



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Том 18 \* № 7 \* 1992

УДК 547.92

© 1992 г. *В. А. Хрипач, Р. Ш. Литвиновская,  
А. В. Барановский*

## НОВЫЙ МЕТОД ПОСТРОЕНИЯ 20-ИЗОСТЕРОИДНОЙ БОКОВОЙ ЦЕПИ \*

Институт биоорганической химии АН Беларуси, Минск

Предложен стереоселективный метод построения  $(20R)$ -20-изостероидной боковой цепи. При обработке 20-гидрокси-20-изоксазолинилстериондов трифтормукусной кислотой в нитрометане в присутствии перхлората лития неожиданно были получены  $(20R)$ -20-изоксазолилстериоиды. Восстановительное расщепление изоксазольного кольца в последних привело к 20-изостерондам с открытой боковой цепью.

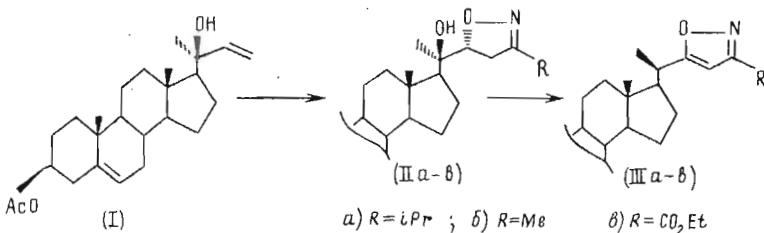
В последнее время из морских организмов был выделен [2] ряд новых производных стероидов, обладающих необычной ( $\alpha$ ) конфигурацией метильной группы при С20. Синтез подобных соединений традиционными методами сложен и приводит, как правило, к смесям  $20\alpha$ - и  $20\beta$ -изомеров [3]. Новый путь построения 20-изостероидных боковых цепей открывает реакция дегидратации-изомеризации 20-гидрокси-20-изоксазолинилстериондов в производные изоксазола. Недавно нами описана дегидратация указанных изоксазолинилстериондов хлористым тионилом [4]; показано, что в зависимости от используемых растворителей (хлороформ, пиридин, диметилформамид) эта реакция приводит к  $\Delta^{20(21)}$ -20-изоксазолинилстериондам и/или  $\Delta^{20(21)}$ -20-изоксазолилстериондам.

В настоящей работе мы сообщаем о синтезе ряда стероидных  $20\alpha$ -метил-изоксазолов и их превращении в стероиды с открытой функционализированной боковой цепью и «неприродной» конфигурацией С20-центра.

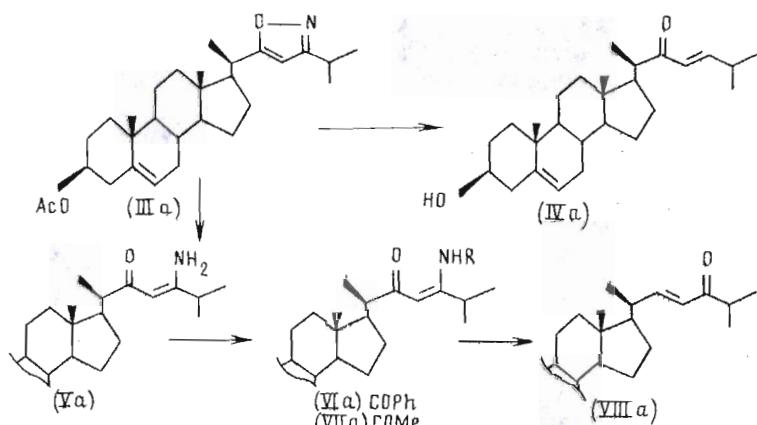
Исходные изоксазолины (Ia – n) получены 1,3-диполярным циклоприсоединением соответствующих окисей нитрилов к аллиловому спирту (I) [5]. Нагревание соединений (Ia – v) в нитрометане в присутствии 2,5 экв. трифтормукусной кислоты и перхлората лития привело к  $20\alpha$ -метил-изоксазолам (IIa – v), образование которых можно представить как результат изомеризации, возникающей при дегидратации  $20(22)$ -олефиновой связи. В случае изоксазолинов (Ia – b), содержащих алкильный заместитель в положении 3 изоксазолинового цикла, реакция протекала избирательно и целевые изоксазолы (IIa – b) получены с выходом 60–75 %. Однако подобная трансформация изоксазолина (Iv) с карбетоксильным заместителем привела к изоксазолу (IIv) с низким выходом (35 %). Важно отметить, что среди других продуктов указанной реакции не было зафиксировано  $20\beta$ -изомеров изоксазолов (IIa – v), что свидетельствует о стереоизбирательном протекании процесса.

