



Рециклизация карбонилзамещенных 4*H*-хроменов и 1*H*-бензо[*f*]хроменов под действием амидинов и гуанидина: новый метод синтеза *орто*-гидроксибензилпиримидинов

Юлия В. Попова¹, Дарина В. Сахненко¹, Ирина В. Арбузова¹, Виталий А. Осянин¹*, Дмитрий В. Осипов¹, Юрий Н. Климочкин¹

1 Самарский государственный технический университет, ул. Молодогвардейская, 244, Самара 443100, Россия; e-mail: VOsyanin@mail.ru Поступило 27.07.2016 Принято 18.08.2016

16 examples

При взаимодействии карбонилзамещенных 4*H*-хроменов и 1*H*-бензо[*f*]хроменов с амидинами и гуанидином получен ряд 2-[(пиримидин-5-ил)метил]-2-нафтолов в результате каскадного превращения, инициируемого реакцией Михаэля. Установлено, что в данном превращении хромены выступают в качестве синтетических эквивалентов гидроксибензилированных α-формилкетонов или α-формилальдегидов.

Ключевые слова: амидины, 1H-бензо[f]хромены, гуанидин, пиримидины, 4H-хромены, аза-реакция Михаэля, каскадные реакции.

Прямое C-гидроксибензилирование гетероциклических соединений, особенно π -электронодефицитных, обычно провести не удается. В связи с этим разработка косвенных методов введения o-гидроксибензильной

группы представляет значительный интерес, поскольку данный структурный фрагмент содержится в большом числе природных 1 и фармакологически активных соединений (рис. 1). 2

Uvarindole A (from genus *Uvaria*)^{1a,b} (From *Aspergillus fumigatus*)^{1c} Thaxtomin A (*o*-isomer from *Streptomyces*)^{1d}

Рисунок 1. Природные и фармакологически активные C-(o-гидрокси)бензилированные гетероциклы.

Схема 1

Введение электроноакцепторной группы в положение 3 4H-хроменов 1 или в положение 2 1H-бензо[f]хроменов 2 изменяет реакционную способность пиранового цикла в отношении нуклеофилов. Синтетичепотенциал подобного класса соединений определяется, с одной стороны, тем, что они являются пуш-пульными олефинами, а с другой - акцепторами Михаэля, содержащими хорошую уходящую группу у В-углеродного атома, роль которой играет фенолятион. Мы предположили, что ацилхромены 1, 2, содержащие два неэквивалентных электрофильных центра (атом С-2 хроменовой системы и карбонильный атом углерода), могут взаимодействовать с различными нуклеофилами с образованием продуктов 1,4-присоединения, которые при наличии второго нуклеофильного центра в исходном реагенте способны в результате экзо-триг-циклизации давать конденсированные хроманы I. В случае, если подобного типа аддукты окажутся неустойчивыми, они могут далее подвергаться рециклизации с раскрытием дигидропиранового цикла и образованием о-гидроксибензильных производных \mathbf{II} (схема 1).³

Мы показали, что при взаимодействии карбонилзамещенных 4*H*-хроменов 1 и 1*H*-бензохроменов 2 с такими 1,3-N,N-бинуклеофилами, как амидины, образуются 2-гидроксибензил- и 2-гидрокси-1-нафтилпиримидины **3а-k** с выходами 48–90% (схема 2). Реакцию проводили в кипящем ацетонитриле, амидины использовали в виде хлоргидратов, из которых свободные основания выделяли под действием 1,8-диазабицикло[5.4.0]ундец-7-ена (DBU).

Также в реакцию с ацилхроменами 1, 2 были введены гуанидин (в виде карбонатов) и амидинотиомочевина (схема 3). Реакцию с гуанидином проводили в кипящем пиридине в отсутствие какоголибо дополнительного основания, при этом с выходами 46–86% были выделены соответствующие 2-аминопиримидины 31–о. В случае амидинотиомочевины циклизация протекает по гуанидиновому фрагменту с получением соответствующего пиримидина 3р с выходом 39%. Подобная региоселективность при реакции амидинотиомочевины с акцепторами Михаэля в синтезе пиримидинов также была описана на нескольких примерах. 4

Схема 2

С

Следует отметить, что в случае трифторацетилхроменов 1, 2 ($R = CF_3$) реакция протекает быстрее, что отражает большую поляризацию двойной связи в пирановом цикле. Предполагаемый механизм данной каскадной реакции включает аза-реакцию Михаэля, последующее внутримолекулярное нуклеофильное присоединение по карбонильной группе и дегидратацию (схема 4). Выделить промежуточные дигидропиримидины \mathbf{A} или \mathbf{B} даже при $R = CF_3$ в условиях реакции не удается, хотя известно, что трифторметильная группа затрудняет дегидратацию подобного типа дигидропиримидинов. Возможно также, что сначала происходит раскрытие дигидропиранового цикла (ретро-реакция Михаэля), а затем гетероциклизация интермедиата \mathbf{C} .

