УДК 547.917

# СИНТЕЗ НОНАНО-9-ЛАКТОНА, АННЕЛИРОВАННОГО С **б**-ЛАКТОННЫМ ЦИКЛОМ

## © 2019 г. Л. Х. Файзуллина\*, А. Р. Тагиров, Ш. М. Салихов, Ф. А. Валеев

ФГБУН «Уфимский институт химии Уфимского федерального исследовательского центра РАН», 450054, Россия, Республика Башкортостан, г. Уфа, пр. Октября 69 \*e-mail: sinvmet@anrb.ru

> Поступила в редакцию 30 апреля 2019 г. После доработки 16 октября 2019 г. Принята к публикации 24 октября 2019 г.

С целью получения аннелированных дилактонов в аддуктах Михаэля левоглюкозенона циклогексанона осуществлена модификация углеводного остатка в б-лактон и его производные, конденсированные с октагидрохромановым бициклом. Последующее окислительное расщепление мостика в октагидрохромановом фрагменте действием РСС (пиридиний хлорхромат) привело к получению нонано-9-лактона, аннелированного в С<sup>6</sup>–С<sup>7</sup>-положениях с б-лактоном и б-метиллактолом. Установлено, что наличие карбонильной функции в углеводном остатке препятствует разрыву С–С-связи.

**Ключевые слова:** левоглюкозенон, аддукты Михаэля, ацетали, кетали, лактоны, дилактоны, окислительный разрыв С–С-связи.

DOI: 10.1134/S0514749219120048

Хиральные лактоны среднего и большого размеров, получаемые в 2 стадии из аддуктов Михаэля левоглюкозенона и циклоалканонов [1–3], содержат аннелированный с лактонным кольцом углеводный остаток, привлекательный для его превращения в лактоны обычного размера цикла. Как известно, у- и б-лактоны, конденсированные с центральным карбоили гетероциклическим кором, вносят существенный вклад в биологическую активность соответствующего природного соединения [4-12]. С целью получения конденсированного дилактона подобного строения мы изучили возможности превращения углеводного остатка в аддуктах Михаэля левоглюкозенона и циклогексанона в аннелированный в положениях  $C^6$ – $C^7$  с  $\delta$ -лактоном нонано-9-лактон.

В дикетонах **1а**, **b** кетогруппы защитили в виде диоксоланов **2а**, **b** [13] и после раскрытия 1,6ангидромостика действием  $ZnCl_2$  в  $Ac_2O$  получили ацетаты **3а**, **b** (схема 1).

Гидролиз диацетатов **3a**, **b** осуществляли действием КОН–ЕtOH–H<sub>2</sub>O. Полученные диолы перевели в кетали **4a**, **b** действием *p*-TsOH в метаноле. Альтернативный способ гидролиза-кетализации диацетатов **4a**, **b** действием MeONa в MeOH оказался эффективнее и привёл также к продуктам селективного метилирования только полукетальных центров (схема 2).

Об образовании соединений **4a**, **b** в спектре <sup>1</sup>H– <sup>13</sup>С НМВС свидетельствуют корреляционные пики  $H^{5'}/C^{6'a}$  и ОСН<sub>3</sub>/С<sup>6'a</sup>. Наличие эффекта Оверхаузера



1834



PDC – пиридинийдихромат

между протонами метоксигруппы и  $H^{10'b}$  подтверждает *S*-конфигурацию центра  $C^{6'a}$ , а взаимодействие между  $H^{10'a}/H^{4'a}$  свидетельствует о *R*-конфигурации центра  $C^{10'a}$  в обоих изомерах. NOE-Эффекты между протонами  $H^{3'}/H^{4'a}$ ,  $H^{3'}/H^{1'B}$ ,  $H^{4'a}/H^{10'a}$  у эпимера **4a** и  $H^{3'}/H^{1'A}$  у аномера **4b** позволяют предполагать *R*- и *S*-конфигурацию центра  $C^{3'}$ , соответственно.

Попытка окисления аномерных ацеталей 4a, **b** действием  $Br_2$  в растворе диоксан — вода завершилась образованием сложной смеси продуктов реакции, тогда как окисление по Коллинзу или действием PDСпривело к лактону **5** (схема 2).

Строение лактона 5 подтверждается сигналом лактонного карбонила при 168.03 м.д. в спектре ЯМР <sup>13</sup>С, а также корреляционными взаимодействиями  $H^{1}/C^{3'}$ ,  $H^{4a}/C^{3'}$  в спектре <sup>1</sup>H–<sup>13</sup>C HMBC.

Попытка получения целевого конденсированного дилактона 6 действием окислителей на основе CrO<sub>3</sub> на кеталь 5 при комнатной температуре с целью расщепления смежной С–С-связи, в отличие от [1–3], оказалась безуспешной, только при кипячении раствора полуацеталей **4a**, **b** в  $CH_2Cl_2$  в присутствии РСС с небольшим выходом удалось получить дилактон **6** (схема 2). Низкая эффективность превращения, по всей вероятности, обусловлена конкурирующей реакцией окисления полуацетальной функции, приводящей к образованию нереакционноспособного лактона **5**.

Строение дилактона **6** подтверждается сигналами четвертичных углеродов C<sup>2</sup> при 166.29 м.д., C<sup>5</sup> при 205.81 м.д. и C<sup>10</sup> при 171.95 м.д., а также корреляционными взаимодействиями  $H^4/C^2$ ,  $H^{12}/C^{10}$  и  $H^{4a}/C^5$  в спектре <sup>1</sup>H–<sup>13</sup>C HMBC.

Полученный результат позволил направить наши исследования по альтернативному пути получения, включающего последовательные стадии защиты ацетальной гидроксильной группы в лактолах **4a**, **b** действием TBSCl (третбутилдиметилсилилхлорид), расщепления мостиковой С–С-связи в силанах, снятия TBS-защиты и окисления ацетального центра.



NOE-взаимодействия в диастереомерах соединения 4.





Так, обработка лактолов **4a**, **b** TBSCl в  $CH_2Cl_2$  в присутствии имидазола привела к TBS-эфирам **7a**, **b**. Окислительным расщеплением С–С-связи в силанах **7a**, **b** в  $CH_2Cl_2$  действием РСС получили аномерные нонано-9-лактоны **8a**, **b**. Гидролиз защитной группы в метаноле в присутствии камфорсульфокислоты (CSA) с хорошим выходом привел к лактолам **9a**, **b**, стадия окисления полуацеталей **9a**, **b** завершила синтез дилактона **6** с общим выходом 43% на 4 стадии (схема 3).

Для выяснения степени влияния δ-лактонного карбонила на реакцию расщепления С–С-связи в октагидрохромановом фрагменте его метилировали действием MeMgI. После обработки полученной смеси аномерных полукеталей **10а**, **b** РСС произошло гладкое расщепление С–С-связи с образованием диастереомерных лактонов **11а**, **b** с наиболее высоким выходом в этом ряду полукеталей – 78%. (схема 4).

