



Синтез 4-гетерилзамещенных производных метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбоксилатов

Назар М. Цизорик 1 , Евгений В. Гринишин $^{1,2}*$, Анна Р. Мусийчук 1 , Андрей В. Больбут 1,3 , Максим А. Нечаев 3 , Михаил В. Вовк 1

- ¹ Институт органической химии НАН Украины, ул. Мурманская, 5, Киев 02094, Украина; e-mail: tsnazarrr@gmail.com
- ² Национальный университет "Киево-Могилянская академия", ул. Григория Сковороды, 2, Киев 04655, Украина; e-mail: yevhenii.hrynyshyn@ukma.edu.ua
- ³ НПО "Енамин",

ул. Красноткацкая, 78, Киев 02094, Украина; e-mail: bolbut@ukr.net

Поступило 17.04.2020 Принято после доработки 28.05.2020

Катализируемым палладием карбонилированием 4-хлорпиразоло[1,5-*a*]пиразинов при повышенном давлении синтезированы метилпиразоло[1,5-*a*]пиразин-4-карбоксилаты, которые через промежуточные нитрилы превращены в соответствующие амидоксимы и амидины. Циклоконденсации полученных амидоксимов с трифторуксусным ангидридом или этилхлорформиатом, а амидинов с ацетоуксусным или этоксиметилиденмалоновым эфиром использованы для синтеза новых 4-(1,2,4-оксадиазолил)- и 4-(пиримидин-2-ил)замещенных пиразоло[1,5-*a*]пиразинов.

Ключевые слова: 4-гетерилзамещенные пиразоло[1,5-a]пиразины, производные пиразоло[1,5-a]пиразин-4-карбоновых кислот, катализируемое палладием карбонилирование, циклоконденсация.

Азолопиразины, функционализированные в пиразиновом цикле карбоксильным или алкоксикарбонильным фрагментом, представляют собой перспективные скаффолды для дизайна биологически активных веществ. Среди них в настоящее время подробно исследованы имидазо[1,2-а]пиразин-8-карбоксилаты, используемые в качестве субстратов для получения производных, проявляющих свойства ингибиторов фосфоинозитид-3-киназы, 1 киназы р-38, 2 матричных металлопротеаз, 3 а также модуляторов сиртуинов. 4 Изомерные имидазо-[1,5-а]пиразин-8-карбоксилаты предложены как базовые объекты для получения соответствующих амидов —

антагонистов хемокиновых рецепторов. На основе [1,2,3]триазоло[1,5-a]пиразин-8-карбоксилатов разработан синтетический подход к антагонистам аденозинового рецептора A_{2A} . В качестве модуляторов интегрированного стрессового пути, играющих важную роль при лечении воспалительных, опорно-двигательных, метаболических и онкологических заболеваний, заявлены пиразоло[1,5-a]пиразин-4-карбоксамиды. Последние были синтезированы из соответствующей 4-карбоновой кислоты, которую, в свою очередь, получали из единственного известного представителя ее эфиров — этил-2-метилпиразоло[1,5-a]пиразин-4-карбоксилата. 8,9

С учетом ранее выполненных нами работ по селективной функционализации положения 4 указанной гетероциклической системы и важности 4-алкоксикарбонилпроизводных для структурной модификации пиразоло[1,5-а]пиразинового остова биофорными фрагментами 10-12 представлялось обоснованным расширить число подобных субстратов и использовать их для построения новых гетерилсодержащих производных. Весомой предпосылкой для реализации такой цели послужили сведения о наличии комплекса биологических и фармакологических свойств в ряду структурно родственных пиразинов, модифицированных 3-(1,2,4-оксадиазолильным) 13 и 2-пиримидинильным 14 циклами.

Ранее был описан синтез милиграммовых количеств этил-2-метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбоксилата карбонилированием соответствующего 4-хлорпроизводного оксидом углерода(II) в присутствии 2.5 моль. % Pd(dppb)Cl₂ (в ампуле при давлении 4 атм). 8,9 Нами разработан способ получения многограммовых количеств его аналогов – метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбоксилатов 2а-с - карбонилированием 4-хлорпиразоло[1,5-a]пиразинов **1a-c** (в автоклаве, 40 атм, 120 °C, 12 ч) с использованием в качестве катализатора более доступного [Pd(dppf)Cl₂]·CH₂Cl₂ (1.5 моль. %). Синтезированные таким образом карбоксилаты 2а-с (с выходами 83-92%) через промежуточные амиды За-с были превращены в нитрилы 4а-с. Реакция последних с NH₂OH·HCl приводит к образованию амидоксимов **5а-с** с высокими выходам (86–95%). Последовательной обработкой нитрилов 4а, в метанольным расствором t-BuOK и NH₄Cl в мягких условиях получены гидрохлориды амидинов 6а.b. В случае нитрила 4с. содержащего фенильный заместитель в бицикле, применение в качестве прекурсора аммиака NH₄Cl оказалось неэффективным. По этой причине первоначально образовавшийся при действии t-BuOK промежуточный дифеоними обработкой метанольным раствором аммиака превращали в свободный амидин 6с (схема 1).

