



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 11 • № 2 • 1985

УДК 577.17'.17

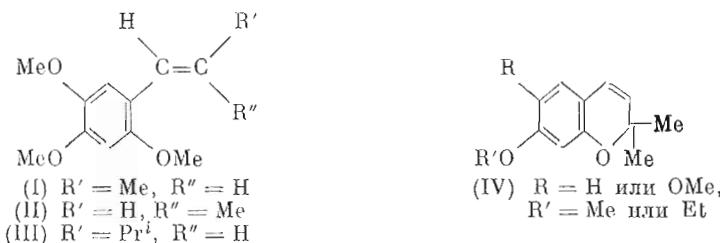
СИНТЕЗ (E)- И (Z)-АЗАРОНОВ И ИХ АНАЛОГОВ

Широкова Е. А., Сегаль Г. М., Торгов И. В.

Институт биоорганической химии им. М. М. Шемякина
Академии наук СССР, Москва

Предложены методы получения физиологически активных (E)- и (Z)-азаронов и (E)-1-(3-метил-1-бутенил)-2,4,5- trimетоксибензола, структурного аналога антиовенерильных гормонов прекоцепнов.

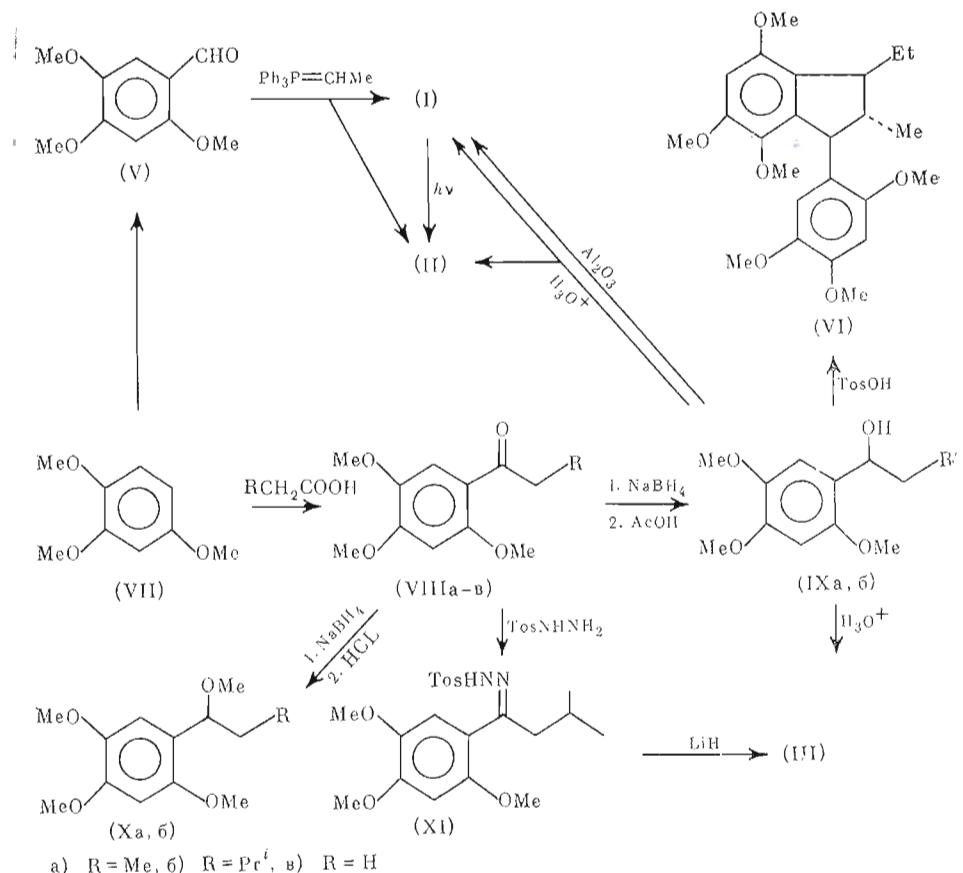
Известно, что экстракт корней аира болотного *Acorus calamus* Linn. содержит (E)- и (Z)-азароны (I) и (II). (E)-Изомер (I) обладает выраженным холестеринемическим действием и является действующим началом сосудорасширяющего и спазмолитического препарата «эскарол®» [1, 2]. (Z)-Азарон (II) структурно сходен с природными антиовенерильными гормонами прекоцепнами (IV) [3] и обладает подобно последним антифидантными и хемостерилянтными свойствами для различных видов насекомых [4, 5].



