



УДК 612.391.81.35

СТЕРИЛЦЕЛЛОЗОЛЬВЫ – РЕГУЛЯТОРЫ МЕТАБОЛИЗМА ХОЛЕСТЕРИНА В ИЗОЛИРОВАННЫХ ГЕПАТОЦИТАХ КРОЛИКА

© 1996 г. А. В. Малюгин, А. Я. Штейншнейдер, В. А. Косых,
К. Алки*, Ю. Лафонт*, А. Ю. Мишарин[#]

Институт экспериментальной кардиологии, КНЦ РАМН, 121552, Москва, 3-я Черепковская ул., 15а;

*Лаборатория транспорта липидов (INSERM-U130), Марсель, Франция

Поступила в редакцию 05.12.95 г.

Синтезированы 3β -(2-гидроксиэтокси)холест-5-ен, 3β -(2-гидроксиэтокси)холест-5-ен-7-он, 3β -(2-гидроксиэтокси)- 7β -гидроксихолест-5-ен, 3β -(2-гидроксиэтокси)- $5\alpha,6\alpha$ -эпоксихолестан, 3β -(2-гидроксиэтокси)- $5\alpha,6\beta$ -дигидроксихолестан, которые ингибировали биосинтез холестерина в культуре гепатоцитов кролика (ID_{50} $5.5(\pm 0.7) \times 10^{-8}$ – $1.3(\pm 0.2) \times 10^{-5}$ М). Подавление биосинтеза холестерина в клетке под воздействием указанных соединений сопровождалось заметным ингибированием биосинтеза белка.

Ключевые слова: синтетические стерины, оксистеролы, биосинтез холестерина, первичная культура гепатоцитов кролика.

Биологическая активность продуктов автоокисления холестерина неоднократно обсуждалась в монографиях и обзора [1–4]. Такие соединения, как α - и β - $5,6$ -эпоксихолестаны, 7-кетохолестерин, 7α - и 7β -гидроксихолестерины, $3\beta,5\alpha,6\beta$ -холестантиол, 25- и 26-гидроксихолестерины, являются ингибиторами биосинтеза холестерина в культуре клеток. Для них характерны также цитотоксичность и ингибирование биосинтеза белка [1, 2, 5, 6]. Известно, что сильное ингибирование синтеза белка 7β -гидроксихолестерином в клетках гепатобластомы, независимое от влияния на синтез холестерина, обеспечивает противоопухолевую активность этого соединения [7, 8]. Не исключено, что цитотокическое действие стеринов, имеющих кислородсодержащий заместитель в кольце В, в значительной степени обусловлено продуктами их метаболической трансформации в 4-холестен-3-он, 3,6-холестадион, 3,7-холестадион и родственные соединения, содержащие кетогруппу в положении 3, цитотокический эффект которых значительно превосходит эффект основных продуктов автоокисления холестерина [1, 7, 9].

В предыдущем сообщении [10] мы показали, что 3β -(2-гидроксиэтокси)холест-5-ен (I) в противоположность холестерину ингибирует биосинтез холестерина в культуре гепатоцитов кролика. Полагая, что биологическая активность 3β -(2-гидроксиэтокси)-замещенных стеринов в клетках печени зависит от особенностей их метаболизма (в частности, от невозможности превращения в 3-кетопроизводные), в данной работе мы синте-

зировали 3β -(2-гидроксиэтокси)-замещенные аналоги основных продуктов автоокисления холестерина и исследовали их влияние на биосинтез холестерина в гепатоцитах кролика. Поскольку 3β -(2-гидроксиэтокси)-замещенные стерины формально являются простыми моноэфирами этиленгликоля, для которых широко используется тривиальное название “целлозольвы”, для стерилловых простых эфиров этиленгликоля использовано название “стерилцеллозольвы”.

Для получения стерилцеллозольвов (IV)–(VII) из соединения (I) использованы известные синтетические пути превращения холестерина в соответствующие 3β -стерины с кислородсодержащими заместителями в кольце В [11–13].

При аллильном окислении ацетата (II) бихроматом натрия в смеси уксусной кислоты и уксусного ангидрида (40°C , 48 ч) выход кетона (III) был ниже (42%), чем при окислении в тех же условиях холестерилацетата (~70%). Кетостерол (IV) был получен щелочным гидролизом ацетата (III).

