НОВЫЙ МЕТОД СИНТЕЗА 7-ХЛОР-1*H*-ИМИДАЗО[5,1-*c*][1,2,4]ТРИАЗОЛ-3-АМИНА НА ОСНОВЕ 4,5-ДИХЛОРИМИДАЗОЛА

Ключевые слова: амидразон, 1H-имидазо[5,1-c][1,2,4]триазол, N-цианоазолы, внутримолекулярная циклизация, N-цианирование.

На данный момент описано множество способов построения бициклических азотсодержащих гетероциклических соединений обладающих рядом прикладных свойств [1, 2]. Так, в работе [3] показана возможность получения производных 1H-имидазо[5,1-c][1,2,4]триазола взаимодействием диазоимидазолов с галогенпроизводными диэтилмалоната с последующей внутримолекулярной циклизацией под действием основания. Нами найдено, что обработка 4,5-дихлоримидазола (1) эквимолярным количеством бромциана в присутствии триэтиламина приводит к 4,5-дихлор-1*H*-имидазол-1-илкарбонитрилу (2) с выходом 72%, который способен взаимодействовать с гидразингидратом при охлаждении с образованием 4,5-дихлор-1*H*-имидазол-1-илкарбоксамидразона (3). Полученный амидразон 3 подвергается гладкой циклизации (метод А) под действием триэтиламина при кипячении в ацетонитриле в течение 4 ч с образованием 7-хлор-1H-имидазо[5,1-c][1,2,4]триазол-3-амина (4) с выходом 82% (в пересчёте на введённый в реакцию амидразон 3). Нам также удалось осуществить эту циклизацию в одну стадию (метод Б), без промежуточного выделения амидразона 3, при кипячении соединения 2 с гидразингидратом и триэтиламином в ацетонитриле. В результате, более приемлемым методом получения гетероцикла 4 является метод Б, так как он позволяет проводить однореакторную реакцию с выходом целевого продукта 63%, в отличие от метода А, где суммарный выход на две стадии составляет 52%.

Таким образом, нами предложен удобный способ получения ранее труднодоступной гетероциклической системы 1H-имидазо[5,1-c][1,2,4]триазола на основе легкодоступных галогенпроизводных имидазола.

ИК спектры записаны на приборе ФСМ-1201 в таблетках КВг. Спектры ЯМР ¹Н и ¹³С зарегистрированы на приборе Bruker AM-300 (300 и 100 МГц соответственно) в ДМСО-d₆, внутренний стандарт ТМС. Элементный анализ проведён на элементном анализаторе Vario El Cube. Температуры плавления определены на нагревательном столике Boetius и не исправлены.

4,5-Дихлор-1*H***-имидазол-1-илкарбонитрил (2)**. К охлаждённой до 0 °C смеси $6.80 \, \Gamma$ (50 ммоль) соединения **1** и $5.16 \, \Gamma$ (52 ммоль) $Et_3N \, B \, 50$ мл EtOAc прикапывают

раствор 5.25 г (50 ммоль) бромциана в 30 мл ЕtOAc в течение 15 мин. Смесь перемешивают в течение 30 мин и отфильтровывают. Фильтрат упаривают на роторном испарителе, сухой остаток перекристаллизовывают из гексана. Выход 5.80 г (72%). Бесцветные кристаллы. Т. пл. 85–86 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 2268 (С≡N), 1551, 1474, 1269, 1242, 976, 814, 594. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д.: 8.24 (1H, c, H-2). Найдено, %: С 29.71; Н 0.59; N 25.88. С₄HCl₂N₃. Вычислено, %: С 29.66; Н 0.62; N 25.94.

4,5-Дихлор-1*Н***-имидазол-1-илкарбоксамидразон (3)**. К раствору 2.0 г (12 ммоль) соединения **2** в 20 мл МеСN при охлаждении до 0 °C прибавляют при перемешивании 0.6 мл (12 ммоль) гидразингидрата в 5 мл МеСN, поддерживая температуру не выше 5 °C. Полученную смесь перемешивают в течение 10 мин, отфильтровывают выпавший продукт и сушат на воздухе. Выход 1.5 г (63%). Мелкокристаллический порошок. Т. пл. 145–148 °C (с разл.). ИК спектр, v, см⁻¹: 3317–3045, 1659 (C=N), 1557, 1472, 1269, 1242, 958, 814, 594. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д.: 7.88 (1H, c, H-2); 6.22 (2H, уш. c, =NNH₂); 5.07 (2H, уш. c, =CNH₂). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 116.7 (C-2); 128.8 (C-1'); 134.9 (C-4); 163.5 (C-5). Найдено, %: C 24.77; Н 2.51; N 36.06. C₄H₅Cl₂N₅. Вычислено, %: C 24.76; H 2.60; N 36.10.

7-Хлор-1*Н***-имидазо**[**5,1-***c*][**1,2,4**]**триазол-3-амин (4)**. А. Кипятят в течение 4 ч смесь 0.965 г (5 ммоль) соединения **3** и 0.607 г (6 ммоль) Et_3N в 10 мл MeCN. Затем растворитель отгоняют, к остатку прибавляют 5 мл ацетона и фильтруют. Фильтрат упаривают, а остаток перекристаллизовывают из водного спирта. Выход 0.646 г (82%). Т. пл. 172–175 °C (с разл.). ИК спектр, v, см⁻¹: 3214–3125, 1659, 1557, 1471, 1278, 1242. 1005, 814. Спектр ЯМР 1 H, δ , м. д.: 7.71 (1H, c, H-5); 7.78 (2H, уш. с, NH₂); 13.10 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР 13 C, δ , м. д.: 115.9 (C-7); 129.4 (C-5); 135.8 (C-7a); 153.2 (C-3). Найдено, %: C 30.43; H 2.61; N 44.51. $C_4H_4ClN_5$. Вычислено, %: C 30.49; H 2.56; N 44.45.

Б. Кипятят в течение 4 ч смесь $1.8 \, \Gamma$ ($11 \, \text{ммоль}$) соединения 2, $0.6 \, \text{мл}$ ($12 \, \text{ммоль}$) гидразингидрата, $1.5 \, \text{мл}$ ($12 \, \text{ммоль}$) $Et_3N \, B \, 20 \, \text{мл}$ МеСN. Растворитель отгоняют, к остатку прибавляют $10 \, \text{мл}$ ацетона и фильтруют. Фильтрат упаривают, а остаток перекристаллизовывают из водного спирта. Выход $1.1 \, \Gamma$ (63%). Физико-химические и спектральные характеристики идентичны таковым соединения, полученного по методу A.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. J. Marco-Contelles, E. Pérez-Mayoral, P. Ballestores, in *Comprehensive Heterocyclic Chemistry III*, Elsevier, 2008, vol. 11, p. 199.
- 2. K. S. Yeng, M. E. Farkas, J. F. Kadow, N. A. Meanwell, *Tetrahedron Lett.*, **46**, 3429 (2005).
- 3. М. А. Безматерных, В. С. Мокрушин, Т. А. Поспелова, *XГС*, 1544 (1999). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **35**, 1349 (1999).]

А. С. Бунев*, С. В. Наумов, В. Е. Стацюк, П. П. Пурыгина

Поступило 20.04.2012

Институт химии и инженерной экологии Тольяттинского государственного университета, ул. Белорусская, 14, Тольятти 445667, Россия e-mail: a.s.bunev@gmail.com

^а Самарский государственный университет, ул. Академика Павлова, 1, Самара 443011, Россия e-mail: puryginpp2002@mail.ru

XΓC. - 2012. - №. 9. - C. 1517