Сведения о ведущей организации

по диссертационной работе Родионовой Екатерины Юрьевны «Коллоидные свойства водных дисперсий гемоглобина, хлорофилла и билирубина»,

представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.11 — коллоидная химия

Полное наименование: Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего профессионального образования «Санкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет)»

Сокращенное наименование:

1.СПбГТИ(ТУ)

2.Санкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет)

Адрес: 190013, Россия, Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 26

Веб-сайт: http://technolog.edu.ru

e-mail (Адрес электронной почты справочной ВУЗа): office@technolog.edu.ru

Канцелярия

тел.: +7 (812) 494-92-45, факс: +7 (812) 712-77-91

Телефон справочной: +7 (812) 494-92-99

Примеры публикаций сотрудников СПбГТИ(ТУ):

- 1. Bibik E.E. Model of the dense part of double layer and equilibrium electrochemical parameters of the surface // Russian Journal of Applied Chemistry. 1999. 72. № 6. C. 964-967.
- 2. Bibik E.E. Selective adsorption of ions and surface potential // Russian Journal of Applied Chemistry. 1999. 72. № 6. C. 960-963.
- 3. Bibik E.E., Semyachkov A.V. Problems of the coagulation kinetics of suspensions // Russian Journal of Applied Chemistry. 2010. 83. № 5. C. 806-810.
- 4. Агрузов П.М., Плешаков И.В., Бибик Е.Е., Шамрай А.В. Магнитооптические эффекты в микроструктурированном волокне, заполненном магнитной жидкостью // Фотон-экспресс. 2013. 110. № 6 С. 130-131.
- 5. Бибик Е.Е. Оптическая диагностика процесса коагуляции // Известия Санкт-Петербургского государственного технологического института (технического университета). 2011. 10. С. 3-5.
- 6. Бибик Е.Е. Безреагентное регулирование скорости коагуляции // Известия Санкт-Петербургского государственного технологического института (технического университета). 2011. № 11. С. 3-8.

- 7. Afanasyev B.N., Akulova Y.P., Kotlyar M.M. Dependence of the energy of surface-active substances/metal interaction on their ionization potentials. evaluation of hydrophilicity of metal // Journal of Solid State Electrochemistry. 1997. 1. N 1. C. 68-76.
- 8. Afanas'ev B.N., Akulova Yu.P., Charykov N.A. The dependence of free adsorption energy on surfactant physicochemical properties // Физикохимия поверхности и защита материалов. 1998. Т. 34. № 3. С. 303-309.
- 9. Афанасьев Б.Н., Акулова Ю.П., Яковлева О.Р. Оценка термодинамических параметров адсорбции органической молекулы на незаряженной поверхности металла // Физикохимия поверхности и защита материалов. 2003. 39. № 4. С. 386-390.
- 10. Бибик Е.Е. О взаимном соответствии основных свойств феррожидкостей // Известия Санкт-Петербургского государственного технологического института (технического университета). 2013. № 22 (48). С. 3-6.
- 11. Колесников А.А., Зарембо Я.В., Пучков Л.В., Зарембо В.И. Электрохимическое восстановление цинка на стальном катоде в слабом электромагнитном поле // Журнал физической химии. 2007. 81. № 10. С. 1914-1916.
- 12. Afanas'ev B.N., Akulova Yu.P., Aleksandrova G.S., Cherepkova I.A. Adsorption of nderivatives of morpholine and cyclohexylamine at the mercury electrode: determining the free energy of adsorption intrinsic to interaction of organic molecules with mercury // Russian Journal of Electrochemistry. 1997. 33. № 7. C. 700-708.
- 13. Cherepkova I.A., Aleksandrova G.S. Influence of electrolyte composition on electrochemical dissolution of 1cr18ni9ti steel in acid media // Russian Journal of Applied Chemistry. 1996. T. 69. № 6. C. 824-827.
- 14. Rutberg F.G., Kolikov V.A., Snegov V.N., Stogov A.Y., Gusarov V.V., Voskresenskaya I.P., Cherepkova I.A. Analysis of physicochemical properties of nanoparticles obtained by pulsed electric discharges in water // Technical Physics. The Russian Journal of Applied Physics. 2012. 57. № 12. C. 1641-1645.
- 15. Korytkova E.N., Maslov A.V., Pivovarova L.N., Drozdova I.A., Gusarov V.V. Formation of $Mg_3Si_2O_5(OH)_4$ nanotubes under hydrothermal conditions // Glass Physics and Chemistry. 2004. 30. N 1. C. 51-55.
- 16. Альмяшева О.В., Гусаров В.В. Зародышеобразование в средах с распределенными в них наночастицами другой фазы // Доклады Академии наук. 2009. 424. № 5. С. 641-643.
- 17. Красилин А.А., Альмяшева О.В., Гусаров В.В. Влияние строения исходной композиции на формирование нанотубулярного гидросиликата магния // Неорганические материалы. 2011. 47. 10. С. 1222-1226.
- 18. Alekseev N.I., Arapov O.V., Belozerov I.M., Osipov Yu.G., Polovtsev S.V., Semenov K.N., Charykov N.A., Izotova S.G. Formation of carbon nanostructures during the electrolytic production of alkali metals // Russian Journal of Physical Chemistry A. 2005. 79. № SUPPL.1.
- 19. Алексеев Н.И., Изотова С.Г., Осипов Ю.Г., Половцев С.В., Семенов К.Н., Сироткин А.К., Чарыков Н.А., Керножицкая С.А. Получение углеродных нанотрубок в реакциях самораспространяющегося высокотемпературного синтеза // Журнал технической физики. 2006. 76. № 2. С. 84-89.