Установление конфигурации при С20 стероидных изоксазолов (III) проводилось сравнением спектральных характеристик соединений, полученных в результате реализации латентной функциональности изоксазольного цикла, с таковыми для  $20\beta$ -изомеров, приведенными в литературе. Здесь мы приводим данные исследований, выполненных на примере стероидного изоксазола (III).

\* Предварительное сообщение см. [1].



Так, восстановлением изоксазола (IIIa) натрием в жидком аммиаке [6] с последующим дезаминированием промежуточного продукта  $\alpha$ -толуолсульфокислотой получен эпоксид (IVa), в ПМР-спектре которого присутствуют сигналы винильных протонов  $\Delta^{23}$ -связи ( $6,13\delta$  и  $6,86\delta$  м. д.), а в ИК-спектре — полосы поглощения сопряженного кетона ( $1690$  и  $1630$   $\text{cm}^{-1}$ ). Характеристичным для приписания конфигурации центра при C20 является сигнал протонов 24-метильной группы. В спектре эпоксида (IVa) химический сдвиг этих протонов находится при  $1,03$  м. д. (в более сильном поле), а известного энкетона с «природной» конфигурацией C20-центра —  $1,07$  м. д. [7], что подтверждает образование в нашем случае  $20R$ -изомера (IVa). Известно, что наличие 23-сп-22-кетогруппировки в боковой цепи стероидов перспективно для дальнейших модификаций [7].



Восстановительное расщепление изоксазола (IIIa) на никеле Ренея [8] привело к енаминонектону (Va) с выходом, близким к количественному. Образование (Va) подтверждается наличием в спектре ПМР двух характерных для енаминонектонов сигналов протонов аминогруппы с  $\delta$   $4,90$  и  $9,95$  м. д. и сигнала винильного протона при C23 с  $\delta$   $5,08$  м. д. Сравнение характеристик (Va) с его  $20\beta$ -изомером [8] показывает несовпадение сигналов в спектрах ПМР — сигналы протонов метильной группы при C20 для (Va) лежат в более сильном поле ( $1,04$  м. д.), чем аналогичные сигналы для  $20\beta$ -метилпроизводного ( $1,16$  м. д.) [8].

Трансформация енаминонектона (Va) в ненасыщенный кетон (VIIIa) осуществлена через соответствующий бензамид (VIa) восстановлением боргидридом лития карбонильной функции до гидроксимальной и последующим гидролизом группировки енамина с одновременной дегидратацией при обработке  $10\%$   $\text{H}_2\text{SO}_4$  в  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ . Следует отметить, что при аналогичной трансформации ацетамида (VIIa) получить кетон (VIIIa) не удалось. Со-

поставление спектральных характеристик  $\Delta^{22}$ -24-кетона (VIIIa) с таковыми для соответствующего  $20\beta$ -метиланалога, полученного нами ранее [9], подтверждают различие в конфигурации C20-центра (сигнал протонов C21-Me 0,99 и 1,11 м. д. соответственно), что доказывает  $20\alpha$ -конфигурацию кетона (VIIIa). Дополнительным подтверждением правильности отнесений служит полное совпадение спектральных и физических характеристик еиона (VIIIa) с данными, полученными независимым путем [3].

