

построения различных супрамолекулярных систем с уникальным набором свойств, в частности, с целью получения металлокомплексов, проявляющих каталитическую активность [8].

1. Корнилов К.Н. Дис. ... канд. хим. наук. М., МГУТУ. 2008. 109 с.
2. Корнилов К.Н., Блохин Ю.И. Известия вузов. Химия и хим. технология. 2008. Т.51. Вып. 9. С. 65-67.
3. Нифантьев Э.Е., Расадкина Е.Н., Янкович И.В. ЖОХ, 1997, 67, 11, с.1812-1817.
4. Корнилов К.Н., Блохин Ю.И. Известия вузов. Химия и хим. технология. 2007. Т.50. Вып. 11. С. 23-24.
5. Нифантьев Э.Е., Расадкина Е.Н., Евдокименкова Ю.Б. ЖОХ. 2001, 3, 401.
6. Корнилов К.Н., Блохин Ю.И., Волченкова Ю.В. Тезисы докладов «15 Межд. конф. по хим. соед. фосф.». Санкт-Петербург. 2008. С.378.
7. Волченкова Ю.В., Корнилов К.Н., Блохин Ю.И. Тезисы докладов «15 Межд. конф. по хим. соед. фосф.». Санкт-Петербург. 2008. С.379.
8. Блохин Ю.И., Корнилов К.Н., Известия вузов. Химия и хим. технология. 2008. Т.51. Вып. 1. С. 3-18.

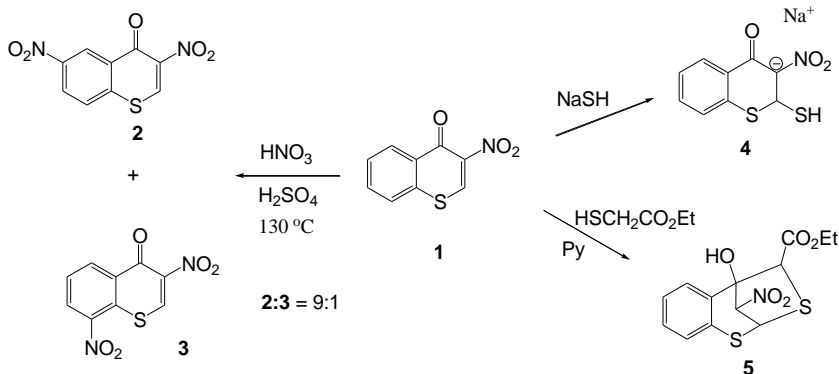
3-НИТРО-1-ТИОХРОМОН В РЕАКЦИЯХ ЭЛЕКТРОФИЛЬНОГО ЗАМЕЩЕНИЯ И НУКЛЕОФИЛЬНОГО ПРИСОЕДИНЕНИЯ

Коцей А.В., Барабанов М.А., Сосновских В.Я.

Уральский государственный университет, Екатеринбург

Опубликовано множество работ, посвященных синтезу противомикробных препаратов – антибиотиков на основе цефалоспоринов, содержащих остатки тиохромона [1]. Производные тиохромона нашли также применение в качестве противораковых средств [2].

В продолжение наших работ по синтезу и изучению синтетическо-



го потенциала гетероаналогов хромонов, мы изучили некоторые реакции 3-нитро-1-тиохромона. В частности, мы обнаружили, что нитроттиохромон **1** гладко нитруется по положениям 6 и 8, при этом образуется смесь изомеров **2** и **3** в соотношении 9:1 соответственно (данные ЯМР ^1H).

При взаимодействии нитроттиохромона **1** с гидросульфидом натрия образуется соль **4**, которая выделяется из реакционной смеси в виде желтого порошка.

В реакции нитроттиохромона **1** с этилмеркаптоацетатом в присутствии пиридина был получен бицикл **5**. Как мы считаем, реакция в этом случае начинается с атаки по положению 2 хромоновой системы, а затем происходит циклизация по карбонильной группе с образованием мостиковой системы **5**. Аналогичные превращения под действием алкилмеркаптоацетатов ранее наблюдались нами на 5,7-диметил-2-ди(три)фторметил-8-азахромонах [3].

1. Yamazaki H., Tsuchida Y., Saton H., Kawashima S., Hanaki H., Hiramatsu K. *J. Antibiotics* 2000. Vol. 53. P. 546–550.

2. Holshouser M. H., Loeffler L. J., Hall I. H. *J. Med. Chem.* 1981. Vol. 24. P. 853–858.

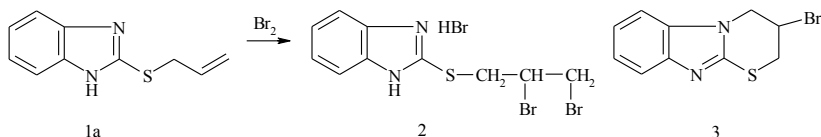
3. Sosnovskikh V. Ya., Varabanov M. A., Usachev B. I. *J. Org. Chem.* 2004. Vol. 69. N 24. P. 8297–8304.

О РЕАКЦИИ 2-АЛЛИЛТИОБЕНЗИМИДАЗОЛОВ С БРОМОМ

Кривенок Е.С., Ким Д.Г.

Южно-Уральский государственный университет, Челябинск

Ранее [1] было показано, что 2-аллилтиобензимидазол (**1a**) реагирует с бромом в уксусной кислоте с образованием гидробромида 2-(2,3-дибромпропилтио)бензимидазола (**2**), который под действием основания циклизуется с образованием 3-бром-2*H*,3*H*,4*H*-[1,3]тиазино[2,3-*b*]бензимидазола (**3**). При этом авторы не объясняют, откуда появляется бромоводород для образования гидробромида **2**.



В настоящей работе нами изучено бромирование соединения **1a** и 2-аллилтио-5-метилбензимидазола (**1b**) в различных условиях. Соединения **1a,b** получены взаимодействием 2-меркаптобензимидазола и 2-меркапто-5-метилбензимидазола с бромистым аллилом в ДМФА и 2-пропанол в присутствии щелочи.