Восстановление ацетата (III) алюмогидридом лития проводили в кипящем эфире или тетрагидрофуране. ^1H -ЯМР-спектроскопия неочищенной реакционной смеси показала наличие двух продуктов восстановления. В спектре основного продукта сигнал H-6 представлял собой дублет дублетов при 5.28 м. д. ($J_{4,6} = J_{6,7\alpha} = 2.13$ Гц), что характерно для 7β -гидроксистеринов; в спектре минорного продукта – дублет дублетов при 5.65 м. д. ($J_{4,6} = 2.13$ Гц, $J_{6,7\beta} = 5.60$ Гц). Как значение химического сдвига H-6, так и значения констант КССВ практически полностью совпадали с теми же характеристиками

[#] Автор для переписки.

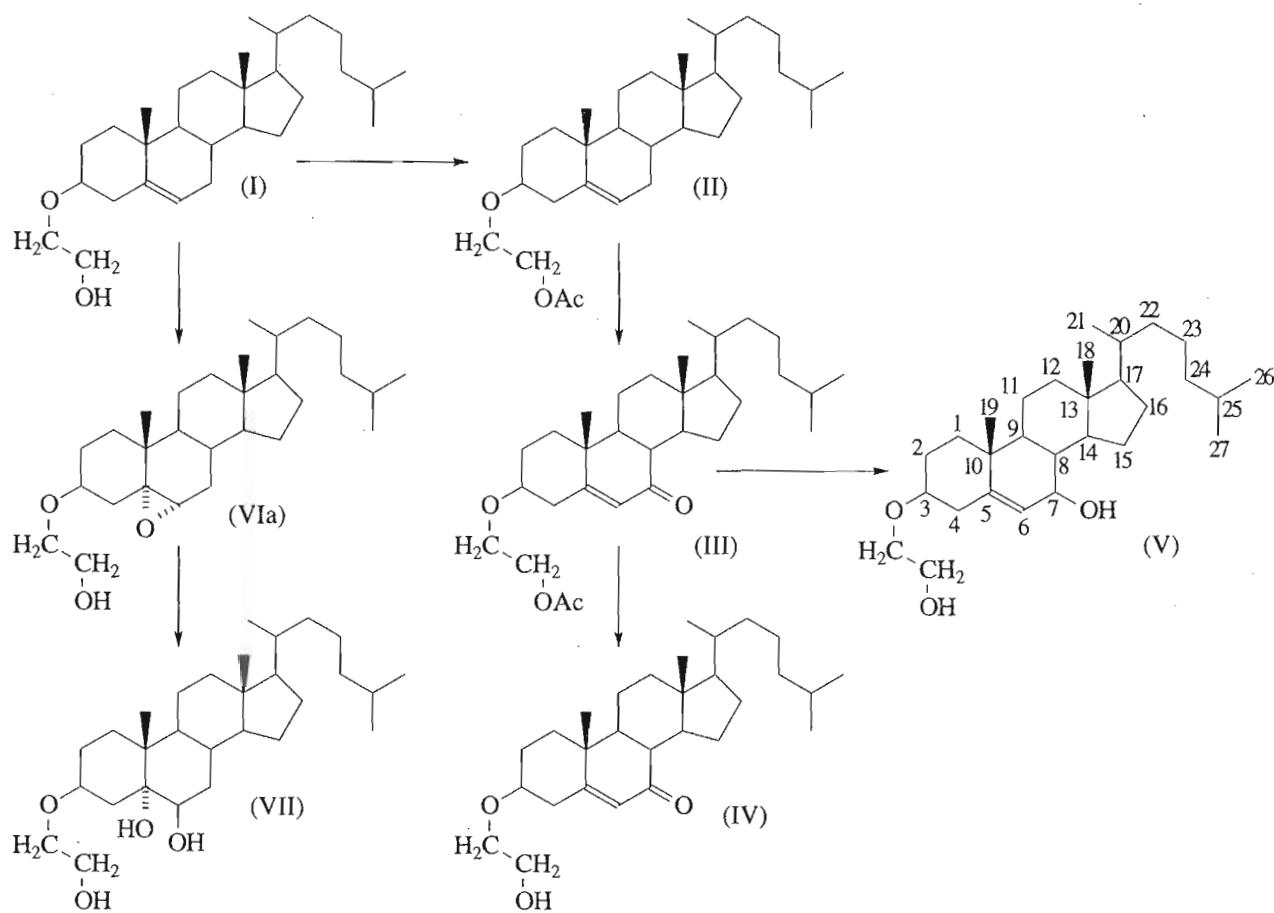


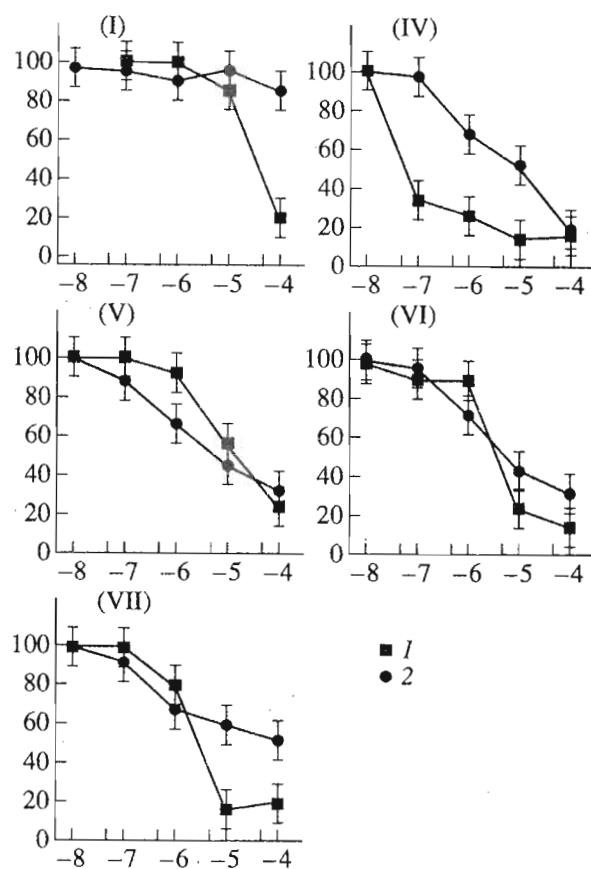
Схема.

для 7α - и 7β -гидроксихолестеринов, ранее полученных стереоспецифическим восстановлением ацетата 7 -кетохолестерина с последующим дезацетилированием [14]. Чистый 7β -изомер (V) был выделен двукратной перекристаллизацией с выходом 76%.

