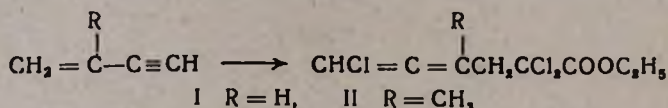


ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 542.955+547.316.4

Присоединение этилового эфира трихлоруксусной кислоты к ениновым и диениновым системам

Известно, что этиловый эфир трихлоруксусной кислоты присоединяется к этиленам в присутствии окиси меди [1]. Для установления возможности и порядка присоединения этого эфира к различным винилацетиленовым и дивинилацетиленовым системам мы исследовали реакцию присоединения этого соединения к винилацетилену, изопропенилацетилену и винилизопропенилацетилену. Оказалось, что в аналогичных условиях [1] этиловый эфир трихлоруксусной кислоты присоединяется к винил- и изопропенилацеталенам в положении-1,4 с образованием хлоралленовых эфиров хлоруксусных кислот.



I и II представляют собой подвижные прозрачные жидкости, желтеющие при стоянии.

I, (выход 20,8%), т. кип. 99—100° при 3 мм; n_D^{20} 1,5090, d_4^{20} 1,3155; M_{RD} 55,29; вычислено 54,46. Найдено %: Cl 43,60, C₈H₉O₂Cl₃. Вычислено %: Cl 43,82.

В ИК спектре найдены частоты, характерные для алленовой группировки при 1943 см⁻¹; C—O—C при 1065 см⁻¹; 1186 см⁻¹, 1263 см⁻¹; C=O при 1706 см⁻¹, 1750 см⁻¹; CH в =CHCl при 3067 см⁻¹.

II, (выход 41,5%), т. кип. 100—101° при 2,5 мм; n_D^{20} 1,5071, d_4^{20} 1,2385; M_{RD} найдено 61,77, вычислено 59,08. Найдено %: Cl 38,99, C₉H₁₁O₂Cl₃. Вычислено %: Cl 40,66.

В ИК спектре найдены частоты, характерные для алленовой группировки при 1950 см⁻¹; C—O—C при 1156 см⁻¹; 1172 см⁻¹; 1240 см⁻¹; 1272 см⁻¹; C=O при 1759 см⁻¹; CH в =CHCl, 3058 см⁻¹. Аналогичным образом протекает реакция и с изопропенилацетиленом и другими винилацетиленовыми соединениями.

С. А. Варганян
 Ш. О. Баданян
 Р. Г. Агабабян

Институт органической химии
 АН АрмССР

Поступило 15 VI 1965

ЛИТЕРАТУРА

1. S. Murai, N. Sonoda, S. Thutsumi, J. Org. Chem., 29, 2104 (1964).