



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 5 \* № 6 \* 1979

УДК 547.915.5'371

## СИНТЕЗ ПРИРОДНЫХ 3-О-(1-АЛКЕНИЛ)ХОЛЕСТЕРИНОВ

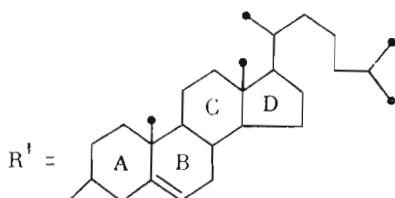
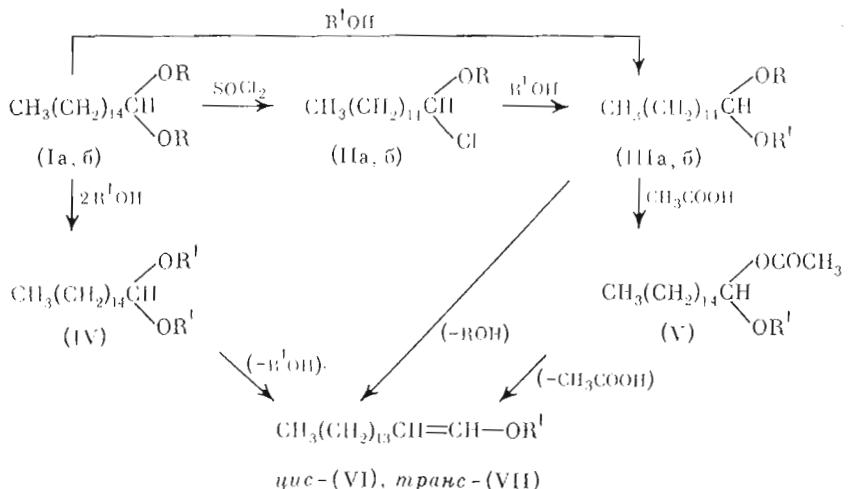
*Клыков В. Н., Михайлова И. Ю., Серебренникова Г. А.,  
Евстигнеева Р. П.*

*Московский институт тонкой химической технологии им. М. В. Ломоносова*

Описаны различные варианты получения природного *цис*-3-О-(1-гексадецинил)-холестерина и соответствующего *транс*-изомера на основе пиролитического разложения 3-О-(1-алкоксигексадецил)-, 3-О-(1-ацетоксигексадецил)холестеринов, и ди-холестерилацеталия пальмитинового альдегида.

До недавнего времени существовало представление, что холестерин присутствует в организме либо в свободном виде, либо в виде сложных эфиров высших жирных кислот. Однако в 70-е годы из сердечной мышцы животных выделены производные холестерина с простой эфирной связью — 3-О-алкил- и 3-О-(1-алкенил)холестерины [1, 2]. Данные о биологической роли и метаболизме этих соединений отсутствуют. Наличие доступных методов синтеза 3-О-(1-алкенил)холестеринов может обеспечить проведение биохимических исследований с данными субстратами.

Продолжая наши исследования [3, 4], мы изучили различные варианты получения природного *цис*-3-О-(1-гексадецинил)холестерина (VI) и соответствующего *транс*-изомера (VII) на основе превращения симметричных и несимметричных ацеталей, а также ацеталь-ацилалей [5, 6]. С этой целью нами синтезированы цесимметричные ацетали 3-О-(1-алкоксигексадецил)холестерины (III<sub>a</sub>, б) с этильной и  $\beta$ -метоксиэтильной группами (схема). Диалкилацетали пальмитинового альдегида (I<sub>a</sub>, б) действием хлористого тионила превращали в соответствующие  $\alpha$ -хлорэфиры (II<sub>a</sub>, б), которые без выделения вводили во взаимодействие с холестерином в присутствии пиридина. Выходы 3-О-(1-этоксигексадецил)холестерина (II<sub>a</sub>) и  $\beta$ -метоксиэтильного производного (II<sub>b</sub>) составили соответственно 65 и 93%. Кроме того, показана возможность получения ацеталей с помощью реакции переацетализации [7, 8] ди( $\beta$ -метоксиэтил)ацеталия пальмитинового альдегида (I<sub>b</sub>) холестерином в присутствии незначительных количеств (0,02% от холестерина) *n*-толуолсульфонилкислоты. Так, взаимодействие ацетала (I<sub>b</sub>) с 2 экв. холестерина при 120° приводит к симметричному ацеталю (IV) с высоким выходом, а с 1 экв. холестерина при 65° — к несимметричному ацеталю (II<sub>b</sub>) с выходом 62%. Структура полученных ацеталей подтверждена данными ИК- и ПМР-спектров. В ИК-спектрах всех ацеталей присутствует интенсивная полоса поглощения при 1130 см<sup>-1</sup> (валентное колебание О—С—О-связи). Ацетали, содержащие остаток холестерина (III<sub>a</sub>, б, IV), характеризуются, кроме того, интенсивным поглощением при 1050 см<sup>-1</sup> (O—C—O), а также при 845, 805 см<sup>-1</sup> (деформационные колебания C—H в тризамещенном алкене). В спектрах



