ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

НОВЫЙ МЕТОД СИНТЕЗА 1,5-ДИГИДРО-2*H*-ХРОМЕНО-[2,3-*d*]ПИРИМИДИН-2,4(3*H*)-ДИОНОВ

Ключевые слова: o-хинонметиды, 2H-хромено[2,3-d]пиримидины, каскадные реакции, [4+2]-циклоприсоединение.

Нафто- и бензопиранопиримидины являются важными гетероциклами в фармацевтической химии. Среди них обнаружены соединения, обладающие антибактериальной и противогрибковой активностью [1], а также являющиеся антагонистами рецептора нейропептида S [2] и проявляющие антиаллергенные свойства [3].

Обычно незамещённые по положению 5 или содержащие арильный заместитель 1,5-дигидро-2*H*-хромено[2,3-*d*]пиримидин-2,4(3*H*)-дионы получают восстановлением 2*H*-хромено[2,3-*d*]пиримидин-2,4(3*H*)-дионов [3–7] или соответствующих пирилиевых солей [8], а также циклизацией некоторых производных барбитуровой кислоты [3] и высокотемпературной конденсацией салицилового спирта с 6-хлорурацилом [7, 9]. Кроме того, электронообогащённый 3,4-метилендиоксифенол удалось ввести в трёхкомпонентную конденсацию с барбитуровой кислотой и ароматическими альдегидами [10–13]. В то же время существующие методы синтеза в большинстве своём не позволяют получать замещённые по атомам азота 1,5-дигидро-2*H*-хромено-[2,3-*d*]пиримидин-2,4(3*H*)-дионы либо ограничены единичными примерами.

Нами предлагается новый метод синтеза 1,5-дигидро-2*H*-хромено[2,3-*d*]-пиримидин-2,4(3*H*)-дионов **3a**—**f** из 6-амино-1,3-диметилурацила (**1**) и предшественников *о*-бензохинонметидов, в качестве которых использовались *о*-гидроксибензиловые спирты **2a**—**d**, основание Манниха **2e** и четвертичная аммониевая соль **2f**. Реакцию проводили при кипячении эквимолярной смеси реагентов в уксусной кислоте в течение 5—10 ч. После очистки однократной перекристаллизацией получали хроматографически чистые продукты с выходами 38—85%. Низкий выход хроменопиримидина **3f** объясняется, повидимому, легко протекающей олигомеризацией соответствующего стерически неэкранированного *о*-хинонметида.

2 a-d X = OH, e X = NMe₂, f X = N⁺Me₃I⁻; **2**, **3** a R¹ = R² = R⁴ = H, R³ = Me, R⁵ = 1-Ad; b R¹ = *i*-Pr, R² = R³ = R⁴ = R⁵ = H; c R¹ = Ph, R² = R³ = R⁴ = R⁵ = H; d R¹ = R² = Ph, R³ = R⁴ = R⁵ = H; e R¹ = R² = R⁴ = H, R³ = *t*-Bu, R⁵ = 1-Ad; f R¹ = R² = R⁵ = H, R³ = R⁴ = Me Возможный механизм реакции включает первоначальное термическое разложение o-гидроксибензильных производных $\mathbf 2$ с образованием соответствующих гетеродиенов — o-хинонметидов $\mathbf A$ [14, 15], которые далее реагируют с $\mathbf 6$ -амино-1,3-диметилурацилом (1), выступающим в качестве диенофила, с образованием циклоаддукта $\mathbf B$. Последующее элиминирование аммиака приводит к хроменопиримидинам $\mathbf 3$.

$$\begin{array}{c|c}
X \\
OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
A \\
O \\
B \\
H_{2}N \\
H_{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
A \\
O \\
O \\
N \\
O \\
N \\
Me
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
A \\
O \\
O \\
N \\
N \\
Me
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
A \\
O \\
O \\
N \\
Me
\end{array}$$

В ИК спектрах соединений **3a–f** выявлены характеристичные полосы поглощения в интервалах 1701–1711 и 1657–1678 см⁻¹, соответствующие карбонильным группам. В ИК спектрах отсутствуют полосы поглощения, гидроксильной и аминной групп, что подтверждает циклическую структуру соединений **3a–f**. По данным спектров ЯМР ¹Н, протоны метильных групп в положениях 1 и 3 проявляются в виде двух трёхпротонных синглетов при 3.25–3.38 и 3.48–3.66 м. д. В спектрах ЯМР ¹³С атомы углерода метильных групп резонируют при 28.2–28.4 и 29.0–30.6 м. д., а атом С-4а в области 85.4–94.4 м. д. В спектрах DEPT число протонов, непосредственно связанных с атомами ¹³С, согласуется с приведёнными структурами.

