

**Список публикаций за 2013 г.**

№ скво зно й	№ в груп пе	ПУБЛИКАЦИИ			
<b>Монографии, изданные в России</b> <i>с указанием тиража и объема в печ. листах</i>					
1.	1.	Зайков Ю.П., Шуров Н.И., Суздальцев А.В. Высокотемпературная электрохимия кальция. Екатеринбург, РИО УрО РАН, тираж 400 экз., ус. Печ. л. 12.5, 2013, -200 с.			
<b>Монографии, изданные за рубежом</b> <i>с указанием тиража и объема в печ. листах</i>					
2.	1.	Закирьянова И.Д. Раман-спектроскопия кристаллических и расплавленных хлоридов РЗМ. LAMBERT Academic Publishing, ISBN-13: 978-3-659-51211-7, с.120, 7,2 печ.л.			
<b>Статьи в отечественных научных рецензируемых журналах</b>					
			Импакт-фактор в БД WOS	Импакт-фактор в БД РИНЦ	Без импакт-фактора*
3.	1.	Пешкина К. Г., Ткачев Н. К., Фишман А. Я. Расчет концентрации автокомплексов в галогенидных расплавах двухвалентных металлов - Бутлеровские сообщения, 2013, Т.6, № 11, с. 67-72.	-	0,1	-
4.	2.	Ягупов А.И., Елагин А.А., Лихачев С.С., Поротникова Н.М., Баранов М.В., Бекетов А.Р., Стоянов О. В. Оценка устойчивости дисперсной системы «Нитрид алюминия - ксилол» - Вестник казанского технологического университета, том 16, № 5, 2013, с.40-43.	-	0,1	
5.	3.	Волков А.Ю., Новикова О.С., Антонов Б.Д., Федоренко В.В. Уточнение температурной границы атомного упорядочения в сплаве Cu-55Pd - Деформация и разрушение материалов, 2013, №9, с. 33-37.	-	0,268	
6.	4.	Афоничкин В.К., Хрустова Л.Г., Комаров В.Е. Последовательное извлечение оксидов урана из расплавленных уранилсодержащих электролитов на основе сульфатов щелочных металлов - Ж. неорг. химии, 2013, т. 58, № 4, с. 523-529.	0,417	0,385	
7.	5.	Афоничкин В.К., Хрустова Л.Г., Комаров В.Е. Последовательное извлечение оксидов урана электролизом расплавов $M_2MoO_4-M_2Mo_2O_7-UO_2MoO_4$ (M – Li, Na, K, Cs) - Ж. прикл. химии, 2013, т. 86, № 2, с. 147-154.	0,235	0,347	
8.	6.	Салюлев А.Б., Вовкотруб Э.Г. Исследование продуктов взаимодействия тетрахлоридов циркония и гафния с монохлоридами индия и таллия методом КР-спектроскопии - Ж. прикл. химии, 2013, т. 86, № 5, с. 740-743.	0,235	0,347	
9.	7.	Ильина Е.А., Александров А.В., Расковалов А.А., Баталов Н.Н. Оптимизация условий приготовления керамического электролита $Li_7La_3Zr_2O_{12}$ для литиевых источников тока - Журнал прикладной химии, 2013, Т. 86, вып. 8, с. 1250-	0,235	0,347	

		1254.			
10.	8.	Бурмакин Е.И., Шехтман Г.Ш. Твёрдые литиевые электролиты на основе ортогерманата лития, модифицированного катионами $Fe^{3+}$ - Журнал прикладной химии, 2013, т.86, №8, с.1255-1260	0,235	0,347	
11.	9.	Медведев Д.А., Пикалова Е.Ю., Демин А.К., Хрустов В.Р., Николаенко И.В., Никонов А.В., Малков В.Б., Антонов Б.Д. Наноструктурированные композитные материалы на основе оксида церия и церата бария - Журнал физ. Химии, 2013, т. 87, № 2, с. 275-283.	0.386	0.363	
12.	10.	Суслов Е.А., Бушкова О.В., Антонов Б.Д., Суриков В.Т., Титов А.Н. Исследование фазовых равновесий в системе $Li - TiS_2$ методом ЭДС - Журнал физической химии, 2013, т. 87, № 7, с. 1106-1112.	0,386	0,363	
13.	11.	Степанов В.П., Бабушкина Л.М., Докашенко С.И., Пешкин Д.С. Толщина межфазной границы в расслаивающихся расплавах галогенидов щелочных металлов - Ж. физ. химии, 2013, т. 87, № 7, с. 1227-1230.	0,386	0,363	
14.	12.	Зинатулина А.Р., Ткачев Н.К. Особенности химического равновесия димеризации в твердых сферах - Ж. физ. химии, 2013, т.87, N.9, с.1471-1476.	0,386	0,363	
15.	13.	Попов Н.А., Акашев Л.А., Кочедыков В.А. Исследование влияния состава двойных сплавов Al-PЗМ на взаимодействие их поверхности с водой - Ж. физ. химии 2013, т. 87, № 11, с. 1932-1935.	0,386	0,363	
16.	14.	Наумов С.В., Телегин С.В., Цветков Д.С., Патраков Е.И., Резницких О.Г., Гавико В.С. Фазовые переходы в кобальт-дефицитном монокристалле $GdBaCo_{2-x}O_{5+\delta}$ - Известия РАН. Серия физическая, 2013, том 77, № 10, с. 1513-1515.	-	0,222	
17.	15.	Акашев Л.А., Попов Н.А., Кочедыков В.А., Шевченко В.Г. Синтез наноразмерных слоев нитрида алюминия - Письма в ЖТФ, 2013, том 39, вып. 3, с. 26-32.	0,562	0,540	
18.	16.	Новоселова А.В., Смоленский В.В. Электрохимические и термодинамические свойства лантанидов (Nd, Sm, Eu, Tm, Yb) в расплавленных хлоридах щелочных металлов - Радиохимия, 2013, т. 55, № 3, с. 193-204.	-	0,246	
19.	17.	Попов Н.А., Акашев Л.А., Шевченко В.Г., Кочедыков В.А. Термическое окисление поверхности интерметаллида $Al_3Y$ - Расплавы, 2013, № 1, с. 55-60.	-	0,168	
20.	18.	Кириллова Е.В. Емкость и импеданс границы раздела $Pd/KCl$ - Расплавы, 2013, № 2, с. 20-26.	-	0,168	
21.	19.	Ивенко В.М., Шишкин В.Ю., Каримов К.Р., Панкратов А.А. Исследование закономерностей переноса серебра на металлические подложки в расплаве $Ag-K-KCl$ - Расплавы, 2013, № 2, с. 69-76.	-	0,168	
22.	20.	Ковалевский А.В., Кондратьев Д.А., Чебыкин В.В. Реакционная емкость и электрохимические свойства расплава $LiCl-KCl$ , выдержанного в контакте с диспрозием и неодимом - Расплавы №2, 2013, с.77-82.	-	0,168	
23.	21.	Зинатулина А.Р., Ткачев Н.К. К основаниям автокомплексной модели солевых расплавов - Расплавы, 2013, № 3, с. 20-34.	-	0,168	

24.	22.	Никитина Е.В., Кудяков В.Я., В.Б.Малков В.Б., Плаксин С.В. Коррозионно-электрохимическое поведение никеля в расплаве карбонатов щелочных металлов в хлорсодержащей атмосфере - Расплавы №3, 2013, с.44-50. Russian metallurgy(Metally), Vol.2013, № 8, pp. 595-599.	-	0,168	
25.	23.	Трунова А.Н., Гаркушин И.К., Филатов Е.С. Аналитическое описание теплопроводности расплавов хлоридов щелочных элементов и расчет теплопроводности расплава $\text{FrCl}$ при 1100 К – Расплавы, №3, 2013, с.51-56.	-	0,168	
26.	24.	Никитина Е.В., Казаковцева Н.А. Формирование оксидных слоев на алюминии, ниобии, тантале в расплаве карбонатов щелочных металлов – Расплавы, №4, 2013, с.50-57, Russian Metallurgy(Metally), Vol.2013, № 8, pp.617-621.	-	0,168	
27.	25.	Елшина Л.А., Малков В.Б., Кудяков В.Я., Гнеденков С.В., Синябрюхов С.Л., Егоркин В.С., Машталяр Д.В. Исследование коррозионно-электрохимических свойств сформированных в хлоридно-нитратном расплаве анодных оксидных пленок на алюминии в 0,5 М водном растворе $\text{NaCl}$ - Расплавы, №5, 2013, с.9-21.	-	0,168	
28.	26.	Степанов В.П., Ситников Л.В. Поверхностные свойства упругодеформированного медного электрода в расплавах хлоридов щелочных металлов - Расплавы, 2013, № 6, с. 53-64.	-	0,168	
29.	27.	Ковалевский А.В., Кондратьев Д.А., Чебыкин В.В. Реакционная емкость и электрохимические свойства расплава $\text{CsCl-NaCl}$ - Расплавы, 2013, № 6, с.47-52.	-	0,168	
30.	28.	Мансурова А.Н., Чумарев В.М., Селиванов Е.Н., Гуляева Р.И., Зайков Ю.П., Ковров В.А. Фазаобразование при синтезе кермета на основе системы $\text{NiO-Fe}_2\text{O}_3\text{-Cu}_2\text{O-Cu}$ – Расплавы, 2013, №6, с.85-94.	-	0,168	
31.	29.	Шехтман Г.Ш., Волегова Е.И., Воронин В.И., Бергер И.Ф., Бурмакин Е.И. Кристаллическая структура низкотемпературной модификации моноалюмината рубидия - Физика твёрдого тела, 2013, т.55, №2, с.382-384.	0,769	0,598	
32.	30.	Пантюхина М.И., Щелканова М.С., Плаксин С.В. Синтез и электрохимические свойства твердых растворов $\text{Li}_{8-x}\text{Zr}_{1-x}\text{Nb}_x\text{O}_6$ - Физика твердого тела, 2013, т.55, №4, с. 650 - 652.	0,769	0,598	
33.	31.	Воронин В.И., Блатов В.А., Шехтман Г.Ш. Особенности кристаллической структуры полиморфных модификаций $\text{KFeO}_2$ и их связь с ионной проводимостью - Физика твёрдого тела, 2013, т.55, №5, с.68-975.	0,769	0,598	
34.	32.	Лахно Е.И., Бурмакин Е.И., Корзун И.В., Шехтман Г.Ш. Рубидий-катионная проводимость твёрдых электролитов $\text{Rb}_{2-2x}\text{Ga}_{2-x}\text{A}_x\text{O}_4$ ( $\text{A} = \text{P, V, Nb, Ta}$ ) – Электрохимия, 2013, т.49, №1, с. 43-49.	0,501	0,214	
35.	33.	Пантюхина М.И., Щелканова М.С., Плаксин С.В. Электрохимические свойства твердых растворов в системе $\text{Li}_8\text{Zr}_{1-x}\text{Ce}_x\text{O}_6$ – Электрохимия, 2013, т.49, №2, с. 159 - 165.	0,501	0,214	
36.	34.	Шехтман Г.Ш., Бурмакин Е.И., Антонов Б.Д. Литий-катионная проводимость в системе $\text{Li}_{4-2x}\text{Cd}_x\text{GeO}_4$ - Электрохимия, 2013, т.49, №7, с.775-779.	0,501	0,214	
37.	35.	Новоселова А.В., Смоленский В.В. Электрохимическое	0,501	0,214	

