## СИНТЕЗ N-ФЕНИЛ-4-АРИЛ-2,7,7-ТРИМЕТИЛ-5-ОКСО-1,4,5,6,7,8-ГЕКСАГИДРОХИНОЛИН-3-КАРБОКСАМИДОВ

**Ключевые слова**: арилальдегиды, ацетат аммония, ацетоацетанилид, димедон, N-фенил-4-арил-2,7,7-триметил-5-оксо-1,4,5,6,7,8-гексагидрохинолин-3-карбокс-амиды.

Обнаружено, что при выдерживании смеси димедона, арилальдегида, ацетоацетанилида и ацетата аммония при 150–160 °C в течение 10–20 мин в отсутствие растворителя образуются N-фенил-4-арил-2,7,7-триметил-5-оксо-1,4,5,6,7,8-гексагидрохинолин-3-карбоксамиды.

**1 a** R= H, **b** R = 4-Cl, **c** R = 4-OMe, **d** R = 3-NO<sub>2</sub>, **e** R = 4-NO<sub>2</sub>

Полученные соединения 1a—е представляют собой светло-жёлтые кристаллические вещества, растворимые в ДМФА, ДМСО, при нагревании — в этаноле, нерастворимые в воде.

В спектрах ЯМР  $^1$ Н полученных соединений кроме сигналов ароматических протонов и связанных с ними групп присутствуют синглетные сигналы протонов двух групп 7-СН $_3$  при 0.89–0.92 и 1.03–1.06, синглет протонов группы 2-СН $_3$  при 2.05–2.09, два дублета протонов Н $_4$ -8 и Н $_8$ -8 при 1.98–2.00 и 2.14–2.17 (J = 15.8–16.5  $\Gamma$ ц), Н $_4$ -6 и Н $_8$ -6 при 2.29–2.34 и 2.38–2.42 (J = 16.5–17.4  $\Gamma$ ц), синглет протона Н-4 при 4.96–5.10, сигнал протона NH в гетероцикле при 8.58–8.82 м. д.

В ИК спектрах соединений **1**а—е присутствуют полосы валентных колебаний амидного карбонила при 1688, карбонильной группы при 1640, двойной связи C=C при 1604, амидной группы NH при 3128, группы NH гетероцикла при 3264 см<sup>-1</sup>.

В масс-спектре соединения **1a** присутствуют пик молекулярного иона  $[M-H]^+$  с m/z 386, пики фрагментных ионов  $[M-Ph]^+$ ,  $[M-PhNH]^+$ , подтверждающие данную структуру.

ИК спектры записаны на спектрометре Specord M-80 в вазелиновом масле. Спектры ЯМР  $^{1}$ Н зарегистрированы на приборе Bruker DRX 500 (500 МГц) в ДМСО- $d_{6}$ , внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры получены на хромато-масс-спектрометре Agilent 7890A/5975C (энергия ионизирующих электронов 70 эВ).

**N,4-Дифенил-2,7,7-триметил-5-оксо-1,4,5,6,7,8-гексагидрохинолин-3-карбоксамид (1а).** Смесь 1.4 г (0.01 моль) димедона, 1.06 мл (0.01 моль) бензальдегида, 1.70 г (0.01 моль) ацетоацетанилида и 0.77 г (0.01 моль) ацетата аммония выдерживают 10–20 мин при 150–160 °С до прекращения выделения газа и затвер-девания реакционной смеси, после охлаждения остаток обрабатывают этанолом, отфильтровывают и перекристаллизовывают из спирта. Выход 2.5 г (89%), т. пл. 243–245 °С. ИК спектр, v, см<sup>-1</sup>: 1624 (CON), 1680 (С=O), 3264 (NH). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (*J*,  $\Gamma$ ц): 0.90, 1.03 (6H, 2c, 7-CH<sub>3</sub>); 2.06 (3H, c, 2-CH<sub>3</sub>); 1.99 (1H, д, J = 16.1, H<sub>A</sub>-8); 2.15 (1H, д, J = 16.1, H<sub>B</sub>-8); 2.31 (1H, д, J = 16.8, H<sub>A</sub>-6); 2.40 (1H, д, J = 16.8, H<sub>B</sub>-6); 4.96 (1H, c, H-4); 7.16–7.54 (10H, м, 2C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 8.61 (1H, c, NH); 9.43 (1H, c, NH). Масс спектр, m/z ( $I_{OTH}$ , %): 386 [M]<sup>+</sup> (36), 309 [M – Ph]<sup>+</sup> (100), 294 [M – PhNH]<sup>+</sup> (83). Найдено, %: С 77.87; Н 6.82; N 7.19.  $C_{25}$ H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: С 77.69; Н 6.78; N 7.25. M = 386.

Соединения 1b-е получают аналогично.

