## СИНТЕЗ 1,4-БЕНЗОКСАЗЕПИН-3,5(2H,4H)-ДИОНА ИЗ САЛИЦИЛАМИДА

**Ключевые слова**: 2-аминокарбонилфеноксиуксусная кислота, 1,4-бензоксазепин-3,5(2H,4H)-дион, 2-цианофеноксиуксусная кислота, внутримолекулярное ацилирование.

Обработка эквимолярным количеством тионилхлорида 2-аминокарбонилфеноксиуксусной кислоты (1), полученной О-алкилированием монохлоруксусной кислотой салициламида, приводит к продукту неопределенного состава. После его обработки двукратным количеством тионилхлорида в толуоле из реакционной смеси с выходом 53% было выделено соединение, не содержащее галогена, которому на основании данных спектроскопии ЯМР <sup>1</sup>Н, масс-спектроскопии и данных элементного анализа приписана структура 2,3,5-тригидро-4Н-1,4-бензоксазепин-3,5-диона (2). Ожидаемый хлорангидрид 2-цианофеноксиуксусной кислоты был выделен после гидролиза в виде кислоты 3 с выходом 31%.

По-видимому, превращения карбоксильной группы в хлоркарбонильную и аминокарбонильной в цианогруппу в кислоте 1 протекают параллельно со сравнимыми скоростями, что обеспечивает возможность внутримолекулярного ацилирования еще не дегидратированной аминокарбонильной группы уже образовавшейся хлоркарбонильной. Увеличение молярного соотношения соединение  $1-\mathrm{SOCl}_2$  до 1:3-1:4 практически не изменяет выходов соединений 2 и 3.

Однако в отличие от фталимида, обработка соединения **2** поташом в воде приводит к раскрытию семичленного цикла и образованию 2-аминокарбонилфеноксиацетата калия. Подкисление реакционной смеси дает исходную кислоту **1** с количественным выходом.

Спектры ЯМР  $^1$ Н синтезированных соединений регистрировали на приборе Varian Unity-300 (300 МГц) в ДМСО- $d_6$ .

**2-Аминокарбонилфеноксиуксусная кислота (1).** В раствор 28.4 г (300 ммоль) монохлоруксусной кислоты в 200 мл воды вносят 34.3 г (25 ммоль) салициламида и к полученной суспензии при перемешивании постепенно прибавляют раствор 22.0 г (550 ммоль) NaOH в 200 мл воды. Смесь нагревают 3 ч до 100 °С и подкисляют 20% HCl до слабокислой реакции. После охлаждения осадок отфильтровывают, промывают водой и

высушивают. Получают 45.8 г (94%) соединения **1** в виде бесцветных тонких игл, т. пл. 224–226 °C (из воды). Спектр ЯМР  $^1$ Н,  $\delta$ , м. д.: 4.75 (2H, c, CH<sub>2</sub>); 7.00–7.08 (2H, м, аром. протоны); 7.34–7.48, 7.95–8.14 (4H, м, аром. протоны + CONH<sub>2</sub>); 13.20 (1H, уш. c, COOH). Найдено, %: C 55.02; H 4.80.  $C_9H_9NO_4$ . Вычислено, %: C 55.38; H 4.65.

**1,4-Бензоксазепин-3,5(2H,4H)-дион (2).** К суспензии 40 г (20 ммоль) кислоты **1** в 150 мл толуола прибавляют 31.5 мл (420 ммоль) SOCl<sub>2</sub> и смесь кипятят 5 ч до прекращения выделения HCl. Из прозрачного желто-красного раствора при охлаждении до 0 °C выпадает 19.3 г (53%) соединения **2** в виде желтоватых игл, т. пл. 155–157 °C (толуол). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д.: 4.78 (2H, c, CH<sub>2</sub>); 7.17 (1H, д, 9-H); 7.31 (1H, т, 8-H); 7.62 (1H, д. т, 7-H); 8.00 (1H, д. д, 6-H); 11.20 (1H, c, NH). Найдено, %: С 60.64; Н 3.52. С<sub>9</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 61.02; Н 3.98. В масс-спектре наблюдается пик молекулярного иона [М] $^{+}$ с m/z 176 ( $I_{\text{отн}}$ , 12%), что позволяет исключить полимерные структуры соединения **2**.

**2-Цианофеноксиуксусная кислота (3).** От фильтрата, полученного при синтезе соединения **2** отгоняют 100 мл толуола, к остатку приливают 150 мл горячей воды и при перемешивании порциями прибавляют  $Na_2CO_3$  до прекращения вспенивания. Отделяют водный слой и подкисляют 20% HCl. Выпадает 11.3 г (31%) соединения **3** с т. пл. 178–179 °С (из ацетонитрила). ИК спектр (вазелиновое масло), v, см<sup>-1</sup>: 2232 (CN). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H,  $\delta$ , м. д.: 4.80 (2H, c, CH<sub>2</sub>); 7.04–7.13 (2H, м, аром. протоны); 7.54–7.67 (2H, м, аром. протоны); 13.02 (1H, уш. c, COOH). Найдено, %: С 61.40; H 3.38.  $C_9H_7NO_3$ . Вычислено, %: С 61.02; H 3.98.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (грант № 02-03-81011 Бел 2002).

## Б. С. Лукьянов, Ар. А. Максименко, Г. С. Бородкин, А. А. Максименко

Научно-исследовательский институт физической и органической химии Ростовского государственного университета, Ростов-на-Дону 344090, Россия

e-mail: bluk@ipoc.rsu.ru

XΓC. - 2003. - № 11. - C. 1742

Поступило в редакцию 15.06.2003

## НЕОБЫЧНОЕ ГИДРОКСИМЕТИЛИРОВАНИЕ 2-АМИНО-4-ТИАЗОЛИНОНА

**Ключевые слова**: 2-амино-5,5-(бисгидроксиметил)-4-тиазолинон, 2-амино-4-тиазолинон, 5,5-(бисгидроксиметил)-2,4-тиазолидиндион, гидроксиметилирование.

2-Амино-4-тиазолинон (псевдотиогидантоин, **1**) при обработке формалином в этаноле присоединяет формальдегид по экзоциклическому атому азота, образуя 2-(гидроксиметил)амино-4-тиазолинон [1]. В аналогичных условиях его азааналог 2-амино-1-метил-4-имидазолинон (креатинин) образует продукт присоединения по метиленовому атому углерода гетерокольца – 2-амино-5,5-(бисгидроксиметил)-1-метил-4-имидазолинон [2].