		исследование свойств ионов Nd(III) и Nd(II) в расплавленных эвтектике LiCl-KCl-CsCl и индивидуальном CsCl - Электрохимия, 2013, т. 49, № 10, с. 1041-1047.			
38.	36.	Бурмакин Е.И., Нечаев Г.В. Твердые калийпроводящие электролиты в системе $K_{2-2x}Ga_{2-x}V_xO_4$ - Электрохимия, 2013, т.49, №10, с.1117-1119.	0,501	0,214	
39.	37.	Багрянцева И.Н., Дуношкина Л.А., Пономарева В.Г. «Особенности структурных и транспортных свойств соединений в системе $CsHSO_4-KH_2PO_4$ с высоким содержанием дигидрофосфата калия» - Электрохимия, 2013, т. 49, № 1, с. 57- 43.	0,501	0,214	
40.	38.	Лаврова Г.В., Шутова Е.С., Пономарева В.Г., Дуношкина Л.А. «Протонная проводимость и межфазное взаимодействие в композитах $CsH_2PO_4-SrZrO_3$ » - Электрохимия, 2013, т. 49, № 7, с. 801- 807.	0,501	0,214	
41.	39.	Никонов А.В., Шкерин С.Н., Липилин А.С., Гырдасова О.И., Степанов Д.М. «Характеристики электрода $La_{0.6}Sr_{0.4}Fe_{0.8}Co_{0.2}O_{3-\delta}$ в контакте с электролитом на основе галлата лантана» - Электрохимия, 2013, том 49, № 8, с.905-908.	0,501	0,214	
42.	40.	Горелов В.П., Выходец В.Б., Куренных Т.Е., Балакирева В.Б., Кузьмин А.В., Ананьев М.В. «Водородосодержание в протонпроводящих перовскитах $CaZr_{1-x}Sc_xO_{3-x/2}$ ( $x=0.0-0.2$ )» - Электрохимия, 2013, том 49, № 9. с.1021-1025.	0,501	0,214	
43.	41.	Бершицкая Н.М., Ананьев М.В., Курумчин Э.Х., Гаврилюк А.Л., Панкратов А.А. Влияние кислородной нестехиометрии на кинетику обмена и диффузию кислорода в манганитах лантана—стронция - Электрохимия, т. 49, № 10, 2013, с. 1076—1088.	0,501	0,214	
44.	42.	Бурмакин Е.И., Шехтман Г.Ш., Антонов Б.Д. Твёрдые калийпроводящие электролиты в системах $K_{3-2x}M_xPO_4$ ( $M = Mg, Zn$ ) - Электрохимическая энергетика, 2013, т.13, №1, с.19-22.	-	0,1	
45.	43.	Чемезов О.В., Исаков А.В., Аписаров А.П., Брежестовский М.В., Бушкова О.В., Баталов Н.Н., Зайков Ю.П., Шашкин А.П.. Электролитическое получение нановолокон кремния из расплава $KCl-KF-K_2SiF_6-SiO_2$ для композиционных анодов литий-ионных аккумуляторов - Электрохимическая энергетика, 2013.	-	0,1	
46.	44.	Першин П.С., Халимуллина Ю.Р., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Катодное восстановление свинца в оксихлоридном расплаве $LiCl-KCl-PbCl_2-PbO$ - Цветные металлы, 2013, №12, с.23-29.	-	0,1	
47.	45.	Вакарин С.В., Семерикова О.Л., Сурат С.А., Панкратов А.А., Зайков Ю.П. Электрохимический синтез нанокристаллических оксидных вольфрамовых бронз гексагональной структуры, там же, с. 93-98.	-	0,1	
48.	46.	Зайков Ю.П., Батухтин В.П., Суздальцев А.В. Выход по току при электрорафинировании медно-кальциевого сплава в расплавленном $CaCl_2$ , там же, с.58-62.	-	0,1	
49.	47.	Зайков Ю.П., Исаков А.В., Аписаров А.П., Чемезов О.В. Получение кремния электролизом галогенидных и	-	0,1	

		оксидно-галогенидных расплавов, там же, с.75-79.			
50.	48.	Першин П.С., Катаев А.А., Шууров Н.И., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Скорость растворения оксида свинца (II) в эквимольном расплаве KCl–PbCl <sub>2</sub> - Известия ВУЗов. Цветная металлургия, 2013, №2, с.3–8.	-	0,158	
<b>Статьи в прочих отечественных научных журналах</b>					
51.	1.	Бронин Д.И., Кузин Б.Л., Ярославцев И.Ю., Береснев С.М. Твердые электролиты на основе галлата лантана и кинетика электродных процессов в топливных элементах с этими электролитами - Вестник РФФИ, 2012, т. 76, № 4, с. 81-99	-	0,284	
52.	2.	Зайков Ю.П., Шууров Н.И., Храмов А.П., Суздальцев А.В., Ковров В.А. Электродные и химические процессы при восстановлении оксидов в расплавах на основе CaCl <sub>2</sub> - Вестник Тамбовского университета. Серия: Естественные и технические науки. 2013, т.18, вып.5, с.2132–2134.	-	0,030	
53.	3.	Жук С.И., Минченко Л.М., Чемезов О.В., Зайков Ю.П. Вольтамперометрические исследования электровосстановления ионов кремния на электродах из серебра и стеклоуглерода в расплаве KF – KCl – K <sub>2</sub> SiF <sub>6</sub> . там же, с.2201–2204.	-	0,030	
54.	4.	А.А. Мурашкина, Д.А. Медведев, В.С. Сергеева, А.К. Демин. Получение водорода методом электрохимической конверсии этанола - Мембраны и Мембранные технологии, 2013, т. 3, № 1, с. 57–62.	-	-	-
55.	5.	С.Н. Шкерин, О.И. Гырдадова, А.В. Никонов, В.Н. Красильников. Использование многоатомных спиртов в методе СВС при получении нанодисперсных оксидных электролитов с ионным типом проводимости - Физико-химические аспекты изучения кластеров, наноструктур и наноматериалов, 2012, вып. 4, с. 326 – 332.	-	-	
<b>Публикации в зарубежных изданиях, включенных в систему цитирования Web of Science, иных системах цитирования<sup>1</sup></b>					
			Импакт-фактор в БД WOS	Импакт-фактор в БД (указать БД)	Импакт-фактор в БД (указать БД)
56.	1.	Ignatiev V.V., Feinberg O.S., Gnidoi I.P., Merzlyakov A.V., Surenkov A.I., Uglov V.S., Zagnit'ko A.V., Subbotin V.G., Sannikov I.N., Toropov A.D., Afonichkin V.K., Bovet A.L., Khokhlov V.A. , Shishkin V.Y. и др. Molten salt actinide recycler & transforming system without and with Th-U support: fuel cycle flexibility and key material properties - Annals of Nuclear Energy, <a href="http://dx.doi.org/10.1016/j.anucene.2013.09.004">http://dx.doi.org/10.1016/j.anucene.2013.09.004</a> . 2014, V.64, P.408-420	0.80		
57.	2.	Tkachev N.K., Fishman A.Ya. Jahn-Teller Phase Transitions in Non-Stoichiometric Oxides with Perovskite Structure. Effect of Mechanical Activation - Defects and Diffusion Forum, 2013, V. 334-335, N.2, pp. 353-358.	-		
58.	3.	Novoselova A., Smolenski V. Electrochemical behavior of neodymium compounds in molten chlorides - Electrochimica	3.777		

<sup>1</sup> Включение баз данных происходит согласно рекомендациям тематических отделений (аналогично заполнению показателя по методике АСУ РИД).

		Acta, 2013, Vol. 87, P. 657-662.			
59.	4.	Krotov V. Ye. Regularities of cathode deposit formation during simultaneous reduction and exchange reactions. The mechanism of $\text{UO}_2\text{-ZrO}_2$ cathode deposit formation - Electrochem.Acta, <a href="http://dx.doi.org/10.1016/j.electacta.2013.10.086">http://dx.doi.org/10.1016/j.electacta.2013.10.086</a> 2014, V. 115, P. 28-30.	3.777		
60.	5.	Krotov V. Ye., Filatov Ye. S. Regularities of cathode deposit formation during simultaneous reduction and exchange reactions. Influence of the electrolysis conditions on the concentration of components in the $\text{UO}_2\text{-ZrO}_2$ cathode deposit- Electrochem.Acta, <a href="http://dx.doi.org/10.1016/j.electacta.2013.11.071">http://dx.doi.org/10.1016/j.electacta.2013.11.071</a> 2014, V. 116, P. 484-489	3.777		
61.	6.	Stepanov V.P., Minchenko V.I. Ultrasonic velocity for an equimolar mixture of molten AgI and NaCl in the biphasic region - J. Chem. Thermodynamics. 2013, V. 59, № 4, pp.250-253.	2.297		
62.	7.	Stepanov V.P., Kulik N.P., Peshkina K.G. Densities of dissolving AgI+NaCl melt - J. Chem. Thermodynamics, 2013, V. 63. N. 8, pp. 84-87.	2.297		
63.	8.	Kobelev M. Molecular dynamics simulation of the reciprocal fused LiF-KBr mixture: local structure and self-diffusion coefficients - Molecular Simulation, 2013, V. 39, N. 8, pp. 868-874.	1.056		
64.	9.	Potapov A.M., Rycerz L., Filatov E.S., Gaune-Escard M. Electrical Conductivity of Melts Containing Rare-Earth Halides. II. $\text{MCl-PrCl}_3$ (M = Li, Rb, Cs) - Z. Naturforsch., 2013, Bd. 68 A, No. 1/2, S. 59-65.	1.363		
65.	10.	Samgin A.L. Lattice-assisted proton hopping in oxides at low temperatures - Journal of Physics and Chemistry of Solids. 2013. V. 74. N. 12. P. 1661-1668.	1,527		
66.	11.	Medvedev D., Maragou V., Pikalova E., Demin A., Tsiakaras P. Novel composite solid state electrolytes on the base of $\text{BaCeO}_3$ and $\text{CeO}_2$ for intermediate temperature electrochemical devices - Journal of Power Sources. 2013. V. 221. P. 217-227.	4.675		
67.	12.	Osinkin D.A., Kuzin B.L., Bogdanovich N.M. <u>Time dependence of electrochemical characteristics of high performance <math>\text{CeO}_2</math>-modified Ni-cermet electrode in multicomponent gas mixtures <math>\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO} + \text{CO}_2</math></u> - Solid State Ionics. 2013. V. 251. P. 66-69.	2,046		
68.	13.	Osinkin D.A., Bronin D.I., Beresnev S.M., Bogdanovich N.M., Zhuravlev V.D., Vdovin G.K., Demyanenko T.A. Thermal expansion, gas permeability, and conductivity of Ni-YSZ anodes produced by different techniques - J. Solid State Electrochemistry (accepted paper) published online 15.09.2013 DOI 10.1007/s10008-013-2239-4.	2,279		
69.	14.	Medvedev D.A., Pikalova E.Yu., Demin A.K., Khrustov V.R., Nikolaenko I.V., Nikonov A.V., Malkov V.B., Antonov B.D. Nanostructured composite materials of cerium oxide and barium cerate. - Russian Journal of Physical Chemistry A. 2013. V. 87, № 2. P. 270-277.	0.386		

