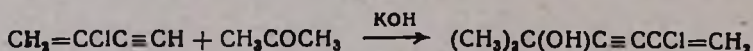


О РЕАКЦИОННОЙ СПОСОБНОСТИ 2-ХЛОРВИНИЛАЦЕТИЛЕНА

Нами был описан [1] удобный метод получения 2-хлорвинилацетилена, химические свойства которого до сих пор почти не изучены.

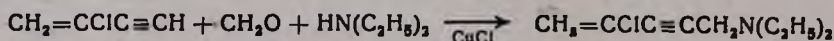
Надо было полагать, что молекула 2-хлорвинилацетилена должна обладать большими синтетическими возможностями, связанными с наличием в ней хлорвинильной группы и тройной связи с ацетиленовым атомом водорода.

С целью проверки реакционной способности 2-хлорвинилацетилена нами проведен ряд реакций, затрагивающих отдельные функциональные группы этой системы. Показано, что ацетиленовый водород обладает значительной активностью: в условиях реакции Фаворского легко взаимодействует с ацетоном с образованием 2-хлор-5-метилгексен-1-ин-3-ол-5.

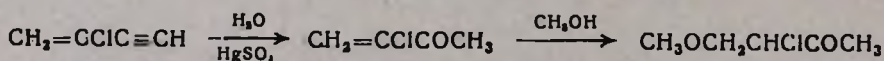


Выход 60%, т. кип. 49—50°/1 мм, n_D^{20} 1,4945, d_4^{20} 1,049.

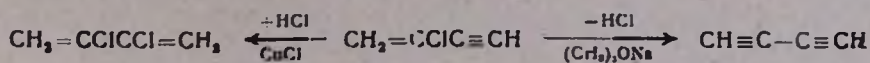
С параформом и диэтиламино в присутствии хлористой меди 2-хлорвинилацетилен дает 5-(диэтиламино)-2-хлорпентен-1-ин-3 с выходом 53%, т. кип. 85—86°/10 мм, n_D^{20} 1,4873, d_4^{20} 0,957.



2-Хлорвинилацетилен, в отличие от винилацетилена, обладает пониженным сродством к электрофильным реагентам. Так, его гидратация в метаноле в присутствии сульфата ртути приводит к 1-метоксиг-2-хлорбутанону-3 (выход 32,5%, т. кип. 71—72°/23 мм, n_D^{20} 1,4368, d_4^{20} 1,119) только после многочасового кипячения.



2-Хлорвинилацетилен с еще большим трудом присоединяет хлористый водород. Интересно, что дегидрохлорирование 2-хлорвинилацетилена с образованием диацетилена также протекает с трудом; это удается только при действии такого реагента, как алкоголь *трет*-бутилового спирта.



А. А. ГЕВОРКЯН,
К. А. КУРГИНЯН,
Р. Г. КАРАПЕТЯН,
Г. А. ЧУХАДЖЯН

Всесоюзный научно-исследовательский и
проектный институт полимерных продуктов

Поступило 11 XII 1967

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. К. А. Кургиян, Р. Г. Карапетян, А. А. Геворкян, Г. А. Чухаджян, Арм. хим. ж., 21, 72 (1968).