В ИК спектрах соединений За-к присутствует интенсивная полоса поглощения группы ОН, ассоциированной водородными связями, в области 3500-3100 см⁻¹. Колебаниям аминогруппы в ИК спектрах 2-аминопиримидинов 3I-о соответствуют две интенсивные полосы поглощения при 3321-3341 и 3449-3491 см⁻¹. Протоны метиленовой, гидроксильной групп и пиримидинового цикла в положении 6 в спектрах ЯМР ¹Н соединений **3а-р** проявляются в виде синглетных сигналов в области 3.72-4.52, 8.05-10.05 и 7.45–8.80 м. д. соответственно (в растворе ДМСО- d_6). Протоны аминогруппы (соединения 31-о) наблюдаются при 6.29-7.08 м. д. В спектрах ЯМР ¹³С атом С-6 пиримидинового фрагмента резонирует в области 157.5-163.6 м. д., атом углерода метиленового фрагмента – при 22.7-30.5 м. д. В случае 4-трифторметилпиримидинов атом углерода группы СГ3 и соседний с ней атом углерода проявляются в виде квартетов в области 121.6—122.3 м. д. ($^{1}J_{\text{CF}}=275$ —276 Γ ц) и 151.2—152.6 м. д. ($^{2}J_{\text{CF}}=32$ —34 Γ ц) соответственно. В спектре ЯМР 13 С пиримидина **3р** тиокарбонильный атом углерода резонирует при 181.2 м. д., что находится в области типичных значений для тиомочевин. В спектрах DEPT число протонов, непосредственно связанных с атомами 13 С, согласуется с приведенными структурами.

Таким образом, нами показано, что карбонилзамещенные 4H-хромены и 1H-бензо[f]хромены в реакциях с амидинами и гуанидином выступают в роли скрытых 1,3-дикарбонильных соединений и образуют o-гидроксибензилпиримидины.

Экспериментальная часть

ИК спектры зарегистрированы на спектрометре Shimadzu IR Affinity-1 в таблетках КВг. Спектры ЯМР 1 Н и 13 С (400 и 100 МГц соответственно), а также DEPT зарегистрированы на спектрометре JEOL JNM-ECX 400 в ДМСО- d_6 (соединения 3a–j) или CDCl $_3$ (соединение 3k), внутренний стандарт ТМС. Элементный анализ выполнен на автоматическом CHNS-анализаторе Euro Vector EA-3000. Температуры плавления определены капиллярным методом на приборе SRS OptiMelt MPA 100. Тонкослойная хроматография проведена на пластинах Silufol UV-254, проявление в УФ свете и парах иода. Исходные соединения 1 и 2 получены по методикам, аналогичным описанным ранее для подобных гетероциклов. 5

Синтез 5-(2-гидроксибензил)пиримидинов 3а-f и 5-[(2-гидроксинафталин-1-ил)метил]пиримидинов 3g-k (общая методика). К смеси 1 ммоль хромена 1 или 2 и

1 ммоль соответствующего гидрохлорида амидина в 5 мл MeCN добавляют 0.17 мл (1.1 ммоль) DBU и полученный раствор кипятят в течение 6 ч. Смесь охлаждают до комнатной температуры и выливают при перемешивании в 20 мл холодной воды. Выпавший осадок отфильтровывают, сушат на воздухе и очищают перекристаллизацией из EtOH (соединения 3a–g,i–k) или из смеси ДМФА–МеОН, 5:1 (соединение 3h).

2-(Адамантан-1-ил)-5-(2-гидроксибензил)-4-фенилпиримидин (3а). Выход 77%, бесцветные кристаллы, т. пл. 189–190 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500–2500 (ОН), 2905, 2851 (CH Ad), 1593, 1574, 1528, 1493, 1454, 1431, 1366, 1265, 1231, 1173, 1092, 914, 845, 760, 702. Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 1.66–1.73 (6H, м, 3CH₂ Ad); 1.99 (9H, yiii. c, 3CH Ad, 3CH₂ Ad); 3.91 (2H, c, CH₂); 6.63 (1H, T, J = 7.4, H Ar); 6.69 (1H, д, J = 7.4, H Ar); 6.75(1H, д, J = 8.0, H Ar); 7.00 (1H, д. д, J = 8.0, J = 7.4, H Ar); 7.43–7.47 (3H, M, H Ph); 7.56–7.59 (2H, M, H Ph); 8.41 (1H, c, H-6); 9.40 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 28.6 (3CH Ad); 30.3 (CH₂); 36.9 (3CH₂ Ad); 40.9 (C Ad); 41.5 (3CH₂ Ad); 115.6 (CH); 119.5 (CH); 126.1 (C); 128.0 (C); 128.2 (CH); 128.8 (2CH); 129.4 (2CH); 129.5 (CH); 130.4 (CH); 138.9 (C); 155.5 (COH); 159.1 (6-СН); 164.3 (С-4); 173.5 (С-2). Найдено, %: С 81.84; H 7.09; N 7.15. С₂₇H₂₈N₂O. Вычислено, %: С 81.78; H 7.12; N 7.06.