ПМР ацеталей (IIIa, б, IV) обнаружены сигналы, отвечающие протонам при 5,30 ( $J$  3 Гц,  $\text{---C=CH---}$ , д), 4,60 [ $J$  5 Гц,  $-\text{CH(O---)}$ , т], 3,50 м.д. ( $\text{O---CH}_2$ ,  $\text{O---CH}_2\text{---}$ ,  $\text{O---CH}_3$ , м).

Переход от несимметричных ацеталей (IIIa, б) к *цикло*- и *транс*-3-О-(1-гексадеценил)холестеринам (VI, VII) осуществляли либо непосредственным пиролитическим расщеплением, либо предварительным переводом их в 3-О-(1-ацетоксигексадецил)холестерин (V) с пиролизом последнего. Элиминирование спиртов от ацеталей (IIIa, б, IV) проводили при 250° [4]. При этом было установлено, что в процессе пиролиза несимметричные ацетали (IIIa, б) проявляют склонность к образованию симметричных форм. Выход *цикло*- и *транс*-3-О-(1-гексадеценил)холестеринов (VI и VII) при пиролизе 3-О-[1-( $\beta$ -метоксиэтилоксигексадецил)]холестерина (IIIb) составил 61%, а при пиролизе симметричного ацетала (IV) — 66%. Соотношение *цикло*- и *транс*-изомеров приближается к 1:1. Ацетали (IIIa, б) взаимодействием с безводной уксусной кислотой превращали в 3-О-(1-ацетоксигексадецил)холестерин (V), который ввиду лабильности не выделяли, а подвергали пиролитическому разложению при 200°. Выход смеси изомеров (VI, VII) составил 55% в случае ацетала (IIIa) и 80% — в случае ацетала (IIIb). При этом содержание природной *цикло*-формы (VI) увеличилось до 67%. Из результатов пиролиза ацеталь-ацилала (V), полученного на основе ацеталей (IIIa, б), следует, что замена  $\beta$ -метоксиэтильного остатка на ацетоксигруппу проходит более избирательно, чем замена этоксильного. В связи с этим более целесообразно получать *цикло*-3-О-(1-алкенил)холестерин (VI) из ацетала (IIIb) через ацеталь-ацилал (V). При сравнении ИК-спектров *цикло*- (VI) и *транс*- (VII) изомеров алкениловых эфиров четко прослеживается интенсивная полоса деформационных

колебаний С—Н-связи ( $930 \text{ см}^{-1}$ ) в составе  $-\text{CH}=\text{CH}-\text{O}$ -группы у *транс*-изомера (VII), а также сдвиг полосы валентных колебаний С—О—С-связи:  $1100 \text{ см}^{-1}$  (*цик*-изомер),  $1160 \text{ см}^{-1}$  (*транс*-изомер) [3]. В спектре ПМР *цик*-изомера (VI) проявляются сигналы со сдвигами при  $5,87$  ( $J 6 \text{ Гц}$ ,  $-\text{CH}=\text{CH}-\text{O}-$ , д),  $5,27$  ( $J 3 \text{ Гц}$ , от протона при Сб кольца *B*, д),  $4,23$  ( $-\text{CH}=\overline{\text{CH}}-\text{O}-$ , м),  $3,33$  м.д. (Н-атом при С3 кольца *A*, м). В спектре ПМР *транс*-изомера (VII) сигналы тех же протонов проявляются соответственно при  $5,98$  ( $J 12 \text{ Гц}$ , д),  $5,23$  ( $J 3 \text{ Гц}$ , д),  $4,77$  (м),  $3,33$  м.д. (м). Кривые ДОВ *цик*(VI)- и *транс*(VII)-изомеров имеют плавный характер и располагаются соответственно в положительной и отрицательной областях. Строение *цик*- и *транс*-3-О-(1-гексадецинил)холестеринов (VI и VII) подтверждено данными масс-спектрометрии с десорбией электрическим полем. В масс-спектрах обоих изомеров интенсивности молекулярных ионов ( $m/e$  608,6) максимальны.