70.	15.	Murashkina A.A., Sergeeva V.S., Demin A.K. Hydrogen production by electrochemical reforming of ethanol. <i>Petroleum Chemistry</i> . 2013. V. 53, № 7. P. 489–493.	0.451		
71.	16.	Fadeyev G., Kalakin A., Demin A., Volkov A., Brouzgou A., Tsiakaras P. Electrodes for solid electrolyte sensors for the measurement of CO and H <sub>2</sub> content in air - <i>International Journal of Hydrogen Energy</i> . 2013. V. 38, № 30. P. 13484-13490.	3.548		
72.	17.	Medvedev D., Murashkina A., Pikalova E., Demin A., Podias A., Tsiakaras P. BaCeO <sub>3</sub> : materials development, properties and application - <i>Progress in Materials Science</i> . 2014. V. 60. P. 72–129.	23.19 4		
73.	18.	Pikalova E.Yu., Murashkina A.A., Medvedev D.A., Pikalov P.S., Plaksin S.V. Microstructure and electrical properties of the composites based on SrTi <sub>0.5</sub> Fe <sub>0.5</sub> O <sub>3-δ</sub> and Ce <sub>0.8</sub> (Sm <sub>0.8</sub> Sr <sub>0.2</sub> ) <sub>0.2</sub> O <sub>2-δ</sub> . <i>Solid State Ionics</i> . In press. Corrected proof. DOI: <a href="http://dx.doi.org/10.1016/j.ssi.2013.10.036">http://dx.doi.org/10.1016/j.ssi.2013.10.036</a> .	2.046		
74.	19.	Filonova E.A., Dmitriev A.S., Pikalova E.Yu., Medvedev D.A., Pikalov P.S. Structural, electrical properties of Sr <sub>2</sub> Ni <sub>0.75</sub> Mg <sub>0.25</sub> MoO <sub>6</sub> and its compatibility with solid state electrolytes. <i>Solid State Ionics</i> . In press. Corrected proof. DOI: <a href="http://dx.doi.org/10.1016/j.ssi.2013.11.036">http://dx.doi.org/10.1016/j.ssi.2013.11.036</a> .	2.046		
75.	20.	Raskovalov A.A., Il'ina E.A., Antonov B.D. Structure and transport properties of Li <sub>7</sub> La <sub>3</sub> Zr <sub>2-0.75x</sub> Al <sub>x</sub> O <sub>12</sub> superionic solid electrolytes - <i>J.Power Sources</i> . 2013. V. 238. P.48-52	4,675		
76.	21.	Dunyushkina L.A., Smirnov S.V., Plaksin S.V., Kuimov V.M., Gorelov V.P. The Across-Plane Conductivity and Microstructure of SrZr <sub>0.95</sub> Y <sub>0.05</sub> O <sub>3-δ</sub> Thin Films - <i>Ionics</i> , 2013, V. 19. P. 1715-1722.	1,674		
77.	22.	Dunyushkina L.A., Gorelov V.P. High temperature electrical behavior of CaTi <sub>1-x</sub> Fe <sub>x</sub> O <sub>3-δ</sub> (x = 0 – 0.5). Oxygen-ion, electronic and proton conductivity - <i>Solid State Ionics</i> , 2013, V. 253. P. 169-174.	2,046		
78.	23.	Redkin A., Zaikov Yu., Tingaev P., Istomin S., Ryabov V. Electrical conductivity of molten mixtures of potassium and sodium fluorides with calcium fluoride - <i>Ionics</i> . 2013, vol.19, pp.1949–1954.	1,674		
79.	24.	Khramov A.P., Kovrov V.A., Zaikov Yu.P., Chumarev V.M. Anodic behaviour of the Cu <sub>82</sub> Al <sub>8</sub> Ni <sub>5</sub> Fe <sub>5</sub> alloy in low-temperature aluminium electrolysis - <i>Corrosion Science</i> . 2013, vol.70, pp.194–202.	3,615		
80.	25.	Zaikov Yu.P., Redkin A.A., Apisarov A.A., Korzun I.V., Kulik N.P., Isakov A.V., Kataev A.A., Chemezov O.V. <u>Silica Solubility in Molten Fluoride–Chloride Electrolytes and Density of KF–KCl–K<sub>2</sub>SiF<sub>6</sub>–SiO<sub>2</sub> Melts</u> - <i>Journal of Chemical and Engineering data</i> . 2013, v.58, №4, pp.932–937.	2,004		
81.	26.	Isaev V.A., Grishenkova O.V., Semerikova O.L. Three-dimensional nucleation and growth under galvanostatic conditions - <i>J. Solid State Electrochemistry</i> . 2013, vol.17, pp.361–363.	2,279		
82.	27.	Isaev V.A., Grishenkova O.V. Galvanostatic nucleation and growth under diffusion control. Там же, pp.1505–1508.	2,279		

83.	28.	Zaikov Yu.P., Batukhtin V.P., Shurov N.I., Ivanovskii L.E., Suzdaltsev A.V. Calcium production by the electrolysis of molten $\text{CaCl}_2$ I. Interaction of calcium and copper-calcium alloy with electrolyte.- Metallurgical and Materials Transactions B, 2013. Published online: 07 November 2013. DOI: 0.1007/s11663-013-9990-x.	1,212		
84.	29.	Zaikov Yu.P., Shurov N.I., Batukhtin V.P., Molostov O.G. Calcium production by the electrolysis of molten $\text{CaCl}_2$ II. Development of the electrolysis devices and process technology approval. Там же, Published online: 07 November 2013. DOI: 10.1007/s11663-013-9991-9.	1,212		
85.	30.	Volkov A.Yu. Novikova O.S. Antonov B.D. The kinetics of ordering in an equiatomic CuPd alloy: A resistometric study - Journal of Alloys and Compounds, 2013. p.625-631.	2.390		
<b>Публикации в прочих зарубежных журналах</b>					
86.	1.	Салюлев А.Б., Закирьянова И.Д., Вовкотруб Э.Г. Исследование продуктов взаимодействия компонентов в системах $\text{AlCl}_3\text{-SCl}_4$ и $\text{GaCl}_3\text{-SCl}_4$ методом спектроскопии комбинационного рассеяния света - Украинский хим. журнал, 2013, т. 79, № 12, с. 6-9.			
<b>Статьи в отечественных сборниках</b>					
87.	1.	Архипов П.А., Холкина А.С., Халимуллина Ю.Р., Першин П.С., Зайков Ю.П. Апробирование технологии электрорафинирования свинца. - Материалы XVI Российской конф. «Физическая химия и электрохимия расплавленных и твердых электролитов» (16-20 сентября 2013 г. Екатеринбург), т.1. – Изд-во Урал. ун-та, 2013, т.1. с.10–12.			
88.	2.	Бабушкина Л.М., Докашенко С.И., Степанов В.П., Пешкин Д.С., Плетенев К.А. Электропроводность расслаивающихся солевых расплавов, содержащих галогениды щелочных металлов и серебра. Там же, с. 16-18.			
89.	3.	Бове А.Л., Шишкин В.Ю., Афоничкин В.К., Хрустова Л.Г. Электрохимическое поведение ионов иттербия в расплавленной эвтектике $\text{LiF-NaF}$ . Там же, с. 28-30.			
90.	4.	Вакарин С.В., Семерикова О.Л., Сурат С.А., Миков А.В., Корзун И.В., Панкратов А.А., Плаксин С.В., Кочедыков В.А., Зайков Ю.П., Акашев Л.А. Электрохимический синтез пленок оксидных вольфрамовых бронз. Там же, с. 33-35.			
91.	5.	Горелов В.С., Филатов Е.С., Чернов Я.Б., Закирьянова И.Д., Антонов Б.Д., Шуров Н.И. Взаимодействие в системе $\text{CaCl}_2\text{-CaO-B}_2\text{O}_3$ . Там же, с.49-50			
92.	6.	Гришенкова О.В., Семерикова О.Л., Исаев В.А. Кинетика трехмерного гальваностатического фазообразования. Там же, с.54–55.			
93.	7.	Елшина Л.А., Мурадымов Р.В., Малков В.Б., Плаксин С.В., Молчанова Н.Г. Электрохимический синтез тонких покрытий и нанопорошков диборида титана в расплавленном хлоридном электролите. Там же, с.70-72			
94.	8.	Елшина Л.А. Новый электрохимический метод синтеза графена в расплавленных галогенидах. Там же, с.73-76 .			
95.	9.	Жук С.И., Чемезов О.В., Минченко Л.М., Исаков А.В., Зайков Ю.П. Влияние добавки KI на электровосстановление ионов кремния в расплаве $\text{KF-KCl-K}_2\text{SiF}_6$ . Там же, с.77–78.			
96.	10.	Зайков Ю.П., Волков С.В., Хохлов В.А., Омельчук А.А., Афоничкин В.К. Некоторые проблемы химии жидкосолевых ядерных реакторов нового поколения. Там же, с.87–88.			
97.	11.	Закирьянова И.Д. Корреляция между динамикой гидроксид-иона и свойствами			