Учитывая известный синтетический потенциал изоксазолов и продуктов их расщепления [10, 11], можно предположить перспективность соединений типа (III) для получения ряда  $20\alpha$ -метилстериоидов, характерных для морских организмов, тем более что представленный метод является, по-видимому, наиболее эффективным из числа описанных к настоящему времени для синтеза изостериодных боковых цепей.

### Экспериментальная часть

Температуры плавления определены на блоке Коффлера. ИК-спектры записаны на приборе UR-20, спектры ПМР — на спектрометре AC-200 Brügel в  $\text{CDCl}_3$  с  $\text{Me}_4\text{Si}$  в качестве внутреннего стандарта. Масс-спектры получены на приборе Varian MAT-311 при энергии ионизирующего излучения 70 эВ. Хроматографическое разделение проведено на силикагеле 40/100 мкм (Chempol) или 40/60 мкм (Kieselgel 60, Merck).

( $20R$ )- $3\beta$ -Ацетокси-20-( $3$ -изопропилизоксазол-5-ил)-прегн-5-ен (IIIa). К 0,365 г (0,77 ммоль) изоксазолина (IIa), растворенного в 30 мл нитрометана, прибавляли 0,165 г (1,54 ммоль) перхлората лития и 0,219 г (1,9 ммоль) трифтормукусной кислоты. Полученный раствор кипятили 5 мин с обратным холодильником до исчезновения исходного на хроматограмме. После этого реакционную смесь охлаждали до 20°С, промывали раствором гидрокарбоната натрия, органическую фазу отделяли и пропускали через окись алюминия. Адсорбент промывали эфиrom ( $3 \times 50$  мл), фильтраты объединяли и растворитель упаривали. Остаток хроматографировали на силикагеле. Получили 0,271 г (78%) изоксазола (IIIa), т. пл. 92–96°С (гексан). ПМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,71с (3Н, 18-Me), 0,97с (3Н, 19-Me), 1,21д (3Н, J 7 Гц, 21-Me), 1,26д (6Н, J 7 Гц, 26- и 27-Me), 2,03с (3Н, OAc), 2,82м (1Н, 20-H), 3,01септ (1Н, J 7 Гц, 25-H), 4,59м (1Н, 3-H), 5,37м (1Н, 6-H), 5,80с (1Н, 23-H). ИК-спектр (KBr,  $\text{cm}^{-1}$ ): 1745, 1600, 1250, 1040. Масс-спектр ( $m/z$ ): 454 [ $M+1$ ]<sup>+</sup>, 438 [ $M-\text{Me}$ ]<sup>+</sup>, 410 [ $M-i\text{Pr}$ ]<sup>+</sup>, 393 [ $M-\text{AcOH}$ ]<sup>+</sup>, 378 [ $M-\text{Me}-\text{AcOH}$ ]<sup>+</sup>.

( $20R$ )- $3\beta$ -Ацетокси-20-( $3$ -метилизоксазол-5-ил)-прегн-5-ен (IIIb). Из 0,044 г (0,1 ммоль) изоксазолина (IIb) по описанной выше методике получили 0,025 г (60%) изоксазола (IIIb), т. пл. 175–177°С (эфир). ПМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,69с (3Н, 18-Me), 0,97с (3Н, 19-Me), 1,20д (3Н, J 7 Гц, 21-Me), 2,03с (3Н, OAc), 2,26с (3Н, 25-Me), 2,81м (1Н, 20-H), 4,59м (1Н, 3-H), 5,37м (1Н, 6-H), 5,78с (1Н, 23-H). ИК-спектр (KBr,  $\text{cm}^{-1}$ ): 1735, 1630, 1600, 1240, 1035. Масс-спектр ( $m/z$ ): 425 [ $M$ ]<sup>+</sup>, 365 [ $M-\text{AcOH}$ ]<sup>+</sup>, 350 [ $M-\text{AcOH}-\text{Me}$ ]<sup>+</sup>.

