

ному раствору 0,01 моля соединения III в 10 мл абс. эфира прибавляют эфирный раствор хлористого водорода до прекращения выделения мути. Кристаллический продукт отфильтровывают, промывают эфиром и сушат в эксикаторе. Выходы полученных гидрохлоридов приведены в табл. 2.

2-Метиламино-4,6-бис-изопропиламино-симм-триазин (II). Смесь 1,3 г (0,005 моля) 2-N-метил-N-цианамино-4,6-бис-изопропиламино-симм-триазина и 3,5 г 10% водного раствора едкого кали кипятят в течение 10—12 ч. Экстрагируют эфиром, высушивают и удаляют эфир. Получают 0,4 г (71,4%) соединения II, т. пл. 66—68°. Найдено %: N 37,40. C₁₀H₂₀N₆. Вычислено %: N 37,5 [2].

ЛИТЕРАТУРА

1. В. В. Довлатян, Э. Н. Амбарцумян, Л. А. Хачатрян, Арм. хим. ж., 35, 684 (1982).
2. Л. П. Кофман, А. А. Серго, В. С. Гаевая, Авт. свид. СССР № 382631 (1973); РЖХ, 17Н, 739 (1973).

Армянский химический журнал, т. 35, № 12, стр. 801—802 (1982 г.)

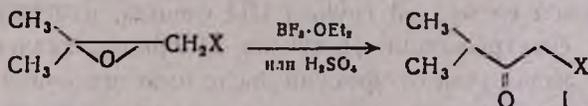
ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 547.261/268

УДОБНЫЙ СИНТЕЗ ИЗОПРЕНОИДНЫХ 1-ГАЛОГЕН- -3-МЕТИЛ-2-БУТАНОНОВ

Для получения изопреноидного 1-бром-3-метил-2-бутанона (I) в литературе описан ряд методов, включающих бромирование метилизопропилкетона [1], реакцию бромангидрида изомаляной кислоты с диазо-метаном [2] и др. [3]. Выходы 46—74%.

Нами обнаружено, что Ia можно получать изомеризацией доступного [4] 1-бром-2,3-эпоксид-3-метилбутана под влиянием эфирата трехфтористого бора или конц. серной кислоты. Аналогично идет реакция с 3-метил-1-хлор-2,3-эпоксидбутаном.



а. X = Cl; б. X = Br

В тех же условиях другие катализаторы (хлористый цинк, окись алюминия, *n*-толуолсульфокислота и т. д.) приводят к смеси продуктов.

К 0,1 моля эпоксигалогенида в 25 мл бензола медленно прикапывают 0,05 моля BF₃·OEt₂ (или прибавляют каплю серной кислоты), перемешивают 30 мин, обрабатывают насыщенным раствором соды, эфиром, высушивают, перегоняют. Выход Ia 79%, т. кип. 140°/650 мм, n_D^{20} 1,4420 [5]. Выход Ib 74%, т. кип. 60°/14 мм, n_D^{20} 1,4685 [2]. Спектры ПМР Ia, м. д.: 4,11 с (CH₂), 1,09 д (CH₃), 2,85 м (CH); Ib — 3,95 с (CH₂), 1,16 д (CH₃), 3 м (CH).

ЛИТЕРАТУРА

1. J. P. Guett, N. Spassky. Bull. Soc. Chim. Fr., 1972, 4217.
2. Т. И. Темникова, В. А. Кропачев, ЖОХ, 21, 501 (1951).
3. C. Rolf, R. Christoffer, Acta Chem. Scand., 1328, 1060 (1974); V. Jean, B. Cathy Mmr, J. F. Normant, C. r., C276, 433 (1973); Von H. Bilke, G. Collin, Ch. Duschner, W. Hobold, J. Pract. Chem., 311 (6), 1037 (1969).
4. А. А. Петров, ЖОХ, 15, 931 (1945).
5. A. Murayama, S. Tamura, Agr. Biol. Chem., 31 (1), 130 (1970); C. A., 72, 89720 (1970).

П. И. КАЗАРЯН,
С. В. АВАКЯН,
А. А. ГЕВОРКЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 16 VI 1982

Армянский химический журнал, т. 35, № 12, стр. 802—803 (1982 г.)

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 535—15; 538.12; 538.6; 547.447

ЗАВИСИМОСТЬ МЕЖМОЛЕКУЛЯРНЫХ ВЗАИМОДЕЙСТВИЙ НЕКОТОРЫХ БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫХ КАРБОНИЛСОДЕРЖАЩИХ СОЕДИНЕНИЙ ОТ ВНЕШНЕГО МАГНИТНОГО ПОЛЯ

Л. В. ХАЖАКЯН и С. К. ХАЧАТУРЯН

Институт тонкой органической химии им. А. Л. Мнджояна
АН Армянской ССР, Ереван

Методом ИКС исследовано влияние внешнего магнитного поля (МП) (1000 и 14100 Э) на межмолекулярные взаимодействия некоторых ароматических кетонов и тиоурацилов с фенолом в растворе хлороформа.

Количественная характеристика ассоциаций изучена по интенсивности поглощения свободной группы ОН фенола, измеренной методом инфракрасной спектроскопии. Получено 75 кривых зависимости изменения состава ассоциатов от времени после омагничивания. Первое, что при этом следует отметить—разброс полученных данных. В 95% случаев (71 кривая) отмечено уменьшение количественных характеристик ассоциатов в среднем на 5%. В большинстве случаев после омагничивания интенсивность мономера увеличивается и через 120' снижается. В восьми случаях наблюдалось неравномерное увеличение интенсивности мономера. Сравнительно большой разброс получается при обработке слабым МП (1000 Э), тогда как обработка в сильном МП (14100 Э) дает хотя и разброс данных, но уже в узком интервале.

Исходя из проведенных измерений доказанным можно считать, что в магнитном поле 2—10% ассоциатов распадаются на мономеры. Основываясь на полученных нами результатах, что в МП распадаются ас-