Основным преимуществом разработанного метода получения 2H-хромено-[2,3-d]пиримидиндионов является возможность использования замёщенных прекурсоров o-бензохинонметидов, содержащих донорные и стерически объёмные заместители в бензольном цикле, а также получать производные, незамещённые по положению 5 либо содержащие алкильную или арильную группу.

ИК спектры зарегистрированы на спектрометре Shimadzu IRAffinity-1 в таблетках КВг. Спектры ЯМР ¹H, ¹³C (400 и 100 МГц соответственно), а также DEРТ зарегистрированы на спектрометре JEOL JNM-ECX400 в CDCl₃, внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры записаны на приборе Finnigan Trace DSQ (ионизация ЭУ, 70 эВ). Элементный анализ выполнен на автоматическом CHNS-анализаторе Euro Vector EA-3000. Температуры плавления определены капиллярным методом на приборе ПТП-М. Тонкослойная хроматография проведена на пластинах Silufol UV-254, проявление в УФ свете или парах иода. Предшественники *о*-хинонметидов были синтезированы известными методами [16–18].

Получение 1,5-дигидро-2*H*-хромено[2,3-*d*]пиримидин-2,4(3*H*)-дионов 3a–f (общая методика). Смесь 0.54 г (3.5 ммоль) 6-амино-1,3-диметилурацила (1) и 3.5 ммоль прекурсора *о*-бензохинонметида 2a–f в 10 мл AcOH (для соединения 3a – в 30 мл) кипятят в течение 5 ч (для соединения 3a-10 ч). Растворитель отгоняют в вакууме, остаток очищают перекристаллизацией.

9-(1-Адамантил)-1,3,7-триметил-1,5-дигидро-2*H*-хромено[2,3-*d*]пиримидин-2,4(3*H*)-дион (3а). Выход 77%. Бесцветные кристаллы. Т. пл. 266–267 °С (ЕtOH–ДМФА, 9:1). ИК спектр, v, см $^{-1}$: 2905, 2886, 2847, 1711, 1674, 1645, 1491, 1447, 1341, 1215, 1190, 860, 760. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 1.74–1.82 (6H, м, 3CH₂ Ad); 2.10 (9H, уш. с, 3CH Ad, 3CH₂ Ad); 2.29 (3H, с, 7-CH₃); 3.38 (3H, с, NCH₃); 3.66 (3H, с, NCH₃); 3.69 (2H, c, 5-CH₂); 6.87 (1H, д, J = 1.6) и 6.96 (1H, д, J = 1.6, H-6,8). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 21.0 (7-CH₃); 22.3 (5-CH₂); 28.2 (NCH₃); 28.9 (3CH Ad); 30.6 (NCH₃); 36.9 (3CH₂ Ad); 40.8 (3CH₂ Ad); 85.4 (C-4a); 120.0 (C); 126.8 (CH); 128.1 (CH); 134.8 (C); 137.7 (C); 146.5 (C); 151.0 (C); 152.7 (C); 162.8 (C). Масс-спектр, m/z (I_{OTH} , %):

392 [M] $^+$ (100), 391 (54), 379 [M $^-$ CH $_3$] $^+$ (13), 335 (29). Найдено, %: С 73.52; Н 7.15; N 7.09. С $_{24}$ Н $_{28}$ N $_2$ О $_3$. Вычислено, %: С 73.44; Н 7.19; N 7.14.

5-Изопропил-1,3-диметил-1,5-дигидро-2*H*-хромено[**2,3-***d*]пиримидин-**2,4**(3*H*)-дион (3b). Выход 54%. Бесцветные кристаллы. Т. пл. 119–121 °C (EtOH– H_2O , 9:1). ИК спектр, v, см⁻¹: 2959, 1709, 1659, 1641, 1580, 1497, 1481, 1456, 1368, 1236, 1192, 1111, 758. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ µ): 0.59 (3H, д, J = 6.9) и 0.92 (3H, д, J = 6.9, $CH(C\underline{H}_3)_2$); 2.00–2.07 (1H, м, $C\underline{H}$ Me₂); 3.35 (3H, c, NCH₃); 3.50 (3H, c, NCH₃); 3.92 (1H, д, J = 2.5, 5-CH); 7.08 (1H, д, J = 8.0, H Ar); 7.13–7.20 (2H, м, H Ar); 7.24 (1H, т, J = 7.3, H Ar). Спектр ЯМР ¹³C, δ , м. д.: 17.4, 20.2 ($CH(\underline{C}H_3)_2$); 28.3 (NCH₃); 29.1 (NCH₃); 34.3 ($CHMe_2$); 38.9 (5-CH); 90.0 (C-4a); 116.1 (CH); 123.0 (C); 125.2 (CH); 127.8 (CH); 129.9 (CH); 150.9 (2C); 154.1 (C); 162.3 (C). Масс-спектр, m/z (I_{OTH} , %): 286 [М]⁺ (<1), 243 [М–С₃H₇]⁺ (100), 186 (10), 142 (10). Найдено, %: C 67.05; H 6.37; N 9.66. $C_{16}H_{18}N_2O_3$. Вычислено, %: C 67.12; H 6.34; N 9.78.