Мы поставили перед собой задачу синтезировать азароны (I), (II), а также соединение (III) и его (Z)-изомер, содержащие те же структурные элементы, что и прекоцепн (IV), но не имеющие бензопирановой системы. Наиболее подходящим исходным веществом для такого синтеза нам представлялся 1,2,4- trimетоксибензол (VII), легко образующийся из бензохинона [6]. При взаимодействии с уротропином в среде трифтормуксусной кислоты по методу [7] или в условиях реакции Вильсмайера [8] 1,2,4- trimетоксибензол (VII) с высокими выходами переходит в азариловый альдегид (V). Последний является природным продуктом, содержащимся в эфирном масле *A. calamus* Linn. и обладающим высокими аттрактивными свойствами по отношению к самцам и самкам средиземноморской плодовой мухи *Ceratitis capitata* (Wiedemann), дынной мухи *Dacus cucurbitae* Coquillett и самкам азиатской плодовой мухи *D. dorsalis* Hendel [9].

Вначале мы осуществили одностадийный синтез азаронов (I), (II) исходя из альдегида (V) по реакции Виттига (схема). Хотя выход продуктов оказался достаточно высок, отсутствие стереоспецифичности (соотношение изомеров 1 : 1) заставило нас изучить другие пути получения соединений (I) и (II) (см. схему).

С этой целью мы провели ацилирование 1,2,4- trimетоксибензола (VII) карбоновыми кислотами в среде полифосфорной кислоты. Два из полученных при этом алкиларилкетонов (VIIa–b) действием боргидрида натрия в 80% водном метаноле были переведены в соответствующие карбинолы (IXa, b). Необходимо отметить, что их удавалось выделить только в том случае, когда нейтрализацию реакционной смеси проводили уксусной кислотой. В том же случае, когда подкисление осуществляли соляной кисло-



a) $\text{R} = \text{Me}$, б) $\text{R} = \text{Pr}^i$, в) $\text{R} = \text{H}$

той, единственными продуктами реакции являлись метоксипроизводные (Ха) или (Хб). Соединение (Ха) полностью идентично продукту, полученному путем фотохимического присоединения метанола к (*E*)-азарону (I) [10], а метоксипроизводное (Хб), по данным УФ-, масс- и ^1H -ЯМР-спектров, имеет аналогичное строение. При нагревании в бензole с бисульфатом калия соединения (Ха, б) переходят в соответствующие олефины (I)+(II) или (III).

Изучение условий дегидратации карбинола (IXа) показало, что строение продуктов реакции зависит от характера выбранного реагента. Так, при дегидратации карбинола (IXа) 5 н. соляной кислотой образуется смесь изомерных азаронов (I) и (II) в соотношении 1:1 (данные хроматомасс- и ^1H -ЯМР-спектров). При использовании в качестве дегидратирующего агента *n*-толуолсульфокислоты азароны образовывались лишь в следовых количествах, а основным продуктом реакции являлся известный димер (VI) [11].

Стереоспецифическую дегидратацию карбинола (IXа) удалось осуществить при его нагревании с активированной щелочной окисью алюминия в ксиоле или без растворителя с отгонкой продукта реакции в вакууме. При этом образуется исключительно (по данным ^1H -ЯМР- и хроматомасс-спектрометрии) (*E*)-изомер (I), легко переходящий в (*Z*)-изомер (II) при УФ-облучении [1].

Напротив, при синтезе 1-(3-метил-1-бутиенил)-2,4,5- trimетоксибензола (III) оба использованных нами метода (как дегидратация карбинола (IXб) действием 5 н. соляной кислоты, так и расщепление тозилгидразона (XI)) стереоспецифично приводят к (*E*)-изомеру (III). Анализ молекулярных моделей показал, что образование (*Z*)-1-(3-метил-1-бутиенил)-2,4,5- trimетоксибензола термодинамически невыгодно вследствие сильного пространственного отталкивания боковой цепи и *ortho*-заместителей ароматического кольца.

Как наши результаты, так и данные зарубежных исследователей [12] показывают, что оба изомера азарона (I) и (II) в опытах на кроликах и крысах проявляют активность сердечных депрессантов, обнаруживают гипотензивное действие и пролонгируют сон, вызываемый барбитуратами. Во всех тестах (*E*)-изомер (I) показывает более выраженное действие.