### Экспериментальная часть

ИК-спектры сняты в пленке на спектрофотометре Perkin-Elmer 257 (Англия). Спектры ПМР записаны на импульсном Фурье-спектрометре Bruker WP-60 в дейтерохлороформе, внутренний стандарт гексаметилдисилоксан. Условные обозначения: д — дублет, т — триплет, м — мультиплет. Данные ДОВ получены на фотоэлектрических спектрополяризметрах СПУ-М и Perkin-Elmer 241-МС в хлороформе ( $c 1$ ) при  $20^\circ$ . Масс-спектры записаны на приборе Varian MAT 731 (США) с компьютерной системой обработки данных SS100 MS. Данные элементного анализа удовлетворительно соответствуют расчетным. ТСХ осуществляли на окиси алюминия (A), смесь Reanal (BHP) и Woelm (ФРГ), объемное отношение 1 : 1; на пластинках Silufol (ЧССР) (B), в смеси петролейный эфир — эфир (в указанных отношениях). Колоночная хроматография проводилась на окиси алюминия (акт. II, Reanal, BHP).

*Ди(β-метоксиэтил)ацеталь пальмитиного альдегида (Iб).* Смесь 13 г пальмитинового альдегида [9], 150 мл β-метоксиэтанола и каталитического количества *n*-толуолсульфокислоты нагревали 1,5 ч с одновременной отгонкой  $2/3$  β-метоксиэтанола в вакууме (100 мм рт. ст.,  $90^\circ$ ). Реакционную смесь растворяли в 300 мл эфира, эфирный раствор фильтровали через слой окиси алюминия, промывали адсорбент эфиром (100 мл). Растворитель и β-метоксиэтанол удаляли в вакууме, остаток высушивали в вакууме (0,7 мм рт. ст.,  $80^\circ$ ). Выход 19,5 г (96%).  $n_{D}^{20} 1,4452$ ;  $d_4^{20} 0,8991$ .  $R_f$ , 0,29 (A), (4 : 1); 0,20 (B), (2 : 1).

*3-O-(1-Этоксигексадецил)холестерин (IIIa).* К раствору 5 г диэтилацетала пальмитинового альдегида (Ia) [10] в 40 мл безводного бензола прибавляли 5 мл хлористого тионила, выдерживали 20 ч при  $20^\circ$ . Растворитель и избыток реагента удаляли в вакууме (10 мм рт. ст.,  $45^\circ$ ), образовавшийся в реакции этилхлорсульфит отгоняли в вакууме (0,5 мм рт. ст.,  $45^\circ$ ). К остатку прибавляли раствор 6,15 г холестерина и 3,5 мл пиридина в 120 мл безводного бензола, перемешивали 1 ч при  $45^\circ$ . Реакционную смесь разбавляли эфиром (300 мл) и фильтровали через слой окиси алюминия, промывали адсорбент эфиром (100 мл). Растворитель удаляли в вакууме, остаток хроматографировали на колонке, вещество элюировали смесью петролейный эфир — эфир (25 : 1). Выход 6,8 г (65%), т. пл. 51–51,5°.  $R_f$ , 0,53 (B), (12 : 1). ДОВ [ $\alpha$ ], град ( $\lambda$ , нм):  $-17,8$  (589),  $-32,4$  (467),  $-41$  (427,5),  $-50$  (397),  $-59,4$  (373),  $-69$  (354),  $-82$  (336,5),  $-100,2$  (316,5);  $-137,4$  (289).

*3-O-[1-(β-Метоксиэтил)оксигексадецил]холестерин (IIIб). а)* К раствору 2 г ди(β-метоксиэтил)ацетала (Iб) в 20 мл безводного бензола прибавляли 2 мл хлористого тионила, нагревали 2 ч при  $50^\circ$ . Бензол и избыток реагента удаляли в вакууме (10 мм рт. ст.,  $45^\circ$ ), образовавшийся в реакции β-метоксиэтилхлорсульфит отгоняли в вакууме (0,4 мм рт. ст.,

50°). К остатку прибавляли раствор 2,1 г холестерина и 1,6 мл пиридина в 40 мл безводного бензола, перемешивали 1 ч при 50°. Выделение вещества проводили в условиях, аналогичных для получения соединения (IIIa), вещество элюировали смесью петролейный эфир – эфир (11 : 1). Выход 3,4 г (93%).  $n_D^{18}$  1,4918.  $R_f$  0,19 (A), (20 : 1); 0,42 (B), (3 : 1). ДОВ [α], град ( $\lambda$ , нм): –16,6 (589), –33,2 (467), –42,6 (427,5), –52,6 (397), –63,6 (373), –73,8 (354), –87,8 (336,5).