Окисление холестерилацеллозольва (I) *m*-хлорнадбензойной кислотой дало смесь 5,6-эпоксидов (VI) с выходом 95%. В ^1H -ЯМР-спектре выделенной смеси присутствовали дублеты 2.88 м. д. ($J_{6\beta,7\beta} = 4.5$ Гц) и 3.04 м. д. ($J_{6\alpha,7\beta} = 2.7$ Гц); соотношение интенсивностей сигналов 89 : 11. ЯМР-спектры эпимерных 5,6-эпоксихолестанов детально изучены [15]. Большее значение константы КССВ свидетельствует об α -конфигурации главного продукта. В отличие от эпимерных $5\alpha,6\alpha$ - и $5\beta,6\beta$ -эпоксихолестанов продукты окисления холестерилацеллозольва (I) *m*-хлорнадбензойной кислотой не разделялись кристаллизацией. Разделение изомеров методом ВЭЖХ со спектрофотометрическим детектором было затруднительным в связи с низким поглощением эпоксидов при 209 нм. Высокоэффективная тонкослойная хроматография продуктов в хлороформе (при трех прогонах растворителя) дала удовлетворительное разделение. Для

получения аналитического образца 3β -(2-гидроксиэтокси)- $5\alpha,6\alpha$ -эпоксихолестана (VIa) смесь эпоксидов хроматографировали на колонке (1 × 60 см) с силикагелем в хлороформе. Разделение не было полным, однако из 150 мг смеси было выделено 70 мг α -эпоксида, не содержащего β -эпимера.

