии

1	ФИО (полностью)	Успенская Ирина Александровна
2	Гражданство	РФ
3	Ученая степень (с указанием шифра специальности научных работников, по которой защищена диссертация)	Доктор химических наук, 02.00.04 Физическая химия
4	Ученое звание (по кафедре, специальности)	Доцент (по кафедре)
5	Место работы:	
	Почтовый индекс, адрес, web-сайт, электронный адрес организации	119991 Москва, Ленинские горы, д.1, www.msu.ru , info@rector.msu.ru
	Полное наименование организации в соответствии с уставом	Полное название: федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего профессионального образования «Московский государственный университет имени М.В.Ломоносова», сокращенное название: Московский государственный университет имени М.В.Ломоносова, МГУ имени М.В.Ломоносова, Московский университет или МГУ
	Ведомственная принадлежность организации	Московский государственный университет имени М.В.Ломоносова
	Тип организации	ФГБОУ ВО, организационно-правовая форма 20903 (Бюджетные учреждения), форма собственности: 12 (Федеральная собственность)
	Наименование подразделения	Химический факультет, кафедра физической химии
	Должность	Профессор, зав. лабораторией
6	Основные публикации в области диссертационного исследования:	
	<p>1. Kosova, D.A., Navalayeu, T.I., Maksimov, A.I., Babkina, T.S., Uspenskaya, I.A. Experimental investigation of the solid – Liquid phase equilibria in the water – Ammonium methanesulfonate and in the water – Sodium methanesulfonate systems // Fluid Phase Equilibria, 2017, V. 443, p. 23-31.</p> <p>2. Khvan A.V., Babkina T.S., Dinsdale A.T., Uspenskaya I.A., Fartushnaa V., Druzhinina A.I., Syzdykova A.B., Belov M.P., Abrikosov I.A. Thermodynamic properties of tin: Part I Experimental investigation, ab-initio modelling of α-, β-phase and a thermodynamic description for pure metal in solid and liquid state from 0 K // Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry, 2019, V. 65, № 6, p. 50-72.</p> <p>3. Khvan A.V., Dinsdale A.T., Uspenskaya I.A., Zhilin M.A., Babkina T.S., Phiri A.M. A thermodynamic description of data for pure Pb from 0 K using the expanded Einstein model for the solid and the two state model for the liquid phase // Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry, 2018, V.60, p. 144-155.</p> <p>4. Uspenskaya I.A., Kulikov L.A. Method for the Estimation of Standard Entropy of Crystal Phases at 298.15 K on the Limited Temperature Range of Heat Capacity Measurements// American Chemical Society, 2015, V. 60, p. 2320-2328.</p> <p>5. Belova, E.V., Brusinski, N.A., Mamontov, M.N., Uspenskaya, I.A. A Zinc Nitrate-Calcium Nitrate-Water System: The Solubility of Solids and the Density of Liquids in a Wide Range of</p>	

	<p>Temperatures // Journal of Chemical and Engineering Data, 2017, V. 62(4), 1544-1549</p> <p>6. Kosova D.A., Druzhinina A.I., Tiflova L.A., Monayenkova A.S., Belyaeva E.V., Uspenskaya I.A. Thermodynamic properties of ammonium sulfamate // Journal of Chemical Thermodynamics, 2019, V. 132, p. 432-438</p> <p>7. Kurdakova S., Kovalenko N., Petrov V., Uspenskaya I. Liquid – Liquid Equilibria in Multi-component Systems Containing o-Xylene, Di-(2-ethylhexyl)phosphoric Acid, Water, Nitric Acid, and Europium (Gadolinium, Dysprosium) Nitrate at 298.15 K // Journal of Chemical and Engineering Data, V. 62, p. 4337-4343</p> <p>8. Belova E.V., Mamontov M.N., Uspenskaya I.A. A Sodium Chloride–Zinc Chloride–Water System: Solubility of Solids and Density of Liquid in Wide Range of Temperatures // Journal of Chemical and Engineering Data, V. 61, p. 2426-2432</p>
7	Контактный телефон члена экспертной комиссии (желательно мобильный)
8	Адрес электронной почты