		переноса гидроксидно-хлоридных расплавов - Там же, с. 90.
98.	12.	Закирьянова И.Д. Методика регистрации высокотемпературных спектров комбинационного рассеяния света с помощью оптоволоконного спектрометрического комплекса Ava-Raman. Там же, с.93.
99.	13.	Закирьянова И.Д. Спектры комбинационного рассеяния света вольфрамовых щелочных металлов. Там же, с. 96.
100.	14.	Исаков А.В., Аписаров А.П., Чемезов О.В., Зайков Ю.П., Малков В.Б. Влияние КI на морфологию осадков кремния полученных из оксидно-галогенидных расплавов. Там же, с.110–111.
101.	15.	Каримов К.Р., Чернов Я.Б., Чебыкин В.В., Филатов Е.С. Влияние ионно-электронных активаторов на процесс самопроизвольного переноса алюминия на тугоплавкие металлы в порошковых смесях при механической активации поверхности. Там же, с.118-121
102.	16.	Каримов К.Р., Чернов Я.Б., Чебыкин В.В., Филатов Е.С. Термодинамическое моделирование процесса самопроизвольного переноса алюминия на титан в порошковой смеси в присутствии ионно-электронного активатора. Там же, с. 122-125
103.	17.	Кириллова Е.В., Докашенко С.И. Частотная зависимость емкости платинового электрода в ГЩМ. Там же, с. 133-134.
104.	18.	Кобелев М.А. Расчёт парциальных структурных факторов взаимной расплавленной смеси LiF-KBr. Там же, с. 135-136.
105.	19.	Ковалевский А.В., Елькин О.В., Толстобров И.В., Чебыкин В.В. Электрохимическое поведение иттербия в расплаве эвтектической смеси CsCl-NaCl. Там же, с.137.
106.	20.	Кондратьев Д.А., Ковалевский А.В., Чебыкин В.В.. Сплавообразование при бестоковом переносе неодима на кобальт в хлоридном расплаве. Там же, с.149-150.
107.	21.	Кочедыков В.А, Хохлов В.А. Показатели преломления и электронные поляризуемости расплавленных бинарных смесей хлоридов щелочных металлов с трихлоридом самария. Там же, с. 151-153.
108.	22.	Кротов В.Е., Филатов Е.С.. Влияние добавок ThCl <sub>4</sub> и NbCl <sub>5</sub> в расплав на морфологию катодного осадка. Там же, с.157
109.	23.	Кротов В.Е., Филатов Е.С. Зависимость состава катодных осадков UO <sub>2</sub> – ThO <sub>2</sub> от тока электролиза при их электролитическом получении из расплава (NaCl-KCl)экв - UO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> -ThCl <sub>4</sub> . Там же, с. 158.
110.	24.	Кротов В.Е. Экстремальное изменение выхода по току диоксида урана при добавлении тетрахлорида циркония в расплав (NaCl-KCl)экв-UO <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> . Там же, с. 160-161.
111.	25.	Кулик Н.П., Пешкина К.Г., Ситников Л.В. Разность потенциалов на границе сосуществующих фаз взаимной системы AgI-NaCl. Там же, с. 164-166.
112.	26.	Кумков С.И., Новоселова А.В., Смоленский В.В. Оценка параметров окислительно-восстановительных потенциалов тулия в расплаве хлорида цезия методами интервального анализа. Там же, с. 167-169.
113.	27.	Лимановская О.В., Некрасов В.Н., Конопелько М.А., Баталов Н.Н. Сравнительный анализ моделирования электровосстановления кислорода на золотом и оксидном электродах. Там же, с.193-195.
114.	28.	Некрасов В.Н., Лимановская О.В., Суздальцев А.В., Храмов А.П., Зайков Ю.П. Стационарная поляризация платинового анода в расплавах KF-AlF <sub>3</sub> -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . Теория. Там же, с.223-225.
115.	29.	Никитина Е.В., Казаковцева Н.А., Кудяков В.Я., Филатов Е.С. Электрохимический синтез нанослоев оксидов вентильных металлов в расплавленных карбонатах щелочных металлов. Там же, с.229-230

116.	30.	Никитина Е.В., Казаковцева Н.А., Кудряков В.Я., Филатов Е.С. Роль компонентов стали в высокотемпературной локальной коррозии в расплавленных карбонатах щелочных металлов. Там же, с.231
117.	31.	Никитина Е.В., Казаковцева Н.А. Диссипативные структуры и массоперенос при анионной локальной активации металлов в карбонатах щелочных металлов. Там же, с.232-235
118.	32.	Николаева Е.В., Бове А.Л., Корзун И.В. Температуры ликвидуса и растворимость ВаО в расплаве ВаСl <sub>2</sub> -КСl. Там же, с. 236-238.
119.	33.	Новоселова А.В., Смоленский В.В. Электрохимия и термодинамика лантаноидов в хлоридных расплавах. Там же, с. 239-241.
120.	34.	Осипенко А.Г., Маершин А.А., Кормилицын М.В., Смоленский В.В., Новоселова А.В. Электрохимия юрия в хлоридных расплавах. Там же, с. 245-247.
121.	35.	Павлов В. В., Потапов А.М. Межатомные взаимодействия и квантовые эффекты, ответственные за кристаллизацию и затвердевание Там же, с. 248-250.
122.	36.	Павлов В. В., Потапов А.М. Свойства кристалла и квазикристаллические свойства жидкости как следствие квантового вымораживания атомных степеней свободы. Там же, с. 251-252.
123.	37.	Першин А.С., Шуруп Н.И., Зайков Ю.П., Кулик Н.П., Молчанова Н.Г., Плаксин С.В., Малков В.Б. Испытание диборида титана в качестве катода в электролизере с жидким алюминием и низкоплавким электролитом NaF-KF-AlF <sub>3</sub> -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . Там же, с.259-260.
124.	38.	Першин П.С., Халимуллина Ю.Р., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Вольтамперометрическое исследование процесса электроосаждения свинца из расплавов LiCl-KCl-PbCl <sub>2</sub> и LiCl-KCl-PbCl <sub>2</sub> -PbO. Там же, с.261-263.
125.	39.	Пешкина К.Г., Ткачев Н.К. Анализ образования автокомплексов в галогенидных расплавах трехвалентных металлов, материалы докладов. Там же, с. 264-266.
126.	40.	Потапов А.М., Бове А.Л. Хлорирование карбида ниобия. Там же, с. 272-274.
127.	41.	Редькин А.А., Тиньгаев П.Е., Дедюхин А.Е., Зайков Ю.П., Истомин С.А., Рябов В.В., Селиванов Е.Н. Электропроводность расплавленных смесей фторидов натрия, калия и кальция. Там же, с.286-289.
128.	42.	Салюлев А.Б. Вовкотруб Э.Г. Закирьянова И.Д. Исследование методом спектроскопии КРС продуктов взаимодействия ZrCl <sub>4</sub> и HfCl <sub>4</sub> с хлоридами одновалентных металлов. Там же, с. 295-296.
129.	43.	Салюлев А.Б. Вовкотруб Э.Г. Исследование продуктов хлорирования осмия в присутствии хлоридов щелочных металлов методом спектроскопии КРС. Там же, с. 297-298.
130.	44.	Салюлев А.Б., Закирьянова И.Д., Вовкотруб Э.Г. Исследование взаимодействия хлоридов поливалентных металлов и серы методом спектроскопии КРС. Там же, с. 299-300.
131.	45.	Салюлев А.Б., Потапов А.М. Электропроводность низкоплавких солевых композиций KCl-ZrCl <sub>4</sub> и CsCl-ZrCl <sub>4</sub> . Там же, с. 301-302.
132.	46.	Салюлев А.Б., Потапов А.М. Электропроводность расплавленных хлоридов некоторых металлов при повышенных температурах и давлениях паров. Там же, с. 303-305.
133.	47.	Салюлев А.Б., Потапов А.М. Электропроводность расплавленного хлорида индия. Там же, с. 306-307.
134.	48.	Смоленский В.В., Новоселова А.В., Осипенко А.Г., Кормилицын М.В., Лукьянова Я.М. Основные термодинамические свойства сплава Nd-Ga-In - Там же, с. 309-310.
135.	49.	Салюлев А.Б. Методика определения давления насыщенных паров косвенным статическим методом. Там же, с. 308.
136.	50.	Степанов В.П., Минченко В.И., Кулик Н.П., Пешкина К.Г. Адиабатическая

		сжимаемость взаимной системы AgI-NaCl в двухфазной области. Там же, с. 314-316.
137.	51.	Суздальцев А.В., Храмов А.П., Зайков Ю.П. Катодные процессы на С, W и TiB <sub>2</sub> в расплаве KF-NaF-AlF <sub>3</sub> -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . Там же, с.322–323.
138.	52.	Суздальцев А.В., Храмов А.П., Зайков Ю.П., Некрасов В.Н., Лимановская О.В. Стационарная поляризация платинового анода в расплавах KF-AlF <sub>3</sub> -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . Эксперимент. Там же, с.324-326.
139.	53.	Татаренко К.В., Суздальцев А.В., Храмов А.П., Зайков Ю.П. Анодное поведение платины в расплаве CaCl <sub>2</sub> -KCl-CaO. Там же, с.330–332.
140.	54.	Ткачев Н.К., Пешкина К.Г., Фишман А.Я. К теории комплексообразования в солевых расплавах. Там же, с. 336-337.
141.	55.	Ткачев Н.К. Влияние твердосферного взаимодействия на химическое равновесие. Там же, с. 338-340.
142.	56.	Халимуллина Ю.Р., Першин П.С., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Выход по току свинца (II) при электрорафинировании свинцово-висмутового сплава в хлоридном расплаве. Там же, с.354–355.
143.	57.	Холкина А.С., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Термодинамические свойства свинца вPb-(Sb-Bi) сплавах. Там же, с.356–357.
144.	58.	Хохлов В.А., Корзун И.В., Докутович В.Н. Влияние температуры и состава расплавленных фторидных смесей на их теплофизические свойства. Там же, с. 358-360.
145.	59.	Хохлов В.А., Моденов Д.В., Докутович В.Н., Антонов Б.Д., Кочедыков В.А., Корзун И.В., Бекетов И.В. Использование галогенидных расплавов в качестве реакционных сред для синтеза сложных оксидов. Там же, с. 361-363.
146.	60.	Хрустова Л.Г., Афоничкин В.К. Электрокристаллизация оксидов урана из расплавов Na <sub>2</sub> WO <sub>4</sub> -Na <sub>2</sub> W <sub>2</sub> O <sub>7</sub> -UO <sub>2</sub> WO <sub>4</sub> с добавками оксидов циркония, церия и ниобия. Там же, с. 369-370.
147.	61.	Чемезов О.В. Морфология электролитических осадков кремния, полученных из галогенидных и оксидно-галогенидных расплавов. Там же, с.371–373.
148.	62.	Шуров Н.И., Зайков Ю.П., Храмов А.П., Ковров В.А., Суздальцев А.В. О механизме восстановления оксидов при электролизе CaCl <sub>2</sub> . Там же, с.399–402.
149.	63.	Ананьев М.В., Курумчин Э.Х. Кинетика взаимодействия кислорода газовой фазы с оксидами со структурой перовскита и флюорита. Там же, Т. 2, с. 6-8.
150.	64.	Антонова Е.П., Бронин Д.И. Импедансные исследования границы раздела Pt/La <sub>0,9</sub> Sr <sub>0,1</sub> ScO <sub>3-δ</sub> . Там же, Т. 2, с. 9-10.
151.	65.	Балакирева В.Б., Горелов В.П., Кузьмин А.В. «Проводимость протоников CaZr <sub>1-x</sub> Sc <sub>x</sub> O <sub>3-a</sub> (x=0,01÷0,20) в сухом и влажном воздухе». Там же, Т 2, с.19-20.
152.	66.	Балакирева В.Б., Горелов В.П. «Влияние малых добавок оксида железа и алюминия на свойства протонного электролита CaZr <sub>0,95</sub> Sc <sub>0,05</sub> O <sub>3-a</sub> ». Там же, Т 2, с.21-23.
153.	67.	Брежестовский М.С., Суслов Е.А., Бушкова О.В., Титов А.Н. Влияние замещения по подрешетке халькогена на электрохимическую интеркаляцию лития в дихалькогениды титана. Там же, Т. 2. – С.25.
154.	68.	Бронин Д.И. Деградационные процессы в твердооксидных топливных элементах. Там же, Т. 2, с. 26.
155.	69.	Бурмакин Е.И., Шехтман Г.Ш. Влияние второго модифицирующего компонента на транспортные свойства твердых электролитов Li <sub>4</sub> GeO <sub>4</sub> – Li <sub>x</sub> ZO <sub>4</sub> . Там же, Т. 2, с.27-29.
156.	70.	Бушкова О.В. Литий-проводящие электролиты и проблемы безопасности литий-ионных аккумуляторов. Там же, Т. 2, с.31.
157.	71.	Воронин В.И., Блатов В.А., Шехтман Г.Ш. Высокотемпературная нейтронография высокого разрешения и анализ экспериментальных данных с использованием

