

## СИНТЕЗ И СТРОЕНИЕ 2-ГАЛОГЕН-2,4-ДИНИТРО-3-ТИОЛЕН-1,1-ДИОКСИДОВ

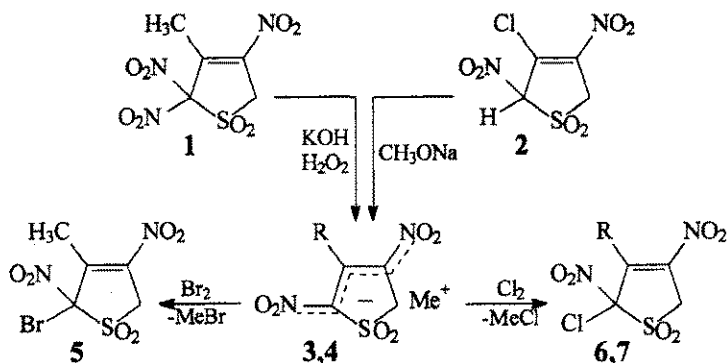
В.М.Берестовицкая<sup>1</sup>, И.Е.Ефремова<sup>1</sup>, Л.В.Лапшина<sup>1</sup>,  
И.А.Литвинов<sup>2</sup>, Д.Б.Криволапов<sup>2</sup>

Российский государственный педагогический университет  
имени А.И.Герцена, г.Санкт-Петербург<sup>1</sup>

Институт органической и физической химии, г.Казань<sup>2</sup>

Богатые возможности, заложенные в структуре полинитротиолен-1,1-диоксидов, позволяют использовать их в качестве синтонов для целенаправленного синтеза различных классов органических соединений.

Нами предложен метод синтеза ранее неизвестных 2-галоген-2,4-динитро-3-тиолен-1,1-диоксидов, включающий две стадии превращений: синтез солей динитротиолен-1,1-диоксидов и их галогенирование.



R = CH<sub>3</sub> (1,3,5,6), Cl (2,4,7); Me = K (3), Na (4)

Калий 3-метил- и натрий 3-хлор-4-нитро-1,1-диоксо-3-тиоленил-2-нитронаты (3,4), синтезированные на основе три- и динитро-3-тиолен-1,1-диоксидов (1,2), в результате реакции галогенирования превращаются в соответствующие 2-бром- и 2-хлор-2,4-динитро-3-тиолен-1,1-диоксиды (5-7). Наблюдаемая в этих реакциях избирательность электрофильной атаки по C<sup>2</sup>-положению амбидентных анионов тиоленилнитронатов (3,4) связана, вероятно, с электронным влиянием сульфонильной группы.

Строение синтезированных полинитротиолен-1,1-диоксидов принято на основании данных ИК, УФ и ЯМР <sup>1</sup>H спектроскопии; структура соединения (7) изучена методом рентгеноструктурного анализа.