

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Е. А. Кайгородова, Л. Д. Конюшкин, М. Е. Ниязымбетов, С. Н. Квак, В. Н. Заплишний, В. П. Литвинов, *Изв. АН, Сер. хим.*, 2215 (1994).
2. Е. А. Кайгородова, Л. Д. Конюшкин, Е. Ю. Камбулов, Г. Д. Крапивин, *ХГС*, 1024 (1997).
3. Ye. A. Kaigorodova, V. K. Vasilin, L. D. Konyushkin, Ye. B. Usova, G. D. Krapivin, *Molecules*, 5, 1085 (2000).

**Е. А. Кайгородова, А. А. Осипова, В. К. Василин,
Л. Д. Конюшкин, Г. Д. Крапивин**

Кубанский государственный технологический
университет, Краснодар 350072, Россия
e-mail: organics@kubstu.ru

Поступило в редакцию 09.10.2002

ХГС. – 2003. – № 3. – С. 444

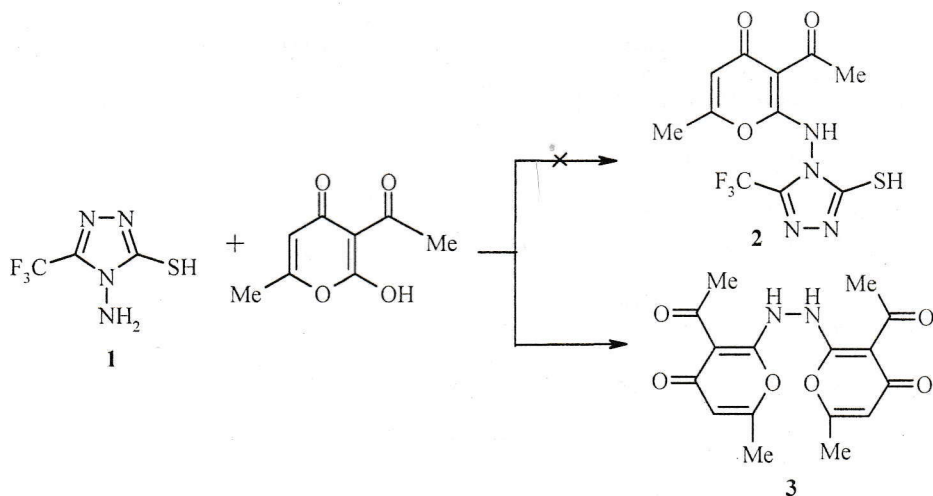
НЕОЖИДАННАЯ ДЕСТРУКЦИЯ ТРИАЗОЛЬНОГО ЦИКЛА ПОД ДЕЙСТВИЕМ ДЕГИДРАЦЕТОВОЙ КИСЛОТЫ

Ключевые слова: 4-амино-5-трифторметил-4Н-1,2,4-триазол-3-тиол, дегидрацетовая кислота, N¹,N²-ди(3-ацетил-6-метил-4-оксо-4Н-2-пиранил)-гидразин, деструкция триазольного цикла.

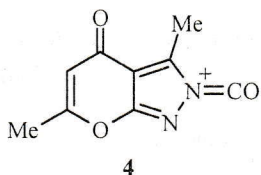
Известно, что дегидрацетовая кислота в реакциях с альдегидами и диметилацеталем ДМФА проявляет свойства кетона [1, 2], а при взаимодействии с различными аминами образует соответствующие производные 3-ацетил-6-метил-2-(R-амино)-4Н-4-пиранона [3].

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 N¹,N²-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-2H-пиран-2-она с аминотиолами, у которых вместо трифторметильной группы электронодонорные заместители (CH₃, C₂H₅, C₃H₇, PhCH₂CH₂), реакция вообще не проходит.

N¹,N²-Ди[1-(6-метил-2,4-диоксо-3,4-дигидро-2H-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 ¹H (500 МГц, ДМСО-d₆, TMS), δ, м. д.: 2.26 (6H, с, CH₃); 2.57 (6H, с, CH₃); 6.27 (2H, с, CH); 16.52 (2H, с, NH). Масс-спектр. m/z 322 [M]⁺. Найдено, %: N 8.27; O 28.7. C₁₆H₁₆N₂O₆. 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^а,
М. О. Лозинский^б**

Черниговский государственный
педагогический университет
им. Т. Г. Шевченко, Чернигов 14038,
Украина
e-mail: demch@cn.relc.com

Поступило в редакцию 20.08.2002

^аИнститут органической химии
им. Н. Д. Зелинского РАН, Москва 119991

^бИнститут органической химии
НАН Украины, Киев 02094

ХГС. – 2003. – № 3. – С. 445