Об образовании лактонов **11а**, **b** свидетельствуют сигналы карбоксильной группы при 172.62 [172.47] м.д., а также корреляционный пик H<sup>12A</sup>/ С=О в спектре НМВС. Карбонильный атом углерода С<sup>5</sup> регистрируется при 208.01 [208.00] м.д., который в спектре НМВС коррелирует с протонами  $H^{4A}$  и  $H^{12A}$ . Так как конфигурация центра  $C^{12a}$  в ходе реакции не затрагивается, наличие эффекта Оверхаузера между протонами  $H^{12A}$  с протоном  $H^{4a}$  позволяют утверждать о *S*-конфигурации центра  $C^{4a}$ .

Таким образом, наличие карбонильной функции в углеводном остатке полукеталей препятствует расщеплению С–С-связи. Введение метильной группы, несмотря на её удалённость от реакционного центра, как и в [14], способствует этому превращению (см. таблицу). Учитывая тот факт, что эти заместители не оказывают существенного влияния на конформацию молекулы, их действие на реакционную способность рассматриваемых полукеталей можно отнести к эффекту поля.

В результате исследования осуществлены синтезы нонано-9-лидов, в том числе аннелированного δ-лактонным циклом, перспективные для изучения взаимосвязи структура – активность в ряду полученных лактонов из левоглюкозенона.



$\mathcal{N}_{\Omega}$	Кеталь	Лактон	Выход, %
1 <sup>a</sup>	MeO O H O O H O O O O O O O O O O O O O O	O O H O O O O O O O O O O O O O O O O O	42
2 <sup>b</sup>	HO O H O H O O		_
3	MeO O H O O O O O O O O O O O O O O O O O		_
4	MeO O H O Me H O OH H O OH	o H O O H O C O H O C O H O O H O O H O O H O O H O O O H O O O O H O O O O O H O	78
5 <sup>b</sup>	$\begin{array}{c} 10a, b \\ MeO \\ H \\ H \\ O \\ H \\ O \\ O \\ O \\ O \\ O \\ $	$ \begin{array}{c} 11a, b\\  & \\  & \\  & \\  & \\  & \\  & \\  & \\  $	65
<sup>a</sup> [1]. <sup>b</sup> [15].	1	1	1

Окисление кеталей в лактоны действием РСС.

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Спектры ЯМР <sup>1</sup>Н и <sup>13</sup>С записывали на спектрометре Вгикег АМ-300 (Германия) с рабочими частотами 300 (<sup>1</sup>Н) и 75.47 МГц (<sup>13</sup>С) соответственно и спектрометре Вгикег Аvance III (Германия), 500 МГц, растворитель CDCl<sub>3</sub>, использование других растворителей указано в каждом конкретном случае. Масс-спектры зарегистрированы на ВЭЖХ масс-спектрометре LCMS-2010 EV Shimadzu (Япония) с одним квадруполем в режиме регистрации положительных и отрицательных ионов при потенциале капилляра 4.5 и -3.5 кВ соответственно, ионизация электрораспылением, элюент –

МеСN–H<sub>2</sub>O ИК спектры сняты на приборах Shimadzu IR Prestige-21 (Япония) или Bruker Tensor 27 (Германия) (в пленке или в вазелиновом масле). Для аналитической ТСХ применяли пластины Sorbfil марки ПТСХ-АФ-А, изготовитель ЗАО «Сорбполимер» (г. Краснодар). Температуры плавления измеряли на приборе Воёtius РНМК 05 (Германия). Элементный анализ проводили на СНNS(O)-анализаторе Евро-3000 (Италия). Углы оптического вращения измеряли на поляриметре Perkin Elmer-341 (США).

Реактивы РСС (98%), РDС (99%), CSA (99%), *n*-TsOH (99%) были приобретены в Sigma Aldrich, TBSCl (98%) – ABCR. Очистку растворителей проводили по известным методикам [16–18], и они имели константы, соответствующие литературным данным [16–18].

**6а'-Метоксидекагидро-1'***H***-спиро([1,3]диоксолан-2,2'-пирано[2,3-***c***]хромен)-3'-ол (4а, b). К раствору 880 мг (2.27 ммоль) бидиоксаланов <b>2а**, b в 10.0 мл Ac<sub>2</sub>O при перемешивании и охлаждении добавили 380 мг (2.27 ммоль) ZnCl<sub>2</sub> и перемешивали до исчезновения исходного (контроль методом TCX). Затем реакционную массу выливали в ледяной раствор 15.0 мл насыщенного водного раствора NaHCO<sub>3</sub>, продукты реакции экстрагировали этилацетатом (3×15 мл). Экстракт сушили MgSO<sub>4</sub>, растворитель отогоняли, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 830 мг (71%), карамель,  $R_f$  0.8 (петролейный эфир–этилацетат, 1:1). ИК спектр,  $v_{max}$ , см<sup>-1</sup>: 3378, 2940, 2867, 1735, 1706, 1374, 1234, 1123, 1097, 1038, 951, 908.

Раствор 830 мг (21.10 ммоль) диацетатов 3а, b и 1 г КОН в 2.2 мл Н<sub>2</sub>О и 6.7 мл С<sub>2</sub>Н<sub>5</sub>ОН перемешивали 30 мин (контроль методом ТСХ). Смесь нейтрализовали 10%-ным раствором HCl до pH 7, экстрагировали EtOAc (3×10.0 мл), объединенные органические слои промывали насыщенным раствором NaCl, сушили MgSO<sub>4</sub>, концентрировали, сырую смесь 0.60 г растворяли в 5 мл абсолютного метанола и добавляли каталитическое количество TsOH. По окончании реакции (контроль TCX) растворитель отгоняли, остаток хроматографировали. Выход 420 мг (73%) в виде смеси 2 диастереомеров в соотношении 1:1. Кристаллическое вещество, т.пл. 252°С. Rf 0.17 (петролейный эфирэтилацетат, 1:1). ИК спектр, v<sub>max</sub>, см<sup>-1</sup>: 3357, 2932, 2887, 1086, 1050, 990, 869, 649. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 1.06–1.29 м (6H, H<sup>1B</sup>, H<sup>10b</sup>, H<sup>7B</sup>, H<sup>8B</sup>, 3.01 с (3H, CH<sub>3</sub>) [3.18 с (3H, CH<sub>3</sub>)], 3.27 д.т (1H, H<sup>4a</sup>, <sup>3</sup>*J*<sub>4*a*,5*A*</sub> 5.2, <sup>3</sup>*J*<sub>4*a*,5*B*</sub> 10.3, <sup>3</sup>*J*<sub>4*a*,10b</sub> 10.3 Гц) [3.68 д.т (1Н,  $H^{4a}$ ,  ${}^{3}J_{4a,5A}$  5.1,  ${}^{3}J_{4a,5B}$  10.2,  ${}^{3}J_{4a,10b}$  10.3 Γμ)], 3.52 τ (1H,  $H^{5A}$ ,  ${}^{2}J_{5A,5B}$  10.3,  ${}^{3}J_{5A,4a}$  10.3 Γμ) [3.53 τ (1H,  $H^{5A}$ ,  $^{2}J_{5A,5B}$  10.3,  $^{3}J_{5A,4a}$  10.3  $\Gamma$ u], 3.65 д.д (1H, H<sup>5B</sup>,  $^{2}J_{5B,5A}$ 10.3, <sup>3</sup>*J*<sub>5*B*,4*a*</sub> 5.2 Гц) [3.60 д.д (1Н, Н<sup>5*B*</sup>, <sup>3</sup>*J*<sub>5*B*,5*A*</sub> 10.3, <sup>3</sup>*J*<sub>5В.4а</sub> 5.2 Гц)], 3.94–4.12 м (8Н, СН<sub>2</sub>О), 4.78 с (1Н, H<sup>3</sup>) [4.62 c (1H, H<sup>3</sup>)]. Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 22.26 [22.43] (С<sup>9</sup>), 24.75 [24.37] (С<sup>8</sup>), 25.34 [25.31] (C<sup>10</sup>), 31.23 [31.29] (C<sup>7</sup>), 35.83 [35.85] (C<sup>10a</sup>), 35.73 [30.86] (C<sup>1</sup>), 46.55 [46.63] (OCH<sub>3</sub>), 47.03 [47.19] (C<sup>10b</sup>), 62.13 [62.58] (C<sup>5</sup>), 65.11 [65.26]  $(OCH_2), 66.05 [65.60] (OCH_2), 74.96 [67.94] (C^{4a}),$  96.46 [92.85] (С<sup>3</sup>), 97.93 [98.10] (С<sup>6а</sup>),105.39 [105.80] (С<sup>2</sup>). Масс-спектр, *m/z*: 301 [*M* + H]<sup>+</sup>. Найдено, %: С 59.95, Н 7.97. С<sub>15</sub>Н<sub>24</sub>О<sub>6</sub>. Вычислено, %: С 59.98, Н 8.05. М<sub>выч</sub> 300.35.