( $20R$ )- $3\beta$ -Ацетокси-20-( $3$ -карбэтоксиизоксазол-5-ил)-прегн-5-ен (IIIc). Аналогично из 0,068 г (0,13 ммоль) изоксазолина (IIc) получили 0,026 г (37%) изоксазола (IIId), т. пл. 165–167°С (гексан – эфир). ПМР-спектр (200 МГц, δ, м. д.): 0,69с (3Н, 18-Me), 0,94с (3Н, 19-Me), 1,24д (3Н, J 7 Гц, 21-Me), 1,41т (3Н, J 7 Гц,  $\text{CH}_3\text{CH}_2$ ), 2,02с (3Н, OAc), 2,93м (1Н, 20-H), 4,43кв (2Н, J 7 Гц,  $\text{CH}_3\text{CH}_2$ ), 4,59м (1Н, 3-H), 5,37м (1Н, 6-H), 6,39с (1Н, 23-H). ИК-спектр (KBr,  $\text{cm}^{-1}$ ): 1750, 1740, 1600, 1250, 1040. Масс-спектр ( $m/z$ ): 483 [ $M$ ]<sup>+</sup>, 468 [ $M-\text{Me}$ ]<sup>+</sup>, 438 [ $M-\text{OEt}$ ]<sup>+</sup>, 423 [ $M-\text{AcOH}$ ]<sup>+</sup>, 408 [ $M-\text{AcOH}-\text{Me}$ ]<sup>+</sup>, 255 [ $M-\text{AcOH}$  – боковая цепь]<sup>+</sup>.

*(20R)-24-Амино-3β-ацетоксихолест-5,23-диен-22-он* (*Va*). Раствор 0,235 г (0,5 ммоль) изоксазола (*IIIa*) в этаполе гидрировали 3 ч над никелем Ренея. Катализатор отфильтровывали, растворитель упаривали в вакууме и продукт разделяли хроматографически на силикагеле (элюент — эфир — гексан). Получили 0,225 г (95%) енамина (*Va*). НМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,71с (3Н, 18-Ме), 1,00с (3Н, 19-Ме), 1,04д (3Н, J 7 Гц, 21-Ме), 1,17д (6Н, J 7 Гц, 26- и 27-Ме), 2,03с (3Н, OAc), 2,30сент (1Н, J 7 Гц, 25-Н), 4,59м (1Н, 3-Н), 4,90 шир. с (1Н, NH), 5,08с (1Н, 23-Н), 5,37м (1Н, 6-Н), 9,95 шир. с (1Н, NH). ИК-спектр (КBr, см<sup>-1</sup>): 3400, 1745, 1720, 1640, 1610, 1250, 1040. Масс-спектр (*m/z*): 454 [M-1]<sup>+</sup>, 437 [M-H<sub>2</sub>O]<sup>+</sup>, 395 [M-AcOH]<sup>+</sup>.

*(20R)-3β-Ацетокси-24-N-бензамидохолест-5,23-диен-22-он* (*Vla*). К 0,09 г (0,2 ммоль) енаминооктона (*Va*) в 6 мл пиридина прибавляли 0,155 г (1,1 ммоль) хлористого бензоила и выдерживали раствор 12 ч при 20° С. Реакционную смесь выливали в воду, органический слой экстрагировали эфиром. Эфирный раствор промывали водой и сушили над Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Продукт после отгонки растворителя очищали ТСХ на силикагеле. Получили 0,105 г (93%) амида (*Vla*). НМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,71с (3Н, 18-Ме), 0,98с (3Н, 19-Ме), 1,10д (3Н, J 7 Гц, 21-Ме), 1,24д (6Н, J 7 Гц, 26- и 27-Ме), 2,02с (3Н, OAc), 2,45м (1Н, 20-Н), 4,13сент (1Н, J 7 Гц, 25-Н), 4,59м (1Н, 3-Н), 5,37м (1Н, 6-Н), 5,66с (1Н, 23-Н), 7,53 и 8,06м (5Н, Ph), 13,50с (1Н, NH). ИК-спектр (КBr, см<sup>-1</sup>): 1740, 1700, 1640, 1630, 1600, 1250, 1040. Масс-спектр (*m/z*): 559 [M]<sup>+</sup>, 499 [M-AcOH]<sup>+</sup>.

