## С. В. Толкунов, М. Н. Кальницкий, В. И. Дуленко

## ЭЛЕКТРОФИЛЬНОЕ ЗАМЕЩЕНИЕ В БЕНЗО[*b*]ТИЕНО-И БЕНЗО[*b*]ФУРО[2,3-*c*]ПИРИДИНАХ. ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ЯДЕРНОГО ЭФФЕКТА ОВЕРХАУЗЕРА ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПОЛОЖЕНИЯ ЗАМЕЩЕНИЯ

Для определения положения электрофильного замещения в бензо[b] тиено- и бензо[b] фуро [2,3-c] пиридинах использованы ядерный эффект Оверхаузера и метод, основанный на различной реакционной способности изомерных продуктов.

Ранее нами было изучено электрофильное замещение в бензо [b]тиено- и бензо [b]фуро [2,3-c]пиридинах [1-3]. Строение продуктов замещения определялось на основании спектров ЯМР <sup>1</sup>Н. Было показано, что нитрование в указанных пиридинах протекает по положению С(6). Однако ввиду того, что спектры ЯМР <sup>1</sup>Н 6-нитропроизводных I и возможных изомерных 7-нитрозамещенных пиридинов II близки, то, очевидно, наши выводы не могут казаться бесспорными. Поэтому нам представлялось необходимым вернуться к вопросу о положении замещения в бензо [b]тиено-и бензо [b]фуро [2,3-c]пиридинах.



Ia, IIa X = S, R = Et; I6, II6 X = O, R = Me

В случае нитропроизводного 1-этил-3-метилбензо [b]тиено [2,3-c]паридина <sup>1</sup>Н протонный спектр имеет следующий вид (рис. 16): триплет 1,33 и квартет 3,02 м. д. — этильная группа при С<sub>(1)</sub>, синглет 2,59 м. д. (3Н) метильная группа при С<sub>(3)</sub>. Синглет при 8,07 м. д. (1Н) по положению и отсутствию заметного спин-спинового взаимодействия был отнесен к протону в положении С<sub>(4)</sub>, остальные сигналы соответствуют системе 1,2,4 ароматических протонов: дублет 8,36 м. д. (J = 8,4 Гц), дублет дублетов 8,43 м. д., у которого большая константа (J = 8,4 Гц) соответствует *орто*-ароматическим протонам, меньшая ( ${}^{4}J = 1,8$  Гц) — *мета*-константа, которая совпадает с константой в дублете при 8,93 м. д.

В эксперименте с дифференциальным ядерным эффектом Оверхаузера (рис. 1*a*) при облучении полосы протона в положении C<sub>(4)</sub> (8,07 м. д.) обнаружены сигналы при 2,59 и 8,93 м. д., т. е. ближайшим к протону в положении 4 является *мета-пара*-компонент трехпротонной системы, что соответствует положению нитрогруппы при C<sub>(6)</sub>. В противном случае ЯЭО должен был бы наблюдаться на полосе со структурой дублета и *орто*-константой J = 8,4 Гц. Аналогичный подход на подобных системах был ранее использован в работе [4].

Спектр ЯМР<sup>1</sup>Н продукта нитрования 1,3-диметилбензо[*b*]фуро[2,3-*c*]пиридина (рис. 26) имеет систему полос в ароматической части спектра, 1199



Рис. 1. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н 1-этил-3-метил-6-нитробензо [*b*] тиено [2,3-*c*] пиридина Ia: *а* — дифференциальный спектр ЯЭО; *б* — 1М спектр (здесь и далее звездочкой отмечены сигналы остаточных протонов растворителя)

аналогичную ранее наблюдавшейся для мононитробензотиенопиридина Ia, за исключением замены системы триплет-квартет этильной группы на синглет 2,65 м. д. (3Н) при С(1). Система полос в ароматической части спектра имеет следующий вид: дублет при 7,91 м. д. (J = 12 Гц), дублет дублетов при 8,42 (J = 12 Гц и  ${}^{4}J = 2,4$  Гц), дублет в области 9,03 м. д. (<sup>4</sup>J = 2,4 Гц) и синглет при 7,88 м. д. Однако из-за наложения синглета и дублета при 7,9 м. д. селективное облучение полосы протона в положении С(4) (как это удалось в случае соединения Іа) технически затруднено. Облучение дублета при 9,03 м. д. вызывает появление сигнала ЯЭО в области 7,88 м. д. (рис. 2*a*). Поскольку, как следует из результатов, полученных на соединении Ia для протона при C<sub>(4)</sub>, протон при C<sub>(5)</sub> в конденсированном бензольном кольце не является единственным каналом кросс-релаксации (существует взаимодействие с протонами метильной группы). Это однозначно свидетельствует о TOM, что положение С(5) занимает мета-пара-компонент трехпротонной системы [5], т. е. нитрогруппа находится в положении 6 конденсированного бензольного кольца.

