

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

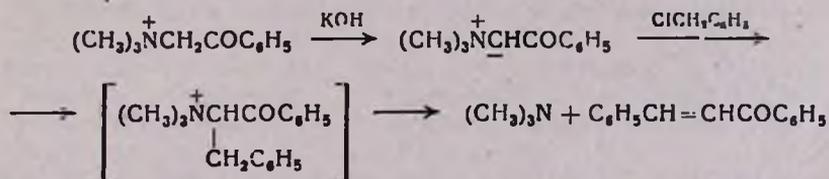
УДК 547.661.52+66.095.25

АЛКИЛИРОВАНИЕ БРОМИСТОГО
ТРИМЕТИЛФЕНАЦИЛАММОНИЯ ХЛОРИСТЫМ
БЕНЗИЛОМ В СУПЕРОСНОВНОЙ СРЕДЕ

Ранее была показана возможность использования в роли С-Н кислот четвертичных аммониевых солей (ЧАС) при алкилировании галоидными алкилами в водно-щелочной среде [1].

В настоящем сообщении описывается аналогичная реакция в суперосновной среде (ДМСО, КОН).

Показано, что бромистый триметилфенациламмоний при взаимодействии с хлористым бензилом в диметилсульфоксиде с порошкообразным едким кали подвергается алкилированию с последующим β-отщеплением бензилиденацетофенона (халкона).



Наряду с халконом образуется дибензиловый эфир, а также бензиловый спирт.

Чистота халкона проверена ТСХ на пластинках силуфол UV-254, строение подтверждено данными ИК и ПМР спектров, а также идентификацией с известным образцом [1]. Дибензиловый эфир и бензиловый спирт идентифицированы с известными образцами по ГЖХ.

Взаимодействие бромистого триметилфенациламмония с хлористым бензилом. Смесь 6,4 г (0,025 моля) соли, 3,8 г (0,03 моля) хлористого бензила, 2,8 г порошкообразного едкого кали и 10 мл свежеперегнанного ДМСО нагревалась 3 ч при 60°. Продукты реакции отфильтровывались, промывались 5 мл воды. Экстракт высушивался над сульфатом магния. Перегонкой получено 2,9 г (56,9%) бензилиденацетофенона, т. кип. 185—187°/2 мм [2]; 0,79 г (26,7%) дибензилового эфира, т. кип. 156—160°/15 мм, 0,32 г (10%) хлористого бензила, т. кип. 65—66°/12 мм [3]. В поглотителях найдено 70% триметиламина.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Г. Г. Гекчян, Г. О. Торосян, А. Т. Бабаян, Арм. хим ж., 34, 34 (1981).
2. А. Т. Бабаян, Г. О. Торосян, Г. Г. Гекчян, ДАН Арм.ССР, 3, 179 (1980).
3. Справочник химика, т. 11, Изд. «Химия», 1971.

Г. О. ТОРОСЯН,
Г. Г. ГЕКЧЯН,
А. Т. БАБАЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 22 V 1981