ДИМЕРИЗАЦИЯ 1-МЕТИЛЗАМЕЩЕННЫХ ПИРРОЛО[1,2-а]ПИРАЗИНОВ В ПРОЦЕССЕ АЦЕТИЛИРОВАНИЯ

Ключевые слова: пирроло[1,2-*a*] пиразины, ацилирование, димеризация.

Система пирроло[1,2-a]пиразина относительно устойчива к действию слабых электрофилов, об этом говорит тот факт, что при кипячении в течение 24 ч незамещенного пирроло[1,2-a]пиразина с избытком уксус-ного ангидрида образуется 6-ацетилпирроло[1,2-a]пиразин с выходом всего 16% [1].

При изучении реакции ацетилирования 1-метилпирроло[1,2-a]пиразина (**1a**) и 1,6-диметилпирроло[1,2-a]пиразина (**1b**) нами, помимо продуктов замещения пиррольного кольца, совершенно неожиданно были получены продукты сшивания двух молекул гетероцикла.

В спектрах ЯМР 13 С соединений **4** и **6** характеристичным является сигнал атома углерода при 152.77 ($J_{\text{CH}} = 4.13$, J = 10.98 Γ_{U}) и 151.57 м. д. ($J_{\text{CH}} = 5.86$, J = 9.51 Γ_{U}), соответственно, представляющий собой дублет триплетов, на основании которого можно сделать вывод, что молекулы соединяются через метильный заместитель при атоме $C_{(1)}$.

В масс-спектрах пирроло[1,2-a] пиразинов **4** и **6** зафиксированы пики молекулярных ионов [M] ⁺ 390 и 376 соответственно.

Строение димера 4 также подтверждено данными РСА, которые, наря-ду с предполагаемым механизмом реакции, будут приведены в после-дующих публикациях.

Спектры ЯМР ¹Н и ¹³С зарегистрированы на приборе Bruker Avance-400 (400 и 100 МГц соответственно), внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры записаны на приборе Kratos MS-30 с энергией ионизации 70 эВ при температуре 210 °С. Исходные пирроло[1,2-а]пиразины **1a** и **1b** синтезированы согласно ранее описанной методике [2]. Контроль за ходом реакции осуществлялся методом ТСХ на пластинах Silufol UV-254 в системе бензол–этилацетат, 1 : 1.

Ацетилирование соединений 1а,b. При 20 °C к раствору 7.6 ммоль пирроло-[1,2-*a*]пиразина **1a** или **1b** в 40 мл. хлористого метилена при перемешивании по каплям добавляют 76 ммоль ацетилхлорида, затем в течение 30 мин присыпают 76 ммоль хлорида алюминия. Перемешивают 24 ч при 20 °C, затем выливают на измельченный лед. Водный раствор нейтрализуют карбонатом натрия, отфильтровывают выпавший осадой и промывают его хлористым метиленом. Маточный раствор экстрагируют хлористым метиленом, сушат ситами 3 Å. В случае 1-метилпирроло[1,2-*a*]пиразина оставшееся после

упаривания растворителя масло перекристаллизовывают из гексана, выделяя 6-ацетил-1-метилпирроло[1,2-a]пиразин. При добавлении ацетона к остатку после перекристаллизации происходит осаждение димера **4**. В случае 1,6-диметилпирроло[1,2-a]пиразина после упа-ривания растворителя остаток хроматографируют на колонке с силикагелем Silpearl, в системе бензол—этилацетат, 1:1.

6-Ацетил-1-метилпирроло[1,2-а]пиразин (**2**). Выход 49%, т. пл. 96.2–97.5 °C. Спектр ЯМР 1 H (CDCl₃), δ , м. д. (J, Гц): 2.61 (3H, c, COCH₃); 2.76 (3H, c, 1-CH₃); 6.79 (1H, д, $J_{8,7} = 4.51$, H-8); 7.50 (1H, д, $J_{7,8} = 4.51$, H-7); 7.80 (1H, д, $J_{3,4} = 4.79$, H-3); 9.43 (1H, д, $J_{4,3} = 4.79$, H-4). Найдено, %: С 68.82; H 5.75; N 15.88. $C_{10}H_{10}N_{2}O$. Вычислено, %: С 68.97; H 5.75; N 16.09.

8-Ацетил-1-метилпирроло[1,2-а]пиразин (**3**). Выход 7.0%. Спектр ЯМР 1 Н (CDCl₃), δ , м. д. (J, Γ ц): 2.63 (3H, c, COCH₃); 3.04 (3H, c, 1-CH₃); 7.25 (1H, д, $J_{6,7} = 2.83$, H-6); 7.36 (1H, д, $J_{7,6} = 2.83$, H-7); 7.69 (1H, д, $J_{3,4} = 4.52$, H-3); 7.77 (1H, д, $J_{4,3} = 4.52$, H-4).

