

**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. №3. 22. (код rho18)

Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции "Бутлеровские чтения". <http://butlerov.com>  
Поступила в редакцию 11 октября 2004 г. УДК 547.68+541.124/128

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

## К ВОПРОСУ АКТИВАЦИИ РЕАКЦИЙ ЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЯ В РАСТВОРЕ.

© **Урядов Владимир Георгиевич**<sup>1+</sup> и **Офицеров Евгений Николаевич**<sup>2\*</sup>

<sup>1</sup> Кафедра органической химии. Казанский государственный технологический университет.

Ул. К. Маркса, 68. г. Казань 420015. Республика Татарстан. Россия. Тел.: (843) 2721-253. E-mail: [uryadov@kstu.ru](mailto:uryadov@kstu.ru)

<sup>2</sup> Кафедра общей химии. Казанский государственный технический университет им. А.М. Туполева. Ул. К. Маркса, 10.  
г. Казань 420111. Республика Татарстан. Россия. Тел.: (843) 231-02-01. Факс: (843) 236-60-32.

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

**Ключевые слова:** реакции циклоприсоединения, энергия активации, уравнение Клапейрона-Клаузиуса.

### Резюме

Рассмотрена взаимосвязь энергии активации реакций диенового синтеза и 1,3-диполярного циклоприсоединения с разностью значений топологического индекса Винера молекул реагентов и продуктов, а также критическим давлением в степени, определяемой параметрами, характеризующими изменение структуры при переходе от реагентов к продуктам и величиной «х», характеризующей положение переходного состояния на координате реакции.