

- записки Комсомольска-на-Амуре государственного технического университета. – Т.1-1 (13). – 2013. – С.99-105.
8. Назарко О.Б., Зарубина Р.Ф. Применение бадинского цеолита для удаления фосфатов из сточных вод // Известия Томского политехнического университета. – Т. 322. – Вып.3. – 2013. – С. 11-14.
 9. Марков В.Ф., Иканкина Е.В. Исследование ионообменных свойств композиционного сорбента на основе катионита КУ-2х8 и гидроксида железа (III) по отношению к ионам меди (II) // Сорбционные и хроматографические процессы. – 2010. – Т.10. – Вып. 6. – С. 830-839.
 10. Вячеславов А.С., Померанцева В.А. Измерение площади поверхности и пористости методом капиллярной конденсации азота. Методическая разработка. МГУ им. М.В. Ломоносова. – Москва. – 2006. – 55 с.
 11. ГОСТ ISO 1304-2013 Ингредиенты резиновой смеси. Углерод технический гранулированный. Определение числа адсорбции йода. Введен с 2008.07.01. – М.: Стандарт информ, 2009.
 12. Ларионов Н.С., Боголицын К.Г., Богданов М.В., Кузнецова И.А. Характеристика сорбционных свойств верхового торфа по отношению к d- и p- металлам // Химия растительного сырья. – 2008. – №4. – С. 147-152.
 13. Cary T. Chiou Partition and Adsorption of Organic Contaminants in Environmental Systems. – 2002. ISBN: 0-471-23325-0
 14. Skopp, J. (2009). Derivation of the Freundlich Adsorption Isotherm from Kinetics. Journal of Chemical Education, 86(11), 1341. doi:10.1021/ed086p1341
 15. Николаев К.М., Поляков Н.С. Дискуссия // Адсорбция и пористость: тр.4 Всесоюз. Конф. По теоретическим вопросам адсорбции. – М.: Наука, 1976. – С. 278-279.