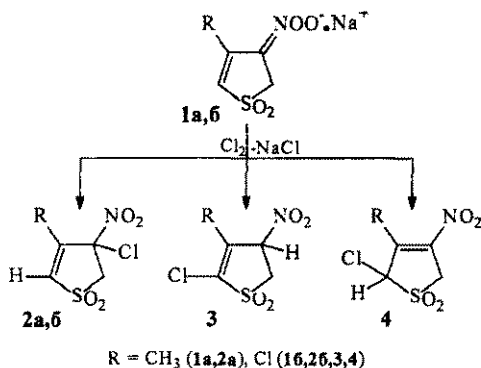


ТИОЛЕНИЛНИТРОНАТЫ В РЕАКЦИИ ХЛОРИРОВАНИЯ

И.Е.Ефремова, В.В.Абзианидзе, В.М.Берестовицкая, К.Д.Садиков
Российский государственный педагогический университет
имени А.И.Герцена, Санкт-Петербург

Интерес к синтезу функционализированных тиолен-1,1-диоксидов определяется препаративной доступностью, разнообразными химическими свойствами и широким спектром биологической активности представителей этого класса гетероцикленов. Введение в цикл тиолен-1,1-диоксида нитрогруппы и атома галогена значительно расширяет диапазон синтетических возможностей и делает галогенпроизводные нитротиолен-1,1-диоксидов интересными объектами тонкого органического синтеза.



Нами предложен метод синтеза хлорнитротиолен-1,1-диоксидов (2a,b,3,4) путем хлорирования соответствующих тиоленилнитронатов (1a,b). Реакция протекает при комнатной температуре в среде абсолютного эфира в течение 15-20 минут. При хлорировании натрий 3-метил-1,1-диоксо-2-тиоленил-4-нитроната (1a) выделяется один продукт – 3-метил-4-нитро-4-хлор-2-тиолен-1,1-диоксид (2a), а в случае натрий 3-хлор-1,1-диоксо-2-тиоленил-4-нитроната образуется смесь изомерных дихлорнитротиолен-1,1-диоксидов (2b,3,4).

Состав впервые синтезированных соединений (2a,b,3,4) подтвержден элементным анализом, их строение установлено на основании данных ИК и ПМР спектроскопии.