РЕЦИКЛИЗАЦИЯ 2-(2,5-ДИОКСОПИРРОЛИДИН-1-ИЛ)ГУАНИДИНА ПОД ДЕЙСТВИЕМ АЛИФАТИЧЕСКИХ АМИНОВ – НОВЫЙ МЕТОД СИНТЕЗА АМИДОВ 3-(5-АМИНО-1H-1,2,4-ТРИАЗОЛ-3-ИЛ)ПРОПАНОВОЙ КИСЛОТЫ

Ключевые слова: амиды, амины, 3-(5-амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)пропановая кислота, 2-(2,5-диоксопирролидин-1-ил)гуанидин, рециклизация.

Ранее сообщалось [1], что гидрохлорид 2-(2,5-диоксопирролидин-1-ил)-гуанидина (1), получаемый сплавлением гидрохлорида аминогуанидина (2) с ангидридом янтарной кислоты, при нагревании в водно-щёлочном растворе перегруппировывается в 3-(5-амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)пропановую кислоту.

В настоящей работе мы установили, что действие слабых оснований на соединение 1 приводит к образованию свободного 2-(2,5-диоксопирролидин-1-ил)гуанидина (3). Соединение 3 при нагревании с алифатическими аминами в ДМФА подвергается рециклизации и с высоким выходом образует амиды 3-(5-амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)пропановой кислоты 4а-е. Предполагаемый механизм включает нуклеофильную атаку амина по карбонильной группе, раскрытие пирролидин-2,5-дионового фрагмента с образованием гуанилгидразида А и его последующую циклизацию в триазол 4.

4 a R = *i*-Pr, R¹ = H, **b** R = Bn, R¹ = H, **c** R+R¹ =
$$(CH_2)_4$$
, **d** R+R¹ = $(CH_2CH_2)_2O$, **e** R+R¹ = $(CH_2)_6$

Спектры ЯМР 1 Н и 13 С записаны на приборе Varian Unity-300 (300 и 75 МГц соответственно) в ДМСО- d_6 , внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры (ЭУ) получены на спектрометре Finnigan MAT Incos 50 с прямым вводом образца в ионный источник излучения с энергией ионизации 70 эВ.

2-(2,5-Диоксопирролидин-1-ил)гуанидин (3). К раствору 6 г (31 ммоль) соединения **1** в 9 мл воды прибавляют 2.62 г (31 ммоль) NaHCO₃ при 50–60 °C и перемешивании. Выпавший осадок отфильтровывают и промывают водой. Выход 4.11 г (85%), т. пл. > 310 °C. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д.: 2.50 (4H, c, 2CH₂); 5.23 (2H, c, NH₂); 5.57 (2H, c, NH₂). Спектр ЯМР ¹³C, δ , м. д.: 26.90 (2CH₂), 160.03, 175.64 (2CO). Масс-спектр, m/z ($I_{\rm OTH}$, %): 156 [M]⁺ (76), 114 (82), 101 (23), 85 (29), 43 (100). Найдено, %: С 38.72; H 5.12; N 36.11. C₅H₈N₄O₂. Вычислено, %: С 38.46; H 5.16; N 35.88.

Синтез соединений 4а-е (общая методика). Смесь 0.8 г (5.1 ммоль) соединения 3, 10.2 ммоль алифатического амина и 1 мл ДМФА нагревают 2 ч при 130–140 °С и перемешивании (синтез соединений 4а,с проводят в запаянной ампуле). Затем реакционную смесь охлаждают, прибавляют 5 мл бензола, выпавший осадок отфильтровывают и перекристаллизовывают.

