

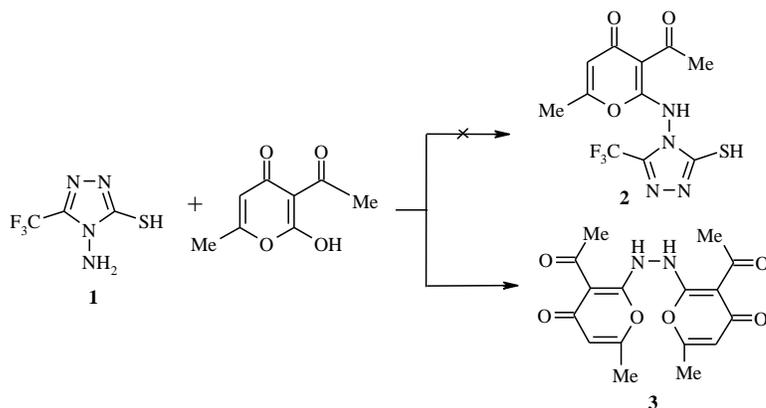
## НЕОЖИДАННАЯ ДЕСТРУКЦИЯ ТРИАЗОЛЬНОГО ЦИКЛА ПОД ДЕЙСТВИЕМ ДЕГИДРАЦЕТОВОЙ КИСЛОТЫ

**Ключевые слова:** 4-амино-5-трифторметил-4Н-1,2,4-триазол-3-тиол, дегидрацетовая кислота, N<sup>1</sup>,N<sup>2</sup>-ди(3-ацетил-6-метил-4-оксо-4Н-2-пиранил)-гидразин, деструкция триазольного цикла.

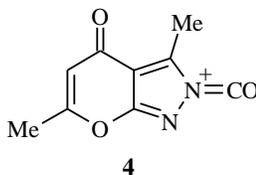
Известно, что дегидрацетовая кислота в реакциях с альдегидами и диметилацеталем ДМФА проявляет свойства кетона [1, 2], а при взаимодействии с различными аминами образует соответствующие производные 3-ацетил-6-метил-2-(R-амино)-4Н-4-пиранона [3].

Нами была предпринята попытка осуществить конденсацию дегидрацетовой кислоты с 4-амино-5-трифторметил-4Н-1,2,4-триазол-3-тиолом (1).

На основании спектральных данных установлено, что вместо ожидаемого 3-ацетил-6-метил-2-(3-меркапто-5-трифторметил-4Н-1,2,4-триазол-4-иламино)-4Н-4-пиранона (2) был получен N<sup>1</sup>,N<sup>2</sup>-ди(3-ацетил-6-метил-4-оксо-4Н-2-пиранил)гидразин (3).



В пользу этого свидетельствуют данные масс-спектра. Наиболее информативными являются молекулярный ион  $m/z$  332 и ион  $m/z$  166, возникающий при разрыве молекулы по связи N–N, а также ионы, стандартные для распада такого рода соединений:  $m/z$  15,  $m/z$  41 (CH=C=O) и  $m/z$  43. Особый интерес вызывает ион  $m/z$  191, который можно представить как продукт внутримолекулярной циклизации 4.



Однако при конденсации 2-ацетил-4-гидрокси-6-метил-2Н-пиран-2-она с аминотиолами, у которых вместо трифторметильной группы электроно-донорные заместители (CH<sub>3</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, PhCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>), реакция вообще не проходит.

**N<sup>1</sup>,N<sup>2</sup>-Ди[1-(6-метил-2,4-диоксо-3,4-дигидро-2Н-3-пиранилиден)этил]гидразин (3).** Смесь 1.84 г (0.01 моль) соединения 1 и 1.68 г (0.01 моль) дегидрацетовой кислоты в 40 мл этанола кипятят 3 ч, охлаждают, выпавший бесцветный осадок отфильтровывают и сушат. Выход 1.43 г (43%). Т. пл. 110 °С (из этанола). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H (500 МГц, ДМСО-d<sub>6</sub>, TMS), δ, м. д.: 2.26 (6H, с, CH<sub>3</sub>); 2.57 (6H, с, CH<sub>3</sub>); 6.27 (2H, с, CH); 16.52 (2H, с, NH). Масс-спектр,  $m/z$  322 [M]<sup>+</sup>. Найдено, %: N 8.27; O 28.7. C<sub>16</sub>H<sub>16</sub>N<sub>2</sub>O<sub>6</sub>. Вычислено, %: N 8.43; O 28.9.

### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. K. Sucheta, A. Prashant, R. N. Rao, *Indian J. Chem.*, **34B**, 899 (1995).
2. B. Al-Saleh, N. Al-Awadi, H. Al-Kandari, M. M. Abdel-Khalik, M. H. Elnagdi, *J. Chem. Res.*, (S), **16–17**, 201 (2000); *Chem. Abstr.*, **132**, 308217 (2000).
3. B. C. Maiti, S. K. Maitra, *Indian J. Chem.*, **37B**, 710 (1998).

**В. А. Янченко, А. М. Демченко, С. И. Фирганг<sup>а</sup>,  
М. О. Лозинский<sup>б</sup>**

*Черниговский государственный  
педагогический университет  
им. Т. Г. Шевченко, Чернигов 14038,  
Украина  
e-mail: [demch@cn.relc.com](mailto:demch@cn.relc.com)*

*Поступило в редакцию 20.08.2002*

<sup>а</sup>*Институт органической химии  
им. Н. Д. Зелинского РАН, Москва 119991*

<sup>б</sup>*Институт органической химии  
НАН Украины, Киев 02094*

ХГС. – 2003. – № 3. – С. 445

---