(4a'S,6a'S,10a'R,10b'R)-6a'-Метоксиоктагидро-1'*H*-спиро([1,3]диоксолан-2,2'-пиран[2,3-*c*]хромен)-3'(10b'*H*)-он (5). *а*. К раствору 38.94 мл СH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> и 2.02 мл пиридина в атмосфере Ar добавляли 1.515 г (14.9 ммоль) CrO<sub>3</sub> и перемешивали 20 мин. Затем к полученной реакционной массе добавляли 0.330 г (1.15 ммоль) спирта **4a**, **b** и перемешивали 7 мин (контроль методом TCX). Реакционную смесь обрабатывали насыщенным водным раствором NaHCO<sub>3</sub>, продукты реакции экстрагировали эфиром (3×10 мл). Экстракт сушили MgSO<sub>4</sub>, растворитель упаривали, остаток хроматографировали на колонке с силикагелем. Выход 0.232 г (71%).

б. К раствору 76 мг (0.25 ммоль) лактола **4a**, **b** в 5.0 мл  $CH_2Cl_2$  при тщательном перемешивании небольшими порциями добавляли 190 мг (0.5 ммоль) PDC. Через 48 ч (контроль по TCX) в реакционную массу добавляли 5.0 мл  $Et_2O$ , отфильтровывали осадок, фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 65 мг (87%).

*в*. К раствору 130 мг (0.43 ммоль) лактола **4а**, **b** в 7.0 мл CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> при тщательном перемешивании небольшими порциями добавляли 186 мг (0.86 ммоль) РСС. Через 48 ч (контроль по ТСХ) в реакционную массу добавляли 8.0 мл Еt<sub>2</sub>O, отфильтровывали осадок, фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 90 г (70%), белые кристаллы, т.пл. 81°С,  $[\alpha]_D^{20}$  +123.8° (с 1.0, CHCl<sub>3</sub>),  $R_f$ 0.5 (петролейный эфир-EtOAc, 1:1). ИК спектр, v<sub>max</sub>, cm<sup>-1</sup>: 3405, 2964, 1753, 1464, 1245, 1120, 1063, 665. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 1.15–1.34 м (5H,  $H^{10b}$ ,  $H^{7B}$ ,  $H^{8B}$ ,  $H^{9B}$ ,  $H^{10B}$ ), 1.55–1.62 M (2H,  $H^{8A}$ , H<sup>9A</sup>), 1.71–1.76 м (2H, H<sup>IA</sup>, H<sup>I0A</sup>), 2.02 м (1H, H<sup>7A</sup>), H<sup>21</sup>), 1./1–1./0 M (2H, H, H<sup>10</sup>), 2.02 M (11, H), 2.18–2.24 M (2H, H<sup>1B</sup>, H<sup>10a</sup>), 3.13 c (3H, CH<sub>3</sub>), 3.54 T (1H, H<sup>5A</sup>, <sup>2</sup> $J_{5A,5B}$  10.6, <sup>3</sup> $J_{5A,4a}$  10.6 Fu), 3.75 д.д (1H, Н<sup>5B</sup>, <sup>2</sup>*J*<sub>5B,5A</sub> 10.6, <sup>3</sup>*J*<sub>5B,4a</sub> 5.3 Гц), 4.05–4.08 м (2Н, СН2О), 4.05–4.08 м (2Н, СН2О), 4.18–4.23 м (3Н, СН<sub>2</sub>О, Н<sup>4</sup>*a*). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 22.23  $(C^9)$ , 24.87  $(C^8)$ , 25.24  $(C^{10})$ , 31.04  $(C^7)$ , 34.49  $(C^{10a})$ , 35.81 (C<sup>1</sup>), 46.77 (OCH<sub>3</sub>), 47.65 (C<sup>10b</sup>), 61.30 (C 65.48 (OCH<sub>2</sub>), 66.09 (OCH<sub>2</sub>), 76.82 (C<sup>4a</sup>), 97.88(C<sup>6a</sup>), 102.73 (C<sup>2</sup>), 168.06 (C<sup>3</sup>). Масс-спектр, m/z: 299 [M+ H]<sup>+</sup>. Найдено, %: С 60.11, Н 7.37. С<sub>15</sub>H<sub>22</sub>O<sub>6</sub>. Вычислено, %: С 60.39, Н 7.43. *М*<sub>выч</sub> 298.33.

*трет*-Бутил{(4a'S,6a'S,10a'R,10b'R)-6a'-метоксидекагидро-1'*H*-спиро([1,3]диоксолан-2,2'-пирано[2,3-с]хромен)-З'-илокси}диметилсилан (7а, b). Раствор 150 мг (0.5 ммоль) спирта 4а, b, 150 мг (1.0 ммоль) TBSCl и 68 мг (1.0 ммоль) имидазола в 15.0 мл CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> перемешивали при комнатной температуре. После исчезновения исходного соединения (контроль по TCX) реакционную массу разбавляли водой (20.0 мл), затем экстрагировали CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (3×30.0 мл), экстракт сушили MgSO<sub>4</sub>. Растворитель отгоняли, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 206 мг (99%). Маслообразное вещество,  $R_f$  0.45 (петролейный эфир–EtOAc, 1:1).

