

**Примечание:** Биографические сведения авторов смотри в *Бутлеровских сообщениях*. **2002**. Т.2. №6. 31. (код rho5)  
Предыдущее сообщение этой серии смотри в *Бутлеровских сообщениях*. **2003**. Т.4. №3. 1. (код rho13)  
Следующее сообщение этой серии смотри в *Бутлеровских сообщениях*. **2004**. Т.5. №2. 44. (код rho16)  
Поступила в редакцию 22 января 2004 г. УДК 547.68+541.124/128

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

## **ДИССИПАТИВНАЯ КОНСТАНТА РАСТВОРИТЕЛЕЙ.**

© **Урядов Владимир Георгиевич<sup>+</sup> и Офицеров Евгений Николаевич\***  
*Кафедра органической химии. Казанский государственный технологический университет.*  
*Ул. К. Маркса, 68. г. Казань 420015. Россия. Тел.: (8432) 721-253; E-mail: uryadov@kstu.ru*

\*Ведущий направление; <sup>+</sup>Поддерживающий переписку

**Ключевые слова:** реакции  $[4\pi+2\pi]$ -циклоприсоединения, топологический индекс Винера, влияние растворителя, диссипативная структура, диссипативная константа растворителя.

### **Резюме**

Рассмотрена взаимосвязь характеристик динамических свойств молекул с параметрами, численно характеризующими изменение структуры при переходе от реагентов к продуктам и параметром, численно характеризующим положение переходного состояния на координате реакции. Получены графические зависимости, отражающие различный характер влияния среды на протекание реакций  $[4\pi+2\pi]$ -циклоприсоединения. Вводится понятие диссипативной константы растворителей. Константа определена как коэффициент пропорциональности между отношением параметров активации и величиной, характеризующей положение переходного состояния на координате реакции.