5-(2-Гидроксибензил)-2,4-дифенилпиримидин (3b). Выход 66%, бесцветные кристаллы, т. пл. 165–166 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500–2500 (ОН), 1589, 1570, 1531, 1493, 1454, 1427, 1381, 1350, 1273, 1231, 1173, 1092, 910, 876, 752, 694. Спектр ЯМР¹ Н, δ , м. д. (J, Гц): 3.99 (2H, c, CH₂); 6.65 (1H, т, J = 7.3, H Ar); 6.75–6.78 (2H, м, H Ar); 7.02 (1H, т, J = 7.6, H Ar); 7.45–7.55 (6H, м, H Ar); 7.65–7.66 (2H, м, H Ar); 8.38–8.40 (2H, м, H Ar); 8.59 (1H, c, H-6); 9.45 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д.: 30.5 (CH₂); 115.6 (CH); 119.6 (CH); 126.0 (C); 128.1 (2CH); 128.3 (CH); 128.9 (2CH); 129.2 (2CH); 129.4 (2CH); 129.6 (C); 129.8 (CH); 130.4 (CH); 131.1 (CH); 137.7 (C); 138.5 (C); 155.5 (COH); 159.9 (6-CH); 161.6 (C); 165.3 (C). Найдено, %: C 81.63; H 5.36; N 8.28.

5-(2-Гидрокси-4,5-диметилбензил)-4-(трифторметил)-2-фенилпиримидин (3с). Выход 65%, бесцветные кристаллы, т. пл. 185–186 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3400– 3000 (OH), 1620, 1582, 1512, 1459, 1435, 1396, 1330, 1318, 1281, 1214, 1192, 1134, 1096, 1069, 880, 764, 702, 690, 679. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д.: 2.02 (3H, c, CH₃); 2.08 (3H, c, CH₃); 4.01 (2H, c, CH₂); 6.61 (1H, c) и 6.69 (1H, c, H-3,6 Ar); 7.51–7.55 (3H, M, H Ph); 8.32–8.36 (2H, м, Н Рh); 8.80 (1H, с, H-6); 9.26 (1H, с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д. (*J*, Гц): 18.9 (СН₃); 19.8 (СН₃); 28.6 (CH₂); 117.0 (CH); 121.4 (C); 121.9 (κ , ${}^{1}J_{CF} = 275.6$, CF₃); 126.9 (C); 128.3 (2CH Ph); 129.5 (2CH Ph); 130.3 (C); 131.6 (CH); 132.0 (CH); 136.2 (C); 136.3 (C); 151.9 (K, $^{2}J_{CF} = 34.3, \ \underline{CCF_{3}}; 153.3 \ (COH); 161.8 \ (C-2); 163.0$ (6-CH). Найдено, %: С 66.93; Н 4.82; N 7.77. С₂₀H₁₇F₃N₂O. Вычислено, %: С 67.03; Н 4.78; N 7.82.

5-(2-Гидрокси-4,5-диметилбензил)-2-(*n***-толил)-4-(три-фторметил)пиримидин (3d)**. Выход 68%, бесцветные

кристаллы, т. пл. 179–181 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3300–3100 (ОН), 2924, 2859 (СН₂ и СН₃), 1612, 1589, 1577, 1516, 1439, 1416, 1396, 1315, 1281, 1219, 1192, 1130, 1092, 1069, 880, 802. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ u): 2.01 (3H, c, CH₃); 2.08 (3H, c, CH₃); 2.35 (3H, c, CH₃); 3.99 (2H, c, CH₂); 6.61 (1H, c) и 6.68 (1H, c, H-3,6 Ar); 7.32 (2H, д, J = 8.2, H-3,5 толил); 8.23 (2H, д, J = 8.2, H-2,6 толил); 8.76 (1H, c, H-6); 9.25 (1H, уш. c, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д. (J, Γ u): 18.9 (CH₃); 19.8 (CH₃); 21.6 (CH₃); 28.5 (CH₂); 117.0 (CH); 121.4 (C); 121.9 (к, $^1J_{CF}$ = 274.6, CF₃); 126.9 (C); 128.2 (2CH); 129.9 (C); 130.1 (2CH); 131.6 (CH); 133.5 (C); 136.2 (C); 142.0 (C); 151.9 (к, $^2J_{CF}$ = 34.3, \underline{C} CF₃); 153.3 (COH); 161.9 (C-2); 162.8 (6-CH). Найдено, %: C 67.80; H 5.06; N 7.45. $C_{21}H_{19}F_{3}N_{2}$ O. Вычислено, %: C 67.73; H 5.14; N 7.52.

