## письма в редакцию

## СИНТЕЗ ПРОИЗВОДНЫХ ПИРАЗОЛА С ХИРАЛЬНЫМИ ЗАМЕСТИТЕЛЯМИ ПРИ АТОМЕ АЗОТА

Ключевые слова: азадикарбоксилат, пиразол, L-пролин, стереоселективность, энан-тиоселективное а-аминирование.

Стереоселективное создание связи С-N с использованием простых и доступных реагентов является одной из важнейших задач органической химии. Среди веществ, синтезируемых ежегодно с целью изыскания новых лекарственных средств, все большее место занимают хиральные структуры, причем существует отчетливая тенденция к разработке энан-тиомерно чистых, а не рацемических препаратов. Эта тенденция в полной мере относится к производным пиразола, биологическая активность которых хорошо известна [1, 2]. В данной работе мы впервые применили для синтеза пиразолов, содержащих хиральный заместитель при атоме азота, недавно описанную [3] реакцию направленного стереоселекα-аминирования каталитизируемого L-пролином, альдегидов с использованием азадикарбоксилатов в качестве источника азота. Эта реакция приводит к образованию оптически активных с-гидразинальде-гидов, которые служат удобными хиральными синтонами, в том числе и для построения пиразольного цикла. Наблюдаемая стереохимия, может быть объяснена предварительным образованием енамина из пролина и альдегида с последующей координацией его с азадикарбоксилатом за счет водородных связей (интермедиат А).

Стереоселективному образованию связи С–N способствуют *анти*-рас-положение заместителя R по отношению к карбоксильной группе пролина и образование энергетически выгодного шестичленного переходного со-стояния.

На основании данной реакции был разработан оригинальный подход к введению асимметрического атома углерода в пиразольное кольцо.

O OBu-t

O OBu-t

PhCH<sub>2</sub>Cl

PhCH<sub>2</sub>O

NH

O OBu-t

NaH

$$\Delta$$
 $\Delta$ 

OBu-t

O OBu-t

A (50%)

ОМе ОМе  
МеО ОМе  
5  
диоксан, 6 н. HCl  

$$\Delta$$
 6 (70%)

Так, катализируемое L-пролином, взаимодействие ди-*трет*-бутилаза-дикарбоксилата (2) с 3-фенилпропаналем (1) при 0 °C в ацетонитриле с последующим восстановлением NaBH<sub>4</sub> *in situ* приводит к образованию ди-*трет*-бутилового эфира 1-[(1-бензил-2-гидрокси)этил]гидразин-1,2-дикарбоновой кислоты (3). Восстановление альдегидной группы необходимо для предотвращения рацемизации при дальнейшей циклизации в пиразол в кислой среде.

Серия последовательных превращений: введение бензильной защиты к гидроксильной группе, удаление *тетраметилацеталем* малонового диальдегида приводит к образованию целевого 1-[1-бензил-2-бензилокси)этил]пиразола (6) с выходом 70% и энантиомерной чистотой >99% (по данным ВЭЖХ на колонке с хиральной неподвижной фазой).

Спектры ЯМР <sup>1</sup>Н и <sup>13</sup>С записывали на спектрометре Bruker AMX-400 (400 и 100 МГц соответственно), внутренний стандарт ТМС. Удельное вращение измеряли на поляриметре Jasco DIP-360 (589 нм). Хроматомасс-спектральные исследования проводили с использованием газожидкостного хроматографа Carlo

Егba/Kratos Fractovap Series 4200, колонка Ultra-1, Hewlett Packard,  $25 \text{ м} \times 0.2 \text{ мм}$ , толщина слоя фазы 0.33 мкм, газ-носитель – гелий (1 мл/мин), делитель потока 1:10, температура испарителя  $280 \,^{\circ}\text{C}$ , градиент температуры от  $150 \,$  до  $280 \,^{\circ}\text{C}$  (5 С/мин). Контроль за ходом реакций и чистотой выделяемых соединений осуще-ствляли методами TCX на пластинках Silufol UV-254 и газовой хроматографии с масс-спектральным детектором. Определение энантиомерной чистоты субстра-тов проводили, используя метод ВЭЖХ с применением хиральной неподвижной фазы: Chiralpak AD-RH  $4.6 \times 250 \,$  мм,  $5 \,$  мкм, элюент: гексан—2-пропанол, 75:25, поток:  $1.0 \,$  мл/мин, температура  $20 \,^{\circ}\text{C}$ .

Ди-трет-бутиловый эфир 1-[(1-бензил-2-гидрокси)этил]гидразин-1,2-дикар- боновой кислоты (3). К раствору 1.15 г (5 ммоль) ди-трет-бутилазадикарб-оксилата (2) в 50 мл ацетонитрила добавляют 0.06 г (0.5 ммоль) L-пролина, охлаждают до 0 °C и по каплям добавляют 0.99 мл (7.5 ммоль) 3-фенилпропаналя 1. Реакционную смесь перемешивают 2 ч при 0 °C и 1 ч при комнатной тем-пературе. После того как раствор обесцветится, его снова охлаждают до 0 °C, добавляют 50 мл спирта и 0.19 г (5 ммоль) NаВН<sub>4</sub> и перемешивают 5–10 мин при 0 °C. Реакционную смесь промывают 50% водным раствором NH<sub>4</sub>Cl и эк-страгируют этилацетатом. Органическую фазу сушат MgSO<sub>4</sub>, растворитель удаляют в вакууме. Получают 2.64 г (96%) белого кристаллического вещества. Т. пл. 110–111 °C (из ацетонитрила). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д.: 1.28 и 1.36 (9H суммарно, оба с, C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>); 1.52 (9H, с, C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>); 2.48–2.79 (2H, м, CH<sub>2</sub>Ph); 3.41–3.68 (2H, м, CH<sub>2</sub>OH); 4.49–4.92 (1H, м, CHN); 5.95 и 6.07 (1H суммарно, оба с, NH); 7.08–7.39 (5H, м, Ph). Спектр ЯМР <sup>13</sup>C, δ, м. д.: 28.01 (6C, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C); 35.88 (CH<sub>2</sub>Ph); 51.25 (CH), 62.21 (CH<sub>2</sub>OH), 82.12 (2C, C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 126.67 (C, CH), 129.07 (2C, CH), 130.86 (2C,CH); 135.02 (C); 164.23 (C=O); 167.15 (C=O). [ $\alpha$ ]<sup>21</sup><sub>D</sub> +34.3 (CHCl<sub>3</sub>, c 0.05). Найдено, %: C 62.39; H

