

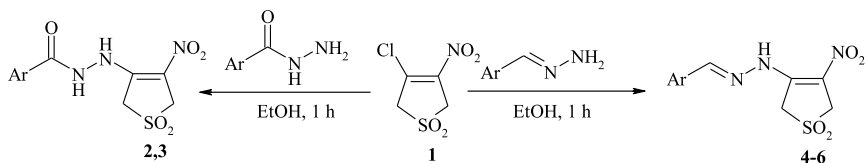
РЕАКЦИИ 3-ХЛОР-4-НИТРО-3-ТИОЛЕН-1,1-ДИОКСИДА С АРОИЛГИДРАЗИНАМИ И АРИЛГИДРАЗОНАМИ

Миронов Р.А., Серебрянникова А.В., Савельев И.И.

Санкт-Петербург, РГПУ им. А.И. Герцена

kohrgpu@yandex.ru

Центральное место в химии нитротиолендиоксидов занимают реакции с нуклеофилами, которые отличаются разнообразием маршрутов, определяемых дополнительными функциональными группами нитротиолендиоксидной системы. Ранее установлено, что реакции 3-метил-4-нитро-3-тиолен-1,1-диоксида с арилгидразинами могут останавливаться на стадии присоединения [1] или протекать глубже за счёт раскрытия сульфоланового цикла по связи C³-C⁴ с образованием гидразонов (2-нитроэтилсульфонил)-пропанона [2]. Нами исследованы особенности поведения хлорзамещенного 4-нитро-3-тиолен-1,1-диоксида **1** в реакциях с арилгидразинами и арилгидразонами.



Оказалось, что в отличие от метилзамещенного нитросульфолена его хлорсодержащий аналог **1** как с гидразидами карбоновых кислот, так и с арилгидразонами реагировал в мягких условиях (комнатная температура, 1 ч) по схеме нуклеофильного винильного замещения с образованием Δ3 гидразинонитротиолендиоксидов (**2,3**) и их гидразонзамещенных аналогов (**4-6**) с выходами 58-70% соответственно.

Строение полученных соединений **2-6** установлено на основании данных ИК и ЯМР спектроскопии, их состав подтвержден элементным анализом.

Список литературы

1. Вакулenco М.И., Лапшина Л.В., Грищенко С.И., Ефремова И.Е., Берестовицкая В.М. // ЖОХ. 2010. Т. 80. Вып. 11. С. 1930-1932.
2. Лапшина Л.В., Ефремова И.Е., Берестовицкая В.М., Вакулenco М.И. // ЖОХ. 2012. Т. 82. Вып. 6. С. 1051-1052.