2-(Адамантан-1-ил)-5-(2-гидрокси-4,5-диметилбензил)-4-(трифторметил)пиримидин (3е). Выход 48%, бесцветные кристаллы, т. пл. 188–190 °С (с разл.). ИК спектр, v, см⁻¹: 3400–3100 (ОН), 2909, 2855 (СН Ad), 1620, 1585, 1547, 1516, 1439, 1396, 1316, 1281, 1208, 1196, 1177, 1138, 1092, 1073, 1061, 898, 845, 702, 675. Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д.: 1.69 (6H, уш. с, 3CH₂ Ad); 1.94–2.08 (15H, M, 2CH₃, 3CH₂ Ad, 3CH Ad); 3.93 (2H, c, CH₂); 6.59 (1H, c) и 6.66 (1H, c, H-3,6 Ar); 8.64 (1H, c, H -6); 9.24 (1H, уш. c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 18.9 (CH₃); 19.8 (CH₃); 21.6 (CH₃); 28.5 (CH₂); 117.0 (CH); 121.4 (C); 121.9 (κ , ${}^{1}J_{CF} = 274.6$, CF₃); 126.9 (C); 128.2 (2CH); 129.9 (C); 130.1 (2CH); 131.6 (CH); 133.5 (C); 136.2 (C); 142.0 (C); 151.9 (κ , ${}^{2}J_{CF} = 34.3$, $\underline{C}CF_{3}$); 153.3 (СОН); 162.0 (6-СН); 173.9 (С-2). Найдено, %: С 69.25; H 6.49; N 6.67. С₂₄H₂₇F₃N₂O. Вычислено, %: С 69.21; H 6.53: N 6.73.

2-(Адамантан-1-ил)-5-[3-(адамантан-1-ил)-2-гидрокси-5-метилбензил]-4-(трифторметил)пиримидин Выход 90%, бесцветные кристаллы, т. пл. 189-191 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500–3200 (ОН), 2906, 2851 (CH Ad), 1585, 1543, 1470, 1439, 1396, 1339, 1319, 1292, 1201, 1180, 1142, 1084, 1061, 980, 899, 860, 675. Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д.: 1.72 (12H, уш. c, 6CH₂Ad); 1.95–2.08 (21H, M, CH₃, 6CH₂ Ad, 6CH Ad); 4.07 (2H, c, CH₂); 6.44 (1H, c) и 6.83 (1H, c, H-3,6); 8.12 (1H, c) и 8.45 (1H, c, Н-6, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д. (*J*, Гц): 21.1 (СН₃); 28.4 (3CH Ad); 29.0 (3CH Ad); 29.1 (CH₂); 36.6 (3CH₂ Ad); 36.9 (C Ad); 37.2 (3CH Ad); 40.7 (3CH₂ Ad); 40.8 (C Ad); 41.2 (3CH₂ Ad); 122.0 (κ , ${}^{1}J_{CF} = 275.5$, CF₃); 126.5 (CH); 126.6 (C); 128.3 (CH); 128.4 (C); 129.2 (C); 138.9 (C); 151.6 (κ , ${}^{2}J_{CF} = 33.4$, \underline{CCF}_{3}); 151.7 (COH); 161.5 (6-СН); 174.1 (С-2). Найдено, %: С 73.86; Н 7.26; N 5.13. С₃₃H₃₉F₃N₂O. Вычислено, %: С 73.85; Н 7.32; N 5.22.

5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]-2-фенилпиримидин (3g). Выход 74%, бесцветные кристаллы, т. пл. 227–229 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3400–2600 (ОН), 1630, 1580, 1547, 1520, 1447, 1425, 1354, 1319, 1292, 1267, 1238, 1167, 1057, 984, 843, 802, 743, 723, 687. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (J, Γ u): 4.36 (2H, c, CH₂); 7.23–7.27 (2H, м, H Ar); 7.40–7.45 (4H, м, H Ar); 7.71 (1H, д, J = 8.9, H Ar); 7.77 (1H, д, J = 8.2, H Ar); 7.97 (1H, д, J = 8.5, H Ar); 8.25–8.29 (2H, м, H Ar); 8.73 (2H, c, H-4,6); 10.00

(1H, уш. с, ОН). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д.: 25.1 (СН₂); 116.8 (СН); 118.6 (С); 123.0 (СН); 123.1 (СН); 127.2 (СН); 127.9 (2СН Рh); 128.8 (С); 129.0 (СН); 129.1 (СН); 129.2 (2СН Рh); 131.0 (СН); 133.3 (С); 133.4 (С); 137.6 (С); 153.3 (СОН); 157.5 (4,6-СН); 161.7 (С-2). Найдено, %: С 80.82; Н 5.14; N 9.03. $C_{21}H_{16}N_2O$. Вычислено, %: С 80.75; Н 5.16; N 8.97.