Эпимер 7а. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , м.д.: 0.10 с (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.12 с (3H, CH<sub>3</sub>Si) 0.92 с [9H, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 1.13–1.24 м (3H, H<sup>10b</sup>, H<sup>7B</sup>, H<sup>8B</sup>) 1.27 т (1H, H<sup>1B</sup>, <sup>2</sup>J<sub>1B,1A</sub> 13.0, <sup>3</sup>J<sub>1B,10b</sub> 12.8 Гц), 1.48–1.52 м (1H, H<sup>10B</sup>), 1.54–1.59 м (2H, H<sup>9B</sup>, H<sup>8A</sup>), 1.62–1.67 м (2H, H<sup>9A</sup>, H<sup>10A</sup>), 1.71–1.75 м (1H, H<sup>7A</sup>), 1.89 д.д (1H, H<sup>1A</sup>, <sup>2</sup>J<sub>1A,1B</sub> 13.0 Гц, <sup>3</sup>J<sub>1A,10b</sub> 3.8 Гц), 2.04 д.д.д.д. (1H, H<sup>1A</sup>, <sup>3</sup>J<sub>10a,10B</sub> 12.9, <sup>3</sup>J<sub>10a,10A</sub> 2.8 Гц), 3.25 д.т (1H, H<sup>4a</sup>, <sup>3</sup>J<sub>4a,5A</sub> 5.1, <sup>3</sup>J<sub>4a,5B</sub> 10.3, <sup>3</sup>J<sub>4a,10b</sub> 10.3 Гц), 3.67 д.д (1H, H<sup>5B</sup>, <sup>2</sup>J<sub>5B,5A</sub> 10.5, <sup>3</sup>J<sub>5B,4a</sub> 5.2 Гц), 3.94–4.09 м (4H, H<sup>5A</sup>, CH<sub>2</sub>O), 4.20–4.23 м (1H, CH<sub>2</sub>O), 4.63 с (1H, H<sup>3</sup>). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , м.д.: –4.16 (CH<sub>3</sub>Si), – 4.20 (CH<sub>3</sub>Si), 18.04 [(<u>C</u>H<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 22.87 (C<sup>9</sup>), 24.98 (C<sup>8</sup>), 25.46 (C<sup>7</sup>), 25.72 [(<u>C</u>H<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 36.40 (C<sup>10a</sup>), 36.67 (C<sup>1</sup>), 38.58 (C<sup>10</sup>), 46.45 (C<sup>10b</sup>), 62.30 (C<sup>5</sup>), 65.71 (OCH<sub>2</sub>), 67.06 (OCH<sub>2</sub>), 75.35 (C<sup>4a</sup>), 95.81 (C<sup>6a</sup>), 98.61 (C<sup>3</sup>), 105.73 (C<sup>2</sup>).

Эпимер 7b. ИК спектр, v<sub>max</sub>, см<sup>-1</sup>: 3457, 2954, 1715, 1472, 1252, 1075, 838,780, 665. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 0.05 с (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.07 с (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.84 с [9H, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 1.46–1.50 м (2H, H<sup>1B</sup>,  $H^{7B}$ ), 1.60–1.63 M (2H,  $H^{8B}$ ,  $H^{9B}$ ), 1.82–1.93 M (2H,  $H^{1A}$ ,  $H^{9A}$ ), 2.01–2.05 M (2H,  $H^{7A}$ ,  $H^{8A}$ ), 2.18–2.23 M (1H, H<sup>10B</sup>), 2.39–2.41 M (1H, H<sup>10A</sup>), 2.52–2.58 M (1H, H<sup>10a</sup>), 2.72–2.77 M (1H, H<sup>10b</sup>), 3.38 g.t (1H, H<sup>4a</sup>,  ${}^{3}J_{4a,54}$ 11 9, 2.72 2.77 m (111, 11 9, 5.50 μ.1 (111, 11 ,  $04_{a,5A}$ 5.4,  ${}^{3}J_{4a,5B}$  10.2,  ${}^{3}J_{4a,10b}$  10.2 Γμ), 3.69 м (1H, H $^{5B}$ ), 3.92–4.10 м (4H, H $^{5A}$ , CH<sub>2</sub>O), 4.20–4.23 м (1H, CH<sub>2</sub>O), 4.52 c (1H, H $^{3}$ ). Спектр ЯМР <sup>13</sup>C (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: -3.59 (CH<sub>3</sub>Si), -2.96 (CH<sub>3</sub>Si), 18.29 [(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 22.96 (C<sup>9</sup>), 25.74 [(<u>CH<sub>3</sub></u>)<sub>3</sub>C], 27.09 (C<sup>8</sup>), 27.91 (C ), 34.52 (C<sup>1</sup>), 36.59 (C<sup>10a</sup>), 42.29 (C<sup>10</sup>), 49.09 (C<sup>10b</sup>), 65.53 (C<sup>5</sup>), 66.20 (OCH<sub>2</sub>), 66.93 (OCH<sub>2</sub>), 78.25 (C<sup>4a</sup>), 98.36 (C<sup>3</sup>), 98.59 (C<sup>6a</sup>), 105.44 (C<sup>2</sup>). Масс-спектр, m/  $z: 415 [M + H]^+$ . Найдено, %: С 60.71, Н 9.19. С<sub>21</sub>Н<sub>38</sub>О<sub>6</sub>Si. Вычислено, %: С 60.83, Н 9.24. М<sub>выч</sub> 414.24.

(4a'S,12a'S)-2'-(*трет*-Бутилдиметилсилилокси)гексагидро-2'*H*-спиро([1,3]диоксолан-2,3'пирано[2,3-*c*]оксецин)-5',10'(12'*H*,12a'*H*)-дион (8а, b). К раствору 168 мг (0.4 ммоль) ТВS-эфиров 7а, b в 5.0 мл CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> при тщательном перемешивании небольшими порциями добавляли 261 мг (1.2 ммоль) РСС. Через 48 ч (контроль по TCX) в реакционную массу добавляли 5.0 мл Et<sub>2</sub>O, отфильтровывали осадок, фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 129 мг (65%) лактонов 8а, b. Бесцветное маслообразное вещество,  $R_f$  0.42 (петролейный эфир–EtOAc, 1:1).

Эпимер 8а. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , м.д.: 0.09 с (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.10 с (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.92 с (9H, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C), 1.42–1.48 м (1H, H<sup>7B</sup>), 1.52–1.58 м (1H, H<sup>8B</sup>), 1.72 д.д (1H, H<sup>4B</sup>, <sup>2</sup>J<sub>4B,4A</sub> 13.7, <sup>3</sup>J<sub>4B,4a</sub> 3.9 Гц), 1.82–1.90 м (1H, H<sup>8A</sup>), 2.01–2.08 м (1H, H<sup>4A</sup>, H<sup>7A</sup>), 2.23–2.34 м (2H, H<sup>6B</sup>, H<sup>9B</sup>), 2.42–2.53 м (2H, H<sup>6A</sup>, H<sup>9A</sup>), 2.82 д.д.д.д (1H, H<sup>4a</sup>, <sup>3</sup>J<sub>4a,12a</sub> 5.9, <sup>3</sup>J<sub>4a,4B</sub> 3.9, <sup>3</sup>J<sub>4a,4A</sub> 9.8 Гц), 3.92–4.06 м (5H, H<sup>12B</sup>, H<sup>12a</sup>, CH<sub>2</sub>O), 4.18–4.20 м (1H, CH<sub>2</sub>O), 4.42 т (1H, H<sup>12A</sup>, <sup>2</sup>J<sub>12A,12B</sub> 10.7, <sup>3</sup>J<sub>12A,12a</sub> 10.7 Гц), 4.68 с (1H, H<sup>2</sup>). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>),  $\delta$ , м.д.: –5.28 (CH<sub>3</sub>Si), –4.32 (CH<sub>3</sub>Si), 17.99 [(<u>C</u>H<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 20.38 (C<sup>8</sup>), 22.47 (C<sup>7</sup>), 25.58, 25.65, 25.70 [(<u>C</u>H<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 34.07 (C<sup>9</sup>), 35.83 (C<sup>4</sup>), 41.09 (C<sup>6</sup>), 52.75 (C<sup>4a</sup>), 64.39 (C<sup>12</sup>), 65.74 (OCH<sub>2</sub>), 67.06 (OCH<sub>2</sub>), 75.12 (C<sup>12a</sup>), 97.94 (C<sup>2</sup>), 104.37 (C<sup>3</sup>), 172.23 (C<sup>10</sup>), 207.96 (C<sup>5</sup>).

