

Был реализован полный фактический эксперимент, а затем план второго порядка. Получено уравнение регрессии, адекватно описывающее эксперимент.

Изучено влияние соотношения пероксида водорода и ДДТГ, концентрации пероксида водорода, температуры на выход и состав продукта.

В интервале температур 0-5°C получен ДДТГ с наименьшим количеством примеси МДТГ.

По результатам опытов найдены оптимальные параметры, при которых получен пероксид с выходом 86%, содержанием основного вещества – 95%, содержанием активного кислорода – 12,8%.

РЕАКЦИИ 6-(ТРИФТОРМЕТИЛ)КОМАНОВОЙ КИСЛОТЫ И ЕЕ ЭТИЛОВОГО ЭФИРА С АРОМАТИЧЕСКИМИ АМИНАМИ

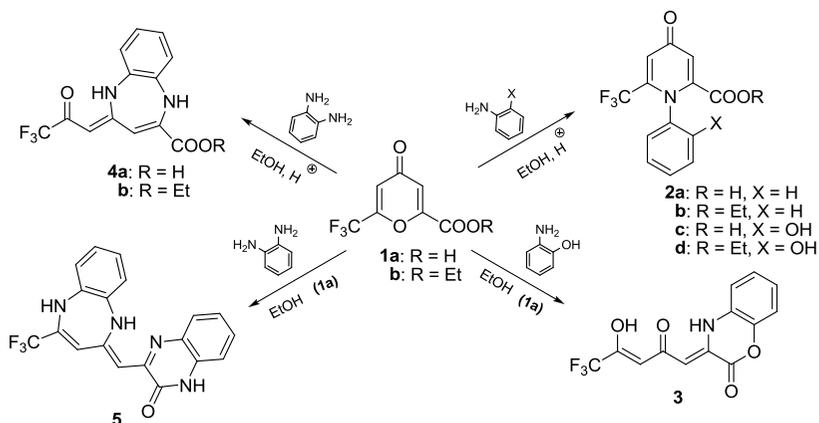
Макаруку М., Обыденнов Д.Л., Усачев Б.И.

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

Ранее [1] в нашей лаборатории был разработан удобный метод синтеза 6-(трифторметил)комановой кислоты **1a** и ее этилового эфира **1b**, которые показали себя как ценные субстраты в синтезе разнообразных гетероциклических соединений [2].

Оказалось, что производные 6-(трифторметил)комановой кислоты **1a,b** легко реагируют с анилином и *o*-аминофенолом в присутствии сильных кислот с образованием *N*-фенилпиридонов **2a-d**, аналогичная реакция с *o*-фенилендиамином (*o*-ФДА) давала производные диазепина **4a,b**.

Взаимодействие 6-(трифторметил)комановой кислоты **1a** с 2-замещенными анилинам без добавления сильной кислоты происходило по другому направлению: реакция **1a** с *o*-аминофенолом и *o*-ФДА в кипящем этаноле приводила к производным бензоксазинона **3** и (бензо[*b*][1,4]диазепин-2(5*H*)-илиден)метилхиноксалин-2(1*H*)-она **5** соответственно.



Таким образом, взаимодействие 6-(трифторметил)комановой кислоты **1a** и ее этилового эфира **1b** с ароматическими аминами в различных условиях приводит к разнообразным по строению продуктам.

1. Усачев Б.И., Бизенков И.А., Сосновских В.Я. // Изв АН, Сер. хим. 2007. №3. С. 537-538.

2. Usachev B.I., Obydenov D.L., Kodess M.I., Sosnovskikh V.Ya. // Tetrahedron lett. 2009. V. 50. №31. P. 4446-4448.

НЕКОТОРЫЕ РЕАКЦИИ 5,7-ДИМЕТИЛ-2-ТРИФТОРАЦЕТИЛ-8-АЗАХРОМОНА

Макеев Д.А., Барабанов М.А., Иргашев Р.А., Сосновских В.Я.

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

Хромон (4*H*-хромен-4-он) является родоначальником важнейшей гетероциклической системы, поэтому мы, в продолжение наших исследований хромонов и их гетероаналогов [1, 2], изучили некоторые реакции 5,7-диметил-2-трифторацетил-8-азахромона **1**.

Нами найдено, что 8-азахромон **1** реагирует с 1.25 экв. индола **2** при нагревании до 100 °С в течение 20 ч, при этом происходит присоединение индола по активированной карбонильной группе с образованием 1-(индол-3-ил)-трифторэтанолов с выходом 80% (**3a**: R = H) и 86% (**3b**: R = CH₃).