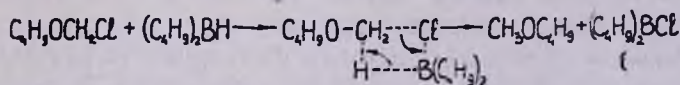


ОБРАЗОВАНИЕ БУТИЛМЕТИЛОВОГО ЭФИРА ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ БУТИЛХЛОРМЕТИЛОВОГО ЭФИРА С ДИБУТИЛБОРАНОМ

Показано, что при нагревании в течение 8 час. при температуре бани 150° эквимольной смеси бутилхлорметилового эфира и дибутилборана получают бутилметиловый эфир (I) (65%) и дибутилхлорборан (II) (64%). Предполагается следующий механизм реакции.



Смесь 3,7 г (0,0309 моля) бутилхлорметилового эфира и 4,2 г (0,0309 моля) 93% дибутилборана нагревалась при 150° 8 час. По мере накопления I в реакционной смеси температура последней падала от 148° до 115°. Перегонкой реакционной смеси после охлаждения в вакууме в присутствии змеевикового приемника получено 3,1 г дибутилхлорборана (II) с т. кип. 72—73°/18 мм [1]. Алкоголизом 1,05 г (0,0065 моля) II получено 0,0058 моля (90%) хлористого водорода. Перегонкой содержимого змеевикового приемника выделено 1,7 г I с т. кип. 66—67°/680 мм, n_D^{20} 1,3755 [2]. Однородность и строение I установлены с помощью ГЖХ (сравнением с известным образцом).

ЛИТЕРАТУРА

1. В. Джерард, „Химия органических соединений бора“, Изд. „Химия“, М., 1966, стр. 101. R. B. Both, C. A. Kraus, J. Am. Chem. Soc., 74, 1415 (1952).
2. A. Vogel, J. Chem. Soc., 1948, 620.

Г. Б. БАГДАСАРЯН,
 С. М. МАРКАРЯН,
 Л. Ш. АЙРИЯН,
 М. Г. ИНДЖИКЯН

Институт органической химии
 АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 11 I 1974