Эпимер 8b. ИК спектр, v<sub>max</sub>, см<sup>-1</sup>: 2956, 2857, 1740, 1706, 1472, 1252, 1249, 1193, 1068, 841, 782, 756. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 0.11 с (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.13 c (3H, CH<sub>3</sub>Si), 0.90 c [9H, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C], 1.52 д.д (1H, H<sup>4B</sup>, <sup>2</sup> $J_{4B,4A}$  13.6, <sup>3</sup> $J_{4B,4a}$  3.9 Гц), 1.56– 1.62 м (2H, H<sup>7B</sup>, H<sup>8B</sup>), 1.68 т (1H, H<sup>4A</sup>, <sup>2</sup> $J_{4A,4B}$  13.6, <sup>3</sup>*J*<sub>4A,4a</sub> 13.6 Гц), 1.92–1.95 м (1Н, Н<sup>7A</sup>), 2.08–2.11 м (1H, H<sup>8A</sup>), 2.26–2.36 м (2H, H<sup>9B</sup>, H<sup>6B</sup>), 2.44–2.55 м (2H, H<sup>9A</sup>, H<sup>6A</sup>), 2.85–2.89 м (1H, H<sup>4a</sup>), 3.51 т.д (1H,  $H^{12a}$ ,  ${}^{3}J_{12a,4a}$  10.6,  ${}^{3}J_{12a,12A}$  10.6,  ${}^{3}J_{12a,12A}$  5.6 Гц), 3.65 д.д (1H,  $H^{12B}$ ,  ${}^{2}J_{12B,12A}$  10.6,  ${}^{3}J_{12B,12a}$  5.6 Гц), 3.93–4.22 м (5H, H<sup>12A</sup>, CH<sub>2</sub>O), 4.54 с (1H, H<sup>2</sup>). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>), б, м.д.: -5.33 (CH<sub>3</sub>Si), -4.22 (CH<sub>3</sub>Si), 18.08  $[(\underline{C}H_3)_3C]$ , 20.31 ( $\mathbb{C}^8$ ), 23.29 ( $\mathbb{C}^7$ ), 25.70 [( $\underline{C}H_3$ )\_3C], 34.05 ( $C^9$ ), 35.84 ( $C^4$ ), 42.47 ( $C^6$ ), 52.81 ( $C^{4a}$ ), 62.57  $(C^{12})$ , 65.64 (OCH<sub>2</sub>), 66.97 (OCH<sub>2</sub>), 69.87 ( $C^{12a}$ ), 98.59 ( $C^2$ ), 106.12 ( $C^3$ ), 172.42 ( $C^{10}$ ), 207.85 ( $C^5$ ). Масс-спектр, m/z: 415  $[M + H]^+$ . Найдено, %: С 57.85, H 8.21. C<sub>20</sub>H<sub>34</sub>O<sub>7</sub>Si. Вычислено, %: С 57.94, H 8.27. М<sub>выч</sub> 414.57.

(4a'S,12a'S)-2'-Гидроксигексагидро-2'*H*-спиро-([1,3]диоксолан-2,3'-пирано[2,3-*c*]оксецин)-5',10'(12'*H*,12a'*H*)-дион (9а, b). К раствору 105 мг (0.25 ммоль) ТВЅ-эфиров 8а, b в 5.0 мл МеОН добавляли каталитические количества СЅА. Через

24 ч (контроль по ТСХ) в реакционную массу добавляли воду и экстрагировали EtOAc (3×20 мл), экстракт сушили MgSO<sub>4</sub>. Растворитель упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 70 мг (92%) лактолов 9a, b, белые кристаллы, т.пл. 268°С,  $R_{\rm f}$  0.1 (петролейный эфир-EtOAc, 1:1). ИК спектр, v<sub>max</sub>, cm<sup>-1</sup>: 3430, 2931, 1734, 1707, 1441, 1248, 1163, 1047, 952, 632. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), б, м.д.: 1.45–1.54 м (2H, H<sup>7B</sup> [H<sup>7B</sup>]), 1.57–1.62 м (3H, H<sup>8B</sup>, [H<sup>8B</sup>, H<sup>4B</sup>]), 1.79–1.89 M (3H, H<sup>4B</sup>, [H<sup>7A</sup>, H<sup>7A</sup>]), 2.02– 2.09 м (1H, H<sup>4A</sup>, [H<sup>8A</sup>, H<sup>8A</sup>]), 2.23–2.37 м (5H, H<sup>9B</sup>, Н<sup>6B</sup>, [H<sup>9B</sup>, H<sup>6B</sup>, H<sup>4A</sup>]), 2.44–2.54 м (4H, H<sup>9A</sup>, H<sup>6A</sup>, [H<sup>9A</sup>,  $H^{64}$ ]), 2.78 д.д.д.д (1H,  $H^{4a}$ ,  ${}^{3}J_{4a,12a}$  6.4,  ${}^{3}J_{4a,4B}$  3.9,  ${}^{3}J_{4a,4A}$  10.3 Γμ) [2.85 д.д.д.д (1H,  $H^{4a}$ ,  ${}^{3}J_{4a,12a}$  5.8,  ${}^{3}J_{4a,4A}$  10.5 FH() [2.65  $\mu$ , A, A, (11, 11, 5),  ${}^{3}J_{4a,12a}$  5.6,  ${}^{3}J_{4a,4B}$  4.1,  ${}^{3}J_{4a,4A}$  9.9 FU)], 3.34 c (1H, OH) [3.34  $\mu$ (1H, OH,  ${}^{3}J_{2,OH}$  6.7 FU)], 3.93–4.09 M (7H, H<sup>12a</sup>, CH<sub>2</sub>O) [4.47  $\mu$ , A, A, (1H, H<sup>12a</sup>,  ${}^{2}J_{12a,12A}$  10.6,  ${}^{3}J_{12a,12B}$ 4.4 FU)], 4.14–4.18 M (3H, H<sup>12B</sup>, [H<sup>12A</sup>], CH<sub>2</sub>O), 4.39 T.T (1H, H<sup>12A</sup>,  ${}^{2}J_{12A,12B}$  10.7,  ${}^{3}J_{12A,12a}$  10.7 FU), 4.80 c (1H, H<sup>2</sup>) [4.73 д (1H, H<sup>2</sup>, <sup>3</sup>J<sub>OH 2</sub> 6.7 Гц)]. Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>), б, м.д.: 20.26 [20.26] (С<sup>8</sup>), 22.51 [22.45]  $(C^7)$ , 34.06 [34.09]  $(C^9)$ , 35.02 [30.21]  $(C^4)$ , 41.86 [40.10] (C<sup>6</sup>), 52.86 [52.54] (C<sup>4a</sup>), 64.35 [64.88] (C<sup>12</sup>), 65.30 [65.41] (OCH<sub>2</sub>), 65.71 [66.23] (OCH<sub>2</sub>), 74.95 [67.55] (C<sup>12a</sup>), 95.96 [92.23] (C<sup>2</sup>), 104.04 [104.61]  $(C^3)$ , 172.57 [172.42]  $(C^{10})$ , 207.81 [207.69]  $(C^5)$ . Масс-спектр, m/z: 301  $[M + H]^+$ . Найдено, %: С 55.94, H 6.68. C<sub>14</sub>H<sub>20</sub>O<sub>7</sub>. Вычислено, %: С 55.99, H 6.71. М<sub>выч</sub> 300.30.