б) Смесь 2 г холестерила, 2,52 г ди(β-метоксиэтил)ацетала (Ib) и раствора 0,5 мл *n*-толуолсульфокислоты в 0,5 мл хлороформа нагревали в вакууме (100 мм рт. ст.) 2 ч при 60–65°. Реакционную смесь хроматографировали на колонке, элюируя ацеталь (IV) смесью петролейный эфир – эфир (40 : 1), выход 0,18 г (7%). Ацеталь (IIIb) элюировали смесью петролейного эфира и эфира (18 : 1). Выход 2,22 г (62%).

*Дихолестерилацеталь пальмитинового альдегида (IV)*. Смесь 2 г холестерила, 1,26 г ди(β-метоксиэтил)ацетала (Ib) и раствора 0,5 мл *n*-толуолсульфокислоты в 0,5 мл хлороформа нагревали в вакууме (50 мм рт. ст., 120°) до прекращения выделения β-метоксиэтанола (около 30 мин). Реакционную массу хроматографировали на колонке, вещество элюировали смесью петролейный эфир – эфир (40 : 1). Выход 2,1 г (81%).  $n_D^{20}$  1,4948.  $R_f$  0,48 (B), (15 : 1). ДОВ [α], град ( $\lambda$ , нм): –26,3 (589), –27,7 (576,9), –31,5 (546), –55,5 (435,8), –66,6 (407,7), –90,2 (366,3), –119,8 (334,1), –149,5 (312,5).

*Цис-(VI), транс-(VII)-3-O-(1-Гексадеценил)холестерин.* а) Смесь 2,36 г 3-O-(1-этоксигексадецил)холестерина (IIIa), 75 мл ледяной уксусной кислоты и 4 мл уксусного ангидрида нагревали 45 мин с одновременной отгонкой реагентов в вакууме (80 мм рт. ст., 75°), остаток уксусного ангидрида удаляли в вакууме (10 мм рт. ст.). Полученную реакционную смесь нагревали в вакууме (0,5 мм рт. ст., 200°) 15 мин, продукты пиролиза хроматографировали на колонке. Сначала элюировали петролейным эфиром остаток не отогнавшегося при пиролизе 1-гексадеценилэтилового эфира (смесь цис- и транс-изомеров), затем тем же растворителем последовательно элюировали цис- и транс-изомеры 3-O-(1-гексадеценил)холестерина. Суммарный выход цис-(VI) и транс(VII)-изомеров 1,197 г (55%). Соотношение цис-транс-изомеров 61,2 : 38,8.

цис-Изомер (VI), выход 0,731 г, т. пл. 33–34°.  $R_f$  0,37 (A), петролейный эфир; 0,41 (B), (100 : 1). ДОВ [α], град, ( $\lambda$ , нм): +2 (589), +4,4 (467), +7,2 (427,5), +10 (397), +16,6 (373), +22,6 (354), +31,2 (336,5). ИК ( $\nu$ , см<sup>–1</sup>): 1670, 1265, 1130, 1100, 1030, 965, 920, 845, 805. ПМР ( $\delta$ , м.д.): 3,33 (–O–CH<sub>2</sub>–, м), 4,23 (–CH=CH–O, м), 5,27 ( $J$  3 Гц,  $\text{C}=\text{CH}$ –, д), 5,87 ( $J$  6 Гц, –CH=CH–O, д). Масс-спектр,  $m/e$ : 608,5 ( $M^+$ ) (100%).

транс-Изомер (VII), выход 0,466 г, т. пл. 27–28°.  $R_f$  0,23 (A), петролейный эфир; 0,31 (B), (100 : 1). ДОВ [α], град ( $\lambda$ , нм): –16,4 (589), –27,6 (467), –34,8 (427,5), –42,4 (397), –49,4 (373), –56,6 (354), –76 (336,5). ИК ( $\nu$ , см<sup>–1</sup>): 1680, 1660, 1260, 1190, 1160, 1030, 930, 845, 805.

