

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

ВЗАИМОСВЯЗЬ ЭНЕРГИИ АКТИВАЦИИ РЕАКЦИИ ЦИКЛОПРИСОЕДИНЕНИЯ В РАСТВОРЕ И 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.: (843) 272-12-53. E-mail: uryadov@kstu.ru

²Кафедра 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; [†]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.