5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]-2-фенил-4-(4-хлорфенил)пиримидин (3h). Выход 89%, бесцветные кристаллы, т. пл. 271–273 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500-2500 (OH), 1628, 1597, 1589, 1566, 1528, 1512, 1493, 1427, 1381, 1358, 1323, 1307, 1269, 1246, 1092, 991, 837, 810, 764, 741, 698. Cπektp ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 4.42 (2H, c, CH₂); 7.20–7.24 (2H, м, H Ar); 7.30 (1H, T, J = 7.6, H Ar); 7.41-7.48 (4H, M, H Ar); 7.67 (2H, M, Hд, J = 8.2, H Ar); 7.72 (1H, д, J = 8.7, H Ar); 7.77 (1H, д, J = 8.3, H Ar); 7.96 (2H, д, J = 8.5, H Ar); 8.13 (1H, c, Н-6); 8.29-8.32 (2Н, м, Н Аг); 9.89 (1Н, уш. с, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 25.7 (СН₂); 116.4 (С); 118.6 (CH); 122.8 (CH); 123.1 (CH); 127.2 (CH); 128.0 (2CH); 128.7 (C); 129.1 (3CH); 129.2 (3CH); 130.2 (C); 131.1 (CH); 131.8 (2CH); 133.6 (C); 135.1 (C); 137.2 (C); 137.5 (C); 153.5 (COH); 158.4 (6-CH); 161.4 (C); 163.8 (C). Найдено, %: С 76.74; Н 5.52; N 6.54. С₂₇H₁₉ClN₂O. Вычислено, %: С 76.68; Н 4.53; N 6.62.

5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]-2-фенил-4-(трифторметил)пиримидин (3i). Выход 64%, бесцветные кристаллы, т. пл. 210–211 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500-2500 (OH), 1632, 1582, 1512, 1433, 1395, 1290, 1267, 1194, 1132, 1070, 989, 806, 766, 746, 702, 683. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 4.52 (2H, c, CH₂); 7.26– 7.30 (2H, м, H Ar); 7.39 (1H, д. д. д. J = 8.5, J = 6.9, J = 1.4, H Ar); 7.47–7.53 (3H, M, H Ar); 7.67 (1H, μ J = 8.5, H Ar); 7.80–7.85 (2H, M, H Ar); 8.13 (1H, c, H-6); 8.28 (2H, д. д, J = 8.0, J = 2.3, H-2,6 Ph); 10.05 (1H, уш. c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д. (*J*, Гц): 23.7 (CH₂); 113.5 (C); 118.6 (CH); 122.1 (κ , ${}^{1}J_{CF} = 275.6$, CF₃); 122.5 (CH); 123.2 (CH); 127.6 (CH); 128.2 (2CH Ph); 128.8 (C); 129.2 (CH); 129.5 (2CH Ph); 129.8 (CH); 130.0 (C); 132.0 (CH); 133.6 (C); 136.0 (C); 152.3 (κ , ${}^2J_{CF} = 34.3$, \underline{CCF}_3); 154.1 (СОН); 160.5 (6-СН); 161.8 (С-2). Найдено, %: С 69.53; Н 3.90; N 7.29. С₂₂H₁₅F₃N₂O. Вычислено, %: C 69.47: H 3.97: N 7.36.

5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]-2-(*n*-толил)-4-(трифторметил)пиримидин (3j). Выход 70%, бесцветные кристаллы, т. пл. 193–195 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 3600-2800 (OH), 1632, 1609, 1585, 1516, 1439, 1416, 1393, 1358, 1335, 1292, 1269, 1246, 1204, 1165, 1138, 1092, 1069, 991, 806, 741. Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Γ_{II}) : 2.31 (3H, c, CH₃); 4.50 (2H, c, CH₂); 7.25–7.29 (4H, M, H Ar); 7.39 (1H, T, J = 7.6, H Ar); 7.65 (1H, π , J = 8.5, H Ar); 7.79–7.85 (2H, M, H Ar); 8.09 (1H, c, H-6); 8.16 (2H, д, J = 8.0, H Ar); 10.03 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д. (*J*, Гц): 21.6 (CH₃); 23.7 (CH₂); 113.6 (C); 118.6 (CH); 122.1 (KB, ${}^{1}J_{CF} = 275.6$, CF₃); 122.5 (CH); 123.2 (CH); 127.6 (CH); 128.2 (2CH); 128.8 (C); 129.2 (CH); 129.5 (C); 129.8 (CH); 130.1 (2CH); 133.4 (C); 133.6 (C); 142.0 (C); 152.3 (KB, ${}^{2}J_{CF} = 34.3$, CCF₃); 154.1 (СОН); 160.4 (6-СН); 161.9 (С-2). Найдено, %: С 69.94;

Н 4.29; N 7.16. $C_{23}H_{17}F_3N_2O$. Вычислено, %: С 70.04; Н 4.34; N 7.10.

