СИНТЕЗ ФУРИЛПИРАЗОЛОВ И ПИРАЗОЛИЛИНДОЛОВ НА ОСНОВЕ 1-АЦИЛ-2-ГЕТЕРИЛ-1-НИТРОЭТЕНОВ

Ключевые слова: гем-ацилнитроэтены, гидразин, пиразолилиндолы, фурилпиразолы, гетероциклизация.

Известно, что в ряду замещенных фурана и индола многие вещества обладают высокой фармакологической активностью, например, фураци-лин, фуразолидон, фуразонал, индопан, мексамин, диазолин, индометацин и др. [1].

Высокая реакционная способность 1-ацил-2-гетерил-1-нитроэтенов [2], в молекулах которых при кратной связи присутствуют одновременно два сильных акцептора — нитро- и карбонильная функции — обеспечивает возможность конструирования на их основе новых бигетероциклических структур.

Нами показано, что реакция 1-ацетил(бензоил)-2-гетерил-1-нитроэте-нов **1–4** с гидразином протекает в этаноле при комнатной температуре в отсутствие катализаторов при соотношении нитроенкетон—гидразин-гидрат, 1:2, и завершается образованием продуктов гетероциклизации — фурил- и индолилзамещенных пиразолов **5–8**.

Het
$$CH_{C}$$
 NO_{2}
 $Het-CH=C-C-X$
 O
 $H_{2}NNH_{2}$
 Het
 Het
 Het
 NN
 N
 NN
 N

1, 5, 9 Het = furyl-2, **2, 3, 6, 7, 10** Het = 1-Me-Ind-3, **4, 8** Het = 1-Ac-Ind-3; **1, 3-5, 7-9** X = Ph, **2, 6** X = Me

В случае *гем*-ацилнитроэтенов фуранового ряда **1** удалось выделить продукт присоединения **9**. Этот факт подтверждает, что первоначальной атаке при действии гидразина на исследуемые 1-ацил-2-гетерил-1-нитро-этены подвергается кратная связь C=C. Принципиальная возможность гетероциклизации линейных аддуктов, образующихся на первой стадии, убедительно показана на примере превращения соединения **9** в пиразол **5** в этаноле в присутствии гидразина.

В случае *гем*-ацетил- и *гем*-бензоилнитроэтенов **2**, **3**, содержащих N-ме-тилиндольный заместитель, наряду с замещенными пиразолами **6**, **7** выделен еще один продукт — азин 1-метил-3-формилиндола **10**. Вероятно, в этих случаях образующиеся на начальной стадии из моноаддуктов бисаддукты расщепляются с выбросом ацетил- и бензоилнитрометильных анионов и превращаются в азин.

Температура плавления пиразола **5** близка к таковой для ранее описан-ного образца [3]. Остальные замещенные пиразолы **6–8** получены нами впервые.

Строение соединений **5–10** подтверждено данными элементного ана-лиза, спектральными характеристиками, а также данными масс-спектро-метрии. Смешанная проба продукта **10** со специально синтезированным из 1-метил-3-формилиндола модельным соединением не дает депрессии температуры плавления.

Синтезированные замещенные пиразолы содержат в молекулах два различных гетероциклических фармакофора — фурильный (индольный) и пиразольный — и являются потенциально биологически активными соединениями.

3-Фенил-5-(фурил-2)пиразол (5). Т. пл. 164–165 °C (из гексана); т. пл. 173 °C (из этанола) [3]. Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-d₆), δ , м. д.: 13.40 (1H, c, NH); 6.60–7.90 (9H, м, H_C, Ph, furyl). Найдено, %: N 13.53. C₁₃H₁₀N₂O. Вычислено, %: N 13.33.

1-Метил-3-(3-метилпиразол-5-ил)индол (6). Т. пл. 188–189 °C (из этанола). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д.: 2.65 (3H, c, CH₃); 3.85 (3H, c, NCH₃); 7.00–8.00 (6H, м, H_C, Ind). Найдено, %: N 19.89. $C_{13}H_{13}N_3$. Вычислено, %: N 19.90.

1-Метил-3-(фенилпиразол-5-ил)индол (7). Т. пл. 201–202 °C (из этанола). Масс-спектр, *m/z*: 273 (М^{+*}) Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д.: 3.85 (3H, c, NCH₃); 6.90–8.00 (11H, м, H_C, Ph, Ind). Найдено, %: N 15.23. C₁₈H₁₅N₃. Вычислено, %: N 15.38.

1-Ацетил-3-(фенилпиразол-5-ил)индол (8). Т. пл. 208–209 °C (из этанола). Спектр ЯМР 1 Н (CDCl₃), δ , м. д.: 2.70 (3H, c, COCH₃); 8.45 (1H, c, NH); 6.90–8.05 (11H, м, H_C, Ph, Ind). Найдено, %: N 13.74. $C_{19}H_{15}N_3O$. Вычислено, %: N 13.95.

3-Гидразино-2-нитро-1-фенил-3-(фурил-2)пропан-1-он (9). Т. пл. 111–112 °C (из этанола). Масс-спектр, m/z: 275 (M^+) Спектр ЯМР 1 H (ДМСО- 1 H (ДМСО- 1 H (1

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. М. Д. Машковский, Лекарственные средства, Торсинг, Харьков, 1997; 1, 112, 199, 315; 2, 190, 299, 302.
- 2. А. В. Фельгендлер, Н. И. Абоскалова, В. М. Берестовицкая, ЖОХ, 70, 1158 (2000).
- 3. C. Musante, R. Berretti, *Gazz. chim. ital.*, **79**, 683 (1949).

Н. И. Абоскалова, В. М. Берестовицкая, С. В. Бахарева, А. В. Фельгендлер

Российский государственный педагогический университет, Санкт-Петербург 191186 e-mail: chemis@herzen.spb.ru

XΓC. – 2002. – № 10. – C. 1462

Поступило в редакцию 04.07.2002