Пиразолопиразины **5** и **6** а–с, содержащие амидоксимные и амидиновые фрагменты, представляют собой новые нуклеофильные реагенты, удобные для синтеза биоперспективных гетероциклических структур, что продемонстрировано примерами построения на их основе 1,2,4-оксадиазольного и пиримидинового циклов. Так, циклоконденсация амидоксимов **5**а–с с (CF₃CO)₂O в Ру при комнатной температуре и с CICO₂Et в кипящем Ру была успешно использована для получения 4-[5-(трифторметил)-1,2,4-оксадиазол-3-ил]-пиразоло[1,5-a]пиразинов **7**а–с и 3-(пиразоло[1,5-a]пиразин-4-ил)-1,2,4-оксадиазол-5(4H)-онов **8**а–с соответственно (схема 2).

В свою очередь, реакция амидинов **6а**—**c** с ацетоуксусным или этоксиметилиденмалоновым эфиром, которая протекает в присутствии EtONa (в кипящем EtOH), представляет собой простой вариант синтеза ранее неизвестных пиразоло[1,5-a]пиразинов **9а**—**c** и **10а**—**c** (схема 3).

Таким образом, нами предложен вариант синтеза в многограммовых количествах метилпиразоло[1,5-a]-

пиразино-4-карбоксилатов — базовых субстратов для получения на их основе соответствующих амидоксимов и амидинов, синтетический потенциал

которых продемонстрирован примерами образования ансамблей гетероциклических соединений, включающих пиразоло[1,5-a]пиразиновый, 1,2,4-оксадиазольный или пиримидоновый цикл.

Экспериментальная часть

ИК спектры зарегистрированы на приборе Bruker Vertex 70 в таблетках KBr. Спектры ЯМР 1 Н и 13 С записаны на спектрометре Varian VXR-400 (400 и 126 МГц соответственно) в импульсном фурье-режиме в CDCl₃ (соединение **2c**), в CF₃COOD (соединения **9a–c**, **10a–c**) и в ДМСО- d_6 (остальные соединения), внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры записаны на приборе Agilent LC/MSD SL (колонка Zorbax SB-C18, 4.6×15 мм, 1.8 мкм (PN 82(c)75-932)), растворитель ДМСО, ионизация электрораспылением. Элементный анализ выполнен на приборе PerkinElmer CHN-Analyzer серии 2400 в аналитической лаборатории Института органической химии НАН Украины. Температуры плавления определены на столике Кофлера и не исправлены.

Работы с СО проведены в хорошо вентилируемом вытяжном шкафу при наличии детектора угарного газа Orvibo Zigbee 3V (SP20-0).

Используемый катализатор $[Pd(dppf)Cl_2] \cdot CH_2Cl_2$ предоставлен НПО "Енамин" (Киев, Украина). Соединения $\mathbf{1a}$, \mathbf{b} синтезированы по литературной методике.

2-Фенил-4-хлорпиразоло[1,5-*a***]пиразин (1c)** получают из 38.0 г (0.18 моль) 2-фенилпиразоло[1,5-*a*]пиразин-4(5*H*)-она аналогично ранее описанному методу. Выход 35.5 г (86%), желтый порошок, т. пл. 99–101 °C. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 7.08 (1H, c, H-3); 7.35–7.50 (3H, м, H Ph); 7.59 (1H, д, J = 4.4, H-6); 7.93 (2H, д, J = 7.2, H Ph); 8.27 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 96.6; 121.2; 126.7; 127.5; 129.0; 129.4; 131.7; 136.0; 144.3; 154.4. Масс-спектр, m/z ($I_{\text{ОТН}}$, %): 230 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: C 62.91; H 3.59; N 18.16. $C_{12}H_8\text{ClN}_3$. Вычислено, %: C 62.76; H 3.51; N 18.30.

Синтез соединений $2\mathbf{a}$ —с (общая методика). В автоклаве емкостью 1 л растворяют 0.15 моль соответствующего 4-хлорпиразоло [1,5-a]пиразина $1\mathbf{a}$ — \mathbf{c} , 18.2 г (0.18 моль) E_3 N и 1.8 г (2.25 ммоль) $[Pd(dppf)Cl_2]\cdot CH_2Cl_2$ в 600 мл MeOH, после чего автоклав герметизируют, заполняют его CO (40 атм) и перемешивают в течение 12 ч при температуре 120 °C. Затем автоклав охлаждают до комнатной температуры и тщательно вентилируют в течение 30 мин. Реакционную смесь фильтруют, растворитель упаривают при пониженном давлении, твердый остаток перекристаллизовывают из MeCN.

Метилпиразоло[1,5-*a*]пиразин-4-карбоксилат (2а). Выход 16.3 г (92%), желтый порошок, т. пл. 124–125 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1727 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 4.07 (3H, c, OCH₃); 7.36 (1H, д, J = 2.3, H-3); 8.01 (1H, д, J = 4.4, H-6); 8.15 (1H, д, J = 2.3, H-2); 8.55 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 53.3; 101.5; 124.5; 128.2; 134.8; 142.3; 143.6; 163.7. Массспектр, m/z (I_{отн}, %): 178 [М+Н]⁺ (100). Найдено, %:

C 54.48; H 4.09; N 23.58. $C_8H_7N_3O_2$. Вычислено, %: C 54.24; H 3.98; N 23.72.

Метил-2-метилпиразоло[1,5-*a*]пиразин-4-карбоксилат (2b). Выход 23.8 г (83%), желтый порошок, т. пл. 115–116 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1727 (С=О). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 2.47 (3H, c, CH₃); 3.96 (3H, c, OCH₃); 7.03 (1H, c, H-3); 7.98 (1H, д, J = 4.4, H-6); 8.93 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 14.0; 53.1; 100.1; 125.0; 128.0; 135.6; 140.6; 153.7; 163.9. Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 192 [М+H]⁺ (100). Найдено, %: С 56.46; H 4.79; N 21.92. С₉H₉N₃O₂. Вычислено, %: С 56.54; H 4.75; N 21.98.