2-(Адамантан-1-ил)-5-[(2-гидроксинафталин-1-ил)метил]-4-(трифторметил)пиримидин (3k). 71%, бесцветные кристаллы, т. пл. 215-216 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500–2600 (ОН), 2905, 2851 (СН Ad), 1632, 1585, 1543, 1516, 1435, 1393, 1358, 1335, 1315, 1288, 1265, 1246, 1196, 1180, 1134, 1088, 1061, 991, 899, 837, 802, 737, 679. Спектр ЯМР ¹Н, б, м. д. (*J*, Гц): 1.77 (6H, уш. c, CH₂ Ad); 2.07 (6H, уш. c, CH₂ Ad); 2.10 (3H, уш. c, CH Ad); 4.56 (2H, c, CH₂); 6.71 (1H, д, J = 8.7, H Ar); 7.13 (1H, д, J = 8.7, H Ar); 7.35–7.45 (2H, м, H Ar); 7.58 (1H, д, J = 8.2, H Ar); 7.70–7.74 (2H, м) и 7.97 (1H, c, OH, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д. (*J*, Гц): 23.3 (CH₂); 28.5 (3CH Ad); 36.6 (3CH₂ Ad); 41.0 (C Ad); 41.2 (3CH₂ Ad); 114.1 (C); 117.1 (CH); 122.3 (CH); 123.2 (κ, $^{1}J_{CF} = 276.5$, CF₃); 123.3 (CH); 127.3 (CH); 128.0 (C); 129.0 (CH); 129.2 (C); 129.4 (CH); 133.0 (C); 152.4 (COH); 153.2 (κ , ${}^2J_{CF} = 34.3$, \underline{CCF}_3); 159.0 (6-CH); 174.2 (C-2). Найдено, %: С 71.17; Н 5.77; N 6.30. С₂₆H₂₅F₃N₂O. Вычислено, %: С 71.22; Н 5.75; N 6.39.

Синтез 2-аминопиримидинов 31-о (общая методика). К раствору 1 ммоль хромена 1 или 2 в 5 мл пиридина добавляют 0.36 г (2 ммоль) карбоната гуанидина и полученную смесь кипятят в течение 8 ч. Смесь охлаждают до комнатной температуры и выливают при перемешивании в 20 мл холодной воды. Выпавший осадок отфильтровывают, сушат на воздухе и очищают перекристаллизацией из МеОН (соединения 31, m, o) или EtOH (соединение 3n).

5-(2-Гидрокси-4,5-диметилбензил)-4-(трифторметил)- пиримидин-2-амин (31). Выход 74%, бесцветные кристаллы, т. пл. 207–208 °C. ИК спектр, v, см⁻¹: 3491, 3337, 3213, 3121 (NH₂, OH), 2928, 1643, 1593, 1558, 1489, 1458, 1431, 1412, 1327, 1281, 1238, 1219, 1130, 1092, 1072, 937, 856, 683. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д.: 2.00 (3H, c, CH₃); 2.06 (3H, c, CH₃); 3.72 (2H, c, CH₂); 6.54 (1H, c) и 6.58 (1H, c, H-3,6); 7.05 (2H, c, NH₂); 8.14 (1H, c, H-6); 9.14 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 19.0 (CH₃); 19.7 (CH₃); 27.5 (CH₂); 116.8 (CH); 118.5 (C); 122.0 (к, $^{1}J_{CF}$ = 275.5, CF₃); 122.7 (C); 126.6 (C); 131.1 (CH); 135.6 (C); 152.2 (к, $^{2}J_{CF}$ = 32.4, \underline{C} CF₃); 153.2 (COH); 162.3 (C-2); 163.6 (6-CH). Найдено, %: C 56.61; H 4.70; N 14.08. C_{14} H₁₄F₃N₃O. Вычислено, %: C 56.56; H 4.75; N 14.14.

5-[3-(Адамантан-1-ил)-2-гидрокси-5-метилбензил]- 4-(трифторметил)пиримидин-2-амин (3m). Выход 86%, бесцветные кристаллы, т. пл. 224–226 °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$: 3449, 3341, 3252, 3221 (NH $_2$, OH), 2905, 2878, 2847 (CH Ad), 1647, 1601, 1555, 1497, 1470, 1454, 1315, 1200, 1177, 1142, 941, 799, 687. Спектр ЯМР 1 Н, δ , м. д.: 1.69 (6H, уш. с, 3CH $_2$ Ad); 1.99 (3H, с, CH $_3$); 2.08 (9H, уш. с, 3CH $_2$ Ad и 3CH Ad); 3.83 (2H, с, CH $_2$); 6.33 (1H, с) и 6.78 (1H, с, H-3,5); 7.08 (2H, с, NH $_2$); 8.01 (1H, с) и 8.05 (1H, с, OH, H-6). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д. (J, Гц): 21.2 (CH $_3$); 28.3 (CH $_2$); 29.0 (3CH Ad); 36.9 (C Ad); 37.2 (3CH $_2$ Ad); 40.7 (3CH $_2$ Ad); 117.8 (C); 122.0 (к, $^{1}J_{CF}$ = 275.6, CF $_3$); 125.9 (CH); 127.5 (CH); 128.2 (C); 128.8 (C); 138.4 (C); 151.5 (COH); 152.6 (к, $^{2}J_{CF}$ = 33.4, \underline{C} CF $_3$); 162.5

