

## ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ НИТРОТИОЛЕН-1,1-ДИОКСИДОВ С ГИДРОКСИЛАМИНОМ

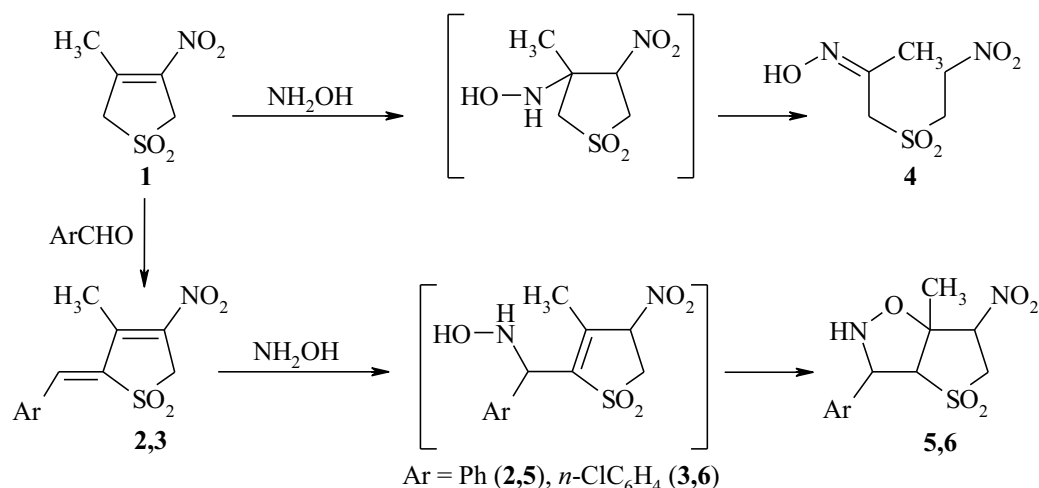
***Бахтина А.Г., Серебрянникова А.В., Шульженко И.А., Лапшина Л.В.***

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

*bahtin\_alena@mail.ru*

Взаимодействие нитротиолен-1,1-диоксидов с N-нуклеофилами может протекать по пути аллильного депротонирования или нуклеофильного присоединения [1], а в случае производных гидразина образующиеся аддукты могут претерпевать раскрытие сульфоланового цикла по связи C<sup>3</sup>-C<sup>4</sup> с образованием гидразонов (2-нитроэтилсульфонил)ацетона [2].

Нами исследованы особенности химического поведения двух типов нитротиолен-1,1-диоксидов – 3-метил-4-нитро-3-тиолен-1,1-диоксида **1** и 2-бензилиден-3-метил-4-нитро-3-тиолен-1,1-диоксидов **2, 3** в реакциях с гидроксиламином.



В случае нитросульфолена **1** взаимодействие (20°C, этанол, 1 ч) протекало по схеме тандемного процесса, включающего стадии нуклеофильного присоединения и раскрытия цикла, с образованием оксима (2-нитроэтилсульфонил)пропанона **4**. Действие гидроксиламина на диеновую систему бензилиденнитротиолендиоксидов **2, 3** (20°C, этанол, 24 ч) включало стадию нуклеофильного 1,4-присоединения и последующей гетероциклизации за счет второго акта Ad<sub>N</sub>, завершающегося синтезом 3-арил-6а-метил-6-нитрогексагидротиено[2,3-d]изоксазол-4,4-диоксидов **5, 6**.

Строение соединений **4-6** принято на основании данных ИК и ЯМР <sup>1</sup>H спектроскопии, их состав подтвержден элементным анализом.

### Список литературы

1. Берестовицкая В.М. // ЖОХ. 2000. Т. 70. Вып. 9. С. 1512-1529.
2. Лапшина Л.В., Ефремова И.Е., Вакуленко М.И., Берестовицкая В.М. // ЖОХ. 2012. Т. 82. Вып. 6. С.1051-1052.