

альдегида и аллилового спирта проводили на колонке длиной 1 м×3 мм, содержащей 20 % β.β'-оксидипропионитрила на хромосорбе W с использованием детектора ионизации в пламени. Анализ продуктов восстановления кротонового альдегида, метилэтилкетона и бензальдегида проводили на колонке длиной 1 м×3 мм, содержащей 8% ПЭГ 20 М на хромосорбе W, с использованием детектора ионизации в пламени.

ЛИТЕРАТУРА

1. A. Borowski, D. Cole-Hamilton, G. Wilkinson, *Nouveau Journal Le chimie*, 2, 137 (1977).

Армянский химический журнал, т. 35, № 10, стр. 690—691 (1982 г.)

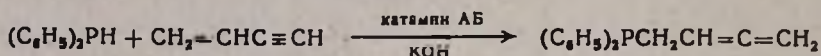
ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 547.211

СИНТЕЗ ДИФЕНИЛ-2,3-БУТАДИЕНИЛФОСФИНА С ПОМОЩЬЮ МЕЖФАЗНОГО КАТАЛИЗА

В 1960 г. Петровым и Корнер было изучено взаимодействие винилацетиленовых углеводородов с диалкилфосфидами лития [1]. Авторы установили, что в случае винилметил- и винилэтилацетиленов имеет место 1,4-присоединение с образованием алленовых фосфонатов с выходом ~ 35%. С незамещенным же винилацетиленом авторам не удалось выделить индивидуальных продуктов.

В продолжение исследований по алкилированию вторичных фосфинов [2] и диалкилфосфитов [3] в условиях межфазного катализа нами найдено, что дифенилфосфин гладко реагирует с винилацетиленом при 10—15° в водно-щелочной среде в присутствии каталитических количеств катамина АБ с образованием дифенил-2,3-бутадиенилфосфина с выходом ~ 61%.



К смеси 6 г (0,032 моля) дифенилфосфина в 10 мл тетрагидрофурана, 2,5 г (0,0062 моля) катамина АБ в виде 50% водного раствора и 2,8 г (0,05 моля) технического едкого кали в виде 50% водного раствора при 10—15° и перемешивании в течение 30 мин добавлено 2,2 г (0,04 моля) винилацетилена в 5 мл тетрагидрофурана. Перемешивание продолжалось в течение часа. Реакционная смесь промыта водой, органический слой отделен и после сушки над MgSO_4 и отгонки растворителя перегнан в вакууме. Получено 4,61 г (60,7%) дифенил-2,3-бутадиенилфосфина с т. кип. 153—155°/2 мм. ИК спектр, ν , см^{-1} : 1595 (бензольное кольцо) и 1960 (аллен). Масс-спектр, M^+ 238. Индивидуальность вещества установлена с помощью ГЖХ. По данным ПМР, в веществе отсутствует метильная группа.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. А. А. Петров, В. А. Корнер, ДАН СССР, 132, 1095 (1960).
2. Р. А. Хачатрян, С. В. Саядян, Г. А. Мкртчян, М. Г. Инджикян, Арм. хим. ж., 34, 334 (1981).
3. Р. А. Хачатрян, С. В. Саядян, А. М. Торгомян, М. Г. Инджикян, Арм. хим. ж., 34, 889 (1981).

Р. А. ХАЧАТРЯН,
С. В. САЯДЯН,
М. Г. ИНДЖИКЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 4 VIII 1982