Метил-2-фенилпиразоло [1,5-*a***] пиразин-4-карбоксилат (2c)**. Выход 33.4 г (88%), желтый порошок, т. пл. 118–119 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1725 (C=O). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ u): 3.99 (3H, c, OCH₃); 7.38–7.54 (3H, м, H Ph); 7.64 (1H, c, H-3); 8.03–8.09 (3H, м, H Ph, H-6); 9.02 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 53.2; 98.5; 125.3; 126.9; 129.0; 129.4; 129.8; 131.9; 136.2; 141.5; 154.5; 163.7. Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 254 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 66.52; H 4.43; N 16.50. С₁₄H₁₁N₃O₂. Вычислено, %: С 66.40; H 4.38; N 16.59.

Синтез соединений 3а-с (общая методика). К суспензии 57.0 ммоль карбоксилата 2а-с в 80 мл МеОН добавляют 100 мл насыщенного метанольного раствора аммиака. Реакционную смесь кипятят в течение 2 ч. Выпавший осадок отфильтровывают, промывают МТБЭ и сушат на воздухе.

Пиразоло[1,5-*a*] пиразин-4-карбоксамид (3а). Выход 8.5 г (93%), белый порошок, т. пл. 187–188 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 1704 (C=O), 3288, 3409 (NH). Спектр ЯМР 1 H, δ , м. д. (J, Γ п): 7.38 (1H, д, J = 2.4, H-3); 7.85 (1H, уш. с, NH); 7.97 (1H, д, J = 4.4, H-6); 8.24–8.28 (2H, м, H-2, NH); 8.99 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 101.7; 124.9; 127.8; 133.7; 143.7; 145.1; 165.4. Массспектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 163 [M+H] $^{+}$ (100). Найдено, %: С 52.02; H 3.81; N 34.21. C_{7} H $_{6}$ N $_{4}$ O. Вычислено, %: С 51.85; H 3.73; N 34.55.

2-Метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбоксамид (3b). Выход 8.4 г (84%), желтый порошок, т. пл. 183–184 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1703 (С=О), 3283, 3405 (NH). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ u): 2.44 (3H, c, CH₃); 7.13 (1H, c, H-3); 7.76 (1H, уш. c, NH); 7.84 (1H, д, J = 4.4, H-6); 8.18 (1H, уш. c, NH); 8.80 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 14.0; 100.8; 124.4; 127.1; 134.5; 143.8; 153.3; 165.5. Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 177 [М+H]⁺ (100). Найдено, %: C 54.42; H 4.63; N 31.85. С₈Н₈N₄O. Вычислено, %: C 54.54; H 4.58; N 31.80.

2-Фенилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбоксамид (3с). Выход 13.0 г (96%), желтый порошок, т. пл. 190–192 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1705 (С=О), 3291, 3412 (NH). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ II): 7.40–7.55 (3H, м, H Ph); 7.78 (1H, c, H-3); 7.98 (1H, уш. c, NH); 7.97 (1H, д, J = 4.4, H-6); 8.02 (2H, д, J = 7.2, H Ph); 8.29 (1H, уш. c, NH); 9.00 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 98.2; 124.8; 127.0; 128.2; 129.5; 129.7; 132.2; 135.4; 144.7; 154.4; 165.5. Масс-спектр, m/z (I_{Отн}, %): 239 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 65.43; H 4.29; N 23.45. C_{13} H₁₀N₄O. Вычислено, %: С 65.54; H 4.23; N 23.52.

Синтез соединений 4а—с (общая методика). К раствору 43.2 ммоль карбоксамида 3a—с и 13.6 г (172.0 ммоль) Ру в 100 мл CH_2Cl_2 добавляют 12 мл (86.0 ммоль) ($CF_3CO)_2O$ при 0 °C. Температуру реакционной смеси повышают до комнатной и перемешивают в течение 1 ч. Растворитель упаривают при пониженном давлении, к твердому остатку добавляют 150 мл H_2O , образовавшийся осадок отфильтровывают, промывают H_2O , сушат на воздухе и перекристаллизовывают из PhH.

Пиразоло[1,5-*a*]пиразин-4-карбонитрил (4а). Выход 5.4 г (87%), желтый порошок, т. пл. 104–105 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2258 (С \equiv N). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 7.26 (1H, д, J = 2.1, H-3); 8.12 (1H, д, J = 4.4, H-6); 8.43 (1H, д, J = 2.1, H-2); 9.19 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 99.3; 115.3; 126.5; 127.7; 130.0; 135.9; 144.7. Масс-спектр, m/z (I_{Отн}, %): 145 [М+H]⁺ (100). Найдено, %: С 58.18; H 2.91; N 38.96. C_7 H₄N₄. Вычислено, %: С 58.33; H 2.80; N 38.87.

2-Метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбонитрил (4b). Выход 5.9 г (86%), желтый порошок, т. пл. 97–99 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2256 (С \equiv N). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ п): 2.49 (3H, c, CH₃); 7.00 (1H, c, H-3); 8.04 (1H, д, J = 4.8, H-6); 9.06 (1H, д, J = 4.8, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 14.1; 98.0; 115.3 125.7; 126.0; 129.3; 136.7; 154.6. Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 159 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 60.69; H 3.90; N 35.38. $C_8H_6N_4$. Вычислено, %: С 60.75; H 3.82; N 35.42.