(C-2); 163.6 (6-CH). Найдено, %: С 66.06; Н 6.34; N 9.99. С₂₃H₂₆F₃N₃O. Вычислено, %: С 66.17; Н 6.28; N 10.07.

5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]пиримидин-2-амин (3n). Выход 46%, бесцветные кристаллы, т. пл. 245–247 °C (с разл.). ИК спектр, v, см⁻¹: 3472, 3321 (NH₂), 3500–2300 (OH), 1647, 1620, 1601, 1562, 1547, 1508, 1485, 1435, 1354, 1304, 1269, 1246, 1215, 1061, 991, 826, 752, 675. Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 4.08 (2H, c, CH₂); 6.29 (2H, c, NH₂); 7.19–7.25 (2H, м, H Ar); 7.40 (1H, т, *J* = 7.4, H Ar); 7.65 (1H, д, *J* = 8.7, H Ar); 7.75 (1H, д, *J* = 8.0, H Ar); 7.89 (1H, д, *J* = 8.4, H Ar); 8.07 (2H, c, H-4,6); 9.76 (1H, c, OH). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д.: 24.4 (CH₂); 118.0 (C); 118.6 (CH); 122.8 (C); 122.9 (CH); 123.2 (CH); 126.9 (CH); 128.5 (CH); 128.8 (C); 129.0 (CH); 133.4 (C); 153.0 (COH); 157.9 (4,6-CH); 162.7 (C-2). Найдено, %: С 71.75; H 5.29; N 16.66. С₁₅Н₁₃N₃O. Вычислено, %: С 71.70; H 5.21; N 16.72.

5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]-4-(трифторметил)пиримидин-2-амин (30). Выход 63%, бесцветные кристаллы, т. пл. 244-246 °С (с разл.). ИК спектр, v, cm⁻¹: 3476, 3333, 3248, 3213 (NH₂, OH), 3059, 1647, 1597, 1558, 1512, 1493, 1435, 1358, 1323, 1269, 1231, 1177, 1138, 1092, 991, 941, 818, 802, 741, 687. Спектр ЯМР ¹Н, δ, м. д. (*J*, Гц): 4.24 (2H, c, CH₂); 7.03 (2H, c, NH_2); 7.23–7.28 (2H, M, H Ar); 7.39 (1H, T, J = 7.5, H Ar); 7.45 (1H, c, H-6); 7.57 (1H, д, J = 8.5, H Ar); 7.76 (1H, д, J = 8.9, H Ar); 7.80 (1H, μ , J = 8.0, H Ar); 9.91 (1H, c, ОН). Спектр ЯМР ¹³С, δ, м. д. (*J*, Гц): 22.7 (СН₂); 114.5 (C); 117.9 (C); 118.6 (CH); 122.3 (κ , ${}^{1}J_{CF} = 275.6$, CF₃); 122.6 (CH); 123.1 (CH); 127.4 (CH); 128.8 (C); 129.2 (CH); 129.4 (CH); 133.6 (C); 152.4 (κ , ${}^{2}J_{CF} = 33.4$, CCF₃); 153.9 (СОН); 161.0 (6-СН); 162.3 (С-2). Найдено, %: С 60.11; Н 3.83; N 13.08. С₁₆Н₁₂F₃N₃О. Вычислено, %: C 60.19; H 3.79; N 13.16.

1-{5-[(2-Гидроксинафталин-1-ил)метил]-4-(трифторметил)пиримидин-2-ил}тиомочевина (3р). Смесь 0.2 г (0.7 ммоль) 2-трифторацетил-1*H*-бензо[*f*]хромена и 0.1 г (0.8 ммоль) амидинотиомочевины в 7 мл МеСN кипятят в течение 12 ч. Выпавший при охлаждении осадок отфильтровывают и перекристаллизовывают из МеСN. Выход 0.10 г (39%), бесцветные кристаллы, т. пл. 272–274 °С. ИК спектр, v, см⁻¹: 3500–2600 (ОН), 1620, 1578, 1528, 1439, 1412, 1354, 1335, 1265, 1211, 1184, 1130, 1065, 995, 814, 741, 683. Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д. (*J*, Γ ц): 4.39 (2H, c, CH₂); 7.24 (1H, д, *J* = 8.9, H Ar); 7.28 (1H, т, *J* = 7.6, H Ar); 7.40 (1H, т, *J* = 7.6, H Ar); 7.62 (1H, д, *J* = 8.7, H Ar); 7.83 (1H, д, *J* = 8.4, H Ar); 7.86 (1H, c, H-6); 9.16 (1H, уш. с),