**N-Фенил-2,7,7-триметил-5-оксо-4-(4-хлорфенил)-1,4,5,6,7,8-гексагидрохи- нолин-3-карбоксамид (1b).** Выход 3.0 г (92%), т. пл. 252–254 °C. ИК спектр, v, см  $^{-1}$ : 1640 (CON), 1688 (C=O), 3264 (NH). Спектр ЯМР  $^{1}$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ Ц): 0.89, 1.03 (6H, 2c, 7-CH<sub>3</sub>); 2.06 (3H, c, 2-CH<sub>3</sub>); 1.99 (1H, д, J = 16.2, H<sub>A</sub>-8); 2.15 (1H, д, J = 16.2, H<sub>B</sub>-8); 2.30 (1H, д, J = 17.1, H<sub>A</sub>-6); 2.40 (1H, д, J = 17.1, H<sub>B</sub>-6); 4.96 (1H, c, H-4); 6.95–7.54 (9H, м, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>Cl); 8.68 (1H, c, NH); 9.49 (1H, c, NH). Найдено, %: C 71.38; H 5.84; N 6.72.  $C_{25}$ H<sub>25</sub>ClN<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Вычислено, %: C 71.33; H 5.99; N 6.65. M = 420.

**N-Фенил-2,7,7-триметил-4-(4-метоксифенил)-5-оксо-1,4,5,6,7,8-гексагидрохинолин-3-карбоксамид (1c).** Выход 2.8 г (94%), т. пл. 248–250 °С. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 1640 (CON), 1688 (C=O), 3128 (NH), 3264 (NH). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ ц): 0.91, 1.03 (6H, 2c, 7-CH<sub>3</sub>); 2.05 (3H, c, 2-CH<sub>3</sub>); 1.98 (1H, д, J = 15.8, H<sub>A</sub>-8); 2.14 (1H, д, J = 15.8, H<sub>B</sub>-8); 2.29 (1H, д, J = 16.5, H<sub>A</sub>-6); 2.38 (1H, д, J = 16.5, H<sub>B</sub>-6); 3.67 (3H, c, OCH<sub>3</sub>); 4.91 (1H, c, H-4); 6.95–7.25 (9H, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>OMe); 8.58 (1H, c, NH); 9.39 (1H, c, NH). Найдено, %: С 77.78; H 7.07; N 6.85.  $C_{26}$ H<sub>28</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 77.9; H 7.05; N 6.99. M = 416.

**N-Фенил-2,7,7-триметил-4-(3-нитрофенил)-5-оксо-1,4,5,6,7,8-гексагидрохинолин-3-карбоксамид (1d).** Выход 2.75 г (83%), т. пл. 208–210 °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 1660 (CON), 1672 (C=O), 3208 (NH). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ ц): 0.90, 1.04 (6H, 2c, 7-CH<sub>3</sub>); 2.08 (3H, c, 2-CH<sub>3</sub>); 2.00 (1H, д, J = 16.1, H<sub>A</sub>-8); 2.17 (1H, д, J = 6.1, H<sub>B</sub>-8); 2.34 (1H, д, J = 17.4, H<sub>A</sub>-6); 2.42 (1H, д, J = 17.4, H<sub>B</sub>-6); 5.10 (1H, c, H-4); 7.22–7.53 (9H, м,  $C_6$ H<sub>3</sub>,  $C_6$ H<sub>4</sub>NO<sub>2</sub>); 8.82 (1H, c, NH); 9.57 (1H, c, NH). Найдено, %: C 69.81; H 5.77; N 9.55.  $C_{25}$ H<sub>25</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>. Вычислено, %: C 69.59; H 5.84; N 9.74. M = 431.

**N-Фенил-2,7,7-триметил-4-(4-нитрофенил)-5-оксо-1,4,5,6,7,8-гексагидро-хинолин-3-карбоксамид (1е).** Выход 2.7 г (83%), т. пл. 245–247 °C. ИК спектр, v, см $^{-1}$ : 1692 (CON), 1712 (C=O), 3288 (NH). Спектр ЯМР  $^{1}$ H,  $\delta$ , м. д. (J,  $\Gamma$ ц): 0.89, 1.04 (6H, 2c, 7-CH<sub>3</sub>); 2.08 (3H, c, 2-CH<sub>3</sub>); 1.99 (1H, д, J = 16.5, H<sub>A</sub>-8); 2.16 (1H, д, J = 16.5, H<sub>B</sub>-8); 2.33 (1H, д, J = 17.2, H<sub>A</sub>-6); 2.40 (1H, д, J = 17.2, H<sub>B</sub>-6); 5.09 (1H, c, H-4); 7.20–7.53 (9H, м, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NO<sub>2</sub>); 8.80 (1H, c, NH); 9.57 (1H, c, NH). Найдено, %: C 69.81; H 5.77; N 9.55. C<sub>25</sub>H<sub>25</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>. Вычислено, %: C 69.59; H 5.84; N 9.74. M = 431.

## В. Л. Гейн\*, М. И. Казанцева, А. А. Курбатова, М. И. Вахрин

Пермская государственная фармацевтическая академия, Пермь 614000, Россия e-mail: geinvl48@mail.ru

Поступило 11.03.2010

XΓC. - 2010. - № 5. - C. 784