1,3-Диметил-5-фенил-1,5-дигидро-2*H*-хромено[**2,3-***d*]пиримидин-**2,4**(*3H*)-дион (**3c**). Выход 81%. Бесцветные кристаллы. Т. пл. 227–229 °C (AcOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 1705, 1665, 1647, 1584, 1487, 1445, 1439, 1267, 1240, 1180, 1113, 1051, 974, 768, 758, 750, 708, 542. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ II): 3.29 (3H, c, NCH₃); 3.58 (3H, c, NCH₃); 5.16 (1H, c, 5-CH); 7.09–7.19 (4H, м, H Ar); 7.22–7.27 (5H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 28.2 (NCH₃); 29.2 (NCH₃); 39.0 (5-CH); 90.6 (C-4a); 116.6 (CH); 124.7 (C); 126.2 (CH); 127.0 (CH); 128.0 (2CH); 128.2 (CH); 128.7 (2CH); 130.3 (CH); 145.2 (C); 148.9 (C); 150.9 (C); 152.8 (C); 162.0 (C). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): 320 [M]⁺ (68), 243 (100), 242 (73), 186 (30). Найдено, %: C 71.17; H 4.94; N 8.67. C_{19} H₁₆N₂O₃. Вычислено, %: C 71.24; H 5.03; N 8.74.

1,3-Диметил-5,5-дифенил-1,5-дигидро-2*H*-хромено[2,3-*d*] пиримидин-2,4(3*H*)-дион (3d). Выход 85%. Бесцветные кристаллы. Т. пл. 230–231 °C (ЕtOH). ИК спектр, v, см $^{-1}$: 3059, 3032, 1703, 1657, 1576, 1479, 1447, 1435, 1396, 1288, 1256, 1227, 1173, 770, 754, 727, 702. Спектр ЯМР 1 Н, 5 Н, 6 м. д. (*J*, 6 Гц): 3.25 (3H, c, NCH₃); 3.58 (3H, c, NCH₃); 6.84 (1H, д. д, 6 7

9-(1-Адамантил)-7-(*трет*-бутил)-1,3-диметил-1,5-дигидро-2*H*-хромено[2,3-*d*]-пиримидин-2,4(3*H*)-дион (3e). Выход 69%. Бесцветные кристаллы. Т. пл. 220–222 °C (ЕtОН). ИК спектр, v, см⁻¹: 2959, 2909, 2851, 1710, 1678, 1651, 1601, 1501, 1462, 1439, 1366, 1273, 1242, 1200, 872, 752. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 1.30 (9H, с, $C(CH_3)_3$); 1.75–1.83 (6H, м, 3CH₂ Ad); 2.12 (9H, уш. с, 3CH Ad, 3CH₂ Ad); 3.38 (3H, с, NCH₃); 3.66 (3H, с, NCH₃); 3.73 (2H, с, 5-CH₂); 7.06 (1H, д, *J* = 2.5) и 7.20 (1H, д, *J* = 2.5, H-6,8). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 22.3 (5-CH₂); 28.2 (NCH₃); 28.9 (3CH Ad); 30.6 (NCH₃); 31.5 ($C(CH_3)_3$); 34.7 (CMe_3); 36.9 (3CH₂ Ad); 37.2 (C Ad); 40.9 (3CH₂ Ad); 85.5 (C-4a); 119.5 (C); 123.2 (CH); 124.6 (CH); 137.3 (C); 146.4 (C); 147.9 (C); 151.0 (C); 152.7 (C); 162.8 (C). Масс-спектр, m/z (I_{OTH} , %): 434 [M]⁺ (100), 419 [M–CH₃]⁺ (15), 136 [$C_{10}H_{15}$]⁺ (13). Найдено, %: C 74.72; H 7.82; N 6.35. $C_{27}H_{34}N_2O_3$. Вычислено, %: C 74.62; H 7.89; N 6.45.