		программного комплекса TOPOS. Новый подход к решению суперионной проводимости твердых электролитов. Там же, Т. 2, с.32.
158.	72.	Воронин В.И., Проскурнина Н.В., Бергер И.Ф., Блатов В.А., Шехтман Г.Ш. Исследование структурных особенностей и электропроводности $RbMO_2$ ( $M= Al, Ga, Fe$ ) в широком температурном интервале. Там же, Т. 2, с.33.
159.	73.	Вшивкова А.И., Горелов В.П., Мелех Б.А.-Т. «Электропроводность поли- и монокристалла оксида иттрия в сухой и влажной атмосферах». Там же, Т 2, с.36-38.
160.	74.	Выходец В.Б., Куренных Т.Е., Пастухов Э.А., Ткачев Н.К., Фетисов А.В., Фишман А.Я., Шубин А.Б. Исследование продукта взаимодействия механоактивированного оксида марганца $MnO$ с углекислым газом. Там же, т. 2, с. 39-41.
161.	75.	Гаврилюк А.Л., Осинкин Д.А., Кузин Б.Л., Бронин Д.И. Анализ спектров импеданса методом распределения времен релаксации. Там же, Т. 2. С. 45-46.
162.	76.	Гильдерман В.К., Антонов Б.Д. «Электрофизические свойства катодных материалов $Pr_{2-x}Sr_xNi_{1-y}Cu_yO_4$ ( $X=0,0; 0,16; Y=0,0;0,1;0,5,1$ )». Там же, Т 2, с.60-62.
163.	77.	Горбова Е.В., Фадеев Г.И., Калякин А.С., Демин А.К., Волков А.Н. Амперометрические сенсоры водорода на основе твердых протон-проводящих электролитов. Там же, Т. 2, с. 63-95.
164.	78.	Данилов Ю.В., Неуймин А.Д., Горшков М.Ю. Влияние добавок оксидов хрома и марганца на структуру и электропроводность галлатных электролитов. Там же, Т. 2, с. 74-75.
165.	79.	Данилов Ю.В., Неуймин А.Д., Горшков М.Ю. Ионная и электронная электропроводность галлатных электролитов при введении в их состав оксидов железа, никеля и кобальта. Там же, Т. 2, с. 76-77.
166.	80.	Демин А.К. Разработка твердооксидных электрохимических устройств в ИВТЭ УрО РАН. Там же, Т. 2, с. 78.
167.	81.	Дружинин К.В. Электропроводность композиционных электролитов с аморфной проводящей фазой. Там же, Т. 2. – С.79-81.
168.	82.	Дунюшкина Л.А., Горелов В.П. «Электрические свойства $CaTi_{1-x}Fe_xO_{3-\delta}$ ( $x=0-0.5$ )». Там же, Т 2, с. 82-83.
169.	83.	Езин А.Н., Самгин А.Л. Поправки на конечность потенциального барьера к коэффициенту диффузии протонов в оксидах типа цератов стронция и рутила. Там же, Т.2,с. 84-86.
170.	84.	Ерёмин В.А., Ананьев М.В., Курумчин Э.Х., Боумистер Г. Дж.М. Кинетика взаимодействия кислорода газовой фазы с $Ba_{0,5}Sr_{0,5}Co_{0,8}FeO_{3-\delta}$ . Там же, Т. 2, с. 87-88.
171.	85.	Ильина Е.А., Расковалов А.А., Шевелин П.Ю., Баталов Н.Н. Определение содержания карбонатов в твердых электролитах на примере $Li_7La_3Zr_2O_{12}$ . Там же, Т. 2, с 102-103.
172.	86.	Калашнова А.В., Пантюхина М.И. Исследование физико-химических свойств метацирконата лития $Li_{2\pm x}Zr_xO_{3\pm 1/2x}$ в зависимости от состава. Там же, Т. 2, с. 111–114.
173.	87.	Кольчугин А.А., Богданович Н.М., Ярославцев И.Ю., Плаксин С.В., Демьяненко Т.А., Бронин Д.И. Катодные материалы из $La_{2-x}Ca_xNiO_4$ для твердооксидных топливных элементов. Там же, Т. 2, с. 114-115.
174.	88.	Кузьмин А.В., Горелов В.П., Дунюшкина Л.А., Строева А.Ю. «Оксидные твердые электролиты для электрохимических устройств». Там же, Т 2, с.124-126.
175.	89.	Куимов В.М., Дунюшкина Л.А., Горелов В.П., Панкратов А.А., Плаксин С.В. «Синтез и электропроводность плёнок $CaZr_{0,9}Y_{0,1}O_{2,95}$ на подложках $SrTi_{0,8}Fe_{0,2}O_{2,9}$ ». Там же, Т 2, с .127-128.
176.	90.	Медведев Д.А., Лягаева Ю.Г., Мурашкина А.А., Пикалова Е.Ю., Демин А.К., Корзун И.В., Антонов Б.Д., Филонова Е.А., Малков В.Б. Особенности получения новых композитных материалов $BaCe_{0,8}Nd_{0,2}O_{3-\delta}-Ce_{0,8}Nd_{0,2}O_{2-\delta}$ . Там же, Т. 2, с. 136-138.

177.	91.	Мещерских А.Н., Кузьмин А.В., Горелов В.П., Строева А.Ю. «Фазовый состав и ионный транспорт в твердых электролитах $0,875\text{HfO}_2\text{-}0,125\text{R}_2\text{O}_3$ (R=PЗЭ)». Там же, Т 2, с.141-143.
178.	92.	Мурашкина А.А., Медведев Д.А., Пикалова Е.Ю., Демин А.К., Горшков М.Ю. Технология формирования твердооксидных керамических изделий трубчатой формы. Там же, Т. 2, с. 144-145.
179.	93.	Осинкин Д.А., Бронин Д.И., Береснев С.М., Богданович Н.М., Журавлев В.Д., Демьяненко Т.А. Влияние способа изготовления NiO-YSZ и NiO-SDC порошков на характеристики несущих Ni-YSZ анодов. Там же, Т. 2, с. 148-149.
180.	94.	Осинкин Д.А., Журавлев В.Д., Кузин Б.Л., Богданович Н.М., Косов А.В. Синтез порошков NiO-YSZ и NiO-SDC через осаждение оксида никеля на керамику сжиганием растворов. Там же, Т. 2, с. 150-152.
181.	95.	Осинкин Д.А., Кузин Б.Л. Поведение NiO-YSZ электрода в контакте с YSZ электролитом в смесях $\text{H}_2+\text{H}_2\text{O}+\text{Ar}$ при поляризации. Там же, Т. 2. С. 153-155.
182.	96.	Пантюхина М.И., Щелканова М.С., Арапова И.Ю., Бузлуков А.Л. Литий-ионная проводимость в системе $\text{Li}_{8-x}\text{Zr}_{1-x}\text{Nb}_x\text{O}_6$ . Там же, Т. 2, с. 162 - 165.
183.	97.	Першина С.В., Расковалов А.А., Баталов Н.Н. Описание транспортных свойств композитов в системе $\text{LiPO}_3/\text{SiO}_2$ с помощью модельных уравнений. Там же, Т. 2, с. 170-172.
184.	98.	Пикалов С.М., Селиванов Е.Н., Гуляева Р.И., Пикалова Е.Ю., Молчанова Н.Г. Формирование функциональной металлокерамики с уникальными свойствами плазменным методом. Там же, Т. 2, с. 175-177.
185.	99.	Пикалова Е.Ю., Медведев Д.А., Мурашкина А.А., Демин А.К., Чуйкин А.Ю. Создание двухслойных структур «пористая подложка – газоплотный слой» для твердооксидных устройств. Там же, Т. 2, с. 178-180.
186.	100.	Поротникова Н.М., Ананьев М.В., Еремин В.А., Фарленков А.С., Медведев Д.А., Ярославцев И.Ю., Панкратов А.А., Курумчин Э.Х. Изменение во времени микроструктуры и физико-химических свойств 40 об.% LSM64 – 60 об.% 10YSZ. Там же, Т. 2, с. 195-197.
187.	101.	Путилов Л.П., Цидильковский В.И. Дефектообразование, растворение водорода и процессы переноса в акцепторно-допированном $\text{BaZrO}_3$ . Там же, с. 198-199.
188.	102.	Езин А.Н., Самгин А.Л. Ускоренный перенос протонов в оксидах типа рутила в поле лазерного излучения при комнатных температурах. Там же, Т.2. с. 206-208.
189.	103.	Стрекаловский В.Н., Вовкотруб Э.Г. Корреляция между оптическими свойствами и максимумом проводимости ТОТЭ Там же, Т.2, с.220.
190.	104.	Строева А.Ю., Горелов В.П., Кузьмин А.В., Пономарева В.Г. Синтез и физико-химические свойства материалов $\text{La}_{0,9}\text{Sr}_{0,1}\text{Sc}_{1-x}\text{Fe}_x\text{O}_{2,95}$ и $\text{La}_{0,9}\text{Sr}_{0,1}\text{ScO}_{2,95+x}\text{FeO}_{1,5}$ , где $x = 0 - 15$ масс.%. Там же, Т 2, с. 221-223.
191.	105.	Строева А.Ю., Горелов В.П., Кузьмин А.В., Панкратов А.А., Резницких О.Г. Физико-химические свойства материалов на основе $\text{LaScO}_3$ в тонкопленочном состоянии. Там же, Т 2, с.. 223-225.
192.	106.	Суриков В.Т., Суслов Е.А., Бушкова О.В. Определение содержания лития методом ICP-MS в дихалькогенидах титана, интеркалированных литием. Там же, Т. 2, с.225.
193.	107.	Суслов Е.А., Бушкова О.В., Титов А.Н. Влияние замещения по подрешетке халькогена на фазовые равновесия в системах $\text{Li} - \text{TiX}_2$ (X=S, Se). Там же, Т. 2, с. .227.
194.	108.	Толкачева А.С., Шкерин С.Н., Корзун И.В., Плаксин С.В., Вовкотруб Э.Г. Фазовые переходы в майените $(\text{Ca}_{12}\text{Al}_4\text{O}_{32})\text{O}$ , Там же, Т 2, с. .228.
195.	109.	Урицкий М.З. Влияние акцепторной примеси на протонную проводимость в оксидах различных структур. Моделирование методом Монте-Карло. Там же, Т.2, с. 235-236.
196.	110.	Фарленков А.С., Ананьев М.В. Моделирование микроструктуры и расчет фактора