При окислении холестерина надмуравьиной кислотой [12], как известно, образуется $3\beta,5\alpha,6\beta$ -холестантриол; промежуточно образующийся $5\alpha,6\alpha$ -эпоксихолестан быстро гидролизуется в водной муравьиной кислоте. Однако при обработке холестерилацеллозольва (I) надмуравьиной кислотой в тех же условиях главным продуктом был эпоксид (VIa). Смесь $5\alpha,6\alpha$ - и $5\beta,6\beta$ -эпоксидов (соотношение 86 : 14, по данным ^1H -ЯМР) была выделена из реакционной смеси с выходом 78%. Оксиранный цикл соединения (VI) был устойчив в водной муравьиной кислоте. α -Эпоксид (VIa) гидролизовали хлорной кислотой в водном диоксане, что, естественно, приводило к *транс*-раскрытию оксиранового цикла. Сигнал H-6 (3.52 м. д., тринплет, уширенный взаимодействием с гидроксильной группой, $J_{6,7} = J_{6,7''} = 2.7$ Гц) в спектре продукта (VII) близок к сигналу H-6 α в спектре $3\beta,5\alpha,6\beta$ -



Влияние стерилцеллозользов (I), (IV)–(VII) на скорость биосинтеза холестерина (1) и белка (2) в первичной культуре гепатоцитов кролика. По оси ординат – включение радиоактивности (% от контроля), по оси абсцисс – логарифм концентрации соответствующего стерола [M] (представлены средние значения $M \pm S.E.$ ($n = 3$)). Контрольные значения (100%, в отсутствие соединений) составляли: для синтеза холестерина – 428100 расп./мин мг клеточного белка), для синтеза белка – 618000 расп./мин мг клеточного белка).

холестантриола (3.51 м. д., уширенный триплет, $J_{6\alpha,7} = J_{6\alpha,7''} = 2.7$ Гц), но не к сигналу $H-6\beta$ в спектре $3\beta,5\alpha,6\alpha$ -холестантриола, синтезированного по [16] (3.63 м. д., дублет дублетов, уширенный взаимо-

Ингибиование биосинтеза холестерина в гепатоцитах кролика соединениями (I), (IV)–(VII) при 3-часовой преинкубации

Соединение	ID_{50}, M
(I)	$3.4 (\pm 0.7) \times 10^{-5}*$
(IV)	$5.5 (\pm 0.7) \times 10^{-8}$
(V)	$1.3 (\pm 0.2) \times 10^{-5}$
(VI)	$4.5 (\pm 0.7) \times 10^{-6}$
(VII)	$2.8 (\pm 0.4) \times 10^{-6}$

* Значение получено при 24-часовой инкубации клеток с соединением (I).

действием с гидроксильной группой, $J_{6\beta,7\alpha} = 8.7$ Гц, $J_{6\beta,7\beta} = 2.7$ Гц); химический сдвиг $19-\text{CH}_3$ -группы триола (VII) (1.168 м. д.) характерен для стеринов с 6β -кислородсодержащим заместителем [17].

Спектры ^{13}C -ЯМР и масс-спектры стерилцеллозользов будут опубликованы в отдельном сообщении.

Полагая, что биологическая активность стерилцеллозользов (I), (IV)–(VII) зависит как от заместителей в стериновом цикле, так и от наличия 3β -(2-гидроксиэтокси)-фрагмента, мы исследовали влияние соединений (I), (IV)–(VII) на скорости биосинтеза холестерина и общего белка в первичной культуре гепатоцитов кролика. Поскольку гепатоциты являются высокодифференцированной культурой, синтезирующей в основном экскретируемые белки, скорость синтеза белка из меченых аминокислот служит характеристической функционирования клеток в культуре.

В отличие от холестерилцеллозольва (I), не влияющего на скорость синтеза холестерина при 3-часовой преинкубации [10], соединения (IV)–(VII) оказались эффективными ингибиторами биосинтеза холестерина из [^{14}C]ацетата при краткосрочной (3 ч) и 24-часовой преинкубации с клетками (см. рисунок и таблицу). Ингибиция зависела от концентрации исследуемых соединений в инкубационной среде (см. рисунок). Значения ID_{50} (концентрации, вызывающие 50% ингибицию) приведены в таблице.

Ни одно из соединений (I), (IV)–(VII) не снижало жизнеспособности клеток в условиях эксперимента, однако было замечено подавление синтеза общего клеточного белка (см. рисунок). 3β -(2-Гидроксиэтокси)холест-5-ен (I), а также некоторые его производные ингибировали секрецию аполипопротеинов В и Е в изолированных гепатоцитах нормальных и гиперхолестеринемических кроликов [18, 19].