1,3,7,8-Тетраметил-1,5-дигидро-2*H*-хромено[**2,3-***d*]пиримидин-**2,4**(3*H*)-дион (3f). Выход 38%. Бесцветные кристаллы. Т. пл. 239–240 °C (ЕtOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 1701, 1665, 1643, 1584, 1503, 1487, 1449, 1323, 1302, 1273, 1223, 1202, 1042, 880, 758. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 2.21 (3H, c, ArC $\underline{\text{H}}_3$); 2.22 (3H, c, ArC $\underline{\text{H}}_3$); 3.36 (3H, c, NCH₃); 3.48 (3H, c, NCH₃); 3.63 (2H, c, 5-CH₂); 6.82 (1H, c) и 6.95 (1H, c, H-6,9). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 19.1 (Ar $\underline{\text{C}}$ H₃); 19.6 (Ar $\underline{\text{C}}$ H₃); 21.5 (5-CH₂); 28.2 (NCH₃); 29.0 (NCH₃); 85.6 (C-4a); 116.7 (C); 117.2 (CH); 130.3 (CH); 134.1 (C); 136.7 (C); 147.2 (C); 150.9 (C); 152.9 (C); 162.9 (C). Масс-спектр, *m/z* ($I_{\text{отн}}$, %): 272 [M]⁺ (86), 271 (92), 270 (70), 257 [М–СН₃]⁺ (38), 215 (100). Найдено, %: C 66.23; H 5.90; N 10.18. C_{15} H₁₆N₂O₃. Вычислено, %: C 66.16; H 5.92; N 10.29.

Работа выполнена при финансовой поддержке Министерства образования и науки $P\Phi$ в рамках проектной части государственного задания на научно-исследовательскую работу (4.1597.2014/К).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. A. H. Emam, N. A. El-Hady, A. R. Ahmed, A. M. El-Agrody, Farmaco, 56, 965 (2001).
- 2. J. G. McCoy, J. J. Marugan, K. Liu, W. Zheng, N. Southall, W. Huang, M. Heilig, C. P. Austin, *ACS Chem. Neurosci.*, **1**, 559 (2010).
- 3. D. J. Blythin, US Pat. 4272535.
- 4. D. J. Blythin, M. S. Domalski, Y. C. Kim, J. Kuo, J.-H. Liu, *Heterocycles*, **16**, 203 (1981).
- 5. F. Yoneda, R. Hirayama, M. Yamashita, J. Heterocycl. Chem., 19, 301 (1982).
- 6. F. Yoneda, R. Hirayama, M. Yamashita, Chem. Lett., 1157 (1980).
- 7. X. Chen, K. Tanaka, F. Yoneda, *Chem. Pharm. Bull.*, **38**, 307 (1990).
- 8. S. Nava, M. Miyagawa, M. Nitta, *Tetrahedron*, **61**, 4919 (2005).
- 9. X. Chen, M. Nagata, K. Tanaka, F. Yoneda, J. Chem. Soc., Chem. Commun., 44 (1989).
- 10. J. M. Khurana, A. Lumb, A. Chaudhary, B. Nand, RSC Adv., 3, 1844 (2013).
- 11. W. Li, O. Luo, *E–J. Chem.*, **8**, 1972 (2011).
- 12. W. L. Li, Q. Y. Luo, F. L. Yan, Chin. Chem. Lett., 22, 811 (2011).
- 13. J. Zhang, W. L. Li, L. Q. Wu, *J. Braz. Chem. Soc.*, **22**, 1236 (2011).
- 14. В. А. Осянин, Д. В. Осипов, Д. Д. Борисов, Ю. Н. Климочкин, *XГС*, 732 (2013). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **49**, 683 (2013).]
- 15. В. А. Осянин, Е. А. Ивлева, Д. В. Осипов, Ю. Н. Климочкин, *XГС*, 1032 (2011). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **47**, 845 (2011).]
- 16. В. А. Осянин, Е. А. Ивлева, Ю. Н. Климочкин, *XГС*, 1096 (2011). [*Chem. Heterocycl. Compd.*, **47**, 901 (2011).]
- 17. V. A. Osyanin, E. A. Ivleva, Yu. N. Klimochkin, Synth. Commun., 42, 1832 (2012).
- 18. M. Píšová, M. Souček, Collect. Czech. Chem. Commun., 47, 838 (1982).

В. А. Осянин^{1*}, Д. В. Осипов¹, С. А. Павлов¹, Ю. Н. Климочкин¹

Поступило 16.07.2014

¹ Самарский государственный технический университет, ул. Молодогвардейская, 244, Самара 443100, Россия e-mail: VOsyanin@mail.ru