

Состав и строение полученных соединений подтверждено с помощью элементного анализа, ИК, ЯМР ¹H спектров, а также масс-спектрометрией.

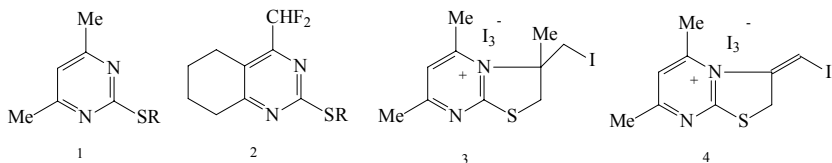
1. Кривенько А.П., Сорокин В.В. Синтезы и реакции 3R-2,4-диацетил(диэтоксикарбонил)-5-гидрокси-5-метилциклогексанов и родственных веществ. // ЖОрХ. 1999. Т.35, вып.8. с.357-397.

СИНТЕЗ И ИОДЦИКЛИЗАЦИЯ S-ПРОИЗВОДНЫХ НЕКОТОРЫХ ЗАМЕЩЕННЫХ 2-МЕРКАПТОПИРИМИДИНОВ

Тореева Н.А., Давиденко О.В., Ким Д.Г.

Челябинский государственный университет

Ранее [1] было показано, что 2-аллилтио-4,6-диметилпиримидин реагирует с галогенами с образованием дигидротиазоло[3,2-*a*]пиримидиниевых систем. В настоящей работе нами изучено взаимодействие 4,6-диметил-2-(метилаллилтио)пиримидина (1а), 4,6-диметил-2-(2-циклогексенилтио)пиримидина (1б), 4,6-диметил-2-пропаргилтиопиримидина (1с), 4-диформетил-5,6,7,8-тетрагидро-2-аллилтиохиназолина (2а), 4-диформетил-5,6,7,8-тетрагидро-2-(2-циклогексенилтио)хиназолина (2б), 4-диформетил-5,6,7,8-тетрагидро-2-пропаргилтиохиназолина (2с) с иодом. Соединения 1а-с и 2а-с синтезированы реакцией 4,6-диметил-2-меркаптопиримидина и 4-диформетил-5,6,7,8-тетрагидро-2-меркаптохинозолина* с соответствующими галогеналкенами и галогенпропином в изопропиловом спирте в присутствии изопрропилата натрия.



Соединения 1a,c реагируют с иодом с образованием трииодида 3-иодметил-5,7-диметил-2,3-дигидропиримидиния (3) и трииодида 3-иодметил-5,7-диметил-2,3-дигидропиримидиния (4). В отличие от соединений 1a,c соединения 1b и 2a-c реагируют с иодом с трудом и с образованием смеси соединений, что, по видимому, обусловлено стерическими факторами.

Структуры соединений 1a-c и 2a-c исследованы методами хромато-масс-спектрометрии и ПМР. В масс-спектрах имеются пики молекулярных ионов. В спектре ПМР соединения 2c протон пропаргильной группы образует синглет при 3.12 м.д., протон диформетильной группы дает триплет при 7.15 м.д. В спектре ПМР продуктов иодциклизации (соединения 3a,c) сигналы протонов двух метильных групп смещены в слабое поле относительно соответствующих протонов в исходных соединениях и становятся неэквивалентными.

* Соединение предоставлено н.с. Хомутовым О. Г., за что авторы выражают ему глубокую благодарность.

1. Ким Д.Г., Троицкова Ю. В., Зарецкая М. В. Известия вузов. Химия и химическая технология. 1992. Вып.3. С.113-115.

СИНТЕЗ ЗАМЕЩЕННЫХ ПИРИДИН(ПИРАН)-3-ОНОВ И РЕАКЦИИ С ГИДРАЗИНОМ

Бурухина О.В., Транковский А.Б., Егорова А.Ю.

Саратовский государственный университет

В структуре арилметиленовых производных пиррол(фуран)-3-онов содержится несколько реакционных центров, способных подвергаться атаке диазоуксусного эфира: экзо- и эндоциклическая двойные углерод-углеродные связи, карбонильная группа, лабильные связи цикла (C-N и C-H).

В связи с этим можно было ожидать разнообразных превращений: [1,3] диполярное циклоприсоединение по двойной углеродной связи гетероцикла, атака по карбонильной группе с образованием эпоксипроизводных, атака по экзоциклической двойной углеродной связи, внедрение по N-H связи.