		извилистости для катодных материалов LSM-YSZ. Там же, Т. 2, с. 237-239.
197.	111.	Цидильковский В.И. Изотопные эффекты Н/D в протонпроводящих оксидах. Там же, Т.2, с. 245.
198.	112.	Бурмакин Е.И., Шехтман Г.Ш. Твердые электролиты с калий- катионной проводимостью в системе $K_{3-2x}Pb_xPO_4$ . Там же, Т. 2, с.249.
199.	113.	Шкерин С.Н. «Границы применимости блочных моделей для импеданса керамики ион-кислородных твердых электролитов». Там же, Т 2, с.250.
200.	114.	Эркабаев А.М., Бушкова О.В., Попов С.Э. Сольватация и ионная ассоциация в растворах солей лития в ацетонитриле. Там же, Т. 2, с.254.
201.	115.	Ярославцева Т.В., Эркабаев А.М., Бушкова О.В., Леонидов И.А. Исследование ионной структуры и физико-химических свойств концентрированных твердых полимерных электролитов системы СКН-40 – $LiClO_4$ . Там же, Т. 2, с.260.
202.	116.	Резницких О.Г., Ярославцева Т.В., Бушкова О.В. Построение фазовой диаграммы электролитной системы бромид лития – ацетонитрил методом ДСК. Там же, Т. 2, с.265.
203.	117.	Щелканова М.С., Пантюхина М.И., Плаксин С.В. Физико-химические свойства электролитов на основе твердых растворов $Li_{8-x}Zr_{x1-x}V_xO_6$ . Там же, Т. 2, с.272–275.
204.	118.	Кузьмин А.В., Строева А.Ю., Горелов В.П. «Протонпроводящие оксиды на основе $LaScO_3$ в тонкопленочном и керамическом состоянии» // Сборник трудов Российской конференции «Физико-химические проблемы возобновляемой энергетики». Санкт-Петербург. 11-14 ноября 2013 г. с. 31-32.
205.	119.	Мещерских А.Н., Кузьмин А.В., Горелов В.П. «Твердые электролиты $HfO_2-Sc_2O_3$ ». Там же. с.53.
206.	120.	Гильдерман В.К., Антонов Б.Д. «Электропроводность и коэффициент термического линейного расширения $Pt_{1-x}Sr_xNi_{1-y}Cu_yO_4$ ». Там же, с. 57-58.
207.	121.	Щелканова М.С., Пантюхина М.И., Калашнова А.В. Создание новых функциональных материалов на основе твердых растворов $Li_{8-x}Zr_{1-x}V_xO_6$ и литий-ванадиевых бронз для химических источников тока. Там же., с.162.
208.	122.	Калашнова А.В., Пантюхина М.И., Плаксин С.В. Синтез и физико-химические свойства метацирконата лития $Li_{2\pm x}ZrO_{3\pm x/2}$ . Там же, с.131.
209.	123.	Ткачев Н.К. Особенности температурных зависимостей энтропии и теплоемкости в модельной реагирующей смеси твердых сфер - XIV Международная конференция по термическому анализу и калориметрии в России (RTAC-2013), 23 – 28 сентября 2013 г., Санкт-Петербург, Россия, Сб. трудов, с. 31-32.
210.	124.	Резницких О.Г., Щелканова М.С. Исследование фазового перехода в $Li_8ZrO_6$ методом ДСК // Труды XIV международной конференции по термическому анализу и калориметрии в России, Санкт-Петербург, 23-28 сентября 2013 г., Изд-во Санкт-Петербургского госуд. политехн. ун-та, 2013, с. 88-90.
211.	125.	Непомилуев А.М., Резницких О.Г. Кинетика кристаллизации фторсульфатных стекол // Труды XIV международной конференции по термическому анализу и калориметрии в России, Санкт-Петербург, 23-28 сентября 2013 г., Изд-во Санкт-Петербургского госуд. политехн. ун-та, 2013. - С. 166-168.
212.	126.	Першин П.С., Халимуллина Ю.Р., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Катодное восстановление свинца в оксихлоридном расплаве $LiCl-KCl-PbCl_2-PbO$ . Всероссийская молодежная научная конференция с международным участием "Инновации в материаловедении", 3–5 июня 2013, г.Москва. Сб. материалов / Ин-т металлургии и материаловедения им. А.А. Байкова РАН, Москва, 2013, с.253.
213.	127.	Суздальцев А.В. Катодная поляризация С, W и $TiB_2$ в расплаве $KF-NaF-AlF_3-Al_2O_3$ . Там же, с. 320.
214.	128.	Потапов А.М., Волков А.П., Ульданова Е.Ф. Существует ли самородный алюминий? Критический анализ литературных данных - Международная научно-практическая конференция “Уральская горная школа - регионам”. г. Екатеринбург,

		8-9 апреля 2013 г. Сборник докладов. УГГУ. - Екатеринбург: Изд-во УГГУ, 2013. - с. 23-24.
215.	129.	Потапов А.М., Волков А.П. Шлиховая платина Арбыньинской россыпи. Там же, с.51-52.
216.	130.	Потапов А.М., Волков А.П. Проблема обогащения шлиха при промывке золотосодержащих песков гидромеханическим способом по замкнутому циклу. Там же, с. 332-333.
217.	131.	Потапов А.М., Кудашева А.А. Хлорирование карбида ниобия. Там же, с. 481.
218.	132.	Потапов А.М., Майер В.А., Волков А.П. Существует ли самородный алюминий? Термодинамические аспекты образования самородного алюминия. Там же, с. 482-483.
219.	133.	Потапов А.М., Байков В. И., Сайфутдинова Ю. А., Павлов В. В. Компьютерное моделирование кристаллизации. Там же, с. 484.
220.	134.	Потапов А.М., Беляев П. А., Корнилова Е. И., Павлов В. В. Компьютерное моделирование спекания кристаллов. Там же, с. 485.
221.	135.	Елшина Л.А., Мурадымов Р.В., Малков В.Б. Синтез новых алюминиевых композиционных материалов, содержащих добавки микро- и наноразмерных частиц углерода и оксида алюминия. Научное электронное издание. Сборник докладов конференции «Развитие фундаментальных основ материаловедения легких сплавов и композиционных материалов на их основе для создания изделий аэрокосмической и атомной техники». Москва, ВИАМ, 25-26 сентября 2013г.
222.	136.	Каримов К.Р., Чебыкин В.В., Чернов Я.Б., Филатов Е.С. Термодиффузионное алитирование тугоплавких металлов и сплавов в порошковых смесях при механической активации поверхности. Научное электронное издание. Сборник докладов конференции «Развитие фундаментальных основ материаловедения легких сплавов и композиционных материалов на их основе для создания изделий аэрокосмической и атомной техники» Москва, ВИАМ, 25-26 сентября 2013г.
223.	137.	Елшина Л.А. Синтез новых алюминиевых композиционных материалов с улучшенной структурой и физико-химическими свойствами методом введения в расплавленный алюминий микро- и наноразмерных тугоплавких компонентов. Сборник докладов 5 Международной конференции «Деформация и разрушение материалов и наноматериалов» 26-29 ноября 2013г., Москва ИМЕТ РАН им.Байкова. с.315-317.
224.	138.	Панов Г.А., Литвинюк Л.В., Зарубин И.В., Баташов М.В., Лескин В.Д., Нелюбин С.И., Черепанов А.А., Чебыкин В.В., Ивенко В.М., Луконин Д.А., Безносюк В.И. Водородное охрупчивание оболочек твэлов полномасштабных макетов ТВС ВВЭР-1000. Труды Свердловского научно-исследовательского института химического машиностроения. Серия: Оборудование для оснащения технологических производств. Выпуск 20(84), декабрь 2013г., 12 с.
225.	139.	Ткачёва О.Ю., Редькин А.А., Ковров В.А., Суздальцев А.В., Храмов А.П., Зайков Ю.П., Чумарёв В.М. «Некоторые работы института высокотемпературной электрохимии в области электролиза Al с нерасходуемыми анодами». 31-я Международная Конференция «ИКСОБА» 19-я Международная Конференция «Алюминий Сибири», 4-6 сентября 2013г. г.Красноярск, Россия. Сборник докладов. с.557-562.
226.	140.	Жук С.И., Минченко Л.М., Чемезов О.В., Малков В.Б., Исаков А.В., Зайков Ю.П. Фазозарождение кремния на стеклоуглероде в расплаве $KF-KCl-K_2SiF_6$ . Материалы I научно-технической конференции магистров и аспирантов ведущих университетов России «Химия в федеральных университетах» 15-17 авг.2013, Екатеринбург. Под ред. Моржерина Ю.Ю., Галлямовой А.С. Сборник статей. Екатеринбург: УрФУ, 2013, с.72-76.
227.	141.	Лягаева Ю.Г., Медведев Д.А. Структура и транспортные свойства композитных



