

**Химия и биологическая активность
синтетических и природных соединений**

**КИСЛОРОД- И
СЕРУСОДЕРЖАЩИЕ
ГЕТЕРОЦИКЛЫ**

Под редакцией докт. хим. наук В.Г. Карцева

Том 2

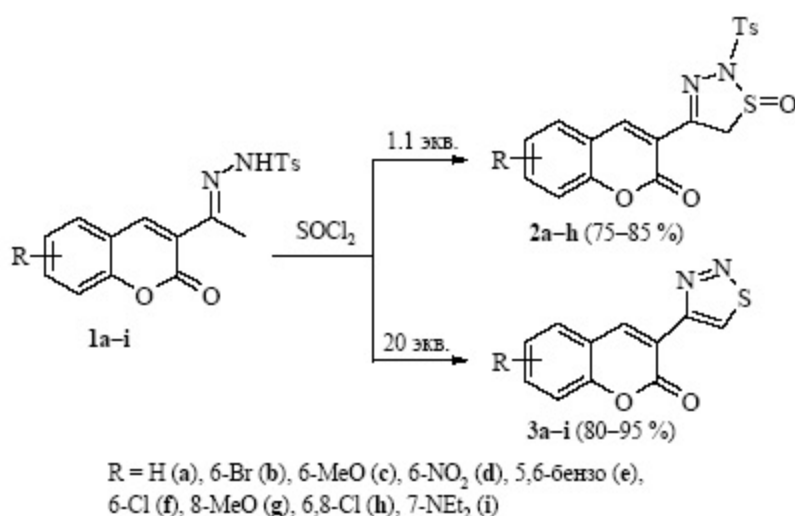
Москва 2003
IBS PRESS

ИЗБРАННЫЕ МЕТОДЫ СИНТЕЗА

3-(2,5-Дигидро-[1,2,3]-тиадиазол-1-оксид)кумарин и 3-([1,2,3]-тиадиазолил-4)кумарин

Борисов А.В., Джавахишвили С.Г.

Харьковский Национальный университет им. В.Н. Каразина



3-(2,5-Дигидро-[1,2,3]-тиадиазол-1-оксид)кумарин (2a). В 10 мл дихлорэтана растворяют 0.712 г (2 ммоль) **1a**, прикапывают 0.159 мл (2.2 ммоль) свежеперегнанного хлористого тионила и кипятят с обратным холодильником 1 час. Упаривают растворитель в вакууме. Остаток, содержащий 90% **2a** и 5% **3a** (ПМР), перекристаллизовывают из смеси 5 мл ДМФА и 2 мл этилового спирта. Выход **2a** 85%, $T_{\text{пл}}$ 163–165°C.

Соединения **2b–h** получены в аналогичных условиях.

3-([1,2,3]-Тиадиазолил-4)-кумарина (3a). Растворяют 0.712 г (2 ммоль) **1a** в 10 мл свежеперегнанного хлористого тионила и кипятят с обратным холодильником 1 час. Упаривают растворитель в вакууме, остаток, содержащий 95% **3a** (ПМР), перекристаллизовывают из ДМФА. Выход **3a** 92%, $T_{\text{пл}}$ 149–150°C.

Соединения **3b–i** получены в аналогичных условиях.

Структура полученных соединений была доказана методами ИК и ПМР спектроскопии.