8.15; N 7.58. С<sub>19</sub>H<sub>30</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>. Вычислено, %: С 62.27; Н 8.25; N 7.64.

Ди-*трет*-бутиловый эфир 1-[1-бензил-2-(бензилокси)этил]гидразин-1,2-ди- карбоновой кислоты (4). К раствору 2.64 г (7.2 ммоль) соединения **3** в 40 мл смеси ТГФ–ДМФА, 1:1, добавляют при перемешивании 0.3 г (12.6 ммоль) NaH, перемешивают 30 мин, затем по каплям добавляют 0.91 мл (7.9 ммоль) хлористого бензила. По окончании прибавления бензилхлорида реакционную смесь нагре-вают до 80 °C и выдерживают при этой температуре 6–8 ч (контроль ТСХ). Растворитель удаляют в вакууме, к остатку добавляют 5 мл метанола, разбавляют водой и экстрагируют  $CH_2Cl_2$  (2 × 300 мл). Экстракт сушат MgSO<sub>4</sub>, растворитель удаляют в вакууме. Получают 1.6 г (50%) светло-желтого масла. Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м. д.: 1.30–1.48 (18H, м,  $C(CH_3)_3$ ); 2.46–2.60 (2H, м,  $CH_2$ Ph); 3.28–3.25 (4H, м,  $CH_2$ OC $H_2$ Ph); 4.98–5.12 (1H, м,  $CH_3$ N); 6.75 и 6.87 (1H суммарно, оба с, NH); 7.17–7.48 (10H, м,  $C_6H_5$ ). Найдено, %: C 67.89; H 7.82; N 5.98.  $C_{26}H_{36}N_2O_5$ . Вычислено, %: C 68.40; H 7.95; N 6.14.

**1-[(1-Бензил-2-бензилокси)этил]-1H-пиразол (6).** К раствору 0.07 г (0.16 ммоль) соединения **4** в 20 мл 6 н. HCl добавляют 0.03 мл (0.16 ммоль) тетраметилацеталя малонового диальдегида **5** и перемешивают до прекращения выделения газа при комнатной температуре, затем еще 2–4 ч при 70–80 °C. Реакционную смесь выливают в холодную воду и экстрагируют  $CH_2Cl_2$  (3 × 50 мл). Органический слой отделяют, промывают водой, сушат  $Na_2SO_4$ , растворитель удаляют в вакууме, остаток хроматографируют на колонке с силикагелем в системе петролейный эфир – этилацетат, 15:1. Выделяют 0.032 г (70%) густого темно-коричневого масла. Спектр ЯМР  $^1$ H,  $\delta$ , м. д., J ( $\Gamma$ ц): 3.13–3.18 (2H, м,  $CHC\underline{H}_2Ph$ ), 3.27 и 3.37 (2H, м и м,  $CHC\underline{H}_2O$ ); 4.39 (1H, м, CH); 5.10 (2H, с,  $CC\underline{H}_2Ph$ ); 6.05 (1H, уш. с,  $CCH_2Ph$ ); 6.89 (2H, д. д,  $CCH_2Ph$ ); 7.04 (1H, д,  $CCH_2Ph$ ); 7.32 (5H, м,  $CCH_2Ph$ ); 7.54 (1H, м,  $CCH_2Ph$ ). ( $CCH_2Ph$ ); 7.32 (5H, м,  $CCH_2Ph$ ); 7.54 (1H, м,  $CCH_2Ph$ ). ( $CCH_2Ph$ ); 7.32 (5H, м,  $CCH_2Ph$ ); 7.54 (1H, м,  $CCH_2Ph$ ). ( $CCH_2Ph$ ); 7.32 (5H, м,  $CCH_2Ph$ ); 7.54 (1H, м,  $CCH_2Ph$ ). ( $CCH_2Ph$ ) ( $CCH_2Ph$ ); 7.32 (5H, м,  $CCH_2Ph$ ); 7.54 (1H, м,  $CCH_2Ph$ ). ( $CCH_2Ph$ ) ( $CCH_2Ph$ )

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Y. L. Bennani, M. G. Campbell, D. Dastrup, E. P. Huck, US Pat. 2007197526 (2006); http://v3.espacenet.com.
- 2. B. K. Srivastava, A. Joharapurkar, S. Rava, J. Z. Patel, R. Soni, P. Raval, A. Gite, A. Goswami, N. Sadhwani, N. Gandhi, H. Patel, B. Mishra, M. Solanki, B. Pandey, M. R. Jain, P. R. Patel, *J. Med. Chem.*, **50**, 5951 (2007).
- 3. B. List, J. Am. Chem. Soc., 124, 5656 (2002).

А. В. Куркин, А. А. Уткина, М. А. Юровская

Московский государственный университет им. М. В. Ломоносова, Москва 119992, Россия e-mail: kurkin@direction.chem.msu.ru

Поступило 04.12.2007