9.70 (1H, уш. c), 10.00 (1H, c) и 10.93 (1H, c, OH, NH, NH₂). Спектр ЯМР 13 С, δ , м. д. (J, Γ ц): 23.2 (CH₂); 113.5 (C); 118.6 (CH); 121.6 (κ , $^{1}J_{CF}=275.6$, CF₃); 122.5 (CH); 123.3 (CH); 125.1 (C); 127.6 (CH); 128.8 (C); 129.2 (CH); 129.8 (CH); 133.6 (C); 152.1 (κ , $^{2}J_{CF}=34.3$, \underline{C} CF₃); 154.0 (COH); 155.9 (C-2); 161.1 (6-CH); 181.2 (C=S). Найдено, %: C 54.04; H 3.44; N 14.75; S 8.53. C_{17} H₁₃F₃N₄OS. Вычислено, %: C 53.96; H 3.46; N 14.81; S 8.47.

Работа выполнена при финансовой поддержке Минобрнауки РФ в рамках соглашения 14.574.21.0120 (уникальный идентификатор соглашения RFMEF157414X0120).

Список литературы

- (a) Parmar, V. S.; Tyagi, O. D.; Malhotra, A.; Singh, S. K.; Bisht, K. S.; Jain, R. Nat. Prod. Rep. 1994, 11, 219.
 (b) Osyanin, V. A.; Borisov, D. D.; Osipov, D. V.; Klimochkin, Yu. N. Russ. J. Org. Chem. 2014, 50, 1590. [Журн. орган. химии 2014, 50, 1604.] (c) Forseth, R. R.; Fox, E. M.; Chung, D.; Howlett, B. J.; Keller, N. P.; Schroeder, F. C. J. Am. Chem. Soc. 2011, 133, 9678. (d) Hiltunen, L. H.; Laakso, I.; Chobot, V.; Hakala, K. S.; Weckman, A.; Valkonen, J. P. T. J. Agric. Food Chem. 2006, 54, 3372.
- (a) Durrant, J. D.; Carlson, K. E.; Martin, T. A.; Offutt, T. L.; Mayne, C. G.; Katzenellenbogen, J. A.; Amaro, R. E. J. Chem. Inf. Model 2015, 55, 1953. (b) Rosowsky, A.; Forsch, R. A.; Sibley, C. H.; Inderlied, C. B.; Queener, S. F. J. Med. Chem. 2004, 47, 1475. (c) Rotili, D.; Carafa, V.; Tarantino, D.; Botta, G.; Nebbioso, A.; Altucci, L.; Mai, A. Bioorg. Med. Chem. 2011, 19, 3659. (d) Kelly, T. A.; Proudfoot, J. R.; McNeil, D. W.; Patel, U. R.; David, E.; Hargrave, K. D.; Grob, P. M.; Cardozo, M.; Agarwal, A.; Adams, J. J. Med. Chem. 1995, 38, 4839.
- 3. (a) Linsenmeier, A. M.; Bräse, S. *Eur. J. Org. Chem.* **2012**, 6455. (b) Katritzky, A. R.; Belyakov, S. A.; Fang, Y.; Kiely, J. S. *Tetrahedron Lett.* **1998**, *39*, 8051. (c) Осянин, В. А. Дис. докт. хим. наук; Самара, 2014. [http://d21221705.samgtu.ru/sites/d21221705.samgtu.ru/files/osyaninv.pdf]
- (a) Fandrick, D. R.; Reinhardt, D.; Desrosiers, J.-N.; Sanyal, S.; Fandrick, K. R.; Ma, S.; Grinberg, N.; Lee, H.; Song, J. J.; Senanayake, C. H. *Org. Lett.* 2014, 16, 2834. (b) Seleem, M. A.; Disouky, A. M.; Mohammad, H.; Abdelghany, T. M.; Mancy, A. S.; Bayoumi, S. A.; Elshaffey, A.; El-Morsy, A.; Seleem, M. N.; Mayhoub, A. S. *J. Med. Chem.* 2016, 59, 4900.
- (a) Lukashenko, A. V.; Osyanin, V. A.; Osipov, D. V.; Klimochkin, Yu. N. Chem. Heterocycl. Compd. 2016, 52, 711. [Химия гетероцикл. соединений 2016, 52, 711.]
 (b) Osyanin, V. A.; Lukashenko, A. V.; Osipov, D. V.; Klimochkin, Yu. N. Chem. Heterocycl. Compd. 2015, 50, 1528. [Химия гетероцикл. соединений 2014, 1663.] (c) René, L. Synthesis 1989, 69.