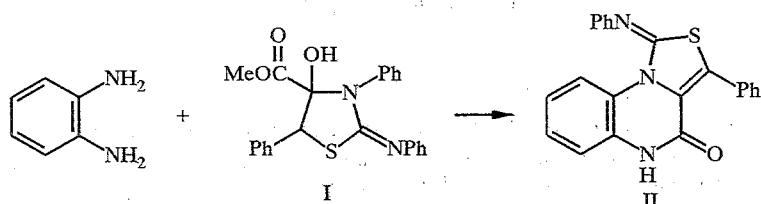
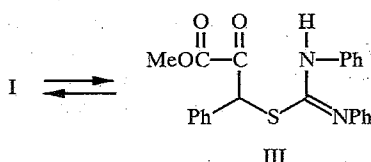


# НЕОЖИДАННАЯ РЕАКЦИЯ *o*-ФЕНИЛЕНДИАМИНА С 2-ФЕНИЛИМИНО-3,5-ДИФЕНИЛ-4-ГИДРОКСИ-4-МЕТОКСИ- КАРБОНИЛТИАЗОЛИДИНОМ

При взаимодействии *o*-фенилендиаминa 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-1H-тиазоло[3,4-*a*]хиноксалин-4-он (II,  $C_{22}H_{15}N_3OS$ ). Раствор 1 ммоль *o*-фенилендиаминa 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,  $cm^{-1}$ ): 1625 (C=C), 1680 (C=O), 2750...3220 (CONH). Спектр ПМР (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