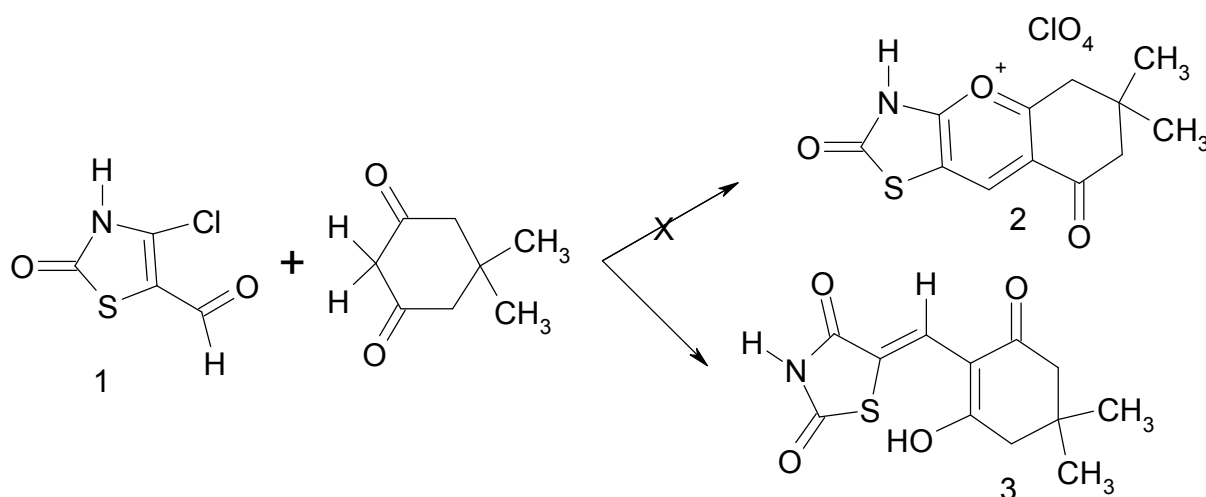


Семенов Н.С. (ДонНТУ), Спицын Н.В. (ИнФОУ)

**ПЕРЕГРУППИРОВКА С ПЕРЕНОСОМ ОКСАНИОНА В РЕАКЦИИ ХЛОР  
ФОРМИЛТИАЗОЛИН 2 ОНА С ДИМЕДОНОМ**

Одним из подходов к синтезу солей пирилия является взаимодействие  $\beta$ -галогенвинилальдегидов с  $\beta$ -дикетонами [1].

Нами установлено, что реакция 4-хлор-5-формилтиазаолин-2-она (1) с димедоном приводит не к образованию соответствующей соли пирилия (2), а к продукту с переносом оксаниона 5-(2-гидрокси-4,4-диметил-6-оксоциклогекс-1-енилметил)-тиазолидин-2,4-диону (3). Строение продукта установлено по данным спектроскопии ПМР,  $\sigma$ , м.д., ( $\text{CDCl}_3$ ): 11.73 (с., 1H, NH азол), 7.62 (с., 1H =CH-C=), 2.37 (уш.с., 5H:  $(\text{CH}_2)_2$ , H, OH), 1.07 (с., 6H,  $(\text{CH}_3)_2$ ).



*5 гидроксидиметил оксоциклогексенилметилтиазаолидиндион* К смеси 2.8 г (20 ммоль) димедона, 3.27 г (20 ммоль) 4-хлор-5-формилтиазаолин-2-она (1) [2], 6 мл (60 ммоль) уксусного ангидрида и 10 мл уксусной кислоты добавляют при непрерывном перемешивании и охлаждении 2 мл (25 ммоль) 72-ной хлорной кислоты. Затем смесь нагревают до кипения во время которого наблюдается в течение 10 мин интенсивное выделение хлористого водорода. После охлаждения выделившийся осадок отфильтровывают, промывают 3 мл уксусной кислоты и 5 мл эфира. Светло-желтые кристаллы, вес 2.51 г (47%), т.пл. 271–273°C. Найдено, %: С 53.81, Н 4.84, N 5.27, S 11.83.  $\text{C}_{12}\text{H}_{13}\text{NO}_4\text{S}$ . Вычислено, %: С 53.92, Н 4.90, N 5.24, S 12.00.

### Литература

1. Дорофеев Г.Н., Пыщев А.И. Химия гетероциклических соединений, 1974. № 8. С. 1031.
2. Баранов С.Н., Кочканян Р.О., Заритовский А.Н. и др., Химия гетероциклических соединений, 1975. № 1. С. 85.

© Семенов Н.С. Спицын Н.В.