Тематический раздел: Препаративные исследования. Полная исследовательская публикация

Подраздел: Органическая химия. Идентификатор ссылки на объект – ROI: jbc-01/19-57-3-71 *Цифровой идентификатор объекта* – https://doi.org/10.37952/ROI-jbc-01/19-57-3-71

Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции "Бутлеровские чтения". http://butlerov.com/readings/ Поступила в редакцию 28 февраля 2019 г. УДК 547-327.

## Синтез имидов на основе фенилциклоалкандикарбоновых кислот и производных трифторметиланилина

© Коверда<sup>1</sup>\* Анна Александровна, Коверда<sup>2</sup> Михаил Николаевич, Буланина Валерия Дмитриевна, Коршунова Александра Игоревна и Данилова Ангелина Сергеевна

1 Кафедра органической и аналитической химии. Ярославский государственный технический *университет. Московский пр-т, 88. 150023, г. Ярославль. Россия.* Тел.: (4852) 44-05-29. E-mail: a.koverda@pm.me

 $^{2}$  Ярославский государственный институт качества сырья и пищевых продуктов. Московский пр-т, 76a. 150030, г. Ярославль. Россия. Тел.: (4852) 47-86-86. E-mail: m.kov@pm.me

\*Ведущий направление; \*Поддерживающий переписку

*Ключевые слова:* трифторметильная группа, ароматические амины, имидизация, фенилциклоалкандикарбоновые кислоты.

## Аннотация

Ранее было показано, что стереохимический результат реакции алкилирования бензола циклоалкендикарбоновыми кислотами зависит от порядка смешивания реагентов. На основе этого были разработаны методы синтеза фенилциклоалкандикарбоновых кислот и способы разделения их изомеров. Полученные диастереомерно чистые соединения использовались для синтеза новых имидов, содержащих трифторметильную группу, которые потенциально являются биологически активными веществами, обладающими противоопухолевыми свойствами.

Поскольку ароматические амины, содержащие группу СГ<sub>3</sub>, являются слабыми нуклеофилами, то в ходе реакции может наблюдаться как полное, так и неполное замыкание имидного цикла. Задача исследования заключалась в изучении зависимости характера продуктов реакции и их соотношения (имид/амиды) от условий протекания: используемого растворителя и применения вспомогательных реагентов. При проведении реакции имидизации в уксусной кислоте наблюдается образование смеси имида и изомерных амидов, а использование ТЭА в толуоле или ДМФА и в системе уксусная кислота - пиридин, взятых в соотношении 2:3, приводит к образованию только имида, но с различными выходами. Были опробованы методики получения имидов в среде пиридина через стадию получения дихлорангидридов, которые были получены с использованием тионилхлорида и при помощи системы трифенилфосфин – четырехлористый углерод. Также имиды были получены с хорошими выходами в one-pot реакциях при нагревании смеси пиридина, кислоты, амина и тионилхлорида.

Строение продуктов было подтверждено методами ИК спектроскопии, спектрами ЯМР 1Н, 13С, капиллярного электрофореза, элементным анализом и масс-спектрометрией высокого разрешения.