Полученные данные свидетельствуют, что новые стерилцеллозользы (I), (IV)–(VII) обладают значительной способностью подавлять синтез холестерина в клетках печени и могут рассматриваться как эффективные ингибиторы биосинтеза холестерина.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

^1H -ЯМР-спектры записаны на приборе Bruker WM 500 в дейтерохлороформе. В качестве внутреннего стандарта использовался сигнал CHCl_3 в CDCl_3 (δ . 7.24 от Me_4Si). Приведены значения химических сдвигов (δ , м. д.) и констант косвенного спин-спинового взаимодействия (J , Гц). УФ-спектры записаны на приборе Yanaco UO 2000 в этаноле. Хроматографические методы, методы культивирования гепатоцитов кролика, измерение скорости биосинтеза холестерина в культуре гепатоцитов и

синтез 3β -(2-гидроксиэтокси)холест-5-ена (I) описаны в предыдущем сообщении [10].

3β -(2-Ацетоксиэтокси)холест-5-ен (II). К раствору 1.30 г (3.0 ммоль) соединения (I) в 10 мл абс. пиридина прибавляли 5 мл уксусного ангидрида, смесь перемешивали 2 ч при комнатной температуре, затем охлаждали до 0°C, прибавляли 10 мл абс. этанола, перемешивали 1 ч при комнатной температуре, упаривали в вакууме, остаток растворяли в 50 мл бензола, бензольный раствор последовательно промывали 20 мл воды, 20 мл насыщенного раствора NaHCO_3 , 20 мл 5% HCl, 20 мл насыщенного раствора NaHCO_3 , 20 мл воды, упаривали, продукт в виде бесцветной пленки сушили в вакууме. Выход 1.32 г (3.0 ммоль, количественный). ^1H -ЯМР-спектр: 0.666 (с, 3Н, CH_3 -18); 0.850 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.855 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.907 (д, 3Н, J 6.6, CH_3 -21); 0.991 (с, 3Н, CH_3 -19); 2.071 (с, 3Н, CH_3COO); 3.174 (м, 1Н, Н-3); 3.663 (м, 2Н, CH_2OC); 4.188 (м, 2Н, COOCH_2); 5.338 (м, 1Н, Н-6).

3β -(2-Ацетоксиэтокси)холест-5-ен-7-он (III). Смесь 1.32 г (3.0 ммоль) соединения (II), 2 г $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, 5 мл ледяной уксусной кислоты, 5 мл уксусного ангидрида перемешивали 48 ч при 40°C, прибавляли насыщенный раствор NaHCO_3 до прекращения выделения газа, экстрагировали хлороформом (5×50 мл), хлороформный экстракт сушили, упаривали. Остаток растворяли в 30 мл этилацетата, кипятили 5 мин с активированным углем, упаривали, хроматографировали на колонке (2.5×18 см) с силикагелем L 40/100 (Chemapol) в системе гексан–ацетон (5 : 1) с последующей очисткой препаративной ТСХ на пластинке PSC Kieselgel F-254 (Merck) в той же системе. Выход хроматографически гомогенного продукта (III) составил 0.61 г (42%). Т. пл. 84–86°C (из смеси метанол–ацетон). ^1H -ЯМР-спектр: 0.670 (с, 3Н, CH_3 -18); 0.849 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.854 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.910 (д, 3Н, J 6.6, CH_3 -21); 1.179 (с, 3Н, CH_3 -19); 2.076 (с, 3Н, CH_3COO); 3.307 (м, 1Н, Н-3); 3.683 (м, 2Н, CH_2OC); 4.198 (м, 2Н, COOCH_2); 5.679 (с, 1Н, Н-6).

3β -(2-Гидроксиэтокси)холест-5-ен-7-он (IV). Смесь 200 мг (0.41 ммоль) соединения (III), 5 мл диоксана, 5 мл метанола и 5 мл 2 н. водного NaOH перемешивали 30 мин, прибавляли 15 мл воды, нейтрализовали 5% HCl, экстрагировали эфиром (3×30 мл), сушили, упаривали. Продукт кристаллизуется при стоянии. Найдено (%): C 78.35; H 10.70. Вычислено для $\text{C}_{29}\text{H}_{48}\text{O}_3$ (%): C 78.38; H 10.81. Выход 147 мг (0.33 ммоль, 80%). Т. пл. 121–123°C (из смеси ацетон–гексан). УФ-спектр: λ_{\max} 247 нм (ϵ 8900, в этаноле). ^1H -ЯМР-спектр: 0.671 (с, 3Н, CH_3 -18); 0.849 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.853 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.910 (д, 3Н, J 6.6, CH_3 -21); 1.182 (с, 3Н, CH_3 -19); 3.327 (м, 1Н, Н-3);

3.596 (м, 2Н, CH_2OC); 3.724 (м, 2Н, HOCH_2); 5.681 (с, 1Н, Н-6).

