

1. Горбов А. Ф.—Геохимия бора. Л., Недра, 1976, с. 35.
2. Шамирян П. С., Тарасова Г. Н., Виноградов Е. Е.—ЖНХ, 1986, т. 31, № 2, с. 515.
3. Кешан А. Д.—Синтез боратов в водном растворе. Рига, Изд. АН Латв. ССР, 1955, с. 49.
4. Будяк Н. Ф., Зельцер Е. Ю., Шестакова Е. И.—Анализ магнитных сплавов. М., Металлургия, 1971, с. 39.
5. Пилипенко А. Т., Фалендыш Н. Ф., Пархоменко Е. П.—Химия и технология воды. 1982, т. 4, № 2, с. 136.

Армянский химический журнал, т. 39, № 9, стр. 590—591 (1986 г.)

УДК 54787

СИНТЕЗ ω, ω' -ДИ(3,5-ДИАЛКИЛ-2,4,6-ТРИОКСОГЕКСАГИДРО-1,3,5-ТРИАЗИНИЛ-1)-*n*-КСИЛОЛА

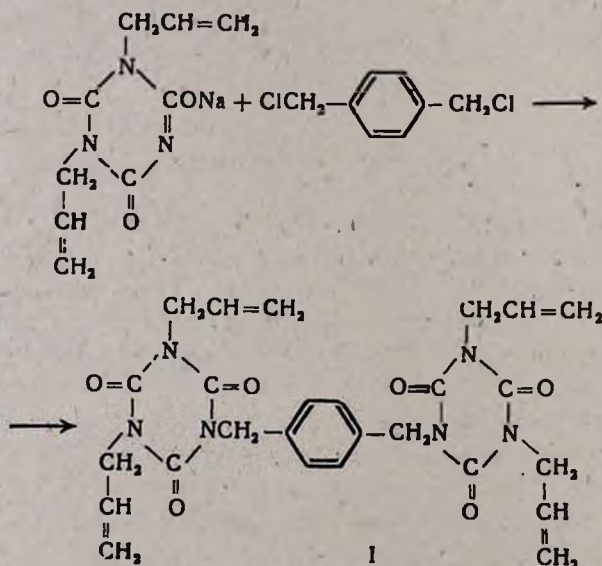
А. А. БАБАЯН, А. К. АИРАПЕТЯН и Г. Т. ЕСАЯН

Институт органической химии АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 15 V 1985

Ранее нами исследовалась реакция натрийдиаллилизотиоцианурата с некоторыми α, ω -дигалондными соединениями аллильного типа [1].

Было интересно осуществить также реакцию натрийдиаллилизотиоцианурата с *n*-ксилилендихлоридом, который можно рассматривать как фенилог 1,2-дихлорэтана. Установлено, что при соотношении реагентов 2 : 1 образуется продукт дизамещения с 82—83% выходом.



ω, ω' -ди(3,5-Диаллил-2,4,6-триоксогексагидро-1,3,5-триазинил-1) - *n* - ксилол (I) испытан в качестве модификатора известного клея на основе эпоксидиановой смолы ЭД-20 и отвердителя—малеинового ангидрида.

Установлено, что введение I в состав клея в качестве модификатора улучшает его физико-механические свойства (прочность при отрыве 610 кг/см^2 , в то время как у эталона— 530 кг/см^2) [3].

Экспериментальная часть

ω, ω' -ди(3,5-Диаллил-2,4,6-триоксогексагидро-1,3,5-триазинил-1) - *n*-ксилол. Смесь 4,6 г (0,02 моля) натрийдиаллилизотиоцианурата, 0,3 г (0,075 моля) порошкообразного едкого натра и 10 мл ДМФА перемешивают и нагревают на водяной бане при $90-95^\circ$ 15—20 мин, после чего в течение 20 мин прибавляют раствор 1,75 г (0,01 моля) *n*-ксилилендихлорида в 5 мл ДМФА. Перемешивание и нагревание продолжают еще 8 ч по методу работы [2]. Реакционную смесь оставляют на 24 ч, после чего отфильтровывают от образовавшегося хлористого натрия. Из фильтрата отгонкой удаляют растворитель. Остаток обрабатывают 20 мл 1% водного раствора аммиака, образовавшиеся кристаллы отфильтровывают, сушат на воздухе. Получают 4,3 г (83%) ω, ω' -ди(3,5-диаллил-2,4,6-триоксогексагидро-1,3,5-триазинил-1)-*n*-ксилола с т. пл. $115-117^\circ$. Найдено %: С 60,28; Н 5,70; N 15,78, $\text{C}_{26}\text{H}_{28}\text{N}_6\text{O}_6$. Вычислено %: С 60,60; Н 5,40; N 16,15, М (эбулиоскопически) 518,2, вычислено 520. Бромное число 122,3, вычислено—123. ИК спектр, см^{-1} : 3100, 1645, 990, 940 ($\text{CH}=\text{CH}_2$), 1695 ($\text{C}=\text{O}$), 1550, 1520, 730 (аром. кольцо).

ЛИТЕРАТУРА

1. Айрапетян А. К., Есаян Г. Г., Бабаян А. А. — Арм. хим. ж, 1982, т. 35, № 4, с. 262.
2. Човник Л. И., Пазенко З. Н., Корнев К. А., Хоменкова К. К. — ЖОрХ, 1965, т. 1, с. 1742.
3. Авт. свид. 910622 (1981), СССР/Есаян Г. Т., Айрапетян А. К. Бюлл. изобр. 1982, № 9.

Армянский химический журнал, т. 39 № 9, стр. 591—592 (1986 г.)

УДК 547.473.207(088.8)

ПИНАКОЛИНОВАЯ ПЕРЕГРУППИРОВКА 2-(2'-МЕТИЛ-2',3'-ДИОКСИ)ПРОПИЛ-4-АМИЛ-4-БУТАНОЛИДА

В. С. АРУТЮНЯН, О. МИ НАМ, Т. В. КОЧИКЯН и А. А. АВЕТИСЯН

Ереванский государственный университет

Поступило 16 VI 1986

Пинаколиновая перегруппировка α -гликолей различных гетероциклических систем изучена мало [1—3]. Данные относительно α -гликолей, содержащих лактонное кольцо, отсутствуют.

Нами установлено, что 2-(2'-метил-2',3'-диокси)пропил-4-амил-4-бутанолид (I) в условиях пинаколиновой перегруппировки превращается в 2-(2'-формил)пропил-4-амил-4-бутанолид (II).