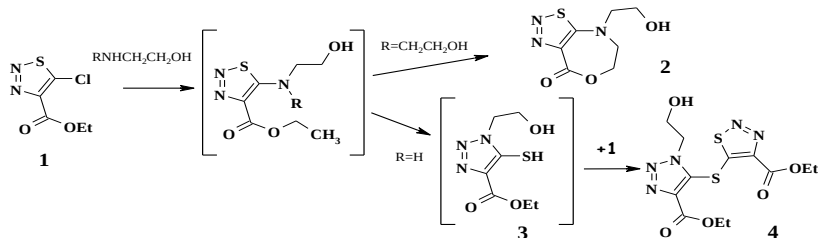


римомолекулярная переэтерификация сложноэфирной группы с образование гетероцикла **2**. В отличие от вышеуказанной реакции, взаимодействие тиадиазола **1** с моноэтаноламином приводит к продукту [6] перегруппировки Димрота 5-меркапто-1,2,3-тиадиазолу **3**, который в условиях проведения реакции реагирует с исходным 5-хлор-1,2,3-тиадиазолом **1** с образованием сульфида **4**.



1. B. Modarai, M.H. Ghauderhari, H. Massoumi, A. Shafiee, J. Lalezari, A. Badali, *J. Heterocycl. Chem.*, **11**, 343 (1974)
2. V. Bakulev, W. Dehaen, *The Chemistry of 1,2,3-thiadiazoles*, J.Wiley&Sons, USA, **2004**
3. Ю.Ю. Моржерин, Т.А. Поспелова, Т.В. Глухарева, В.С. Берсенева, Ю.А. Розин, Е.В. Тарасов, В.А. Бакулев, *ХТС*, 1388 (2001)
4. Е.В. Тарасов, Ю.Ю. Моржерин, В. А. Бакулев, *ХТС*, 1698 (1995)
5. J. Goerdeler, G. Gnad, *Chem. Ber.*, **99**, 1618 (1966)
6. G. L'abbe, E. Verstedde, *J. Heterocycl. Chem.*, **26**, 1811 (1989)

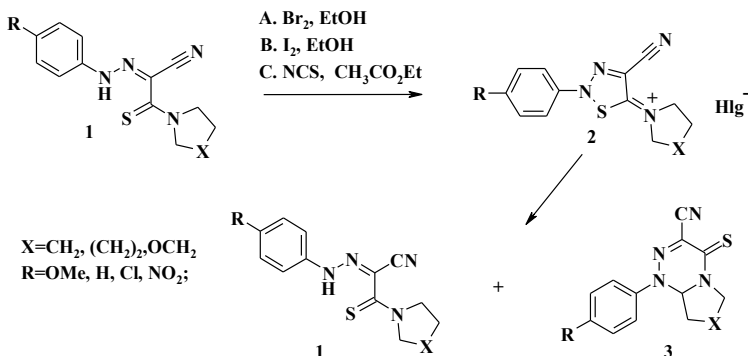
СИНТЕЗ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА 2-АРИЛ-2Н-1,2,3-ТИАДИАЗОЛ-5-ИЛИДЕН-ЦИКЛОАЛКИЛАММОНИЙ ГАЛОГЕНИДОВ

Пранис К.С., Сапожникова С.Г., Бельская Н.П.

Уральский государственный технический университет – УПИ,
Екатеринбург

Окислительная циклизация гидразонов представляет собой простой и удобный путь синтеза многих гетероциклических систем [1,2].

Известно, что арилгидразонотиоацетамиды **1** легко окисляются с образованием 1,2,3-тиадиазолиминов **2**. Мы исследовали реакцию внутримолекулярной циклизации арилгидразонотиоацетамидов **1**, содержащих *трет*-циклоалкиламинную группу в тиоамидном фрагменте. Продукты реакции: 2-арил-2Н-1,2,3-тиадиазол-5-илиден-циклоалкиламмоний галогениды **2** были получены с выходами 80-95%.



Изучение устойчивости 2*H*-1,2,3-тиадиазол-5-илиден-диалкиламмоний галогенидов **2** в присутствии оснований, показало, что они достаточно легко превращаются в 4-тиоксо-1-арил-1,4,6,7,8,8а-гексагидропирроло[2,1-с][1,2,4]триазин-3-карбонитрилы **3** и гидразоны **1**.

Строение полученных соединений доказано с помощью спектральных методов, а также данных элементного анализа.

1. Bakulev V.; Dehaen W. The Chemistry of 1,2,3-Thiadiazoles. John Willey & Sons, New York, **2004**. 36.
2. Васильева М.Л., Мухачева М.В., Бельская Н.П., Бакулев В.А. и др. *ЖОрХ*. **2004**. 40, 818.

КАЛИКС[4]АРЕНЫ В КОНФОРМАЦИИ КОНУС КАК СЕНСОРЫ ДЛЯ NO ГАЗОВ

Климова Е.П., Гейде И.Е., Глухарева Т.В., Моржерин Ю.Ю.

Уральский государственный технический университет – УПИ,
Екатеринбург

Оксид азота (NO) является одной из самых маленьких и простых биологически активных молекул в природе с уникальной и интересной химией. Ранее проф. Рудкевичем были обнаружены и исследованы комплексы, сформированные NO_x газами и каликс[4]аренами в конформации 1,3-альтернат [1]. В данной работе мы сообщаем о возможности использования в качестве сенсоров на NO₂/N₂O₄ газ производных каликс[4]аренов в конформации конус без использования кислот Льюиса. Нами были синтезированы производные каликс[4]арена **1-7**. Для определения сенсорных свойств каликсаренов к 40 мл раствора каликсарена (концентрацией 4-6*10⁻⁶ M⁻¹) в очищенном [4] хлороформе было добав-