Подраздел: Органическая химия.

Идентификатор ссылки на объект – ROI: jbc-01/22-72-11-8 Цифровой идентификатор объекта – DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/22-72-11-8 УДК 547.831.4 + 547.831.6. Поступила в редакцию 27 октября 2022 г.

Синтез 7,8-дихлорхинолин-5-амина

© Устинов $^{1}*^{+}$ Илья Игоревич, Кравченко 1 Мария Андреевна, Атрощенко 1 Юрий Михайлович, Кобраков 2 Константин Иванович

Кафедра химии. Тульский государственный педагогический университет им. Л.Н. Толстого. пр. Ленина, 125. г. Тула, 300026. Россия. Тел.: +7 (487) 235-78-08. E-mail: bai2688@yandex.ru
Кафедра органической химии. Российский государственный университет им. А.Н. Косыгина (Технологии. Дизайн. Искусство). ул. Садовническая, 33. г. Москва, 117997. Россия. Тел.: +7 (495) 955-35-58. E-mail: kobrakovk@mail.ru

*Ведущий направление; *Поддерживающий переписку

Ключевые слова: 5,7-динитро-8-оксихинолин, 7,8-дихлор-5-нитрохинолин, 7,8-дихлорхинолин-5-амин, восстановление по Бешану.

Аннотация

Нитросоединения — важное сырье в исследовательской практике и химической промышленности. С одной стороны, нитро(гетеро)арены представляют собой большой класс соединений с фармацевтической активностью (левомицетин, нитрофурал, нитроксолин и др.), с другой — являются прекурсорами в синтезе прочих важных соединений. Так, несомненно, получение ароматических аминов из соответствующих нитросоединений (реакция Зинина) является ключевым этапом в производстве фармацевтических субстанций, красителей и пигментов, полимеров, пестицидов и других полезных веществ. В частности, хлоранилины широко востребованы для производства вышеуказанных продуктов.

Основным способом получения хлоранилинов является каталитическое гидрирование соответствующих хлорнитроаренов. При этом существует фундаментальная проблема в данном процессе, это дегидрогалогенирование субстрата, приводящая к снижению выхода, а также к загрязнению основного продукта, что в последствии отрицательно сказывается на свойствах соединений, получаемых на следующих этапах производства. В литературе имеются данные по изучению возможности применения в этом процессе нетривиальных каталитических систем с целью увеличения селективности гидрирования. В связи с этим химические восстановители по прежнему актуальны у исследователей. В то же время исследования в данной области синтетической органической химии направленны на поиск и синтез новых ароматических и гетероароматических аминохлорпроизводных, чему и посвящена настоящая работа.

В данном исследовании нами установлено, что взаимодействие 5,7-динитро-8-оксихинолина с избытком POCl₃ в ДМФА при нагревании приводит к 7,8-дихлор-5-нитрохинолину с высоким выходом. Полученный таким образом дихлорнитрохинолин восстанавливали по методу Бешана карбонильным железом в водно-спиртовой среде с добавлением каталитического количества уксусной кислоты до 7,8-дихлорхинолин-5-амина. Выход продукта составил 60%. Методами ЯМР и ИК-спектроскопии, а также масс-спектрометрией высокого разрешения и элементным анализом доказано строение полученных соединений.

Выходные данные для цитирования русскоязычной версии статьи:

Устинов И.И., Кравченко М.А., Атрощенко Ю.М., Кобраков К.И. Синтез 7,8-дихлорхинолин-5-амина. *Бутлеровские сообщения.* **2022**. Т.72. №11. С.8-10. DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/22-72-11-8

или

Ilya I. Ustinov, Maria A. Kravchenko, Yury M. Atroshchenko, Konstantin I. Kobrakov. Synthesis of 7,8-dichloroquinoline-5-amine. *Butlerov Communications*. **2022**. Vol.72. No.11. P.8-10. DOI: 10.37952/ROI-jbc-01/22-72-11-8. (Russian)