3β -(2-Гидроксиэтокси)- 7β -гидроксихолест-5-ен (V). К суспензии 150 мг алюмогидрида лития в 10 мл диэтилового эфира прибавляли раствор 200 мг (0.41 ммоль) соединения (III) в 4 мл абс. эфира. Смесь перемешивали 2 ч при комнатной температуре, затем кипятили 4 ч, охлаждали, избыток алюмогидрида разлагали водой, продукт экстрагировали эфиром, упаривали, остаток дважды перекристаллизовывали из ацетона. Найдено (%): C 77.90; H 11.10. Вычислено для $\text{C}_{29}\text{H}_{50}\text{O}_3$ (%): C 78.03; H 11.21. Выход 138 мг (0.31 ммоль, 76%). Т. пл. 160°C (из ацетона). ^1H -ЯМР-спектр: 0.669 (с, 3Н, CH_3 -18); 0.854 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.860 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.910 (д, 3Н, J 6.6, CH_3 -21); 1.050 (с, 3Н, CH_3 -19); 2.220 (м, 1Н, Н-4'); 2.421 (м, 1Н, Н-4''); 3.325 (м, 1Н, Н-3); 3.590 (м, 2Н, CH_2OC); 3.712 (м, 2Н, HOCH_2); 3.830 (дд, $J_{6,7}$ 2.13, 1Н, Н-7); 5.288 (т, $J_{6,7}$ 2.13, $J_{6,4''}$ 2.13, 1Н, Н-6).

3β -(2-Гидроксиэтокси)- $5\alpha,6\alpha$ -эпоксихолестан (VIa). К раствору 430 мг (1.0 ммоль) соединения (I) в 4 мл хлороформа при охлаждении прибавляли 300 мг *μ*-хлорнадбензойной кислоты, смесь выдерживали 15 мин при комнатной температуре, разбавляли 15 мл хлороформа. Хлороформный раствор последовательно промывали насыщенными растворами Na_2SO_3 , NaHCO_3 , водой, сушили Na_2SO_4 , упаривали, остаток кристаллизовывали из смеси ацетон–вода (85 : 15). Продукт, по данным ЯМР, представлял собой смесь α - и β -эпоксидов в соотношении 89 : 11. Выход смеси изомеров (VI) составил 430 мг (0.95 ммоль, 95%). Для выделения α -эпоксида (VIa) 150 мг смеси хроматографировали на колонке (1.0 × 60 см) с силикагелем L 40/100 (Chemapol) в хлороформе. Выделено 70 мг хроматографически гомогенного α -эпоксида (VIa) с т. пл. 86°C (ацетон–вода, 4 : 1). Найдено (%): C 78.00; H 11.19. Вычислено для $\text{C}_{29}\text{H}_{50}\text{O}_3$ (%): C 78.03; H 11.21. ^1H -ЯМР-спектр: 0.592 (с, 3Н, CH_3 -18); 0.839 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.844 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.871 (д, 3Н, J 6.6, CH_3 -21); 1.038 (с, 3Н, CH_3 -19); 2.880 (д, 1Н, $J_{6,7}$ 4.5, Н-6); 3.542 (м, COCH_2); 3.549 (м, 1Н, Н-3); 3.679 (ш. т, 2Н, HOCH_2).

3β -(2-Гидроксиэтокси)- $5\alpha,6\beta$ -дигидроксихолестан (VII). К раствору 450 мг (1.0 ммоль) смеси α - и β -эпоксидов (VI) в 9 мл диоксана прибавляли 500 мкл воды и 500 мкл конц. хлорной кислоты, смесь перемешивали 6 ч, нейтрализовали насыщенным раствором NaHCO_3 , экстрагировали хлороформом (5×20 мл), хлороформный раствор промывали насыщенным раствором Na_2SO_4 , сушили, упаривали, остаток кристаллизовали из смеси ацетон–вода, затем из смеси ацетон–гексан. Найдено (%): C 74.82; H 11.18. Вычислено для $\text{C}_{29}\text{H}_{52}\text{O}_4$ (%): C 75.00; H 11.21. Выход 380 мг (0.82 ммоль, 82%). Т. пл. 178°C (из смеси ацетон–

