

Взаимодействие смеси этокси(диэтиламино)метана II и N-метилоксазолидина с тетрабутилдибораном. К смеси 6,2 г (0,0476 моля) соединения I и 4,1 г (0,0471 моля) N-метилоксазолидина при перемешивании маленькими порциями, поддерживая температуру реакционной смеси 16—20°, прибавляли 6,0 г (0,0238 моля) тетрабутилдиборана. После 20 ч стояния при комнатной температуре перегонкой реакционной смеси в присутствии охлаждаемого до —70° змеевникового приемника получено 4,4 г (55%) этокси(дибутил)борана с т. кип. 60°/4 мм рт ст, n_D^{20} 1,4170 [3] и 3 г смеси веществ, перегнавшейся при 85—105°/3 мм рт ст и ближе не изученной.

Перегонкой содержимого змеевникового приемника получено 2,6 г (62,6%) диэтилметиламина с т. кип. 60—62°/650 мм рт ст, n_D^{20} 1,3905 [4]. M_n , определенный титрованием,—92. Вычислено M_n —87. Получена также фракция (3 г), перегнавшаяся при 98—100°/650 мм рт ст, n_D^{20} 1,4340, являющаяся, по данным ГЖХ и ПМР, смесью диэтилметиламина, аминоксифира и N-метилоксазолидина с явным преобладанием последнего.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Багдасарян Г. Б., Бадалян К. С., Инджикян М. Г.—Арм. хим. ж., 1976, т. 29, № 2, с. 179.
2. Багдасарян Г. Б., Бадалян К. С., Инджикян М. Г.—Арм. хим. ж., 1979, т. 32, № 3, с. 203.
3. Михайлов Б. М., Вавер В. А., Бубнов Ю. Н.—ДАН СССР, 1959, т. 126, № 3, с. 575.
4. Словарь орг. соед. М., ИЛ, 1949, с. 674.
5. Knorr L., Matthes H.—Chem. Ber., 1901, Bd. 74, № 3, S. 2484.
6. Васильев Л. С., Веселовский В. В., Михайлов Б. М.—Изв. АН СССР, сер. хим., 1977, № 5, с. 1126.
7. Словарь орг. соед. М., ИЛ, 1949, с. 888.

Армянский химический журнал, т. 45, № 1—2, стр. 143—145 (1992 г.)

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 547.491.8+547.491.8(088.8)+547.715

ОЛИГОИМИДЫ, СОДЕРЖАЩИЕ СИММ-ТРИАЗИНОВЫЕ ЦИКЛЫ

М. Л. ЕРИЦЯН, Р. А. КАРАМЯН и Т. В. АЙКУНИ

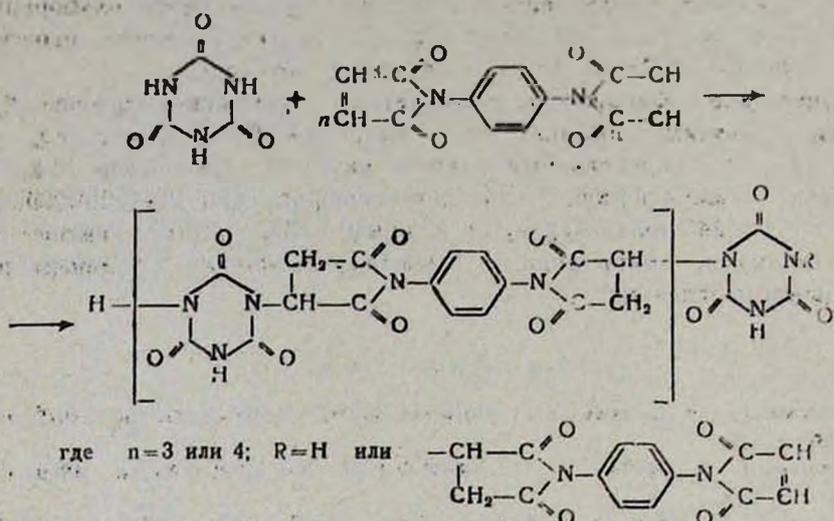
Армянский государственный педагогический институт им. Х. Абовяна, Ереван

Поступило 3 XI 1989

В данном сообщении рассматриваются возможности получения линейных поликонденсатов на основе изоциануровой кислоты и N,N'-замещенных производных маленнимиды. Из-за линейной структуры синтезированные олигоимиды растворяются в ряде органических растворителей.