Экспериментальная часть

ИК-спектры регистрировали на приборе UR-20, УФ-спектры — на приборе Specord UV VIS (ГДР) в этиловом спирте, спектры ^1H -ЯМР на приборе Varian SC-300 (США) в дейтерохлороформе, в качестве внутреннего стандарта использовали тетраметилсилан. При описании спектров приняты следующие сокращения: с — синглет, д — дублет, т — триплет, кв — квадруплет, м — мультиплет. Масс-спектры получены на приборе MX-1309 при энергии ионизирующих электронов 70 эВ. Колоночную хроматографию осуществляли на силикагеле L (40–100 мкм, ЧССР).

Изомеры 1-(1-пропенил)-2,4,5-тритметоксибензола (I) и (II). а) Смесь 6 г трифенилfosfина и 1,5 мл EtI кипятили 4 ч в 30 мл бензола. При охлаждении реакционной смеси до 10–15°С выпал осадок, который отфильтровали, промыли сухим эфиром и получили 5 г соли $\text{PPh}_3 \cdot \text{EtI}$. 4,8 г этой соли прибавили порциями к кипящей смеси 1,6 г азарилового альдегида (V), 1,8 г прокаленного поташа, 20 мл диоксана и 0,4 мл воды. Кипячение с обратным холодильником продолжали 8 ч, после чего реакционную смесь охладили, отфильтровали и упарили. Остаток подвергли хроматографированию на колонке с силикагелем. Бензолом элюировали 1,0 г (60%, считая на исходный, или 73% — на прореагировавший альдегид) смеси (*E*)- и (*Z*)-азарона (I) и (II) в соотношении 1:1 (согласно данным хроматомасс-спектрометрии, прибор LKB-9000 (Швеция), колонка с 2% SE-30/Gas Chrom Q, градиент температуры (40–180°С) 10°С/мин, время выхода для (*Z*)-азарона 14 мин, для (*E*)-азарона — 15,2 мин). Для (*Z*)-азарона (II) ^1H -ЯМР (δ , м.д.): 1,84 (3Н, дд, J 6,9 и 1,84 Гц, $\text{CH}-\text{CH}_3$), 3,82; 3,85 и 3,89 (по 3Н, с, OCH_3), 5,78 (1Н, дкв, J 11,2 и 6,9 Гц, $2'-\text{H}$), 6,50 (1Н, дкв, 3-Н), 6,85 (1Н, с, 6-Н).

б) Раствор 0,19 г карбинола (IXa) кипятили 45 ч при перемешивании в 10 мл ксиола в присутствии 20 мг активированной окиси алюминия. Охлажденную реакционную смесь профильтровали, растворитель отогнали и остаток хроматографировали на колонке с силикагелем (элюент — бензол). Получили 0,15 г (85%) (*E*)-азарона (I), т. пл. 62–63°С (водный спирт); УФ: $\lambda_{\text{макс}}$ 260 (lg ε 4,04), 313 нм (lg ε 3,75); масс-спектр, m/z (относительная интенсивность, %): 208 (M^{+} , 40), 193 ($[M-\text{CH}_3]^{+}$, 19), 177 ($[M-\text{OCH}_3]^{+}$, 11), 167 (10), 165 (100), 149 (23), 137 (25); ^1H -ЯМР (δ , м.д.): 1,89 (3Н, дд, J 4,2 и 1,2 Гц, $\text{CH}-\text{CH}_3$), 3,83; 3,86 и 3,91 (по 3Н, с, OCH_3), 6,16 (1Н, дкв, J 15,5 и 4,2 Гц, $2'-\text{H}$), 6,66 (1Н, дкв, J 15,5 и 1,2 Гц, $1'-\text{H}$), 6,50 (1Н, с, 3-Н), 6,95 (1Н, с, 6-Н).

в) К расплаву 0,1 г карбинола (IXa) прибавили 15 мг активированной щелочной окиси алюминия и смесь нагревали 3 мин при 15 мм рт. ст. Отогнавшийся (*E*)-изомер (I) (0,068 г, 73%) закристаллизовался, т. пл. 61–62°С.