2-Фенилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбонитрил (4c). Выход 9.0 г (95%), желтый порошок, т. пл. 94–96 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 2261 (С \equiv N). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ ц): 7.41–7.50 (3H, м, H Ph); 7.69 (1H, c, H-3); 8.02–8.10 (3H, м, H Ph, H-6); 9.12 (1H, д, J = 4.8, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 95.5; 115.1; 126.0; 126.9; 127.1; 129.4; 130.1; 130.2; 131.3; 137.5; 155.2. Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 221 [М+H]⁺ (100). Найдено, %: С 70.93; H 3.70; N 25.36. $C_{13}H_{8}N_{4}$. Вычислено, %: С 70.90; H 3.66; N 25.44.

Синтез соединений 5а-с (общая методика). При 70 °C к раствору 14.0 ммоль нитрила 4а-с в 50 мл ЕtOH добавляют в один прием раствор гидроксиламина (получен путем перемешивания при комнатной температуре 2.9 г (42.0 ммоль) NH₂OH·HCl и 4.1 г (49.0 ммоль) NaHCO₃ в 25 мл H₂O в течение 30 мин). Реакционную смесь кипятят в течение 1 ч, растворитель упаривают при пониженном давлении, к твердому остатку добавляют 100 мл H₂O, образовавшийся осадок отфильтровывают, промывают $\rm H_2O$ и сушат на воздухе.

N'-Гидроксипиразоло[1,5-*a*]пиразин-4-карбоксимидамид (5а). Выход 2.3 г (95%), белые кристаллы, т. пл. 210–212 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1654 (C=N), 3370, 3465, 3474 (NH, OH). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 5.95 (2H, c, NH₂); 7.27 (1H, д, *J* = 1.8, H-3); 7.92 (1H, д, *J* = 3.8, H-6); 8.17 (1H, д, *J* = 1.8, H-2); 8.79 (1H, д, *J* = 3.8, H-7); 10.49 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 102.7; 122.9; 127.9; 132.4; 143.0; 144.8; 150.0. Масс-спектр, *m/z* (I_{Отн}, %): 178 [М+H]⁺ (100). Найдено, %: С 47.62; H 3.79; N 39.43. C₇H₇N₅O. Вычислено, %: С 47.46; H 3.98; N 39.53.

N'-Гидрокси-2-метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-карбоксимидамид (5b). Выход 2.3 г (86%), белые кристаллы, т. пл. 201–203 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1654 (C=N), 3368, 3460, 3472 (NH, OH). Спектр ЯМР ¹H,

 δ , м. д. (J, Ги): 2.44 (3H, с, CH₃); 5.92 (2H, с, NH₂); 7.05 (1H, с, H-3); 7.82 (1H, д, J = 3.8, H-6); 8.64 (1H, д, J = 3.8, H-7); 10.42 (1H, с, OH). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 14.0; 101.8; 122.3; 127.2; 133.2; 143.7; 150.1; 152.5. Масс-спектр, m/z (I_{Отн}, %): 192 [M+H] $^+$ (100). Найдено, %: С 50.21; H 4.78; N 36.59. C_8 H₉N₅O. Вычислено, %: С 50.26; H 4.74; N 36.63.

N'-Гидрокси-2-фенилпиразоло[1,5-a]пиразин-4-карбоксимидамид (5c). Выход 3.4 г (95%), белые кристаллы, т. пл. 208–210 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1652 (С=N), 3364, 3460, 3470 (NH, OH). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ ц): 6.00 (2H, c, NH₂); 7.40–7.53 (3H, м, H Ph); 7.63 (1H, c, H-3); 7.88–7.99 (3H, м, H Ph, H-6); 8.82 (1H, д, J = 3.8, H-7); 10.56 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 99.1; 122.7; 126.6; 128.3; 129.5; 129.6; 132.3; 134.0; 144.4; 150.1; 153.6. Масс-спектр, m/z (I_{orth} , %): 254 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: C 61.81; H 4.49; N 27.60. $C_{13}H_{11}N_5O$. Вычислено, %: C 61.65; H 4.38; N 27.65.

Синтез соединений 6а—с (общая методика). К раствору 34 мг (0.3 ммоль) t-ВиОК в 15 мл МеОН добавляют 3.0 ммоль карбонитрила 4a—с. Реакционную смесь перемешивают при комнатной температуре в течение 12 ч, затем добавляют 180 мг (3.3 ммоль) NH₄Cl (для нитрилов 4a,b) или 3 мл метанольного раствора аммиака (для нитрила 4c). Реакционную смесь перемешивают в течение 10 ч, растворитель упаривают при пониженном давлении и к остатку добавляют 10 мл МеСN. Нерастворившийся осадок отфильтровывают, фильтрат упаривают, остаток промывают Et_2O и сушат при пониженном давлении при 50 °C.

Гидрохлорид пиразоло[1,5-*a*]пиразин-4-карбоксимидамида (6а). Выход 0.53 г (90%), белый порошок, т. пл. > 300 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1663 (C=N), 3364, 3428 (NH). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 7.21 (1H, д, J = 2.4, H-3); 8.12 (1H, д, J = 4.2, H-6); 8.38 (1H, д, J = 2.4, H-2); 9.13 (1H, д, J = 4.2, H-7); 9.83–9.88 (4H, м, NH₂, NH₂⁺). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 100.4; 125.7 128.7; 132.9; 141.9; 144.0; 162.3. Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 162 [М–НСІ+Н]⁺ (100). Найдено, %: С 42.72; H 3.89; N 35.23. C_7H_8 CIN₅. Вычислено, %: С 42.54; H 4.08; N 35.44.

