

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

## **ВЗАИМОСВЯЗЬ ЭНЕРГИИ АКТИВАЦИИ РЕАКЦИИ ЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЯ В РАСТВОРЕ И ЭНТАЛЬПИИ ИСПАРЕНИЯ РАСТВОРИТЕЛЯ.**

© **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) 272-12-53. 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 жидкофазных реакций диенового синтеза и 1,3-диполярного циклоприсоединения с величиной, характеризующей энтальпию фазового перехода первого рода. Установлено, что коэффициент пропорциональности между указанными величинами характеризуется числом кратным 0.25.