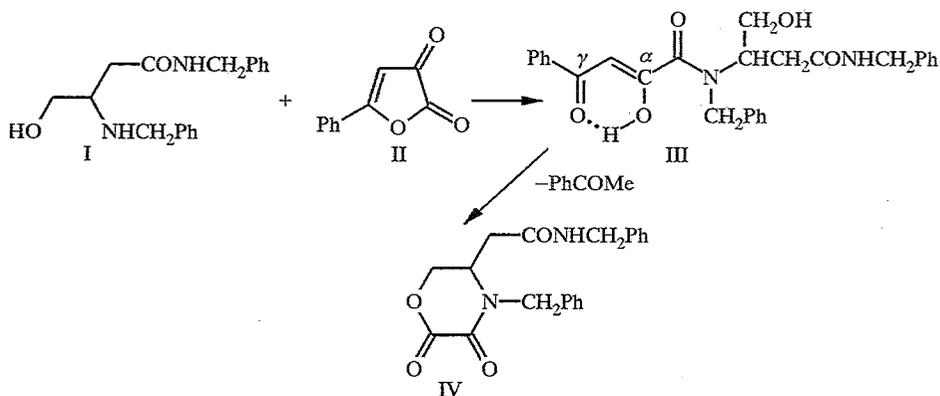


ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ  
N-БЕНЗИЛ-3-БЕНЗИЛАМИНО-4-ГИДРОКСИБУТАНАМИДА  
С 5-ФЕНИЛ-2,3-ДИГИДРОФУРАН-2,3-ДИОНОМ

Установлено, что в результате взаимодействия N-бензил-3-бензиламино-4-гидроксибутанамида (I) с 5-фенил-2,3-дигидрофуран-2,3-дионом (II) в условиях, исключающих термическое декарбонирование последнего, образуются N-бензил-N-[1-(N'-бензилкарбамоил)-3-гидроксипропил-2]амид бензоилпировиноградной кислоты (III) и 4-бензил-5-(N-бензилкарбамоилметил)тетрагидро-1,4-оксазин-2,3-дион (IV). Амид III представляет собой продукт раскрытия дигидрофуранового цикла соединения II за счет нуклеофильной атаки аминогруппы аминоспирта I по лактонному карбонильному атому С. Второе выделенное соединение IV было получено нами ранее реакцией амида I с диэтилоксалатом. Спектральные, хроматографические характеристики и температура плавления соединения IV, полученного двумя методами, полностью совпадают и приведены в [1].



Образование морфолиндиона IV в данном случае можно объяснить внутримолекулярной циклизацией амида III вследствие нуклеофильной атаки гидроксила группы  $\text{CH}_2\text{OH}$  по  $\alpha$ -карбонильному атому углерода и последующего элиминирования молекулы ацетофенона (кетонное расщепление).

4-Бензил-5-(N-бензилкарбамоилметил)тетрагидро-1,4-оксазин-2,3-дион (IV). К раствору 0,44 г (0,0025 моль) соединения II в 15 мл сухого толуола добавляют по каплям раствор 0,75 г (0,0025 моль) аминогидроксибутанамида I в 15 мл сухого толуола. Смесь перемешивают при комнатной температуре 3 ч, после чего выдерживают в холодильнике 16 ч. Выпавшие кристаллы отфильтровывают (фильтрат используют для получения соединения III), после перекристаллизации из этанола получают оксазиндион IV;  $T_{\text{пл}}$  79...80 °С. Выход 68%. Спектральные и физико-химические характеристики соединения IV приведены в [1].

N-Бензил-N-[1-(N'-бензилкарбамоил)-3-гидроксипропил-2]амид бензоилпировиноградной кислоты (III). Фильтрат из предыдущего опыта упаривают при пониженном давлении. Выпавшие кристаллы перекристаллизовывают из этанола и получают соединение III с выходом 27%.  $T_{\text{пл}}$  202...203 °С. УФ спектр (этанол),  $\lambda_{\text{max}}$ , нм ( $\lg \epsilon$ ): 213 (4,47), 270 (4,26), 350