(4а'S,12а'S)-Гексагидро-2'*H*-спиро([1,3]диоксолан-2,3'-пирано[2,3-с]оксицеин)-2',5',10'-(12'*H*,12а'*H*)-трион (6). *а*. Раствор 83 мг (0.27 ммоль) спирта 9а, b и 118 мг (1.1 ммоль) РСС в CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> кипятили в течение 3 ч. После исчезновения исходного спирта (контроль по TCX) реакционную массу охлаждали, добавляли 5.0 мл Et<sub>2</sub>O, отфильтровывали осадок, фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 60 мг (72%).

б. К раствору 40 мг (0.13 ммоль) лактола **9а**, **b** в 5.0 мл  $CH_2Cl_2$  при тщательном перемешивании небольшими порциями добавляли 20 мг (0.53 ммоль) PDC. Через 48 ч (контроль по TCX) в реакционную массу добавляли 5.0 мл  $Et_2O$ , отфильтровывали осадок, фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 10 мг (20%).

*в*. Раствор 148 мг (0.49 ммоль) спирта **4a**, **b** и 424 мг (1.9 ммоль) РСС в 3.0 мл CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> кипятили в течение 12 ч. После исчезновения исходного спирта (контроль по TCX) реакционную массу охлаждали, добавляли 5.0 мл Et<sub>2</sub>O, отфильтровывали осадок,

фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 38 мг (26%), белые кристаллы, т.пл.  $156^{\circ}$ C,  $[\alpha]_{D}^{20}$  -30.1° (c 0.86, CHCl<sub>3</sub>),  $R_{f}$  0.3 (netpoлейный эфир-ЕtOAc, 1:1). ИК спектр,  $v_{max}$ , см<sup>-1</sup>: 2964, 1737, 1420, 1284, 1229, 1114, 1036, 958, 742. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 1.48–1.52 м (1Н, H<sup>8B</sup>), 1.60–1.64 м (1Н, Н<sup>7B</sup>), 1.89–1.91 м (1Н, Н<sup>8A</sup>), 11 ), 1.00 1.01 м (11, 11 ), 1.05 1.01 м (11, 11 ), 2.04 д.д. (1H,  $H^{9B}$ ,  ${}^{2}J_{9B,9A}$  14.2,  ${}^{3}J_{9B,8A}$  4.4,  ${}^{3}J_{9B,8B}$ 9.8 Гц), 2.09–2.17 м (1H,  $H^{7A}$ ), 2.29 д.д.д.д (1H,  $H^{4B}$ , 9.8 Fu), 2.09–2.17 M (IH, H ), 2.29 Д.Д.Д.Д (IH, H ,  ${}^{2}J_{4B,4A}$  11.6,  ${}^{3}J_{4B,4a}$  2.4 Fu), 2.45 M (2H, H<sup>9A</sup>, H<sup>6B</sup>), 2.51 д.д.д.д. (IH, H<sup>4A</sup>,  ${}^{2}J_{4A,4B}$  11.6,  ${}^{3}J_{4A,4a}$  7.5 Fu), 2.62 M (IH, H<sup>6A</sup>), 3.14 д.д.д.д (IH, H<sup>4a</sup>,  ${}^{3}J_{4a,12a}$  4.6,  ${}^{3}J_{4a,4B}$ 7.5 Fu), 4.05–4.14 M (4H, CH<sub>2</sub>O, H<sup>12B</sup>), 4.37 M (IH, CH<sub>2</sub>O), 4.52 T (IH, H<sup>12A</sup>,  ${}^{2}J_{12A,12B}$  10.9,  ${}^{3}J_{12A,4a}$  10.8 Fu), 4.78 д.д.д (IH, H<sup>12a</sup>,  ${}^{3}J_{12a,4a}$  4.6,  ${}^{3}J_{12a,12A}$  10.8,  ${}^{3}J_{12a,12B}$ 4.6 Гц). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 20.25 (С<sup>8</sup>), 22.52 ( $C^7$ ), 33.92 ( $C^4$ ), 34.55 ( $C^9$ ), 41.09 ( $C^6$ ), 50.14  $(C^{4a})$ , 63.55  $(C^{12})$ , 65.49  $(OCH_2)$ , 66.82  $(OCH_2)$ , 78.46  $(C^{12a'})$ , 100.96  $(C^{2})$ , 166.29  $(C^{10})$ , 171.95  $(C^{2})$ , 205.81 (C<sup>5</sup>). Масс-спектр, m/z: 299  $[M + H]^+$ . Найдено, %: С 56.29, H 6.00. С<sub>14</sub>Н<sub>18</sub>О<sub>7</sub>. Вычислено, %: С 56.37, Н 6.08. *М*<sub>выч</sub> 298.29.