Гидрохлорид 2-метилпиразоло[1,5-a]пиразин-4-карбоксимидамида (6b). Выход 0.56 г (89%), белый порошок, т. пл. 223–225 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 1667 (С=N), 3359, 3435 (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.51 (3H, c, CH₃); 7.01 (1H, c, H-3); 8.06 (1H, д, J = 4.2, H-6); 9.02 (1H, д, J = 4.2, H-7); 9.68–9.73 (4H, м, NH₂, NH₂ $^{+}$). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 14.1; 99.3; 125.2; 128.1; 133.8; 140.6; 153.8; 162.4. Масс-спектр, m/z (I_{OTH} , %): 176 [М–НСІ+Н] $^{+}$ (100). Найдено, %: С 45.33; H 4.85; N 33.01. C_8 Н₁₀СІN₅. Вычислено, %: С 45.40; H 4.76; N 33.09.

2-Фенилпиразоло[1,5-*a*] пиразин-4-карбоксимидамид (6c). Выход 0.62 г (87%), белые кристаллы, т. пл. 246–248 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1678 (C=N), 3386 (NH). Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ ц): 7.38–7.53 (3H, м, H Ph); 7.78 (1H, c, H-3); 8.03–8.19 (3H, м, H Ph, H-6); 9.15 (1H, д, J = 4.0, H-7); 9.72–10.03 (3H, м, NH₂, NH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 97.0; 125.6; 127.0; 129.0; 129.5; 130.1; 131.6; 134.6; 141.3; 154.7; 162.1. Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 238 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: C 65.98; H 4.81; N 29.31. $C_{13}H_{11}N_5$. Вычислено, %: C 65.81; H 4.67; N 29.52.

Синтез соединений 7а—с (общая методика). К суспензии 2.0 ммоль амидоксима 5a—с, 0.50 мл (6.0 ммоль) Ру в 10 мл CH_2Cl_2 добавляют 0.85 мл (6.0 ммоль) $(CF_3CO)_2O$ при 0 °C. Реакционную смесь перемешивают в течение 8 ч при комнатной температуре, затем растворитель упаривают при пониженном давлении, твердый остаток растворяют в 20 мл H_2O . Образовавшийся осадок отфильтровывают, промывают H_2O , сушат на воздухе и кристаллизуют из EtOH.

4-[5-(Трифторметил)-1,2,4-оксадиазол-3-ил]пиразоло-[**1,5-***a***]пиразин (7a). Выход 0.36 г (70%), белые кристаллы, т. пл. 213–215 °C. Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 7.32 (1H, д, J = 2.3, H-3); 8.17 (1H, д, J = 3.9, H-6); 8.34 (1H, д, J = 2.3, H-2); 9.08 (1H, д, J = 3.9, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 100.9; 116.1 (\kappa, {}^1J_{\rm CF} = 273.0); 125.1; 129.4; 133.4; 138.6; 144.1; 165.8 (\kappa, {}^2J_{\rm CF} = 45.2); 167.1. Масс-спектр, m/z (I_{\rm OTH}, %): 256 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 42.55; H 1.39; N 27.61. С₉H₄F₃N₅O. Вычислено, %: С 42.36; H 1.58; N 27.45.**

2-Метил-4-[5-(трифторметил)-1,2,4-оксадиазол-3-ил]-пиразоло[1,5-а]пиразин (7b). Выход 0.38 г (71%), коричневый порошок, т. пл. 203–205 °C. Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.51 (3H, c, CH₃); 7.14 (1H, c, H-3); 8.10 (1H, д, J = 3.9, H-6); 8.95 (1H, д, J = 3.9, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д. (J, Γ ц): 14.0; 99.7; 113.1 (κ , $^{1}J_{\rm CF}$ = 273.0); 124.4 128.5; 134.3; 137.3; 154.0; 165.7 (κ , $^{2}J_{\rm CF}$ = 45.2); 167.2. Масс-спектр, m/z ($I_{\rm отн}$, %): 270 [М+Н] $^+$ (100). Найдено, %: С 44.49; H 2.37; N 25.90. $C_{10}H_{6}F_{3}N_{5}O$. Вычислено, %: С 44.62; H 2.25; N 26.02.

4-[5-(Трифторметил)-1,2,4-оксадиазол-3-ил]-2-фенил-пиразоло[1,5-а]пиразин (7c). Выход 0.54 г (82%), коричневый порошок, т. пл. 207–209 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 1729 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 7.45–7.57 (3H, м, H Ph); 7.76 (1H, с, H-3); 8.12 (2H, д, J = 7.6, H Ph); 8.23 (1H, д, J = 4.8, H-6); 9.13 (1H, д, J = 4.8, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д. (J, Γ ц): 97.3; 116.3 (к, ${}^1J_{\rm CF}$ = 272.7); 125.0; 127.1; 129.6; 129.9; 130.0; 131.8; 135.2; 138.2; 154.8; 165.9 (к, ${}^2J_{\rm CF}$ = 45.2); 167.2. Массспектр, m/z ($I_{\rm отн}$, %): 332 [М+Н]⁺ (100). Найдено, %: С 54.19; H 2.52; N 21.21. $C_{15}H_8F_3N_5O$. Вычислено, %: С 54.39; H 2.43; N 21.14.