*(20R)-3β-Ацетокси-24-N-ацетамидохолест-5,23-диен-22-он* (*VIIa*). К 0,07 г (0,15 ммоль) енаминооктона (*Va*) в 3 мл пиридина прибавляли 0,04 г (0,5 ммоль) ацетилхлорида и выдерживали раствор 12 ч при 20° С. После этого реакционную смесь выливали в воду, органический слой экстрагировали эфиром. Экстракт промывали водой и сушили над Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Продукт после отгонки растворителя очищали ТСХ на силикагеле. Получили 0,034 г (50%) амида (*VIIa*). НМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,69с (3Н, 18-Ме), 1,00с (3Н, 19-Ме), 1,05д (3Н, J 7 Гц, 21-Ме), 1,15д (6Н, J 7 Гц, 26- и 27-Ме), 2,02с (3Н, OAc), 2,18с (3Н, NAc), 2,39м (1Н, 20-Н), 3,90сент (1Н, J 7 Гц, 25-Н), 4,59м (1Н, 3-Н), 5,37м (1Н, 6-Н), 5,52с (1Н, 23-Н), 12,55с (1Н, NH). ИК-спектр (КBr, см<sup>-1</sup>): 1730, 1720, 1710, 1650, 1600, 1250, 1040. Масс-спектр (*m/z*): 497 [M]<sup>+</sup>, 479 [M-H<sub>2</sub>O]<sup>+</sup>, 454 [M-Ac]<sup>+</sup>, 437 [M-AcOH]<sup>+</sup>, 394 [M-AcOH-Ac]<sup>+</sup>.

*(20R,22E)-3β-Ацетоксихолест-5,22-диен-24-он* (*VIIia*). К раствору 0,056 г (0,1 ммоль) енамидооктона (*Vla*) в 15 мл тетрагидрофурана при перемешивании прибавляли 0,009 г (0,4 ммоль) боргидрида лития, реакционную смесь перемешивали 4 ч при 20° С. Затем прибавляли 25 мл воды, органическую фазу отделяли, а водную экстрагировали CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (2×20 мл). Органические фракции объединяли и упаривали без нагревания. Остаток растворяли в 20 мл CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, прибавляли 10 мл 10% H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> и перемешивали 18 ч. Затем органическую фазу отделяли и фильтровали через окись алюминия. Адсорбент промывали эфиром (100 мл), фильтраты упаривали и остаток разделяли ТСХ на силикагеле. Получили 0,01 г (23%) енава (*VIIia*), т. пл. 91–92° С. НМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,65с (3Н, 18-Ме), 0,99д (3Н, J 7 Гц, 21-Ме), 1,00с (3Н, 19-Ме), 1,14д (6Н, J 7 Гц, 26- и 27-Ме), 2,03с (3Н, OAc), 2,85сент (1Н, J 7 Гц, 25-Н), 4,59м (1Н, 3-Н), 5,37м (1Н, 6-Н), 6,11д (1Н, J 15,5 Гц, 23-Н), 6,77дд (1Н, J, 15,5 Гц, J<sub>2</sub> 9,6 Гц, 22-Н). ИК-спектр (КBr, см<sup>-1</sup>): 1730, 1690, 1625, 1250, 1040. Масс-спектр (*m/z*): 440 [M]<sup>+</sup>, 425 [M-Me]<sup>+</sup>, 397 [M-iPr]<sup>+</sup>, 380 [M-AcOH]<sup>+</sup>, 367 [M-AcOH-Me]<sup>+</sup>.