ПМР ( $\delta$ , м. д.): 3,33 (–O–CH<sub>2</sub>–, м), 4,77 (–CH=CH–O, м), 5,23 ( $J$  3 Гц,  $\text{C}=\text{CH}$ –, д), 5,98 ( $J$  12 Гц, –CH=CH–O, д). Масс-спектр,  $m/e$ : 608,5 ( $M^+$ ) (100%).

б) Смесь 0,43 г 3-O-[1-(β-метоксиэтилоксигексадецил)]холестерина (IIIb), 25 мл ледяной уксусной кислоты и 1 мл уксусного ангидрида нагревали 45 мин с одновременной отгонкой уксусной кислоты в вакууме (80 мм рт. ст., 75°), остаток уксусного ангидрида удаляли в вакууме (10 мм рт. ст.). Пиролиз полученной реакционной массы и разделение цис- и транс-изомеров 3-O-(1-гексадеценил)холестерина проводили в условиях,

изложенных в способе «а». Выход смеси *цис*-(VI) и *транс*-(VII)-изомеров 0,307 г (80,2%). Соотношение *цис*-*транс*-изомеров 66,8 : 33,2.

в) 0,6185 г 3-O-[1-(β-метоксиэтилолексигексадецил)]холестерина (IIIб) нагревали 10 мин в вакууме (10 мм рт. ст.) в токе азота при 250°. Реакционную массу хроматографировали на колонке, вещество элюировали петролейным эфиром. Выход *цис*-(VI) и *транс*-(VII)-изомеров 0,3346 г (61,2%). Соотношение *цис*-*транс*-изомеров 57,6 : 42,4.

При нагревании 2,22 г соединения (IIIб) в вакууме (10 мм рт. ст.) при 250° в течение 18 мин выход смеси *цис*-(VI) и *транс*-(VII)-изомеров составил 1,0377 г (53,2%). Соотношение *цис*-*транс*-изомеров 50,4 : 49,6.

г) 2,1 г дихолестерилацетала (IV) нагревали 1 ч в вакууме (10 мм рт. ст.) при 230°. Реакционную массу хроматографировали на колонке, вещество элюировали петролейным эфиром.

Выход смеси *цис*-(VI) и *транс*-(VII)-изомеров 0,8478 г (66%). Соотношение *цис*-*транс*-изомеров 54 : 46. Непрореагировавший исходный ацеталь (IV) элюировали смесью петролейного эфира и эфира (30 : 1), выход 0,3879 г (18%).

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Funasaki H., Gilbertson G. R. (1968) J. Lipid Res., **9**, 766–775.
2. Gilbertson G. R., Garlich H. H., Gelman R. A. (1970) J. Lipid Res., **11**, 201–208.
3. Багатурова Е. М., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. (1974) Ж. орган. химии, **10**, 975–978.
4. Багатурова Е. М., Башникова Г. Е., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. (1975) Ж. орган. химии, **11**, 965–969.
5. Чебышев А. В., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. (1977) Ж. орган. химии, **13**, 703–709.
6. Чебышев А. В., Ушаков А. С., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. (1978) Ж. орган. химии, **14**, 496–500.
7. Piantadosi C., Anderson C. E., Brecht E. A., Varbro C. L. (1958) J. Amer. Chem. Soc., **80**, 6613–6617.
8. Grewe R., Struve A. (1963) Chem. Ber., **96**, 2819–2821.
9. Mahadevan V., Phillips F., Lundberg W. O. (1966) Lipids, **1**, 183–187.
10. Mahadevan V. (1964) J. Amer. Oil Chem. Soc., **41**, 520–523.

Поступила в редакцию  
30.XI.1978

#### SYNTHESIS OF NATURAL 3-O-(1-ALKENYL)CHOLESTEROLS

KLYKOV V. N., MIKHAILOVA I. Yu., SEREBRENNIKOVA G. A.,  
EVSTIGNEEVA R. P.

M. V. Lomonosov Institute of Fine Chemical Technology, Moscow

Various ways of the synthesis of natural *cis*-3-O(1-hexadecenyl)cholesterol and corresponding *trans*-isomer by pyrolytic splitting of 3-O-(1-alkoxyhexadecyl)-, 3-O-(1-*α*-ethoxyhexadecyl)cholesterols, and dicolesterolacetal of palmitic aldehyde were described.