

разона. Молекулярный вес, определенный эбулиометрически, оказался равным 1040. Найдено %: С 81,96; Н 6,41. C_9H_6O . Вычислено %: С 83,08; Н 5,61. По данным ИК спектров, полимер содержит бензольное кольцо (710, 760, 1505, 1590, 3040, 3070 cm^{-1}) и двузамещенную тройную связь (2200 cm^{-1}). Титрованием установлено образование 2 *g*-ат ионного галогена на 1 моль прореагировавшей соли.

ЛИТЕРАТУРА

1. А. Т. Бабалян, Э. О. Чухаджян, Г. Т. Бабалян, И. А. Абрамян, ДАН Арм. ССР, 48, 1, 54 (1969).
2. А. Т. Бабалян, Г. Т. Мартиросян, М. Г. Инджикян, Н. М. Давтян, Р. Б. Минасян, ДАН Арм. ССР, 39, 2, 99 (1964).
3. А. Т. Бабалян, Э. О. Чухаджян, Эл. О. Чухаджян, Р. П. Бабалян, ЖОрХ, 10, 1638 (1974).
4. А. Т. Бабалян, Э. О. Чухаджян, Эл. О. Чухаджян, ЖОрХ, 7, 470 (1970).
5. Справочник химика, 1965 г., т. 3, Изд. «Химия», М.—Л., стр. 954.
6. L. Claiseu, Ber., 31, 1021 (1898).

Армянский химический журнал, т. 37, № 10, стр. 667—668 (1984 г.)

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 66.095.14

ЧЕТВЕРТИЧНЫЕ АММОНИЕВЫЕ СОЛИ В РЕАКЦИЯХ АЛКИЛИРОВАНИЯ

XXII. СИНТЕЗ БЕНЗИЛОВЫХ ЭФИРОВ

Г. О. ТОРОСЯН, С. Л. ПАРАВЯН, А. Т. БАБАЯН

Институт органической химии АН Армянской ССР, Ереван

Алкилированы хлористым бензилом (ХБ) в условиях межфазного катализа бутиловый, гептиловый, дециловый, аллиловый и бензиловый спирты в водно-щелочной среде (или с порошкообразной щелочью) в присутствии каталитических количеств катамина АБ или хлористого триэтилбензиламмония (ТЭБА). В реакционной смеси наряду с алкилированием исходного спирта имеет место гидролиз ХБ с последующим образованием дибензилового эфира (ДБЭ). В отсутствие катализатора образуется небольшое количество продукта алкилирования исходного спирта, гидролиз же ХБ не имеет места. С целью подавления гидролиза и понижения выхода ДБЭ применяли порошок щелочи, инертный растворитель и избыток спирта. Наилучшие результаты получены при использовании порошка щелочи и избытка спирта, но все-таки, наряду с целевым продуктом, образуется до 5—7% ДБЭ, что, вероятно, является следствием присутствия небольшого количества влаги, попадающей в реакционную смесь с катализатором и щелочью.

С целью полного исключения образования ДБЭ использовали обезвоженные порошкообразные едкое кали, едкий натр и обезвоженный катамин АБ или ТЭБА. В этих условиях образуется несимметричный эфир

с количественным выходом. При алкилировании хлористым бензилом первичного спирта с обезвоженной щелочью в диметоксиэтаноле также исключается гидролиз ХБ, но в этой системе спирт алкилируется значительно медленнее.

С количественным выходом получен ДБЭ из хлористого бензила в водно-щелочной среде (катализатор—катамин АБ) и в суперосновной среде—КОН-ДМСО.

Полученные данные позволили предложить условия получения алкилбензиловых эфиров с количественным выходом, исключаящие образование побочного ДБЭ, и условия получения ДБЭ с количественным выходом из хлористого бензила в водно-щелочной среде и в суперосновной среде.

Табл. 3, библи. ссылок 16.

Поступило 6 III 1984

Полный текст статьи депонирован в ВИНТИ.

Регистрационный № 5388—84 Деп.

от 24 июля 1984 г.