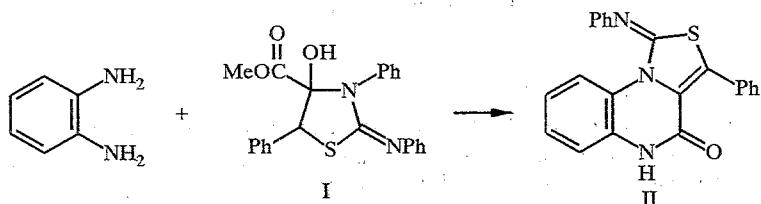
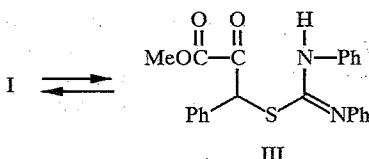


НЕОЖИДАННАЯ РЕАКЦИЯ α -ФЕНИЛЕНДИАМИНА С 2-ФЕНИЛИМИНО-3,5-ДИФЕНИЛ-4-ГИДРОКСИ-4-МЕТОКСИКАРБОНИЛТИАЗОЛИНОМ

При взаимодействии *o*-фенилендиамина с 2-фенилимино-3,5-дифенил-4-гидрокси-4-метоксикарбонилтиазолидином (I) в кипящей уксусной кислоте происходит конденсация с элиминированием анилина и образованием тиазолинохиноксалиновой системы (II).



Возможно, за образование тиазолинохиноксалиновой системы отвечает открытоцепной таутомер (III) тиазолидина (I), имеющий высокореакционноспособные кетонный, сложноэфирный и амидиновый реакционные центры, или протонированная форма тиазолидина. В бензоле, метиленхлориде и метаноле конденсация не идет и исходные соединения возвращаются в неизмененном виде.



3-Фенил-1-фенилимино-4, 5-дигидро-1Н-тиазоло[3,4-*a*]хиноксалин-4-он (II, $C_{22}H_{15}N_3OS$). Раствор 1 ммоль *o*-фенилendiамина и 1 ммоль тиазолидина (I) в 25 мл уксусной кислоты кипятят в течение 1 ч. Выпавшие при охлаждении кристаллы через 3 ч отфильтровывают. Получают 3,50 г (95 %) соединения II в аналитически чистом виде. $T_{пл}$ 301...301,5 °C. ИК спектр (нуйол, см^{-1}): 1625 (C=C), 1680 (C=O), 2750...3220 (CONH). Спектр ПМР ($\text{ДМСО}-D_6$): 7,45...7,63 (14H, м, 2Ph, C_6H_4), 8,36 (1H, уш. с, NH). Результаты элементного анализа на C, H, N, S соответствуют вычисленным. Строение продукта подтверждено также данными масс- и ЯМР ^{13}C спектров. Наличие в фильтрате анилина установлено превращением его в бензальанилин, $T_{пл}$ 51...53 °C.

Аналоги тиазолидина (I) с иными арильными группами при эндо- и экзоциклических атомах азота реагируют аналогично.

В. А. Мамедов, Я. А. Левин

Институт органической и физической химии
им. А. Е. Арбузова Казанского научного
центра РАН, Казань 420083
ХГС. — 1996. — № 7. — С. 1005.

Поступило в редакцию 08.05.96