Тематический раздел: Квантово-химические исследования. Подраздел: Физическая органическая химия.

Полная исследовательская публикация

Регистрационный код публикации: 12-30-5-25

Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции "Бутлеровские чтения". http://butlerov.com/readings/ Поступила в редакцию 24 мая 2012 г. УДК 539.196.

Ab-initio исследование сольватации лития в ацетонитриле

© Эркабаев Александр Мухтарович, 1+ Попов Сергей Эдуардович^{2*} и Бушкова Ольга Викторовна

 1 Институт высокотемпературной электрохимии УрО РАН. Ул. С. Ковалевской/Академическая/Комсомольская 22/20/14. 620219. Екатеринбург, ГСП-146. Тел.: (8343) 362-34-89. E-mail: aerkabaev@mail.ru ² Уральский федеральный университет. Ул. Мира 19. г. Екатеринбург, 620002. Тел.: (8800) 100-50-44. E-mail: contact@ustu.ru

*Ведущий направление; *Поддерживающий переписку

Ключевые слова: литий, ацетонитрил, сольватация, ab-initio.

Аннотация

Квантово-химическими методами изучены структуры и энергетические характеристики иона лития, сольватированного молекулами ацетонитрила. Рассмотрено образование первой и второй координационной сферы. Проведена оценка точности расчетов и выбор базисного набора. Для получения корректных результатов расчетов был выбран метод RHF+MP2 с базисом 6-311G**. Установлено, что возможно формирование любого сольвата Li⁺(CH₃CN)_n (n = 1-6) с молекулами ацетонитрила в первой координационной сфере, однако анализ их структурных и энергетических параметров указывает на то, что наиболее вероятным является сольват с n = 4. Показано, что n = 6 соответствует максимально возможному числу молекул ацетонитрила в первой координационной сфере катиона лития.

Установлено, что формирование второй координационной сферы Li⁺ в ацетонитриле маловероятно. Для каждого устойчивого кластера Li⁺(CH₃CN)_n рассчитан полный ИК спектр. Получена новая информация о проявлении геометрии сольвата в колебательном спектре. Наиболее характеристичные полосы поглощения, вызванные колебаниями Li⁺ и координированными молекулами растворителя как целого, относятся к длинноволновому диапазону спектра (0-700 см-1). Каждый устойчивый сольватный комплекс характеризуется индивидуальным набором полос поглощения в этой области, что может быть использовано для идентификации состава и геометрии сольвата.