Синтез соединений 8а-с (общая методика). Смесь 3.0 ммоль амидоксима 5а-с и 0.65 г (6.0 ммоль) этил-хлорформиата в 5 мл Ру кипятят в течение 10 ч. Образовавшийся осадок отфильтровывают, промывают 10 мл МТБЭ и сушат на воздухе.

3-(Пиразоло[1,5-*a***]пиразин-4-ил)-1,2,4-оксадиазол-5(4***H***)-он (8а). Выход 0.40 г (65%), желтый порошок, т. пл. 223–225 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1795 (С=О), 3226 (NH). Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 7.24 (1H, д, J = 2.3, H-3); 8.11 (1H, д, J = 3.8, H-6); 8.35 (1H, д, J = 2.3, H-2); 9.07 (1H, д, J = 3.8, H-7); 13.44 (1H, уш. c, NH). Спектр ЯМР ¹³С, \delta, м. д.: 100.9; 125.1; 128.7; 132.0; 137.6; 144.2; 157.2; 159.7. Масс-спектр, m/z (I_{Отн}, %): 204 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 47.48; H 2.36; N 34.57. C_8H_5N_5O_2. Вычислено, %: С 47.30; H 2.48; N 34.47.**

3-(2-Метилпиразоло[1,5-*a***]пиразин-4-ил)-1,2,4-окса-диазол-5(4***H***)-он (8b). Выход 0.56 г (86%), желтый порошок, т. пл. 209–211 °C. ИК спектр, \nu, см⁻¹: 1800**

(С=О), 3228 (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.46 (3H, c, CH₃); 6.96 (1H, c, H-3); 7.98 (1H, д, J = 4.0, H-6); 8.88 (1H, д, J = 4.0, H-7); 13.35 (1H, уш. c, NH). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 14.0; 100.0; 124.4 128.0; 132.7; 136.2; 154.0; 157.1; 159.6. Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 218 [М+Н] $^{+}$ (100). Найдено, %: С 49.85; Н 3.30; N 32.17. $C_9H_7N_5O_2$. Вычислено, %: С 49.77; Н 3.25; N 32.25.

3-(2-Фенилпиразоло[1,5-*a***]пиразин-4-ил)-1,2,4-оксадиазол-5(4***H***)-он (8c). Выход 0.71 г (85%), желтый порошок, т. пл. 202–204 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1804 (С=О), 3232 (NH). Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (***J***, \Gammaп): 7.32–7.54 (3H, м, H Ph); 7.61 (1H, с, H-3); 7.95–8.15 (3H, м, H Ph, H-6); 9.07 (1H, д, J = 3.8, H-7); 13.43 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С, \delta, м. д.: 97.2; 124.7; 127.0; 129.0; 129.5; 129.9; 131.7; 133.6; 137.0; 154.7; 157.1; 159.8. Массспектр, m/z (I_{\text{отн}}, %): 280 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 60.26; H 3.29; N 25.02. C_{14}H_{9}N_{5}O_{2}. Вычислено, %: С 60.21; H 3.25; N 25.08.**

Синтез соединений 9, 10 а-с (общая методика). К суспензии 3.0 ммоль гидрохлорида амидина 6а-с в 10 мл абсолютного ЕtOH добавляют 0.4 г (6.0 ммоль, для соединений 6а,b) или 0.2 г (3.0 ммоль, для соединения **6c**) свежеприготовленного EtONa (в 20 мл абсолютного EtOH). Реакционную смесь перемешивают при комнатной температуре в течение 30 мин (в случае соединений 6а,b), затем добавляют 0.4 г (3.0 ммоль) ацетоуксусного эфира или 0.65 г (3.3 ммоль) этоксиметиленмалонового эфира. Реакционную смесь перемешивают при комнатной температуре в течение 2 ч, а затем в течение 5 ч при кипячении. Растворитель упаривают при пониженном давлении, к твердому остатку добавляют 20 мл Н₂О и подкисляют 2 н. НС1 до рН 2-3. Образовавшийся осадок отфильтровывают, промывают 10 мл МТБЭ и сушат на воздухе.

6-Метил-2-(пиразоло[1,5-а]пиразин-4-ил)пиримидин-4(3*H***)-он (9а).** Выход 0.32 г (47%), желтый порошок, т. пл. 176–177 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 1686 (C=O), 3252 (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 3.89 (3H, c, CH₃); 8.16 (1H, c, H-5 пиримидин); 9.17 (1H, д, J = 2.6, H-3); 9.37 (1H, д, J = 4.4, H-6); 9.51 (1H, д, J = 2.6, H-2); 10.13 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 19.2; 104.4; 108.9; 125.8; 130.8; 134.1; 141.2; 142.1; 155.6; 163.7; 174.6. Масс-спектр, m/z (I_{Отн}, %): 228 [M+H] $^+$ (100). Найдено, %: С 57.93; H 4.11; N 31.02. C_{11} H₉N₅O. Вычислено, %: С 58.14; H 3.99; N 30.82.

