

1. Pudovik A.N., Konovalova I.V., Burnaeva L.M. // *Synthesis*. 1986. V. 10. P. 793–804.

2. Mironov V.F., Konovalova I.V., Burnaeva L.M. et al. // *Rus. Chem. Rev.* 1996. V. 65(11). P. 1013–1051.

3. Neda I., Kaukorat T., Schmutzler R. et al. // *Phosphorus. Sulfur. Silicon and Relat. Elem.* 2000. V. 162. P. 81.

4. Mironov V.F., Konovalova I.V., Burnaeva L.M. // *Russ. J. Org. Chem.* 1996. V. 32(3). P. 403–405.

Работа выполнена за счет средств субсидии, выделенной Казанскому федеральному университету для выполнения государственного задания в сфере научной деятельности.

ИЗУЧЕНИЕ ВЛИЯНИЯ ПРИРОДЫ АМИНА В РЕАКЦИЯХ С 4-АЦЕТИЛ-1,2,3-ТРИАЗОЛИЙ-5-ОЛАТАМИ НАТРИЯ

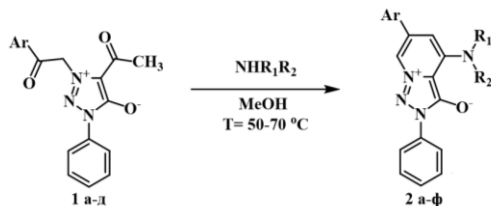
Хажиева И.С., Демкин П.М., Глухарева Т.В., Моржерин Ю.Ю.

Уральский федеральный университет
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

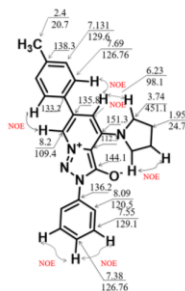
Традиционный интерес нашей исследовательской группы лежит в области синтеза и изучения биологической активности пятичленных гетероциклических соединений.

Ранее нами было показано, что реакции алкилирования 4-ацетил-1,2,3-триазол-5-олатов натрия α -бромацетофенонами протекают с образованием 1,2,3-триазолий-5-олатов. Установлено также, что триазолий-5-олаты под действием гидроксида натрия претерпевают внутримолекулярную кротоновую конденсацию с образованием натриевых солей триазолопиридинийолатов. При подкислении водной суспензии последних были получены триазолопиридинийолаты [1].

В настоящей работе было изучено взаимодействие триазолий-5-олатов **1а-д** с различными аминами. Было показано, что реакция приводит к образованию триазолопиридинийолатов **2а-ф**, содержащих аминогруппу в положении 3 пиридинового кольца. Строение полученных веществ было подтверждено комплексом спектральных методов, таких как ИК-спектроскопии, масс-спектрометрии, спектроскопии ЯМР ^1H , ^{13}C , с использованием экспериментов двумерной спектроскопии ЯМР (NOSY, COSY). Следует отметить, что при использовании в данной реакции ароматических аминов в тех же условиях целевые продукты получены не были. Проведение данной реакции с различными классами аминов является целью нашей дальнейшей работы.



| NR ₁ R ₂ | NH ₂ | NHBr | NH-iPr | -N |
|--------------------------------------|-----------------|-----------------|-----------------|--|
| Ar | | | | |
| -4-Cl-C ₆ H ₄ | 6а (78%) | 6б (76%) | 6в (66%) | 6г (56%) |
| -4-OMe-C ₆ H ₄ | 6д (64%) | 6е (56%) | 6ж (48%) | 6з (59%) |
| -4-OEt-C ₆ H ₄ | 6и (37%) | 6к (65%) | 6л (65%) | 6м (78%) |
| -4-Me-C ₆ H ₄ | 6н (63%) | 6о (65%) | 6п (54%) | 6р (76%) |
| -C ₆ H ₅ | 6с (52%) | 6т (67%) | 6у (45%) | 6ф (43%) |



1. Khazhieva I.S., Demkin P.M., Nein Yu.I. et al. // Chemistry of Heterocyclic Compounds. 2015. V. 51. P. 199–202.

Результаты были получены при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (грант 13-03-00137).