г) Раствор 0,15 г карбинола (IXa) в 3 мл тетрагидрофурана перемешивали 3 ч при 20°С в присутствии 1 мл 5 н. соляной кислоты, разбавили водой и продукт экстрагировали хлороформом. После обычной обработки экстракта получили 0,13 г (95%) смеси 1:1 (*E*)- и (*Z*)-азарона (I) и (II) (данные ^1H -ЯМР- и хроматомасс-спектрометрии).

1,3,4-Триметоксибензол (VII). К нагретому до 40–50°С раствору 55,5 мл уксусного ангидрида и 1,5 мл концентрированной серной кислоты порциями в течение 15 мин прибавили 21,6 г бензохинона. Смесь выдержали 1 ч при 20°С, после чего выпустили в 400 мл ледяной воды. Выпавший осадок отфильтровали, промыли водой и высушали на воздухе. Получили 45 г (90%) 1,3,4-триацетоксибензола с т.пл. 96–97°С (метанол). К раствору 40 г полученного 1,3,4-триацетоксибензола и 140 мл диметилсульфата в 80 мл метанола при энергичном перемешивании прибавили по каплям

120 мл 40% водного раствора NaOH, поддерживая температуру реакционной смеси в пределах 35–45°C. После прибавления всей щелочи смесь перемешивали 30 мин при 20°C, прибавили 160 мл воды, оставили на 3 ч при 20°C, прибавили 8 мл водного раствора аммиака, перемешивали 5 мин, разбавили 880 мл эфира, органический слой промыли водой, сушили над Na_2SO_4 и упарили. Остаток перегнали и получили 15,5 г (58%) триметилового эфира (VII), т. кип. 118–120°C/12 мм рт. ст. (ср. [8]).

2,4,5-Триметоксибензальдегид (V). а) Раствор 3,36 г триметилового эфира (VII) и 2,8 г уротропина кипятили 10 ч в 40 мл трифтормукусной кислоты. Отогнали 30 мл растворителя, остаток разбавили 30 мл воды, экстрагировали эфиром, эфирный слой промыли 5% Na_2CO_3 , водой, сушили над MgSO_4 и упарили. Остаток кристаллизовали из воды и получили 2,6 г (72%) альдегида (V) с т. пл. 110–114°C; ИК (в пасте с вазелиновым маслом, ν, см⁻¹): 1653 (CHO), 1600, 1587 и 1500 (ароматическая система), 1287, 1267 и 1213 (CH_3O); масс-спектр, m/z (относительная интенсивность, %): 196 (M^{+} , 100), 181 ($[M-\text{CH}_3]^{+}$, 54), 179 ($[M-\text{OH}]^{+}$, 9), 167 ($[M-\text{CHO}]^{+}$, 5), 165 ($[M-\text{OCH}_3]^{+}$, 4), 153 (15), 150 ($M^{+}-\text{CH}_3-\text{CH}_3\text{O}$, 20), 139 (6), 125 (22).

б) К 8,3 г триметилового эфира (VII) при перемешивании и охлаждении льдом прибавили по каплям 10 мл хлорокиси фосфора, затем 8 мл диметилформамида. Смесь нагревали на кипящей водяной бане 3 ч, разбавили ледяной водой и оставили при 20°C на 12 ч. Выпавший осадок отфильтровали, промыли водой и высушили в вакууме. Получили 7 г (73%) альдегида (V).

1-Пропионил-2,4,5-триметоксибензол (VIIIa). К нагретой до 70°C полифосфорной кислоте, приготовленной из 15,4 г пятиокиси фосфора и 9,6 мл H_3PO_4 , прибавили 1,5 г триметоксибензола (VII), а затем 2 мл пропионовой кислоты и смесь нагревали на водяной бане 30 мин. Охлажденную до 20°C смесь вылили в ледяную воду, выпавший осадок отфильтровали, промыли водой и высушили в вакууме. Получили 1,53 г (73%) кетона (VIIIa), т. пл. 81–82°C (вода); ИК (в пасте с вазелиновым маслом, ν, см⁻¹): 3450 (группа OH енольной формы, шир.), 1645 (CO), 1602, 1580 и 1503 (ароматическая система), 1265, 1220 и 1200 (CH_3O), 1020 (OH); масс-спектр, m/z (относительная интенсивность, %): 226 ($M^{+}+2$, 15), 224 (M^{+} , 27), 209 ($[M-\text{CH}_3]^{+}$, 6), 197 (75), 195 ($[M-\text{C}_2\text{H}_5]^{+}$, 100), 182 (5), 180 ($M^{+}-\text{CH}_3-\text{CH}_3\text{O}$, 75), 169 (12), 167 ($[M-\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}]^{+}$, 8), 154 (11), 138 (12).