2,7-Диацетил-1-[(6-ацетилпирроло[1,2-а]пиразин-1-ил)метил]-1-метил-1,2-дигидро-пирроло[1,2-а]пиразин (4). Выход 3%, т. пл. 214.9–215.8 °C (с разл., из этанола). Спектр ЯМР 1 Н (ацетон- 4 Н (ацетон- 4 6), 6 8, м. д. (7 7 Н, с. 1-CH₃); 2.36 (3H, с. 1-CH₃); 2.93 (3H, с. 7-COCH₃); 3.60 (1H, д. 7 7 Л, д. 1-20, H-9(10)); 4.32 (1H, д. 7 7 Л, д. 1-20, H-9(10)); 6.13 (1H, д. д. д. 7 Л, д. 2-6.58, 7 Л, д. 3-6.58, H-3); 6.64 (1H, д. д. д. 7 Л, д. 2-6.78, H-8); 6.70 (1H, д. д. д. д. 2-1.76, J. 2-1.76, J. 2-1.76, H-6); 7.68 (1H, д. д. 7 Л, д. 2-4.69, H-7); 7.83 (1H, д. 7 Л, д. 2-4.89, H-3); 9.47 (1H, д. д. д. 7 Л, д. 2-4.89, 7 7 Л, д. 2-6.58, H-4). Спектр ЯМР 13 С (ДМСО- 7 Л, 7 Л, д. 2-6.512 (СН₃); 27.29 (СН₃); 27.54 (СН₃); 27.88 (СН₃); 44.22 (СН₂); 60.99 (С₁); 104.05, 105.71, 106.80, 116.96, 118.09, 122.16, 123.39, 123.74, 125.95, 130.74, 132.06, 132.11, 152.77 (1C, д. т. 7 7 Л, д. 1-2.98, С₁); 170.73 (NСОСН₃); 188.83 (7-СОСН₃); 192.29 (6'-СОСН₃). Найдено, %: С 67.77; H 5.75; N 14.48. С₂₂Н₂₂N₄O₃. Вычислено, %: С 67.69; H 5.64; N 14.36.

8-Ацетил-1,6-диметилпирроло[1,2-а]пиразин (5). Выход 26%, т. пл. 146.0–149.6 °C (с разл.) Спектр ЯМР 1 H (CDCl₃), δ , м. д. (J, Γ п): 2.49 (3H, c, 6-CH₃); 2.61 (3H, c, COCH₃); 2.98 (3H, c, 1-CH₃); 7.04 (1H, c, H-7); 7.56 (1H, д, $J_{3,4} = 4.60$, H-3); 7.75 (1H, д, $J_{4,3} = 4.60$, H-4). Найдено, %: С 70.06; H 6.26; N 14.84. С₁₁H₁₂N₂O. Вычислено, %: С 70.21; H 6.38; N 14.89.

2-Ацетил-1-[(8-ацетил-6-метилпирроло[1,2-а]пиразин-1-ил)метил]-1,6-диметил-1,2-дигидропирроло[1,2-а]пиразин (6). Выход 3.0%. Спектр ЯМР 1 Н (CDCl₃), δ , м. д. (J, Γ ц): 2.11 (3H, с, 1-CH₃); 2.29 (3H, с, NCOCH₃); 2.35 (3H, с, 6'-CH₃); 2.36 (3H, с, 6-CH₃); 2.41 (3H, с, 8'-COCH₃); 3.25 (1H, д. $J_{9,10} = 12.91$, H-9(10)); 3.90 (1H, д. $J_{10,9} = 12.91$, H-10(9)); 5.76 (1H, д. $J_{4,3} = 5.76$, H-4); 5.80 (1H, д. $J_{3,4} = 5.76$, H-3); 6.35 (1H, с, H-7'); 6.40 (1H, д. $J_{8,7} = 3.91$, H-8); 6.50 (1H, д. $J_{7,8} = 3.91$, H-7); 7.30 (1H, д. $J_{3,4'} = 4.89$, H-3'); 7.43 (1H, д. $J_{4',3'} = 4.89$, H-4'). Спектр ЯМР 13 С (CD₃OD), δ , м. д. (J, Γ ц): 9.04 (CH₃); 9.65 (CH₃); 23.44 (CH₃); 25.68 (CH₃); 27.17 (CH₃); 44.65 (CH₂); 61.34 (C₍₁₎); 102.96, 103.07, 108.35, 113.95, 114.02, 115.98, 120.91, 123.55, 124.89, 128.24, 129.17, 131.06, 151.57 (1C, д. т. $J_{CH} = 5.86$, J = 9.51, $C_{(1)}$); 171.57 (NCOCH₃); 196.12 (8'-COCH₃). Найдено, %: С 71.69; Н 6.43; N 15.03. C_{22} Н₂₄N₄O₂. Вычислено, %: С 71.21; Н 6.38; N 14.89.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. R. Buchan, M. Fraser, P. V. S. Kong Thoo Lin, J. Org. Chem., 54, 1074 (1989).
- 2. В. И. Теренин, Е. В. Кабанова, Ю. Г. Бундель, XГС, 763 (1991). [Chem. Heterocycl. Comp., 27, 597 (1992)].

В. И. Теренин, М. А. Буткевич, А. С. Иванов

Поступило 31.05.2006

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

XΓC. - 2006. - № 8. - C. 1265