

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

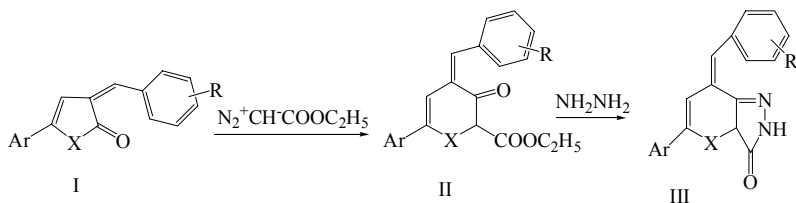
Бурухина О.В., Транковский А.Б., Егорова А.Ю.

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.

Изучены реакции арилметиленовых производных 3*H*-фуран-2-онов с диазоуксусным эфиром и дальнейшие превращения продуктов с гидразином.



X=O, NH Ar=4CH₃-C₆H₄, C₆H₅ R=H, 2-NO₂, 3-NO₂, 2-Cl

Взаимодействие арилметиленовых производных пиррол(фуран)-2-она (I) с диазоуксусным эфиром при 60° С позволило выделить продукты, которые по данным элементного анализа, ИК- и ЯМР¹H спектроскопии были охарактеризованы как 2-карбэтокси-4-арилметил-6-арилпиридин(пиран)-3-оны (II). Продукты II являются полифункциональными соединениями, содержащими несколько электрофильных центров и способными взаимодействовать с нуклеофилами. Взаимодействие с гидразином проводилось в мягких условиях, реакции протекают, затрагивая сложноэфирный фрагмент и оксо-группу. Продукты III по данным элементного анализа, ИК- и ЯМР¹H спектроскопии были охарактеризованы как пиридино(пирано)-пиразолин-3-оны.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского Фонда Фундаментальных Исследований (грант №05-03-32196).

СИНТЕЗ И СВОЙСТВА *P*-АМИНОКАЛИКСАРЕНА

Трубчик Д.В., Нейн Ю.И., Гейде И.В., Моржерин Ю.Ю.

Уральский государственный технический университет – УПИ,
Екатеринбург

Химия каликсаренов – циклических продуктов конденсации фенолов и альдегидов - получила в последние 20 лет бурное развитие в силу целого ряда обстоятельств. Это и их доступность (многие каликсарены могут быть получены одностадийным синтезом), и наличие активных реакционных центров, позволяющих проводить модификацию их структуры, и способность образовывать комплексы включения типа “гость-хозяин” как с заряженными, так и с неполярными молекулами.