1-Ацетил-2,4,5-триметоксибензол (VIIIb) получен аналогично соединению (VIIIa), выход 60%, т. пл. 72–73°C (эфир); масс-спектр, m/z (относительная интенсивность, %): 210 (M^{+} , 42), 195 ($[M-\text{CH}_3]^{+}$, 100), 180 ($M^{+}-2\text{CH}_3$, 7), 179 ($[M-\text{CH}_3\text{O}]^{+}$, 3), 167 ($[M-\text{COCH}_3]^{+}$, 12), 165 (5), 152 (9), 149 (10), 139 (4), 137 (12), 133 (7).

1-Изовалероил-2,4,5-триметоксибензол (VIIIc) получен аналогично соединению (VIIIa), выход 78,5%, т. пл. 50–51°C (эфир); ИК (в пасте с вазелиновым маслом, ν, см⁻¹): 3470 (группа OH енольной формы, шир.), 1660 (CO), 1601, 1580 и 1500 (ароматическая система), 1266, 1260 и 1213 (CH_3O), 1020 (OH); масс-спектр, m/z (относительная интенсивность, %): 254 ($M^{+}+2$, 1), 252 (M^{+} , 25), 237 ($[M-\text{CH}_3]^{+}$, 4), 221 ($[M-\text{CH}_3\text{O}]^{+}$, 2), 209 ($[M-\text{C}_3\text{H}_7]^{+}$, 7), 197 (31), 195 ($[M-\text{изо-}\text{C}_4\text{H}_9]^{+}$, 100), 180 (6), 169 (3), 167 (6), 154 (7), 138 (8), 137 (90).

1-(1-Гидроксипропил)-2,4,5-триметоксибензол (IXa). Раствор 2 г кетона (VII) перемешивали в 50 мл метанола и 10 мл воды с 0,5 г NaBH_4 30 мин при 20°C, а затем 1,5 ч при кипячении с обратным холодильником. Охлажденную смесь нейтрализовали уксусной кислотой, упарили, остаток разбавили водой, экстрагировали хлороформом и после обычной обработки получили 2 г (99%) карбинола (IXa) с т. пл. 75–76°C (эфир – гексан); ИК (в пасте с вазелиновым маслом, ν, см⁻¹): 3400 (OH), 1610, 1503 и 1501 (ароматическая система), 1271, 1265 и 1214 (CH_3O); масс-спектр, m/z (относительная интенсивность, %): 226 (M^{+} , 22), 211 ($[M-\text{CH}_3]^{+}$, 2), 209 ($[M-\text{OH}]^{+}$, 2,5), 208 ($M^{+}-\text{H}_2\text{O}$, 2), 197 ($[M-\text{C}_2\text{H}_5]^{+}$, 100), 195

($[M - \text{CH}_3\text{O}]^+$, 2,5), 182 ($M^{+} - \text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_3$, 3), 169 (19), 167 ($[M - \text{C}_3\text{H}_7\text{O}]^+$, 16), 154 (14), 139 (11), 138 (25).

1-(1-Гидрокси-3-метилбутил)-2,4,5-тритометоксисиленол (IXб). К раствору 0,16 г кетона (VIIб) в 5 мл 80% метанола прибавили при перемешивании и при 20° С 0,065 г NaBH₄ в 1 мл метанола и 0,01 г едкого кали и смесь перемешивали 1 ч при кипячении с обратным холодильником. Охлажденный раствор нейтрализовали уксусной кислотой, экстрагировали эфиром и после обычной обработки экстракта получили 0,155 г (100%) хроматографически чистого карбинола (IXб), масло: ИК (в пленке, ν, см⁻¹): 3400 (OH), 1610, 1510 (ароматическая система), 1287, 1257 π 1200 (CH₃O); масс-спектр, *m/z* (относительная интенсивность, %): 254 (M^{+} , 21), 239 ($[M - \text{CH}_3]^+$, 10), 236 ($M^{+} - \text{H}_2\text{O}$, 4), 223 ($[M - \text{CH}_3\text{O}]^+$, 5), 211 ($[M - \text{изо-}\text{C}_3\text{H}_7]^+$, 100), 169 (22), 167 (18), 154 (15), 139 (10), 137 (13).