(4a'S,6a'S,10a'R,10b'R)-6a'-Метокси-3'-метилдекагидро-1'Н-спиро([1,3]диоксолан-2,2'-пирано-[2,3-с]хромен)-3'-ол (10a, b). К раствору 200 мг (0.7 ммоль) лактона 5 в 3.0 мл Еt<sub>2</sub>О при перемешивании добавляли 0.3 мл (0.7 ммоль) MeMgI. Через 15 мин (контроль по ТСХ) в реакционную массу добавляли 1.0 мл насыщенного водного раствора NH<sub>4</sub>Cl, продукты реакции экстрагировали этилацетатом (2×5.0 мл). Экстракт сушили MgSO<sub>4</sub>, растворитель отогоняли, остаток хроматографировали на колонке с силикагелем. Выход 145 мг (69%) эпимерных спиртов 10а, b в соотношении 1:1. Масло, *R*<sub>f</sub> 0.33 (петролейный эфир-EtOAc, 1:1). ИК спектр, v<sub>max</sub>, см<sup>-1</sup>: 3338, 3082, 2984, 2468, 1309, 1043, 991, 1170, 936, 700. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 1.10–1.32 м (6H,  $H^{IB}$ ,  $H^{7B}$ ,  $H^{8B}$ ,  $H^{9B}$ ,  $H^{10B}$ ,  $H^{10b}$ ) [1.10–1.32 м (5H,  $H^{7B}$ ,  $H^{8B}$ ,  $H^{9B}$ ,  $H^{10B}$ ,  $H^{10b}$ )], 1.49–1.59 м (2H,  $H^{8A}$ ,  $H^{9A}$ ) [1.49–1.59 м (3H,  $H^{IB}$ , H<sup>8A</sup>, H<sup>9A</sup>)], 1.68–1.71 м (2H, H<sup>7A</sup>, H<sup>10A</sup>) [1.68–1.71 м (2H, H<sup>7A</sup>, H<sup>10A</sup>)], 1.89–2.07 м (2H, H<sup>1A</sup>, H<sup>10a</sup>) [1.89– 2.07 м (2H, H<sup>IA</sup>, H<sup>10a</sup>)], 3.11 с (3H, OCH<sub>3</sub>) [3.12 с (3H, OCH<sub>3</sub>)], 3.29  $\exists$ .T (1H, H<sup>4a</sup>, <sup>3</sup>J<sub>4a,10b</sub> 10.3, <sup>3</sup>J<sub>4a,5B</sub> 10.3, <sup>3</sup>J<sub>4a,5A</sub> 5.2  $\Gamma$  II) [3.81  $\exists$ .T (1H, H<sup>4a</sup>, <sup>3</sup>J<sub>4a,10b</sub> 10.3, <sup>3</sup>J<sub>4a,5B</sub> 10.3, <sup>3</sup>J<sub>4a,5A</sub> 5.2  $\Gamma$  II)], 3.52 T (1H, H<sup>5B</sup>, <sup>2</sup>J<sub>5B,5A</sub> 10.3,  ${}^{3}J_{5B,4a}$  10.3 Гц) [3.53 т (1H, H<sup>5B</sup>,  ${}^{2}J_{5B,5A}$  10.3,  ${}^{3}J_{5B,4a}$  10.3 Гц)], 3.68 д.д (1H, H<sup>5A</sup>,  ${}^{2}J_{5A,5B}$  10.3,  ${}^{3}J_{5A,4a}$ 5.2  $\Gamma$ u) [3.62 д.д (1H, H<sup>54</sup>, <sup>2</sup>J<sub>54,5B</sub> 10.3, <sup>3</sup>J<sub>54,4a</sub> 5.2  $\Gamma$ u)], 3.94-4.03 м (4Н, СН<sub>2</sub>О) [3.97-4.17 м (4Н, СН<sub>2</sub>О)], 4.62 c (1H, H<sup>3</sup>) [4.79 c (1H, H<sup>3</sup>)]. Спектр ЯМР <sup>13</sup>C, δ,

м.д.: 22.25 [25.26] (С<sup>9</sup>), 24.74 [24.37] (С<sup>8</sup>), 25.34 [25.31] (С<sup>10</sup>), 31.29 [31.23] (С<sup>7</sup>), 35.73 [30.86] (С<sup>1</sup>), 35.83 [35.85] (С<sup>10a</sup>), 46.55 [46.63] (ОСН<sub>3</sub>), 47.03 [47.19] (С<sup>10b</sup>), 62.13 [62.58] (С<sup>5</sup>), 65.11 [65.26] (СН<sub>2</sub>О), 65.60 [66.06] (СН<sub>2</sub>О), 74.96 [67.94] (С<sup>4a</sup>), 96.46 [92.85] (С<sup>3</sup>), 97.93 [98.10] (С<sup>6a</sup>), 105.39 [105.80] (С<sup>2</sup>). Масс-спектр, *m/z*: 315 [*M* + H]<sup>+</sup>. Найдено, %: С 61.09, Н 8.27. С<sub>16</sub>Н<sub>26</sub>О<sub>6</sub>. Вычислено, %: С 61.13, Н 8.34. *М*<sub>выч</sub> 314.37.

(4а'S,12а'S)-2'-Гидрокси-2'-метилгексагидро-2'Н-спиро([1,3]диоксолан-2,3'-пирано[2,3-с]оксецин)-5',10'(12'H,12a'H)-дион (11a, b). К раствору 100 мг (0.30 ммоль) лактолов 10a, b в 5.0 мл CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> при тщательном перемешивании небольшими порциями добавляли 140 мг (0.60 ммоль) РСС. Через 48 ч (контроль по ТСХ) в реакционную массу добавляли 5.0 мл Еt<sub>2</sub>O, отфильтровывали осадок, фильтрат упаривали, остаток хроматографировали на SiO<sub>2</sub>. Выход 81 мг (78%) лактонов **11а**, **b**. Белые кристаллы, т.пл. 106°С, Rf 0.22 (петролейный эфир-EtOAc, 1:1). ИК спектр, v<sub>max</sub>, см<sup>-1</sup>: 3487, 2954, 2854, 1735, 1706, 1457, 1378, 1249, 1170, 1049, 912, 768, 721. Спектр ЯМР <sup>1</sup>Н (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 1.35 с (CH<sub>3</sub>) [1.53 c (CH<sub>3</sub>)], 1.54–1.62 M {(4H,  $H^{7B}$ ,  $H^{8B}$ ), [ $H^{7B}$  $[1.73 \text{ д.д }(1\text{H}, \text{H}^{4B}, {}^{2}J_{4B,4A} 13.0, {}^{3}J_{4B,4a} 3.8 \text{ }\Gamma\text{u})]$ 1.88 M {(2H, H<sup>8,4</sup>) [H<sup>8,4</sup>]}, 1.93–2.01 M {(2H, H<sup>7,4</sup>) [H<sup>7,4</sup>]}, 2.23–2.30 M {(2H, H<sup>9,8</sup>), [H<sup>9,8</sup>]}, [2.15  $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>, <sup>2</sup> $J_{4A,4B}$  13.0, <sup>3</sup> $J_{4A,4a}$  13.8  $\Gamma$  $\mu$ )], 2.23–2.52 M {7H, H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,6</sup>, H<sup>6,4</sup>, H<sup>9,4</sup>]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]]}, 2.82  $\mu$ . $\mu$ . $\mu$  (1H, H<sup>4,4</sup>) [H<sup>6,4</sup>, H<sup>6,4</sup>]]}  $H^{4a}$ ,  ${}^{3}J_{4a,12a}$  10.5,  ${}^{3}J_{4a,4A}$  13.8,  ${}^{3}J_{4a,4B}$  3.8 Гц) [2.78 д.д.д (1H,  $H^{4a}$ ,  ${}^{3}J_{4a,12a}$  10.3,  ${}^{3}J_{4a,4A}$  13.7,  ${}^{3}J_{4a,4B}$  3.7 Гц)], 3.96–4.04 м (10H, CH<sub>2</sub>O, H<sup>12B</sup>)[CH<sub>2</sub>O, H<sup>12B</sup>], 4.07– 4.13 м (3H,  $H^{12A}$ )[ $H^{12A}$ ,  $H^{12a}$ ], 4.30 т (1H,  $H^{12A}$ , <sup>2</sup> $J_{12A,12B}$  10.6, <sup>3</sup> $J_{12A,12a}$  10.6  $\Gamma$ ц) [4.39 T (1H, H<sup>12A</sup>, <sup>2</sup> $J_{12A,12B}$  10.5, <sup>3</sup> $J_{12A,12a}$  10.5  $\Gamma$ ц], 4.48 д.T (1H, H<sup>12a</sup>, <sup>3</sup> $J_{12A,12B}$  10.6, <sup>3</sup> $J_{12a,12B}$  4.4, <sup>3</sup> $J_{12a,4a}$  10.5  $\Gamma$ ц). Спектр ЯМР <sup>13</sup>С (CDCl<sub>3</sub>), δ, м.д.: 20.26 [20.31] (С<sup>8</sup>), 22.00 [18.19] (CH<sub>3</sub>), 22.49 [22.53] (C<sup>7</sup>), 31.25 [33.33] (C<sup>4</sup>), 34.08 [34.13] (C<sup>9</sup>), 39.95 [40.97] (C<sup>6</sup>), 53.34 [52.91]  $(C^{4a})$ , 65.02 [65.06]  $(C^{12})$ , 65.59 [65.80]  $(OCH_2)$ , 66.01 [66.02] (OCH<sub>2</sub>), 68.86 [73.00] (C<sup>12a</sup>), 97.50 [98.50]  $(C^2)$ , 106.14 [106.18]  $(C^3)$ , 172.61 [172.60]  $(C^{10})$ , 208.00 [208.01] (C<sup>5</sup>). Macc-спектр, m/z: 315 [M + H]<sup>+</sup>. Найдено, %: С 57.29, Н 7.10. С<sub>15</sub>Н<sub>22</sub>О<sub>7</sub>. Вычислено, %: С 57.32, Н 7.05. М<sub>выч</sub> 314.33.

