## А. Т. Плиева, В. Т. Абаев, П. Н. Чаликиди, Д. И. Егоров, О. К. Гатаева

Северо-Осетинский государственный университет им. К. Л. Хетагурова, 362025, Россия, г. Владикавказ, ул. Ватутина, 46, plieva nastya@mail.ru

## РЕАКЦИЯ КОНДЕНСАЦИИ НОВЫХ ПИРРОЛО[1,2-b]ЦИННОЛИНОВ\*

**Ключевые слова:** пирроло[1,2-b]циннолины, *бис*-гетарилметаны.

Пирроло[1,2-b]циннолины известны своими люминофорными свойствами и представляют особый интерес для дизайна современной оптической электроники, включая технологии создания OLED-экранов [1–5]. Нами реализован новый подход к синтезу пирроло[1,2-b]циннолинов и проведено предварительное изучение ряда их физико-химических свойств (схема 1). В целом система пирроло[1,2-b]циннолина поляризована и содержит в своём составе фрагмент акцепторного иминохинона и донорного фрагмента пиррола. Анализ электрохимического поведения соединений 1а–k методом циклической вольтамперометрии (ЦВА) показал, что эти соединения восстановляются в две одноэлектронные стадии, первая из которых практически полностью обратима.

1a:  $R^1 = R^2 = R^3 = R^4 = H$ ,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1b:  $R^1 = R^4 = H$ ,  $R^2 = R^3 = O$ Me,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1c:  $R^1 = R^4 = O$ Me,  $R^2 = R^3 = H$ ,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1d:  $R^1 = R^2 = R^3 = H$ ,  $R^4 = O$ Me,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1e:  $R^1 = R^4 = O$ Me,  $R^2 = M$ e,  $R^3 = H$ ,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1f:  $R^1 = R^2 = O$ Me,  $R^3 = H$ ,  $R^4 = B$ r,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1g:  $R^1 = R^2 = O$ Me,  $R^3 = H$ ,  $R^4 = C$ I,  $R^5 = 5$ -MeFu; 1h:  $R^1 = R^4 = R^5 = H$ ,  $R^2 = R^3 = O$ Me; 1i:  $R^1 = R^3 = R^4 = H$ ,  $R^2 = C$ I,  $R^5 = C_6H_5$ ; 1j:  $R^1 = R^4 = H$ ,  $R^2 = R^3 = O$ Me,  $R^5 = C_6H_5$ ; 1k:  $R^1 = R^2 = R^3 = H$ ,  $R^4 = O$ H,  $R^5 = 5$ -MeFu;

Схема 1

С целью увеличения длины сопряжения в полизамещенных пирроло[1,2-b] циннолинах **1а–k**, для модулирования их фотофизических характеристик был проведен поиск модельных реакций. Ожидалось, что метильная группа, сопряженная с хинолиновым фрагментом в пиррольном цикле, будет достаточно

**2а**-**b**. Однако, к нашему удивлению, ход реакции оказался совершенно иным: пирроло[1,2-b]циннолин **1c** с удивительной легкостью вступал в реакцию конденсации с бензальдегидами **2a**-**b** в соотношении 2:1 и реагировал как донорная ароматика, давая соответствующие *бис*-гетарилметаны **3a**-**b** (схема 2).

Схема 2

Описанная выше реакция конденсации подтверждает данные электрохимического исследования о высокой степени поляризации, присущей молекулам пирроло[1,2-b]циннолинов 1a-k, и открывает новые перспективы дальнейших превращений данной системы.

## Список литературы

- 1. Cheng Y., Ma B., Wudl F. // J. Mater. Chem. 1999. Vol. 9. P. 2183–2188.
- 2. *Mitsumori T., Bednikov M., Sedó J., Wudl F.* // Chem. Mater. 2003. Vol. 15. P. 3759–3768.
- 3. *Mitsumori T., Craig I. M., Martini I. B. et al.* // Macromolecules. 2005. Vol. 38. P. 4698–4704.
- 4. Swamy K. M. K., Park M. S., Han S. J. et al. // Tetrahedron. 2005. Vol. 61. P. 10227–10234.
- 5. Zbancioc G. N., Mangalagiu I. I. // Synlett. 2006. P. 804–806.

<sup>\*</sup> Работа выполнена при поддержке гранта РФФИ 18-33-01250.