

Примечание: Биографические сведения авторов смотри в *Бутлеровских сообщениях*. 2002. Т.2. №6. 31. (код rho5)

Предыдущее сообщение этой серии смотри в *Бутлеровских сообщениях*. 2004. Т.5. №2. 44. (код rho16)

Следующее сообщение этой серии смотри в *Бутлеровских сообщениях*. 2004. Т.5. №3. 22. (код rho18)

УДК 547.68+541.124/128. Поступила в редакцию 7 июня 2004 г.

Тематическое направление: Влияние среды на реакционную способность. Часть VI.

К ВОПРОСУ О ФИЗИЧЕСКОМ СМЫСЛЕ ДИССИПАТИВНЫХ КОНСТАНТ РАСТВОРИТЕЛЕЙ

© **Урядов Владимир Георгиевич⁺** и **Офицеров Евгений Николаевич***

Кафедра органической химии. Казанский государственный технологический университет.

Ул. К. Маркса, 68. г. Казань 420015. Республика Татарстан. Россия. Тел.: (8432) 721-253. E-mail: uryadov@kstu.ru

*Ведущий направление; ⁺Поддерживающий переписку

Ключевые слова: реакции циклоприсоединения, природа среды, потенциал межмолекулярного взаимодействия.

Резюме

Рассмотрена взаимосвязь диссипативных констант растворителей с параметрами, характеризующими физико-химические свойства соединений и соответствующих жидкостей: потенциал ионизации, энтальпия испарения, диэлектрическая проницаемость, показатель преломления, произведение молекулярной массы на значение топологического индекса в степени две третьих. Полученные зависимости позволяют высказать предположение, что диссипативные константы являются характеристиками потенциала межмолекулярного взаимодействия. Причем первая диссипативная константа, характеризует взаимодействие молекул растворителя с молекулами, участвующими в химическом превращении, на разных фазах колебательного процесса. Вторая диссипативная константа, характеризует взаимодействие молекул растворителя сольватной оболочки друг с другом.