6-Метил-2-(2-метилпиразоло[1,5-*a***]пиразин-4-ил)-пиримидин-4(3***H***)-он (9b). Выход 0.51 г (71%), желтый порошок, т. пл. 211-213 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1685 (С=О), 3248 (NH). Спектр ЯМР ¹H, \delta, м. д. (J, \Gammaц): 3.75 (3H, c, CH₃); 3.85 (3H, c, CH₃); 8.13 (1H, c, H-5 пиримидин); 9.20 (1H, c, H-3); 9.42 (1H, д, J = 4.4, H-6); 10.06 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР ¹³С, \delta, м. д.: 11.4; 19.2; 104.0; 109.2; 120.3; 124.4; 131.7; 134.5; 140.7; 155.1; 163.8; 174.5. Масс-спектр, m/z (I_{Отн}, %): 242 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 59.68; H 4.69; N 29.00. C_{12}H₁₁N₅O. Вычислено, %: С 59.74; H 4.60; N 29.03.**

6-Метил-2-(2-фенилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-ил)пиримидин-4(3*H***)-он (9c). Выход 0.67 г (74%), желтый порошок, т. пл. 218–220 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 1688** (С=О), 3255 (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ п): 3.87 (3H, c, CH₃); 8.12 (1H, c, H-5 пиримидин); 8.47–8.63 (3H, м, H Ph); 8.89 (2H, д, J = 6.8, H Ph); 9.31 (1H, c, H-3); 9.39 (1H, д, J = 4.4, H-6); 10.12 (1H, д, J = 4.4, H-7). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 19.3; 104.5; 109.1; 123.4; 125.3; 127.3; 128.2; 130.3; 131.3; 132.9; 135.1; 140.7; 155.5; 163.8; 174.6. Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 304 [M+H]⁺ (100). Найдено, %: С 67.27; H 4.37; N 23.02. C₁₇H₁₃N₅O. Вычислено, %: С 67.32; H 4.32; N 23.09.

Этил-6-оксо-2-(пиразоло[1,5-a]пиразин-4-ил)-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилат (10a). Выход 0.38 г (45%), желтый порошок, т. пл. 145–146 °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 1688, 1714 (C=O), 3228 (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.46 (3H, т, J = 6.4, OCH $_{2}$ С $_{13}$); 5.62 (2H, κ , J = 6.4, OC $_{12}$ С $_{13}$); 9.29 (1H, д, J = 2.5, H-3); 9.31 (1H, д, J = 4.4, H-6); 9.32 (1H, д, J = 2.5, H-2); 10.26 (1H, д, J = 4.4, H-7); 10.37 (1H, c, H-4 пиримидин). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 12.8; 66.1; 107.9; 110.1; 125.4; 127.8; 134.1; 141.9; 145.4; 155.8; 157.6; 166.8; 173.7. Массспектр, m/z ($I_{0\text{тн}}$, %): 286 [M+H] $^+$ (100). Найдено, %: С 54.93; H 3.75; N 24.69. C_{13} H $_{11}$ N $_{5}$ O $_{3}$. Вычислено, %: С 54.74; H 3.89; N 24.55.

Этил-2-(2-метилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-ил)-6-оксо-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилат (10b). Выход 0.67 г (75%), желтый порошок, т. пл. 192–194 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 1690, 1717 (C=O), 3220 (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): 2.51 (3H, т, J = 6.4, OCH $_{2}$ CH $_{3}$); 3.80 (3H, c, CH $_{3}$); 5.68 (2H, к, J = 6.4, OCH $_{2}$ CH $_{3}$); 9.21 (1H, c, H-3); 9.36 (1H, д, J = 4.4, H-6); 10.32 (1H, д, J = 4.4, H-7); 10.43 (1H, c, H-4 пиримидин). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 12.2; 13.0; 66.1; 100.5; 125.9; 126.8; 134.7; 140.9; 156.0; 157.2; 157.4; 161.9; 166.9; 173.6. Масс-спектр, m/z (I_{отн}, %): 300 [M+H] $^{+}$ (100). Найдено, %: C 56.36; H 4.42; N 23.17. C₁₄H $_{13}$ N $_{5}$ O $_{3}$. Вычислено, %: C 56.18; H 4.38; N 23.40.

Этил-6-оксо-2-(2-фенилпиразоло[1,5-а]пиразин-4-ил)-1,6-дигидропиримидин-5-карбоксилат (10c). Выход $0.84\,$ г (78%), желтый порошок, т. пл. $201-203\,$ °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 1694, $1720\,$ (C=O), $3216\,$ (NH). Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (J, Γ ц): $2.47\,$ (3H, т, J=6.4, OCH $_{2}$ С \underline{H}_{3}); $5.60\,$ (2H, к, J=6.4, OC \underline{H}_{2} С \underline{H}_{3}); $5.60\,$ (2H, к, J=6.4, HPh); $9.22\,$ (1H, с, H-3); $9.53\,$ (1H, д, J=4.4, H-6); $10.22\,$ (1H, д, J=4.4, H-7); $10.37\,$ (1H, c, H-4 пиримидин). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 13.0; 65.9; 104.9; 110.2; 123.6; 127.6; 128.1; 128.9; 130.1; 132.3; 135.3; 140.8; 157.2; 157.8; 160.2; 167.2; 173.2. Масс-спектр, $m/z\,$ ($I_{\text{отн}}$, %): $362\,$ [M+H] $^+$ (100). Найдено, %: C 63.31; H 4.23; N $19.26.\,$ C $_{19}$ H $_{15}$ N $_{5}$ O $_{3}.\,$ Вычислено, %: C 63.15; H 4.18; N $19.38.\,$

Список литературы

 Berthelot, D. J.-C.; Mevellec, L. A.; Angibaud, P. R.; Coupa, S.; Demestre, C. G. M.; Meerpoel, L.; Mercey, G. J. M.; Meyer, C.; Pasquier, E. T. J.; Pilatte, I. N. C.; Poncelet, V. S.; Querolle, O. A. G. WO Patent 2017216292 A1.