*(20R,23E)-Холест-5,23-диен-22-он-3β-ол* (*IVa*). Металлический натрий прибавляли к перемешиваемой смеси жидкого аммиака (20 мл), тетрагидрофурана (8 мл), 0,3 г TosOH и 0,045 г (0,1 ммоль) изоксазола (*IIIa*) до

тех пор, пока цвет раствора не стал интенсивно синим. После этого смесь перемешивали при охлаждении сухим льдом 15 мин. Затем в раствор добавляли сначала твердый хлорид аммония до обесцвечивания раствора, а потом его насыщенный раствор. После испарения амиака органический слой экстрагировали этилацетатом, сушили над сульфатом натрия. Растворитель упаривали и полученное масло (0,066 г) растворяли в 10 мл толуола, добавляли катализическое количество  $TosOH$  и кипятили 8 ч. Затем раствор охлаждали до 20°С, промывали раствором  $NaHCO_3$ , высушивали над  $Na_2SO_4$ , растворитель упаривали и полученный продукт разделяли ТСХ на силикагеле. Получили 5 мг (12%) еиона (IVa). ПМР-спектр (360 МГц, δ, м. д.): 0,65с (3Н, 18-Me), 0,98с (3Н, 19-Me), 1,03д (3Н, J 7 Гц, 21-Me), 1,08д (6Н, J 7 Гц, 26- и 27-Me), 2,50м (1Н, 25-H), 2,71м (1Н, 20-H), 3,52м (1Н, 3-H), 5,35м (1Н, 6-H), 6,13д (1Н, J 15,5 Гц, 23-H), 6,86дд (1Н, J<sub>1</sub> 15,5 Гц, J<sub>2</sub> 7 Гц, 24-H). ИК-спектр (KBr, см<sup>-1</sup>): 3500, 1730, 1690, 1630. Масс-спектр (*m/z*): 355 [M-iPr]<sup>+</sup>, 337 [M-iPr-H<sub>2</sub>O]<sup>+</sup>, 311 [M-C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>-H<sub>2</sub>O]<sup>+</sup>.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Khripach V., Litvinovskaya R., Baranovsky A., Drach S. // Tetrahedron Lett. 1990. V. 31. P. 7065–7068.
2. Idler D. R., Khalil M. W., Gilbert J. D., Brooks C. J. // Steroids. 1976. V. 27. P. 155–166.
3. Sucrow W., Nooy M. // Lieb. Ann. Chem. 1982. P. 1897–1906.
4. Хрипач В. А., Литвиновская Р. П., Барановский А. В. // Химия гетероциклических соединений. 1990. С. 852–853.
5. Ахрем А. А., Хрипач В. А., Литвиновская Р. П., Барановский А. В. // Журн. орган. химии. 1989. Т. 25. С. 1901–1908.
6. Buchi G., Vederas J. C. // J. Amer. Chem. Soc. 1972. V. 94. P. 9128–9132.
7. Smith G. A., Williams D. H. // J. Chem. Soc. Perkin Trans 1. 1972. P. 2811–2816.
8. Ахрем А. А., Хрипач В. А., Завадская М. И., Драченко О. А. // Журн. орган. химии. 1989. Т. 25. С. 2120–2128.
9. Litvinovskaya R., Drach S., Baranovsky A., Khripach V. // International Workshop on Brassinosteroids, Halle. 1990. P. 11.
10. Baraldi P. G., Barco A., Benetti S. // Synthesis. 1987. № 10. P. 857–869.
11. Лазевич Ф. А., Королева Е. В., Ахрем А. А. // Химия гетероциклических соединений. 1989. № 4. С. 435–453.

Поступила в редакцию  
20.VIII.1991  
После доработки  
6.II.1992

V. A. KHRIPACH, R. P. LITVINOVSKAYA, A. V. BARANOVSKY

#### A NEW METHOD OF CONSTRUCTION OF THE 20-ISOSTEROID SIDE CHAIN

*Institute of Bioorganic Chemistry, Belarussian Academy of Sciences, Minsk*

A stereoselective method for the 20-isosteroïd side chain construction has been developed. (20*R*)-20-isoxazolylsteroids were obtained unexpectedly from (20*R*)-20-hydroxy-20-isoxazolinylsteroids upon treatment with trifluoroacetic acid and lithium perchlorate in nitromethane. The hydrogenation of the isoxazolylsteroids gave 20-isosteroids with the open side chain.