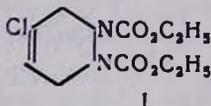


ДИЭТИЛОВЫЙ ЭФИР 4-ХЛОР-1,2,3,6-ТЕТРАГИДРОПИРИДАЗИН-  
 1,2-ДИКАРБОНОВОЙ КИСЛОТЫ

Диеновой конденсацией 35,5 г хлоропрена с 69,5 г азодикарбонового эфира, осуществленной нагреванием (50—55°) раствора компонентов в 100 мл бензола, получено 71,2 г (68,0%) диэтилового эфира 4-хлор-1,2,3,6-тетрагидропиридазин-1,2-дикарбоновой кислоты (I)



Густая жидкость, т. кип. 162—165° при 3 мм;  $d_4^{20}$  1,2428;  $n_D^{20}$  1,4880.  $M_{R_D}$  найдено 60,90, вычислено 61,76. Найдено %: С 45,25; Н 5,86. N 11,32; Cl 13,12.  $C_{10}H_{13}N_2O_4Cl$ . Вычислено %: С 45,71; Н 5,71; N 10,66; Cl 13,52.

Попытка перевести аддукт (I) путем сернокислотного гидролиза в диэфир соответствующей пиридазин-кето-дикарбоновой кислоты оказалась безуспешной; после продолжительного умеренного (30°) нагревания смеси концентрированной серной кислоты с аддуктом последний был выделен в неизменном виде. Инертность соединения (I) по отношению к серной кислоте, по-видимому, объясняется трансаннулярным влиянием атомов азота, связывающих  $\pi$ -электроны этиленовой связи и, тем самым, затрудняющих электрофильное присоединение серной кислоты.

С. К. КАРАГЕЗЯН,  
 Г. Т. ТАТЕВОСЯН

Институт тонкой органической химии  
 АН АрмССР