- Breinlinger, E. C.; Calderwood, D. J.; Frank, K. E.; Betschmann, P.; Hirst, G. C.; Morytko, M. J.; Dixon, R. W. WO Patent 2007028051 A2.
- 3. Bluhm, H.; Hochgurtel, M.; Kroth, H.; Essers, M.; Gege, C.; Richter, F.; Taveras, A. WO Patent 2008063669 A1.
- Vu, C. B.; Ng, P. Y.; Blum, C. A.; Perni, R. B. WO Patent 2009146358 A1.
- 5. Cook, B. N.; Kuzmich, D. WO Patent 2011056440 A1.
- Dowling, J.; Yao, G.; Chang, H.; Peng, H.; Vessels, J.; Petter, R. C.; Kumaravel, G. WO Patent 2004092177 A1.
- Peng, H.; Sha, L.; Chang, H. X.; Vessels, J. T.; Haque, S.; Conlon, P. R.; Dowling, J. E.; Wang, J.; Engber, T. M.; Kumaravel, G.; Scott, D. M.; Petter, R. C. *Heterocycles* 2005, 65, 2321.
- Sidrauski, C.; Pliuschev, M.; Frost, J. M.; Black, L. A.; Xu, X.; Sweis, R. F.; Shi, L.; Zhang, Q. I.; Tong, Y.; Hutchins, C. W.; Chung, S.; Dart, M. J. WO Patent 2017193063 A1.
- Martin, K.; Sidrauski, C.; Frost, J.; Pliushchev, M.; Tong, Y.;
 Black, L.; Xu, X.; Shi, L.; Zhang, Q.; Chung, S.; Sweis, R.;
 Dart, M.; Randolph, J.; Murauski, K. WO Patent 2019090076 A1.
- 10. Tsizorik, N. M.; Hrynyshyn, Ye. V.; Musiychuk, A. R.; Bol'but, A. V.; Panasenko, N. V.; Vovk, M. V. Chem. Heterocycl. Compd. 2018, 54, 710. [Химия гетероцикл. соединений 2018, 54, 710.]
- Hrynyshyn, Ye. V.; Musiichuk, H. R.; Komarovska-Porokhnyavets, O. Z.; Is'kiv, O. P.; Moskalenko, N. I.; Stasevych, M. V.; Tsyzoryk, N. M.; Vovk, M. V. *Ukr. J. Chem.* 2019, 85, 58.
- 12. Hrynyshyn, Ye. V.; Musiichuk, H. R.; Tsyzoryk, N. M.; Grozav, A. M.; Yakovychuk, N. D.; Bol'but, A. V.; Vovk, M. V. *J. Org. Pharm. Chem.* **2018**, *16*, 63.
- (a) Xu, L.-L.; Wu, Y.-F.; Wang, L.; Li, C.-C.; Li, L.; Di, B.; You, Q.-D.; Jiang, Z.-Y. Eur. J. Med. Chem. 2018, 157, 1376.
 (b) Gezginci, M. H.; Martin, A. R.; Franzblau, S. G. J. Med. Chem. 2001, 44, 1560.
 (c) Ozcan, S.; Kazi, A.; Marsilio, F.; Fang, B.; Guida, W. C.; Koomen, J. M.; Lawrence, H.; Sebti, S. M. J. Med. Chem. 2013, 56, 3783.
 (d) Maingot, L.; Leroux, F.; Landry, V.; Dumont, J.; Nagase, H.; Villoutreix, B.; Sperandio, O.; Deprez-Poulain, R.; Deprez, B. Bioorg. Med. Chem. Lett. 2010, 20, 6213.
- 14. (a) Bolli, M. H.; Boss, C.; Clozel, M.; Fischli, W.; Hess, P.; Weller, T. Bioorg. Med. Chem. Lett. 2003, 13, 955. (b) Zhang, N.; Ayral-Kaloustian, S.; Nguyen, T.; Hernandez, R.; Lucas, J.; Discafani, C.; Beyer, C. Bioorg. Med. Chem. 2009, 17, 111.
 (c) Sehon, C. A.; Wang, G. Z.; Viet, A. Q.; Goodman, K. B.; Dowdell, S. E.; Elkins, P. A.; Semus, S. F.; Evans, C.; Jolivette, L. J.; Kirkpatrick, R. B.; Dul, E.; Khandekar, S. S.; Yi, T.; Wright, L. L.; Smith, G. K.; Behm, D. J.; Bentley, R.; Doe, C. P.; Hu, E.; Lee, D. J. Med. Chem. 2008, 51, 6631.
 (d) Lou, K.; Yao, Y.; Hoye, A. T.; James, M. J.; Cornec, A.-S.; Hyde, E.; Gay, B.; Lee, V. M.-Y.; Trojanowski, J. Q.; Smith, A. B., III; Brunden, K. R.; Ballatore, C. J. Med. Chem. 2014, 57, 6116.
- 15. Hrynyshyn, Ye. V.; Tsizorik, N. M.; Musiychuk, A. R.; Bol'but, A. V.; Vovk, M. V. *Chem. Heterocycl. Compd.* **2017**, 53, 1242. [Химия гетероцикл. соединений **2017**, 53, 1242.]
- 16. Hrynyshyn, Ye. V.; Musiychuk, A. R.; Tsizorik, N. M.; Bol'but, A. V.; Vovk, M. V. Chem. Heterocycl. Compd. 2019, 55, 1070. [Химия гетероцикл. соединений 2019, 55, 1070.]