

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

Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции "Бутлеровские чтения". <http://butlerov.com/readings/>
Предыдущее сообщение этой серии смотри в *Бутлеровских сообщениях*. 2005. Т.5. №2. 1. (код 5-6-2-1)
Поступила в редакцию 20 января 2005 г. УДК 547.68+541.124/128

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

ЭНЕРГИЯ АКТИВАЦИИ РЕАКЦИИ ЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЯ В РАСТВОРЕ КАК СТЕПЕННАЯ ФУНКЦИЯ ЭНТАЛЬПИИ ИСПАРЕНИЯ РАСТВОРИТЕЛЯ.

© **Урядов Владимир Георгиевич**¹⁺ и **Офицеров Евгений Николаевич**^{2*}

¹Кафедра 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

²Кафедра химии и технологии биомедицинских препаратов. Российский химико-технологический университет им. Д.И. Менделеева. Миусская пл., 9. г. Москва 125047. Россия. Тел.: (495) 978-32-61. E-mail: ofitser@mail.ru

*Ведущий направление; ⁺Поддерживающий переписку

Ключевые слова: реакции циклоприсоединения, энергия активации, энтальпия испарения, критические параметры.

Резюме

Рассмотрена взаимосвязь энергии активации реакций диенового синтеза и 1,3-диполярного циклоприсоединения в растворе с энтальпией испарения растворителя. Показано, что энергии активации может быть рассмотрена как показательная функция энтальпии испарения с нецелочисленным показателем степени. Коэффициент пропорциональности между указанными величинами характеризуется числом кратным 0.25.