## БЛАГОДАРНОСТИ

Анализы выполнены на оборудовании ЦКП «Химия» УфИХ УФИЦ РАН г. Уфа.

### ФОНДОВАЯ ПОДДЕРЖКА

Работа выполнена по теме № АААА-А17-117011910022-5 госзадания и финансовой поддержке гранта Российского фонда фундаментальных исследований (проект № 17-43-020166-р а).

### КОНФЛИКТ ИНТЕРЕСОВ

Авторы заявляют об отсутствии конфликта интересов.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Халилова Ю.А., Спирихин Л.В., Салихов Ш.М., Валеев Ф.А. *ЖОрХ*. 2014, 50, 117. [Khalilova Yu.A., Spirikhin L.V., Salikhov Sh.M., Valeev F.A. *Russ. J. Org. Chem.* 2014, 50, 125.] doi 10.1134/ S1070428014010229
- 2. Тагиров А.Р., Файзуллина Л.Х., Салихов Ш.М., Валеев Ф.А. Бутлеровские сообщ. **2014**, *39*, 48.
- Файзуллина Л.Х., Халилова Я.А., Салихов Ш.М., Валеев Ф.А. *ЖОрХ*. 2018, 54, 598. [Faizullina L.Kh., Khalilova Y.A., Salikhov Sh.M., Valeev F.A. *Chem. Heterocycl. Compd.* 2018, 54, 598.] doi 10.1007/ s10593-018-2314-y
- Fraga B.M. Natural Product Rep. 1994, 11, 533. doi 10.1039/np9941100533
- Collins I. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1. 1999, 1377. doi 10.1039/A8081371
- Blay G., Cardona M.L., Garcia B., Pedro J.R. J. Org. Chem. 1991, 56, 6172. doi 10.1021/jo00021a040
- Blay G., Cardona M.L., Garcia B., Pedro J.R. *Tetrahedron*. **1989**, *45*, 5925. doi 10.1016/S0040-4020 (01)89119-5
- Patel R.M, Puranik V.G., Argade N.P. Org. Biomol. Chem. 2011, 9, 6312. doi 10.1039/C10B05709J
- Girard A., Greck Ch., Gene<sup>î</sup>t J.P. *Tetrahedron Lett.* 1998, 39, 4259. doi 10.1016/S0040-4039(98)00697-2
- Mehl F., Bombarda I., Vanthuyne N., Faure R., Gaydou E.M. *Food Chem.* 2010, *121*, 98. doi 10.1016/ j.foodchem.2009.12.010
- Negishi E., Kotora M. *Tetrahedron*. 1997, 53, 6707. doi 10.1016/S0040-4020(97)00199-3
- 12. Grieco P.A., Nishizawa M., Burke S.D., Marinovic N. J. Am. Chem. Soc. 1976, 98, 1612. doi 10.1021/ja00422a072
- Галимова Ю.С., Тагиров А.Р., Файзуллина Л.Х., Салихов Ш.М., Валеев Ф.А. *ЖОрХ*. 2017, 53, 377. [Galimova Yu.S., Tagirov A.R., Faizullina L.Kh., Salikhov Sh.M., Valeev F.A. *Rus. J. Org. Chem.* 2017, 53, 374.] doi 10.1134/S1070428017030113
- Borowitz I.J., Williams G.J., Gross L., Rapp R.D. J. Org. Chem. 1968, 33, 2013. doi 10.1021/jo01269a067

- Тагиров А.Р., Файзуллина Л.Х., Еникеева Д.Р., Галимова Ю.С., Салихов Ш.М., Валеев Ф.А. *ЖОрХ*.
   **2018**, *54*, 723. [Tagirov A.R., Faizullina L.Kh., Enikeeva D.R., Galimova Yu.S., Salikhov Sh.M., Valeev F.A. *Russ. J. Org. Chem.* **2018**, *54*, 723.] doi 10.1134/S1070428018050093
- 16. Вайсберг А., Прооскауэр Э., Риддик Д., Тупс Э. *Органические растворители*. М.: Наука. **1958**, 518.
- 17. Гордон А., Форд Р. *Спутник химика*. М.: Мир. **1976**, 541.
- Riddick J.A., Bunger W.B., Sakano T.K. The Techniques of Chemistry. Organic Solvents. Physical Properties and Methods of Purification. New York, Chichester, Brisbane, Toronto, Singapore: A Wiley – Interscience publication. 1986, 1325.

# Synthesis of Nonano-9-lacton Annelated with a δ-Lacton Cycle

L. Kh. Faizullina\*, A. R. Tagirov, Sh. M. Salikhov, and F. A. Valeev

Ufa Institute of Chemistry, Ufa Researcher Centre, RAS, 450054, Russia, Republic of Bashkortostan, Ufa, pr. Oktyabrya 69 \*e-mail: sinvmet@anrb.ru

Received April 30, 2019; revised October 16, 2019; accepted October 24, 2019

In order to of obtain annelated dilactones in Michael adducts of levoglucosenone and cyclohexanone the carbohydrate residue was modified into a  $\delta$ -lactone and its derivatives condensed with an octahydrochroman bicycle. Subsequent oxidative cleavage of the bridge in the octahydrochromanic fragment by PCC resulted in nonano-9-lactone, annelated at C<sup>6</sup>-C<sup>7</sup> positions with  $\delta$ -lactone and  $\delta$ -methyl lactol. It has been established that the presence of a carbonyl function in the carbohydrate residue prevents the rupture of the C–C bond.

Keywords: levoglucosenone, Michael adducts, acetals, ketals, lactones, dialactones, C-C bond oxidative breakdown