Как ранее было показано, при нитровании 1-пропил-3-метил-6хлорбензо [b]тиено [2,3-c]пиридина выделены все три возможных продукта монозамещения по С(5) (IIIa), С(7) (IIIб) и по С(8) (IIIв) [1].





Интерпретация структуры соединения IIIа не вызывала затруднений. В спектре ЯМР <sup>1</sup>Н других выделенных продуктов нитрования IIIб, в наблюдается следующая картина сигналов ароматических протонов: два



синглетных сигнала протона в обоих соединениях имеют одинаковое положение в области 7,47 и 8,03 м. д. и идентифицированы как протоны, находящиеся в положениях 4 и 5 соответственно (рис. 3 и 4). Сигнал третьего протона в одном случае находится в области 8,35 м. д. (рис. 3), в другом сдвинут в более слабую область (8,52 м. д.) (рис. 4). Таким образом, оба эти соединения представляют собой продукты мононитрозамещения по положению C<sub>(7)</sub> либо C<sub>(8)</sub>.



*Рис. 3.* Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н 1-пропил-3-метил-6-хлор-7-нитробензо [*b*] тиено-[2,3-*c*] пиридина (Шб) (CDCl3, ТМС)



*Рис.* 4. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н 1-пропил-3-метил-6-хлор-8-нитробензо[*b*]тиено-[2,3-*c*] пиридина (IIIв) (CDCl<sub>3</sub>, TMC)

Идентифицировать оба вещества удалось следующим образом: выделенные изомеры были введены в реакцию с бензиламином в ксилоле прореагировавшее соединение было идентифицировано как 7-нитроизомер (IIIб), а непрореагировавшее — как 8-нитроизомер (IIIв).



## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР <sup>1</sup>Н соединений Іа,б (растворитель ДМСО-D<sub>6</sub>, внутренний стандарт ТМС) записаны на приборе Varian VXR-300 (300 МГц), соединений Шб,в и IV (растворитель хлороформ-D, внутренний стандарт ТМС) — на приборе Gemini-200 (200 МГц).

1-Пропил-3-метил-6-бензиламино-7-нитробензо[*b*]тиено[2,3-*c*] пиридин (IV). Смесь 0,08 г (0,25 ммоль) соединения Шб, 0,14 г (1,25 ммоль) бензиламина в 10 мл *м*-ксилола кипятят в течение 8 ч. По окончании нагревания избыток растворителя отгоняют при пониженном давлении, к остатку добавляют 5 мл гексана и выпавший осадок пиридина IV отфильтровывают, промывают на фильтре гексаном и высушивают на воздухе. Перекристаллизовывают из этанола. Выход 0,08 г (82%).  $T_{IIII}$  262...263 °C. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (хлороформ-D): 1,08 (3H, т, 1-CH<sub>3</sub>(Pr)); 1,94 (2H, м, 1-CH<sub>2</sub>(Pr)); 2,72 (3H, с, 3-CH<sub>3</sub>); 2,94 (2H, с, CH<sub>2</sub>(PhCH<sub>2</sub>)); 3,17 (2H, т, 1-CH<sub>2</sub>(Pr)); 7,22 (2H, д, J = 9,3 Гц, Ph); 7,27 (1H, с, 4-H); 7,35...7,55 (5H, м, 5,8-H<sub>2</sub>, Ph); 8,83 м.д. (1H, с, NH). Найдено, %: C 67,54; H 5,42; N 10,70; S 8,23. C<sub>22</sub>H<sub>21</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>S. Вычислено, %: C 67,49; H 5,41; N 10,73; S 8,19.

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Толкунов С. В., Кальницкий М. Н., Дуленко В. И. // ХГС. 1993. № 5. С. 706.
- 2. Толкунов С. В., Кальницкий М. Н., Лящук С. Н., Дуленко В. И. // ХГС. 1994. № 5. —
- С. 701. 3. Толкунов С. В., Кальницкий М. Н., Дуленко В. И., Лящук С. Н. // ХГС. — 1995. — № 5. — С. 694.
- 4. Roques B. P., Combrisson S., Oberlin R., Barbet J. // Tetrah. Lett. 1974. N 17. P. 1641.
- Дероум Э. Современные методы ЯМР для химических исследований. М.: Мир, 1991. 401 с.

Институт физико-органической химии и углехимии им. Л. М. Литвиненко НАН Украины, Донецк 340114 Поступило в редакцию 10.04.97