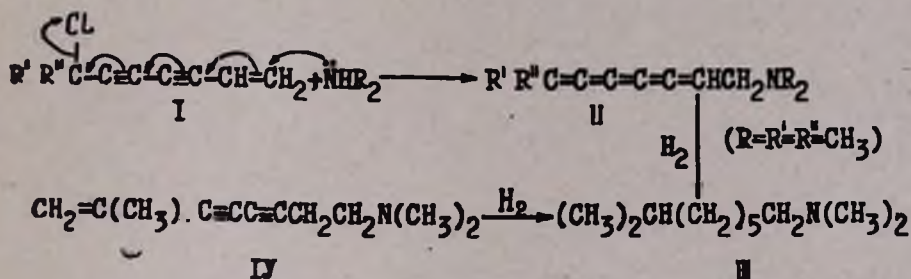


УДК 547.320+547.233

РЕАКЦИЯ ТЕЛЕ-ЗАМЕЩЕНИЯ В ВИНИЛАЦЕТИЛЕНОВЫХ ГАЛОГЕНИДАХ

В ходе изучения реакционной способности ненасыщенных систем с сопряженными кратными связями нами установлено, что замещение галогена аминами в винилдиацетиленовых галогенидах I протекает аномально, т. е. амин атакует не углеродный атом, связанный с галогеном, а конечный атом винильной группы с образованием кумулированных аминопентаенов II.



Данные ИК спектров реакционной смеси, снятые через определенные промежутки времени от начала реакции, показывают, что полосы поглощения 2130, 2230, 1599, 3118, 984, 927 см^{-1} , характерные для винилдиацетиленовых систем, исчезают с появлением двух новых интенсивных полос поглощения в области 2000 и 1930 см^{-1} , отнесенных нами на основании расчетных данных Оттинга и Фишера [1] к кумулированным аминопентаенам. Последние вследствие крайней неустойчивости выделить перегонкой не удалось. Однако об образовании их в результате реакции замещения свидетельствует также полученный гидрированием реакционной смеси предельный амин III ($\text{R}_1=\text{R}_2=\text{R}=\text{CH}_3$), идентифицированный независимым синтезом—восстановлением изопропенилдиацетиленового амина IV ($\text{R}=\text{CH}_3$).

2-Метил-8-диметиламинооктан (III, $\text{R}_1=\text{R}_2=\text{R}=\text{CH}_3$). Продукт взаимодействия хлорида I ($\text{R}_1=\text{R}_2=\text{CH}_3$) с диметиламином в абс. эфире через 1,5 часа после проведения реакции гидрировался в спирте в течение 2 суток под давлением в 100 атм при 30° над смесью катализатора Адамса и никеля Ренея. Выделен 2-метил-8-диметиламинооктан, т. кип. 58—59°/4 мм; $n_D^{20}=1,4280$; $d_4^{20}=0,7739$; оксалат, т. пл. 69—70°. После-

перекристаллизации из изопропилового спирта и стояния в течение 2 дней в вакууме над хлористым кальцием т. пл. 130—131°.

Ш. О. БАДАНЯН,
А. П. ХРИМЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 13 XI 1973

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. С. Патай, Химия алкенов, Изд. „Химия“, Л., 1969, стр. 695.