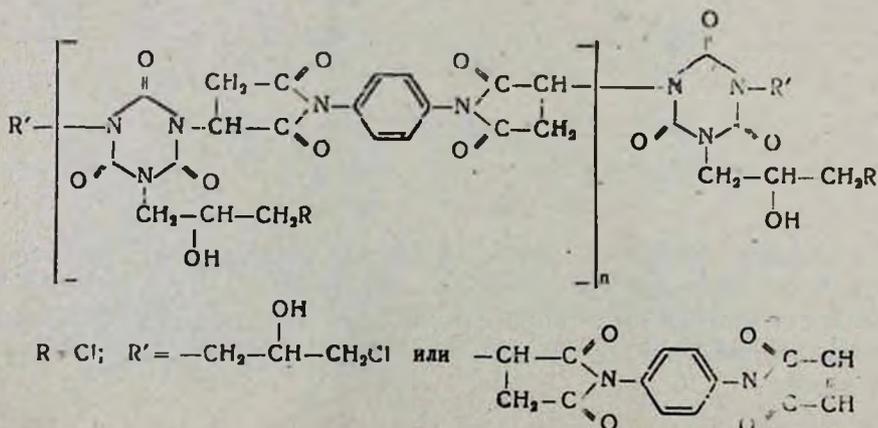
Олигоимиды интересны тем, что разработанные композиции на их основе могут отличаться высокими физико-механическими, тепло- и термостойкими характеристиками.

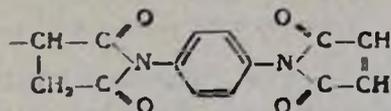
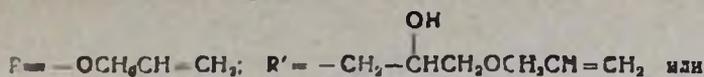
Получение олигомеров на основе изоциануровой кислоты и N,N'-фениленбисмалеинида проводилось в диметилформамиде при 125—130° в течение 3,5—4 ч. Реакция миграционной поликонденсации между вышеуказанными соединениями представляется в следующем виде:



Согласно представленной структуре, третья $>N-H$ -группа симм-триазина в олигомере не принимает участия в миграционной конденсации с N,N'-фениленбисмалеинимидом, что, по-видимому, связано со стерическими затруднениями подхода объемного бисмалеинимидного мономера к свободной $>N-H$ -группе, если две $>N-H$ -группы симм-триазина уже вступили в реакцию поликонденсации с указанным бисимидом.

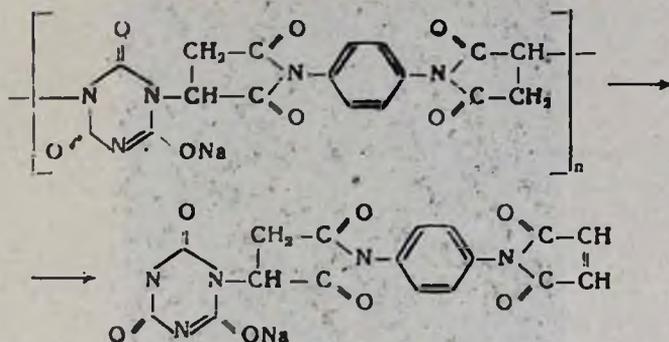
С целью улучшения растворимости, технологичности использования, а также способности образования трехмерных сеток полученные олигомеры модифицировались менее объемистыми соединениями, содержащими глицидиловые группы. Структура модифицированных олигомеров представляется в следующем виде:





При 80—85° синтезированный олигомер обрабатывался 0,1 М водным раствором NaOH, получена его натриевая соль, имеющая хорошую растворимость в воде.

Олигомерную соль можно представить в виде:



Олигомер и модифицированные на его основе продукты исследовались современными физико-химическими методами и элементарным анализом.

Дукопись депонирована в ВИНТИ.

Регистрационный № 4847—В91

от 28 декабря 1991 г.

Библ. ссылок 5