транс,транс-1-(2,4,5-Триметоксифенил)-2-метил-3-этил-4,6,7-тритометоксисиленан (VI). Раствор 1 г карбинола (IXа) в 50 мл бензола кипятили 2 ч в присутствии каталитических количеств *n*-толуолсульфониллоты. Охлажденную смесь фильтровали, частично упарили в вакууме и хроматографировали на колонке с силикагелем (элюент — бензол). Выделенный продукт кристаллизовали из гексана и получили 0,86 г димера (VI) с т. пл. 98–99° С (ср. [11]); УФ: λ_{макс} 234 (lg ε 4,2), 260 (плечо, lg ε 3,94), 290 нм (lg ε 3,98); ¹Н-ЯМР (δ, м. д.): 0,87 (3Н, т, *J* 7,2 Гц, CH₂CH₃), 1,18 (3Н, д, *J* 7,2 Гц, CHCH₃), 1,64 (2Н, м, CH₂CH₃), 2,08 (1Н, м, CHCH₃), 2,96 (1Н, тд, *J* 7,2 и 9 Гц, CH-C₂H₅), 3,39; 3,65; 3,85; 3,86; 3,87 и 3,88 (по 3Н, с, группы CH₃O), 4,05 (1Н, д, *J* 4,2 Гц, 1-Н), 6,41; 6,55 и 6,60 (по 1Н, Ar-H); масс-спектр, *m/z* (относительная интенсивность, %): 416 (M^{+} , 100), 401 ($[M - \text{CH}_3]^+$, 10), 287 ($[M - \text{CH}_2\text{CH}_3]^+$, 5), 385 ($[M - \text{CH}_3\text{O}]^+$, 7), 372 ($M^{+} - \text{CH}_3 - \text{C}_2\text{H}_5$, 2), 356 ($M^{+} - \text{CH}_3\text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$, 10), 341 (6), 325 (5), 311 (4), 295 (2), 281 (12), 267 (4), 246 (5), 233 (6), 219 ($[M - \text{CH}_2\text{CH}_3 - \text{H} - (\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2]^+$, 95), 217 (9), 208 (11), 204 (7), 201 (6), 196 (7), 196 (10).

1-(3-Метил-1-бутенил)-2,4,5-тритометоксисиленол (III). а) Смесь 0,7 г тозилгидразона (XI) и 0,013 г LiH кипятили 12 ч в 15 мл сухого толуола. Охлажденную смесь отфильтровали и упарили в вакууме. Маслообразный остаток хроматографировали на колонке с силикагелем (элюент — бензол). Получили 0,32 г олефина (III) с т. пл. 78–80° С (гексан); УФ: λ_{макс} 264 (lg ε 4,18), 313 нм (lg ε 3,89); ¹Н-ЯМР (δ, м. д.): 1,11 и 1,15 (по 3Н, с, *J* 5,0 Гц, группы CH₃), 2,57 (1Н, дт, *J* 5,0 и 3,0 Гц, 3'-Н), 3,84; 3,89 и 3,92 (по 3Н, с, CH₃O), 6,03 (1Н, дд, *J* 9,0 и 3,0 Гц, 2'-Н), 6,55 (1Н, д, *J* 9,0 Гц, 1'-Н), 6,57 (1Н, с, 3-Н), 7,0 (1Н, с, 6-Н); масс-спектр, *m/z* (относительная интенсивность, %): 236 (M^{+} , 100), 231 ($[M - \text{CH}_3]^+$, 90), 205 ($[M - \text{CH}_3\text{O}]^+$, 27), 193 ($[M - \text{изо-}\text{C}_3\text{H}_7]^+$, 8), 190 ($M^{+} - \text{CH}_3 - \text{CH}_3\text{O}$, 52), 181 (25), 175 (17), 167 ($[M - \text{C}_5\text{H}_9]^+$, 11).

б). Раствор 0,15 г карбинола (IXб) перемешивали 3 ч при 20° С в 3 мл тетрагидрофурана в присутствии 1 мл 5 н. HCl. Смесь разбавили водой, экстрагировали эфиром, органический слой промыли водой и сушили над MgSO₄. Получили 0,135 г (98%) олефина (III), т. пл. 80,5–82° С, идентичного полученному выше образцу.