		материалов на основе $\text{Ce}_{0.8}\text{Nd}_{0.2}\text{O}_{2-\delta}$ и $\text{BaCe}_{0.8}\text{Nd}_{0.2}\text{O}_{3-\delta}$ . Там же. С. 104–108.
228.	142.	Татаренко К.В., Суздальцев А.В., Храмов А.П., Зайков Ю.П. Анодный процесс на платине в расплаве на основе $\text{CaCl}_2\text{-CaO}$ . Там же, с.148–152.
229.	143.	Холкина А.С., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Активность свинца в его сплаве с сурьмой и висмутом. Там же, с.181-184.
230.	144.	Першин П.С., Бурич А.А., Халимуллина Ю.Р., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Электродные процессы при электрорафинировании свинца в расплаве $\text{KCl-PbCl}_2\text{-PbO}$ . Там же, с.129-131.
231.	145.	Фарленков А.С., Ананьев М.В. Моделирование микроструктуры и расчет фактора извилистости для катодных материалов $\text{LSM-YSZ}$ . Там же, с. 166-171.
232.	146.	Некрасов В.Н., Суздальцев А.В., Лимановская О.В., Храмов А.П., Ковров В.А., Зайков Ю.П. Кинетика анодного процесса на платине в расплавах $\text{KF-NaF-AlF}_3\text{-Al}_2\text{O}_3$ . Сборник трудов X Международного Курнаковского совещания по физико-химическому анализу. Самара, 1–5 июля 2013, т.2, с.262–266.
<b>Статьи в зарубежных сборниках</b>		
233.	1.	Ignatiev V., Feynberg O., Merzlyakov A., Surenkov A., Zagnitko A., Afonichkin V., Bovet A., Kormilitsyn M., Lizin A., Osipenko A. Fuel salt and container material studies for MOSART transforming system - Proceedings of GLOBAL '13 (Salt Lake City, USA, September 29-October 03, 2013). Paper No. 7249.
234.	2.	Ignatiev V., Afonichkin V., Feynberg O., Surenkov A. Materials compatibility and salt chemistry control: Case for molten salt actinide recycler and transmuter - NEA/NSC/DOC (2013) 3, pp.256-264 <a href="https://www.oecd-nea.org/science/docs/2013/nsc-doc2013-3.pdf">https://www.oecd-nea.org/science/docs/2013/nsc-doc2013-3.pdf</a>
235.	3.	Zaikov Yu.P., Isakov A.V., Apisarov A.V., Chemezov O.V. Effect of oxygen on the structure of silicon electrodeposition from halide melts. The 12 <sup>th</sup> Russian-Israeli Bi-National Workshop 2013. TUG AGM & ARIEL Science Workshop 2013. "The optimization of composition, structure and properties of metals, oxides, composites, nano and amorphous materials". Jerusalem, Israel, 8–10.07.2013, pp.131–137.
236.	4.	Suzdaltsev A.V., Nekrasov V.N., Limanovskaya O.V., Khramov A.P., Zaikov Yu.P. Stationary polarization of the platinum anodes in $\text{KF-NaF-AlF}_3\text{-Al}_2\text{O}_3$ melts. Там же, pp.138–146.
237.	5.	Kovrov V.A., Suzdaltsev A.V., Khramov A.P., Zaikov Yu.P. Electrode processes at the electrolysis of molten calcium chloride. Там же, pp.290–297.
238.	6.	Khalimullina Yu., Pershin P., Kholkina A., Arkhipov P., Zaikov Yu. Thin layer electrolysis in chloride melts. Там же, pp.406-409.
239.	7.	D. Medvedev, A. Murashkina, A. Demin, F. Tsoerbatsoglu, P. Tsiakaras. Conductivity of Gd-doped $\text{BaCeO}_3$ protonic conductor in $\text{H}_2\text{-H}_2\text{O-O}_2$ atmospheres. Proc. of the 5 <sup>th</sup> European Fuel Cell Piero Lunghi Conference, 11–13 December, 2013. Rome, Italy. P. 303–304.
240.	8.	A. Murashkina, E. Pikalova, D. Medvedev, A. Demin, F. Tsoerbatsoglu, P. Tsiakaras. New mixed ionic-electronic composite materials based on $\text{SrTi}_{0.5}\text{Fe}_{0.5}\text{O}_{3-\delta}$ and $\text{Ce}_{0.8}(\text{Sm}_{0.8}\text{Sr}_{0.2})_{0.2}\text{O}_{2-\delta}$ . Proc. of the 5 <sup>th</sup> European Fuel Cell Piero Lunghi Conference, 11–13 December, 2013. Rome, Italy. P. 305–306.
<b>Тезисы докладов Российских конференций</b>		
241.	1.	Салюлев А.Б., Закирьянова И.Д. Исследование методом спектроскопии КР термической устойчивости трихлорида таллия в среде жидкого, суб- и сверхкритического хлора - Тез. докл. VII Научно-практической конференции с международным участием. г. Зеленоградск (Калининградск. обл.) 16-21 сент., 2013., с. 259.
242.	2.	Закирьянова И.Д. Салюлев А.Б. Спектроскопия комбинационного рассеяния света легколетучих галогенидов в жидком и сверхкритическом состояниях при



		повышенных температурах и давлениях. Там же, с. 259.
243.	3.	Tkachev N.K., Zinatulina A.R. Specific features of dimerisation equilibrium in hard sphere fluid. Abstracts of the XIX international conference on chemical thermodynamics in Russia (June 24-28, 2013 Moscow). – MITHT Publisher, 2013. P. 323.
244.	4.	Peshkina K.G., Tkachev N.K. Theoretical description of the demixing properties of AgI-NaCl within mean spherical approximation. Там же, р..286.
245.	5.	Дмитриев А.С., Цветков Д.С., Медведев Д.А., Пикалова Е.Ю., Филонова Е.А. Кристаллическая структура и физико-химические свойства $Sr_2Mg_{0.25}M_{0.75}MoO_6$ (M=Ni, Zn) // Тезисы докладов XXIII Российской молодежной научной конференции «Проблемы теоретической и экспериментальной химии», Екатеринбург, 23-26 апреля 2013, с. 261.
246.	6.	Фарленков А.С., Ананьев М.В. Моделирование электрохимических свойств электродных материалов на основе 3D-реконструкции микроструктуры. Там же, с. 311-312.
247.	7.	Лягаева Ю.Г., Медведев Д.А., Мурашкина А.А., Филонова Е.А. Особенности структурных и электрических свойств композитов на основе $CeO_2$ -BaCeO <sub>3</sub> , допированного неодимом. Там же, с.334.
248.	8.	Першин П.С., Катаев А.А., Шуруп Н.И., Архипов П.А., Зайков Ю.П. Скорость растворения оксида свинца (II) в эквимольном расплаве KCl-PbCl <sub>2</sub> . Там же, с. 342-343.
249.	9.	Пикалова Е.Ю., Мурашкина А.А., Медведев Д.А., Филонова Е.А. Структурные и электрические свойства композитов на основе $CeO_2$ -SrTiO <sub>3</sub> . Там же, с.346.
250.	10.	Суздальцев А.В., Лимановская О.В., Некрасов В.Н., Храмов А.П., Зайков Ю.П. Анодное поведение платины в расплаве KF-AlF <sub>3</sub> -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . Там же, с.354-356.
251.	11.	Калашнова А.В., Пантюхина М.И. Литийпроводящие твердые электролиты в системе $Li_{2-2x}Sr_xZrO_3$ . Там же, с.356 - 360.
252.	12.	Артамонова Н.А., Никитина Е.В., Филатов Е.С., Олейник К.И. Коррозия стали марки 15X11МФ В Расплаве карбонатов щелочных металлов. Там же, с.380-382.
253.	13.	Бурич А.А., Архипов П.А., Халимуллина Ю.Р., Холкина А.С., Першин П.С., Ефремов А.Н., Молчанова Н.Г., Зайков Ю.П. Получение свинца электрорафинированием в хлоридных расплавах. Там же, с. 388-389.
254.	14.	Степанов Е.А., Холкина А.С., Архипов П.А., Молчанова Н.Г., Зайков Ю.П. Равновесные потенциалы тройных сплавов Pb-(Bi-Sb) в хлоридных расплавах. Там же, С. 397-398.
255.	15.	Медведев Д.А., Мурашкина А.А., Пикалова Е.Ю. Взаимосвязь между структурными, керамическими и транспортными свойствами материалов на основе $CeO_2$ -BaCeO <sub>3</sub> // Материалы междунар. молодеж. науч. форума «Ломоносов-2013» [Электронный ресурс] — М.: МАКС Пресс, 2013. <a href="http://lomonosov-msu.ru/archive/Lomonosov_2013/2345/13453_de64.doc">http://lomonosov-msu.ru/archive/Lomonosov_2013/2345/13453_de64.doc</a>
256.	16.	Бронин Д.И., Кузин Б.Л., Богданович Н.М., Береснев С.М., Осинкин Д.А. Единичные твердооксидные топливные ячейки с тонкослойным электролитом на несущих электродах // Сб. тез. Всероссийской конференции с международным участием «Топливные элементы и энергоустановки на их основе». Черноголовка, 1-5 июля. 2013, с. 40.
257.	17.	Кузьмин А.В., Мещерских, А.Н., Горелов В.П., Строева А.Ю. «Твердые электролиты на основе HfO <sub>2</sub> : высокая проводимость и перспективы применения». Там же. С. 64.
258.	18.	Осинкин Д.А., Бронин Д.И., Береснев С.М., de Haart В., Mertens J., Steinberger-Wilckens R. Деградация электропроводности несущих Ni-YSZ анодов во времени. Там же, с. 107.
259.	19.	Поротникова Н.М., Ананьев М.В., Еремин В.А., Фарленков А.С., Медведев Д.А., Ярославцев И.Ю., Панкратов А.А., Курумчин Э.Х. Деградация катодного

		материала 40об.%LSM64—60об.%10YSZ. Там же, с. 108-109.
260.	20.	Антонова Е.П., Бронин Д.И. Поляризационное сопротивление Pt электродов в контакте с $\text{La}_{0,9}\text{Sr}_{0,1}\text{ScO}_{3-\delta}$ в атмосфере со свободным кислородом. Там же, с.110-111.
261.	21.	Гаврилюк А.Л., Осинкин Д.А., Кузин Б.Л., Бронин Д.И. Вычисление характерных частот релаксации из импедансных спектров методом. Там же. с. 138.
262.	22.	Медведев Д.А., Мурашкина А.А., Демин А.К. Проводимость твердооксидных протонных электролитов в $\text{H}_2\text{-H}_2\text{O-O}_2$ атмосферах. Там же, с.145-146.
263.	23.	Строева А.Ю., Горелов В.П., Кузьмин А.В., Панкратов А.А. «Синтез и свойства плёнок протонного электролита $\text{La}_{0,9}\text{Sr}_{0,1}\text{ScO}_3$ ». Там же, с.163.
264.	24.	Строева А.Ю., Горелов В.П., Кузьмин А.В. «Влияние оксида железа на структуру и свойства протонного электролита $\text{La}_{0,9}\text{Sr}_{0,1}\text{ScO}_{3-\alpha}$ ». Там же. С.164.
265.	25.	Гильдерман В.К., Антонов Б.Д. «Электрофизические свойства катодных материалов $(\text{Pr}_x\text{La}_{1-x})_{1,85}\text{Sr}_{0,15}\text{Ni}_{0,9}\text{Me}_{0,1}\text{O}_4$ » ( $x=0,0; 0,1; 0,5; 0,9$ ; Me = Fe, Co и Cu). Там же, с. 136.
266.	26.	Охлупин Ю.С., Ананьев М.В., Уваров Н.Ф., Беспалко Ю.Н., Садыков В.А. Релаксация электропроводности и микроструктура композитов $\text{La}_{0,8}\text{Sr}_{0,2}\text{Fe}_{0,7}\text{Ni}_{0,3}\text{O}_{3-\square}\text{-Ce}_{0,9}\text{Gd}_{0,1}\text{O}_{1,95}$ . Там же, с. 159.
267.	27.	Фарленков А.С., Ананьев М.В. Моделирование микроструктуры и расчет фактора извилистости для катодных материалов LSM—YSZ. Там же, с. 237.
268.	28.	Нечаев Г.В., Плаксин С.В. Твердые электролиты с натрий-ионной проводимостью в системе $\text{Na}_{2-2x}\text{Al}_{2-x}\text{V}_x\text{O}_4$ // «Успехи химической физики»: Тез. докл. II Всероссийской конф., 19-24 мая 2013 г., г. Черноголовка. – Черноголовка: ИПХФ РАН, 2013, с. 216.
269.	29.	Зайков Ю.П., Исаков А.В., Аписаров А.П., Чемезов О.В. Получение кремния электролизом хлоридно-фторидных расплавов. 12 Андриановская конференция «Кремнийорганические соединения. Синтез, свойства, применение», 25–27 сент. 2013, г.Москва, ИНЭОС РАН. Сб. тез. докладов. Москва, 2013, с.73.
270.	30.	Жук С.И., Зайков Ю.П., Минченко Л.М., Исаков А.В., Чемезов О.В. Влияние добавки КОН на процесс электровосстановления кремния в расплаве $\text{KF-KCl-K}_2\text{SiF}_6$ . Там же, с.138.
271.	31.	Бакланова И.В., Красильников В.Н., Переляева Л.А., Вовкотруб Э.Г. Эмиссионные характеристики наноразмерного диоксида титана, допированного лантаноидами (Sm и Eu) // XVI Международный междисциплинарный симпозиум «Порядок, беспорядок и свойства оксидов» (ODPO-16) 7-12 сентября 2013г, пос. Лоо, с.31-34.
272.	32.	Красильников В.Н., Бакланова И.В., Переляева Л.А., Вовкотруб Э.Г. Синтез и люминесцентные свойства допированных европием формиата и оксида цинка. Там же, с.213-217.
273.	33.	Леонидов И.И., Чернышев В.А., Никифоров А.Е., Вовкотруб Э.Г., Тютюнник А.П., Зубков В.Г. Кристаллическая структура и колебательные свойства германатов с кольцевым анионом $[\text{Ge}_4\text{O}_{12}]^{8-}$ // Всероссийская конференция «Комбинационное рассеяние – 85 лет исследований» 26-29 августа 2013, Красноярск, с.15.
274.	34.	.Leonidjv I.I., Petrov V.P., Chernyshev V.A., Nikiforov A.E., Vovkotrub E.G., Tyutyunnik A.P., Zubkov V.G. Ad Initio Study of Structural and Vibrational Properties of $\text{Y}_2\text{CaGe}_4\text{O}_{12}$ Optical Host // BOOK of ABSTRACTS Of the XV International FEOFILOV Symposium on Spectroscopy of Crystals doped with Rare Earth and Transition Metal Ions, Kazan, 16-20 September 2013. P.106.
275.	35.	Сальников В.В., Вовкотруб Э.Г. Изучение микроструктуры электролита $\text{Ce}_{0,8}\text{La}_{0,2}\text{O}_{2-\delta}$ методами рамановской и импеданс спектроскопии // IX Российская конференция «Физико-химические проблемы возобновляемой энергетики» Санкт-Петербург. 11-14 ноября 2013, с. 54-55.
276.	36.	Фарленков А.С., Ананьев М.В., Антонова Е.П., Еремин В.А., Поротникова Н.М.,

