## О РЕАКЦИИ 1'-R-1',4'-ДИГИДРО-2,3'-БИХИНОЛИЛОВ С СИНГЛЕТНЫМ КИСЛОРОДОМ

**Ключевые слова**: 1'-алкил-1',2'-дигидро-2,3'-бихинолил-2'-оны, 2,3'-бихинолил, 1',4'-дигидро-2,3'-бихинолилы, синглетный кислород, окисление.

Ранее [1, 2] мы разработали ряд методов синтеза 1'-R-1',4'-дигидро-2,3'-бихинолилов  $\mathbf{1}$ , что позволяет изучить их свойства. В настоящей работе сообщается о реакции  $\mathbf{1}$  с синглетным кислородом.

Мы установили, что окисление 1'-R-1',4'-дигидро-2,3'-бихинолилов 1 синглетным кислородом при комнатной температуре позволяет получить с высоким выходом 1'-алкил-1',2'-дигидро-2,3'-бихинолил-2'-оны 3. Вероятно, механизм данной реакции включает образование на первой стадии гидропероксида 2 с последующим отщеплением воды.

$$\begin{array}{c|c} X & O_2, hv \\ \hline 1a-c & R \\ \hline \end{array}$$

1-3 a X = H, R = Me; b X = CN, R = Me; c X = CN, R = Bu

Обычно через смесь 2.5 ммоль соединения **1** и 2 мг красителя бенгальского розового в 40 мл метанола, находящуюся в кварцевой колбе, при комнатной температуре пропускают, облучая ртутной лампой высокого давления, ток воздуха до исчезновения по ТСХ исходного соединения (0.5–1.5 ч). Растворитель упаривают. Продукт реакции очищают перекристаллизацией.

**1'-Метил-1',2'-дигидро-2,3'-бихинолил-2'-он (3а).** Выход 77%, т. пл. 174–175 °С (из спирта). Лит. [3] т. пл. 174–175 °С. ИК спектр (тонкий слой),  $\nu$ , см<sup>-1</sup>: 1602 (С=О). Проба смешения с заведомо известным образцом не дает депрессии температуры плавления.

**1'-Метил-4'-циано-1',2'-дигидро-2,3'-бихинолил-2'-он (3b).** Выход 81%, т. пл. 221–222°С (из бензола). ИК спектр (тонкий слой), v, см $^{-1}$  1612 (С=О). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н (200 МГц; ацетон-d $_{6}$ ),  $\delta$ , м. д., J (Гц): 3.87 (3H, c, Me); 7.54 (1H, д. д,  $J_{56}$  = 8.23,  $J_{67}$  = 7.88, 6-H); 7.72 (1H, д. д,  $J_{56}$  = 7.91,  $J_{67}$  = 7.88, 6'-H); 7.77 (1H, д,  $J_{78}$  = 7.96, 8'-H); 7.86 (1H, д. д,  $J_{67}$  = 7.88,  $J_{78}$  = 7.96, 7'-H); 7.87 (1H, д. д,  $J_{67}$  = 7.88,  $J_{78}$  = 8.41, 7-H); 8.00 (1H, д,  $J_{34}$  = 8.54, 3-H); 8.07 (1H, д,  $J_{56}$  = 7.91, 5'-H); 8.11 (1H, д,  $J_{56}$  = 8.23, 5-H); 8.17 (1H, д,  $J_{78}$  = 8.41, 8-H); 8.47 (1H, д,  $J_{34}$  = 8.54, 4-H). Масс-спектр: m/z (70 эВ) 311 [М $^{+}$ ] (100%). Найдено, %: С 77.34; Н 4.16; N 13.45.  $C_{20}$ H $_{13}$ N $_{30}$ О. Вычислено, % С 77.16; H 4.21; N 13.50.

**1'-Бутил-4'-циано-1',2'-дигидро-2,3'-бихинолил (3c).** Выход 78%, т. пл. 208–209 °С (из бензола). ИК спектр (тонкий слой), v, см $^{-1}$  1618 (C=O). Спектр ЯМР  $^{1}$ Н (200 МГц; CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , м. д., J (Гц): 1.18 (3H, т, J = 7.68, 1'-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.53 (2H, м, 1'-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.79 (2H, м, 1'-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 4.39 (2H, т, J = 7.69, 1'-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 7.42 (1H, д. д,  $J_{5'6'}$  = 7.91,  $J_{6'7'}$  = 7.88, 6'-H); 7.48 (1H, д,  $J_{78'}$  = 7.96, 8'-H);

7.62 (1H, д. д,  $J_{56}$ = 8.23,  $J_{67}$ = 7.88, 6-H); 7.73 (1H, д. д,  $J_{67}$ = 7.88,  $J_{78}$ = 7.96, 7'-H); 7.78 (1H, д. д,  $J_{67}$ = 7.88,  $J_{78}$ = 8.41, 7-H); 7.90 (1H, д,  $J_{56}$ = 7.91, 5'-H); 7.94 (1H, д,  $J_{34}$ = 8.54, 3-H); 8.19 (1H, д,  $J_{56}$ = 8.23, 5-H); 8.23 (1H, д,  $J_{78}$ = 8.41, 8-H); 8.30 (1H, д,  $J_{34}$ = 8.54, 4-H). Масс-спектр: m/z (70 эВ) 353 [M<sup>+</sup>] (88%). Найдено, %: С 78.34; H 5.32; N 11.69.  $C_{23}H_{19}N_3O$ . Вычислено, %: С 78.16; H 5.42; N 11.89

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. А. В. Аксенов, Д. В. Моисеев, И. В. Боровлев, О. Н. Надеин, ХГС, 1084 (2000).
- 2. А. В. Аксенов, О. Н. Надеин, И. В. Боровлев, Ю. И. Смушкевич, ХГС, 1218(1998).
- 3. F. Kröhnke, H. Dickhäuser, I. Vogt, Lieb. Ann. Chem., 93 (1961).

А. В. Аксенов

Поступило в редакцию 19.03.2001

Ставропольский государственный университет, Ставрополь 355009, Россия e-mail: nauka@stavsu.ru

XΓC. - 2001. - № 10. - C. 1421