3-(5-Амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)-N-изо-пропилпропанамид (4а). Выход 0.8 г (79%), т. пл. 209–210 °C (из воды). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 1.01 (6H, д, J = 6.6, 2CH₃); 2.19–2.33 (2H, м, CH₂); 2.56–2.60 (2H, м, CH₂); 3.76–3.80 (1H, м, CH); 5.73 (2H, уш. с, NH₂); 7.68 (1H, д, J = 7.2, NH); 11.54 (1H, уш. с, NH). Массспектр, m/z (I_{отн}, %): 197 [М] $^+$ (9), 111 (100), 58 (25), 43 (62). Найдено, %: С 48.03; H 7.59; N 35.23. $C_8H_{15}N_5O$. Вычислено, %: С 48.72; H 7.67; N 35.51.

3-(5-Амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)-N-бензилпропанамид (4b). Выход 1.13 г (90%), т. пл. 208–209 °С (из этанола). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.59–2.65 (4H, м, 2CH₂); 4.25 (2H, д, J = 5.4, CH₂); 5.77 (2H, уш. с, NH₂); 7.22–7.36 (5H, м, C₆H₅); 8.36 (1H, уш. с, NH); 11.56 (1H, уш. с, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %):

245 [M]⁺ (20), 111 (100), 106 (30), 91 (48), 77 (8), 43 (20). Найдено, %: С 58.88; Н 6.30; N 28.78. С₁₂H₁₅N₅O. Вычислено, %: С 58.76; Н 6.16; N 28.55.

3-(5-Амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)-1-(пирролидин-1-ил)пропан-1-он (4c). Выход 0.99 г (92%), т. пл. 183–184 °C (из этанола). Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 1.71–1.83 (4H, м, 2CH₂); 2.53–2.61 (4H, м, 2CH₂); 3.25 (2H, т, J = 6.8, CH₂); 3.38 (2H, т, J = 6.8, CH₂); 5.60 (2H, уш. c, NH₂); 11.60 (1H, уш. c, NH). Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 209 [M]⁺ (10), 111 (100), 70 (23), 43 (29). Найдено, %: C 52.00; H 7.19; N 33.41. С₉H₁₅N₅O. Вычислено, %: C 51.66; H 7.23; N 33.47.

3-(5-Амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)-1-(морфолин-4-ил)пропан-1-он (4d). Выход 0.92 г (80%), т. пл. 177–179 °C (из 2-пропанола). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д.: 2.61–2.66 (4H, м, 2CH₂); 3.41–3.44 (4H, м, 2CH₂); 3.51–3.55 (4H, м, 2CH₂); 5.73 (2H, уш. с, NH₂); 11.54 (1H, уш. с, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\rm отн}$, %): 225 [M] $^+$ (11), 139 (12) 111 (100). Найдено, %: С 48.21; H 6.51; N 30.82. $C_9H_{15}N_5O_2$. Вычислено, %: С 47.99; H 6.71; N 31.09.

1-(Азепан-1-ил)-3-(5-амино-1H-1,2,4-триазол-3-ил)пропан-1-он (4е). Выход 1.08 г (89%), т. пл. 147–148 °C (из ацетонитрила). Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д.: 1.45–1.49 (4H, м, 2CH₂); 1.55–1.60 (2H, м, CH₂); 1.63–1.67 (2H, м, CH₂); 2.59–2.66 (4H, м, 2CH₂); 3.38–3.43 (4H, м, 2CH₂); 5.66 (2H, уш. c, NH₂); 11.60 (1H, уш. c, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 237 [М]⁺ (13), 139 (10), 111 (100), 98 (24), 43 (14). Найдено, %: C 55.82; H 8.20; N 29.67. $C_{11}H_{19}N_5O$. Вычислено, %: C 55.68; H 8.07; N 29.51.

Работа выполнена при финансовой поддержке Федерального агентства по образованию РФ в рамках ФЦП "Научные и научно-педагогические кадры инновационной России", контракт $\Pi1472$, проект $HK-186\Pi/3$.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. А. В. Чернышева, Дис. канд. хим. наук, Иваново, 2009.

В. М. Чернышев,* А. В. Чернышева

Южно-Российский государственный технический университет, Новочеркасск 346428, Россия e-mail: chern13@yandex.ru Поступило 13.04.2010

XΓC. – 2010. – № 5. – C. 782