		Курумчин Э.Х. Исследование влияния электроактиватора на кинетику деградации катодных материалов LSM—YSZ // Сборник тезисов Всероссийской научно-практической конференции студентов, аспирантов и молодых ученых с международным участием «Энерго- и ресурс- сбережение. Энерго-обеспечение. Нетрадиционные и возобновляемые источники энергии», Екатеринбург, 17-20 декабря 2013, с.215-217.
277.	37.	Беляков С.А. Синтез $\text{CaV}_{0,5}\text{Mo}_{0,5}\text{O}_3$ и его стабильность в контакте с перспективными твердыми электролитами // Там же, стр. 267
278.	38.	Толкачева А.С., Шкерин С.Н., Калинина Е.Г., Филатов И.Е. Керамика со структурой майенита – молекулярный фильтр для газообразного гелия // Там же, стр. 322
279.	39.	Федотова Е.А., Яковлева Е.В., Толкачева А.С., Корякин К.Е., Шкерин С.Н. Возможность применения $\text{Ca}_{12-x}\text{Fe}_x\text{Al}_{14}\text{O}_{33}$ в качестве анодного материала для топливных элементов // Там же, стр. 327
280.	40.	Фарленков А.С., Ананьев М.В. Влияние процесса огрубления микроструктуры на физико-химические свойства катодных материалов LSM—YSZ // Сборник тезисов XVI конкурса научно-исследовательских работ студентов Свердловской области «Научный олимп», Екатеринбург, 27 ноября 2013.
<b>Тезисы докладов зарубежных конференций</b>		
281.	1.	Osipenko A., Smolenski V., Novoselova A., Maershin A., Kormilytsin M. Promising alloy for separation actinides from lanthanides in molten salt – liquid metal system - 9th Intern. Conf. on the Chemistry and Physics of the Actinide Elements (Actinides 2013)., Karlsruhe, Germany, July 21-26, 2013, Abstracts, P. 3-96.
282.	2.	Smolenski V., Novoselova A., Osipenko A., Kormilytsin M. Perspective alloy for separation actinides from lanthanides in molten salts - 8th Conf.on Sustainable Development of Energy, Water and Environment Systems (SDEWES 2013), Dubrovnik, Croatia, September 22-27, 2013, Abstracts, P. 344.
283.	3.	Tkachev N.K. Zinatulina A.R. Specific features of dimerisation equilibrium in hard sphere fluid - Abstracts of the XIX international conference on chemical thermodynamics in Russia (June 24-28, 2013Moscow). – MITHT Publisher, 2013, P. 323.
284.	4.	Peshkina K.G. Tkachev N.K. Theoretical description of the demixing properties of AgI-NaCl within mean spherical approximation – Ibid, P.286.
285.	5.	Pikalova E.Yu., Medvedev D.A., Pikalov P.S., Murashkina A.A., Korzun I.V., Antonov B.D. One-step combustion synthesis for obtaining Nd-doped $\text{BaCeO}_3\text{-CeO}_2$ materials // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. “Solid State Ionics” Kyoto, Japan, 2013, P. Mon-E-065 (electronic publishing).
286.	6.	Pikalova E.Yu., Pikalov P.S., Murashkina A.A., Medvedev D.A., Plaksin S.V. Microstructure and electrical properties of the composites based on $\text{SrTi}_{0,5}\text{Fe}_{0,5}\text{O}_3$ and $\text{Ce}_{0,8}(\text{Sm}_{0,8}\text{Sr}_{0,2})_{0,2}\text{O}_2$ // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. “Solid State Ionics” Kyoto, Japan, 2013, P. Tue-E-006 (electronic publishing).
287.	7.	Pikalova E.Yu., Pikalov S.M., Gorelov V.S., Pikalov P.S., Ermakov A.V. Structural and electrical properties of composite anodes for electrochemical devices // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. “Solid State Ionics” Kyoto, Japan, 2013. P. Tue-D-074 (electronic publishing).
288.	8.	Filonova E.A., Pikalov P.S., Dmitriev A.S., Medvedev D.A., Pikalova E.Yu. Structural, electrical properties of $\text{Sr}_2\text{Ni}_{0,75}\text{Mg}_{0,25}\text{MoO}_6$ // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. “Solid State Ionics” Kyoto, Japan, 2013. P. Mon-E-023 (electronic publishing)
289.	9.	Osinkin D.A., Zhuravlev V.D., Kuzin B.L., Bogdanovich N.M., Kosov A.V. Ni-YSZ and Ni-SDC anodes made from powders obtained by deposition of nickel oxide on ceramics // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. “Solid State Ionics” Kyoto, Japan, 2013, P. Tue-E-046 (electronic publishing)

290.	10.	Ananyev M.V., Bronin D.I., Eremin V.A., Osinkin D.A., Pankratov A.A., Mertens J., B. de Haart, R. Steinberger-Wilckens. Image analysis and XRF study of nickel phase evolution in anode substrates of SOFC // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. "Solid State Ionics" Kyoto, Japan, 2013. P. Thu-D-078 (electronic publishing)
291.	11.	Gavrilyuk A.L., Osinkin D.A., Kuzin B.L., Bronin D.I. A high-resolution method for analysis of impedance spectra // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. "Solid State Ionics" Kyoto, Japan, 2013. P. Mon-E-087 (electronic publishing).
292.	12.	Porotnikova N.M., Ananyev M.V., Eremin V.A., Antonova E.P., Farlenkov A.S., Ilne A.O., Kurumchin E.Kh. Oxygen isotope exchange in LSM-YSZ composite materials // Progr. 19 <sup>th</sup> Intern. Conf. "Solid State Ionics" Kyoto, Japan, 2013, P. Thu-D-061 (electronic publishing).
293.	13.	Kuimov V.M., Dunyushkina L.A., Balakireva V.B. «Conductivity of thin films and massive ceramic samples of $\text{CaZr}_{0.9}\text{Sc}_{0.1}\text{O}_{3-\delta}$ » // The 19th International Conference on Solid State Ionics. Kioto, Japan. 2-7 June 2013, P.1017.
294.	14.	Isupova L.A., Gerasimov E.Yu., Rogov V.A., Prosvirin I.P., Kulikovskaya N.A., Saputina N.F., D.I. Bronin D.I. $\text{LaFe}_{0.4}\text{Ni}_{0.6}\text{O}_3\text{-CeO}_2$ composites for high-temperature application // Proc. of 21st annual international conference on composites/nano engineering ICCE-21 Tenerife, Spain. CD (electronic publishing)
295.	15.	Filonova E.A., Dmitriev A.S., Tsvetkov D.S., Medvedev D.A., Pikalova E.Yu.. Thermal properties of $\text{Sr}_2\text{Ni}_{0.75}\text{Mg}_{0.25}\text{MoO}_6$ // XIX Intern. Conf. on Chemical Thermodynamics in Russia (RCCT-2013), Moscow, 2013, P. 98.
296.	16.	Isupova L.A., Pinaeva L.G., Ivanov D.V., Gerasimov E.Yu., Bronin D.I. Perovskite-like composite materials for high-temperature application. synthesis by mechanochemical route and properties // Abstr. 4 Int. Conf. "Fundamental Bases of Mechanochemical Technologies" Novosibirsk, 2013, P. 45.
297.	17.	Mansurova A.N., Chumarev V.M., Gulyaeva R.I., Selivanov E.N., Kovrov V.A. «Structure and properties of the cermet on the basis of $\text{NiO-Fe}_2\text{O}_3\text{-Cr}_2\text{O}_3\text{-Cu}$ system». The book of Abstracts of fifteen annual conference - YUCOMAT 2013. Herceg Novi, Montenegro. September 2–6, 2013, P.11.
298.	18.	E.A.Sherstobitova, V.I.Voronin, V.A.Blatov, G.Sh.Shekhtman Crystal structure and cation conductivity in $\text{Li}_4\text{P}_2\text{O}_7$ // International Conf. on Neutron Scattering (ICNS 2013). 8-12 July 2013, Edinburg, UK. Book of Abstracts. Sessiob B, P.9.
299.	19.	Петров Л.А., Шишмаков А.Б., Микушина Ю.В., Вакарин С.В., Семерикова О.Л., Меляева А.А., Зайков Ю.П. Катализ нанокристаллическими оксидными вольфрамовыми бронзами модельного перекисного процесса обессеривания нефтепродуктов. Международная конференция «Каталитические процессы нефтепереработки, нефтехимии и экологии», 15–16 октября 2013, г.Ташкент, Узбекистан. Тезисы докладов. Ташкент, 2013, с.217.