СОЛИ 2-МЕТИЛ-4(5H)-ОКСАЗОЛОНИЯ В РЕАКЦИИ С ЭТИЛОРТОФОРМИАТОМ И АРОМАТИЧЕСКИМИ АМИНАМИ

Ранее нами описана трехкомпонентная конденсация перхлоратов 2-метил- и 2,3-диметил-5-(1,1-диметил-2-ацетоксиэтил)-4(5H)-оксазолония I, II как активных СН-кислот с ортомуравьиным эфиром и амидами фуранкарбоновых кислот в среде уксусного ангидрида с образованием солей, содержащих енаминный фрагмент С=С—N [1]. Однако до сих пор трехкомпонентная конденсация солей 4(5H)-оксазолония с этилортоформиатом и ароматическими аминами не изучалась (см. обзор [2]).

Нами показано, что в условиях, предложенных ранее [1], возможно получение β -виниламинопроизводных исходя из ариламинов III и IV с акцепторными заместителями. Например, 2,4-динитроанилин (IV) вначале ацилируется уксусным ангидридом, и далее в конденсацию вступает его анилид, превращаясь в N-ацилзамещенные перхлораты Va,6. Продукты VIa,6 на основе n-нитроанилина III одностадийно синтезированы в уксусной кислоте при 50...60 °C в течение 3,5...4 ч. Амины с донорными заместителями из-за более высокой основности группы NH2 (чем в ариламинах с акцепторными заместителями) не вступают в реакцию, так как прежде протонируются хлорной кислотой и кристаллизуются в виде соответствующих перхлоратов. По данным спектров ПМР, снятых в трифторуксусной кислоте, енамины Va,6 имеют mpanc-конфигурацию, VIa,6 существуют в мезомерностабилизированной s-E-форме, что согласуется с данными работы [3].

CIO₄
$$\stackrel{\text{NO}_2}{\longrightarrow}$$
 $\stackrel{\text{R}^1}{\longrightarrow}$ $\stackrel{\text{NO}_2}{\longrightarrow}$ $\stackrel{\text{NO}_2}{\longrightarrow}$ $\stackrel{\text{NO}_2}{\longrightarrow}$ $\stackrel{\text{R}^1}{\longrightarrow}$ $\stackrel{\text{NO}_2}{\longrightarrow}$ $\stackrel{\text{NO}$

Q = MeCOOCH₂OMe₂; I, Va, VIa R = H; II V6, VI6 R = Me; III R¹ = H; IV R¹ = NO₂

Перхлорат 2-{2-[(2,4-динитрофенил)ацетиламино] этенил}-5-(1,1-диметил-2-ацетокси-этил)-4(5H)-оксазолония (Va). Выход 64%, $T_{\rm IR}$ 184 °C. ИК спектр: 3080, 1790, 1740, 1575, 1530, 1510, 1230, 1100 см $^{-1}$. Спектр ПМР (СF₃COOH): 0,85 и 0,93 [6H, c, c, (Me)₂]; 1,81 (3H, c, COMe); 2,00 (3H, c, NCOMe); 3,71 и 3,95 (2H, д, д, 2 J = 11,9 Гц, CH₂); 4,87 (1H, c, CH); 6,32 и 7,75 (2H, д, д, 3 J $_{\rm AB}$ = 15 Гц, $_{\rm HB}$, $_{\rm HA}$); 6,68...7,41 м. д. (3H, м, $_{\rm HAr}$). Найдено, %: C 41,90; H 3,98; N 10,47; Cl 6,63. C₁₉H₂₁ClN₄O₁₃. Вычислено, %: C 41,55; H 3,86; N 10,21; Cl 6,46.

Соединение Vб. Выход 70...80%. Спектр ПМР (CF₃COOH): 0,80 и 0,87 [6H, c, c, (Me)₂]; 1,80 (3H, c, COMe); 2,02 (3H, c, NCOMe); 3,14 (3H, c, N—Me); 3,68 и 3,90 (2H, д, д, 2J = 11,9 Γ u, CH₂); 4,83 (1H, c, CH); 6,39 и 7,80 (2H, д, д, 3J дВ = 15 Γ u, НВ, Нд); 6,75...7,50 м. д. (3H, м, Ндг). Найдено, %: С 42, 81; H 4,30; N 10,1; Cl 6,45. С₂₀H₂₃CIN₄O₁₃. Вычислено, %: С 42,63; H 4,12; N 9,95; Cl 6,30.

Перхлорат 2-{2-[(4-нитрофенил) амино] этенил}-5-(1,1-диметил-2-ацетоксиэтил)-4(5H)-оксазолония (VIa). Выход 78 %, $T_{\text{плл}}$ 228...230 °C. ИК спектр: 3240, 3090, 1775, 1730, 1665, 1600, 1560, 1540, 1230, 1210, 1120 см⁻¹. Спектр ПМР (CF₃COOH): 0,80 и 0,87 [6H, c, c, (Me)₂]; 1,78 (3H, c, COMe); 3,81 и 3,92 (2H, д, д, 2 J = 11,9 Γ u, CH₂); 4,81 (1H, c, CH); 5,73 (1H, д, 3 J AB = 12 Γ u, HA); 8,51 (1H, д, д, 3 J AB = 12, 3 J NHCH = 16 Γ u, HB); 7,11 и 7,92 м. д. (4H, д, д, 3 J = 9 Γ u, HA). Найдено, %: C 44,43; H 4,54; N 9,52; Cl 7,90. Γ 1,7420 ClN₃O₁₀. Вычислено, %: C 44,21; H 4,37; N 9,10; Cl 7,68.

Соединение VI6: Выход 84%, $T_{\Pi\Pi}$ 158...160 °C. ИК спектр: 3250, 3080, 1775, 1730, 1730, 1600, 1560, 1230, 1210, 1110 см⁻¹. Спектр IIMP (CF₃COOH): 0,80 и 0,90 [6H, c, c, (Me)₂]; 1,90 (3H, c, COMe); 3,13 (3H, c, N—Me); 3,93 и 4,13 (2H, д, д, 2J = 11,9 Γ u, CH₂); 5,08 (1H, c, CH); 6,03 (1H, д, 3J ав = 12 Γ u, Hа); 9,13 (1H, д, д, 3J ав = 12, 3J 3J

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Косулина Т. П., Козловская И. Н., Быченко Н. В., Моренец И. П., Кульневич В. Г. // XГС. — 1995. — № 2. — С. 236.
- 2. Рябухин Ю. И., Фалеева Л. Н., Косулина Т. П., Кульневич В. Г. // ХГС. 1991. № 6. С. 723.
- 3. Эмсли Дж., Финей Дж., Сатклиф Л. Спектроскопия ЯМР высокого разрешения. М.: Мир, 1969. Т. 1. 467 с.

Т. П. Косулина, К. С. Пушкарева, Н. И. Быченко, И. П. Моренец, В. Г. Кульневич

Кубанский государственный технологический университет, Краснодар 350072, Россия e-mail: organics@kubstu.ru

Поступило в редакцию 17.02.99

XIC. — 1999. — № 5. — C. 705