в) Раствор 0,27 г метоксипроизводного (Xб) в 10 мл абсолютного бензола кипятили в присутствии каталитического количества KHSO₄ с азотной отгонкой MeOH в течение 10 ч. Охлажденный раствор фильтровали и упарили. Кристаллический остаток хроматографировали на колонке с силикагелем (элюент — бензол). Выделили 0,19 г (80%) 1-(3-метил-1-бутенил)бензола (III), полностью идентичного полученному выше образцу.

1-(1-Метокси-3-метилбутил)-2,4,5-тритометоксисиленол (Хб). К раствору 1,0 г кетона (VIIб) в 10 мл 80% метанола прибавили при перемешивании и при 20° С 0,4 г NaBH₄ в 15 мл метанола. Смесь кипятили 2 ч и после охлаждения подкислили до pH 3 разбавленной HCl (1:1). После экстракции хлороформом и обычной обработки экстракта получили в виде масла

0,91 г (84%) метоксипроизводного (Хб), очищенного на колонке с силикагелем (элюент — бензол); УФ: $\lambda_{\text{макс}}$ 292 нм ($\lg \epsilon$ 3,94); ^1H -ЯМР (δ , м. д.): 0,91 и 0,94 (по 3Н, с, J 6,0 Гц, группы CH_3), 1,38 (1Н, м, 2'-Н), 1,65 (1Н, м, 3'-Н), 3,24 (3Н, с, CH_3O при C1'), 3,86; 3,88 и 3,92 (по 3Н, с, CH_3O), 4,7 (1Н, т, 1'-Н), 6,55 (1Н, с, 3-Н), 6,93 (1Н, с, 6-Н).

1-(1-Метоксипропил)-2,4,5- trimетоксibenзол (Ха). При аналогичном восстановлении кетона (VIIIa) выделили метоксипроизводное (Ха), масло; УФ: $\lambda_{\text{макс}}$ 289 нм ($\lg \epsilon$ 3,69); ^1H -ЯМР (δ , м. д.): 0,87 (3Н, т, CH_2CH_3), 1,68 (2Н, м, CH_2CH_3), 3,22 (3Н, с, CH_3O при C1'), 3,79; 3,85 и 3,89 (по 3Н, с, CH_3O), 4,50 (1Н, т, 1'-Н), 6,51 (1Н, с, 3-Н), 6,88 (1Н, с, 6-Н).

ЛИТЕРАТУРА

1. Gracza L., Göppingen P. R. Dtsch. Apoth. Ztg., 1981, B. 46, № 121, S. 2541–2544.
2. Sharma J. D., Dandiya P. C. Ind. J. Med. Res., 1962, v. 50, № 1, p. 61–65.
3. Bowers W. S., Ohta T., Cleere J. S., Marcello P. A. Science, 1976, v. 193, p. 542–547.
4. Muckensturm B., Duplay D., Mohammadi F., Moradi A., Robert P. C. Colloq. INRA, 1982, 7 (Mediateurs Chim.), p. 121–135. Chem. Abstr. 1983, v. 98, 84837n.
5. Saxena B. P., Koul O., Tikku K., Atal C. K. Nature, 1977, v. 270, № 12, p. 512–513.
6. Muller A., Meszaros M., Kormendy K. J. Org. Chem., 1954, v. 19, № 3, p. 472–484.
7. Smith W. E. J. Org. Chem., 1972, v. 37, № 24, p. 3972–3973.
8. Campagne E., Archer W. L. J. Amer. Chem. Soc., 1953, v. 75, № 5, p. 989–991.
9. Jacobson M. Lloydia, 1977, v. 39, № 6, p. 412–415.
10. Gracza L. Arch. Pharm. (Weinheim), 1982, B. 315, № 6, S. 571–574.
11. Lemini C., Cruz R., Sanchez I. H. Org. Prep. and Proc. Int., 1981, v. 13, № 5, p. 374–378.
12. Gracza L. Planta Med., 1983, v. 48, № 3, p. 153–157.

Поступила в редакцию
6.VII.1984

SYNTHESIS OF ASARONES AND ITS ANALOGUES

SHIROKOVA E. A., SEGAL G. M., TORGOV I. V.

M. M. Shemyakin Institute of Bioorganic Chemistry, Academy
of Sciences of the USSR, Moscow

The methods for preparing physiologically active (*E*)- and (*Z*)-asarones and (*E*)-1-(3-methyl-1-but enyl)-2,4,5-trimethoxybenzene, a structural analogue of precocene anti-juvenile hormones, have been developed.