гексан). ^1H -ЯМР-спектр: 0.666 (с, 3Н, CH_3 -18); 0.847 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.852 (д, 3Н, J 6.6, CH_3C -25); 0.892 (д, 3Н, J 6.6, CH_3 -21); 1.168 (с, 3Н, CH_3 -19); 3.525 (т, J 6.7, 2Н, HOCH_2); 3.350–3.500 (м, 4Н, Н3, Н6, COCH_2).

Уровень биосинтеза белка в первичной культуре гепатоцитов кролика измеряли по методу [20]. Гепатоциты инкубировали с исследуемыми соединениями, как описано ранее [10], промывали средой Игла и инкубировали 6 ч в свежей среде Игла, содержащей [^{14}C]лейцин (10 мКи/мл). Клетки трижды промывали 0.1 М фосфатным буфером (рН 7.4), экстрагировали 6% водной трихлоруксусной кислотой (2×1 мл). Клеточный остаток растворяли в 0.1 н. NaOH и аликовты использовали для измерения радиоактивности и определения количества белка по методу Лоури. Уровень биосинтеза белка за 3 ч инкубации рассчитывали, исходя из включения радиоактивной метки и нормируя на клеточный белок, и выражали в виде расп./(мин мг клеточного белка). Уровень биосинтеза белка в отсутствие исследуемых соединений принимали за 100%.

Авторы благодарны Российскому фонду фундаментальных исследований (код № 95-04-12165), Национальной программе “Атеросклероз” (проект № 221) и Национальному институту здравоохранения и медицинских исследований Франции (INSERM) (проект № 94-E0-04) за финансовую поддержку.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Smith L.L. Cholesterol Autoxidation. N.Y.: Plenum Press, 1981.
- Smith L.L., Johnson B.H. // Free Radicals Biol. Med. 1989. V. 7. P. 285–332.
- Smith L.L. // Chem. Phys. Lipids. 1987. V. 44. P. 87–125.
- Peng S.K., Taylor C.B. // World Rev. Nutr. Diet. 1984. V. 44. P. 117–154.
- Taylor C.B., Peng S.K. // J. Am. Oil Chem. Soc. 1985. V. 62. Abstr. 633.
- Chen H.W. // Fed. Proc. 1984. V. 43. P. 126–130.
- Koch P., Luu B., Beck J.-P., Ourisson G. // Bull. Soc. Chim. Fr. 1985. P. 779–782.
- Hietter H., Bischoff P., Beck J.-P., Ourisson G., Luu B. // Cancer Biochem. Biophys. 1986. V. 9. P. 75–83.
- Highley N.A., Taylor S.L. // Food Chem. Toxicol. 1984. V. 22. P. 983–992.
- Малюгин А.В., Новиков Д.К., Косых В.А., Косенков Е.И., Медведева Н.В., Валентинова Н.В., Штейншнейдер А.Я., Мишарин А.Ю. // Биоорганическая химия. 1996. Т. 22. С. 541–547.
- Marshall C.W., Ray R.E., Laos J., Riegel B. // J. Am. Chem. Soc. 1957. V. 79. P. 6308–6313.
- Fieser L.F., Rajagopalan S. // J. Am. Chem. Soc. 1949. V. 71. P. 3938–3941.
- Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т. 4. М.: Мир, 1971. С. 139.
- Vijaykumar, Schmitt G., Amann A., Ji Y.H., Ourisson G., Luu B. // Biological Activities of Oxygenated Sterols. V. 166 / Eds J.P. Beck, A. Crastes de Paulet. Colloque INSERM, 1988. P. 295–300.
- Бахка Н., Уильямс Д. Применение ЯМР в органической химии. Примеры из химии стероидов. М.: Мир, 1966. С. 85–140.
- Baran J.S. // J. Org. Chem. 1960. V. 25. P. 257–261.
- Zurcher R.F. // Helv. Chim. Acta. 1963. V. 46. P. 3207–3215.
- Malugin A.V., Medvedeva N.V., Abramov V.V., Misharin A.Yu. // Atherosclerosis. 1994. V. 109. P. 197.
- Мамбетисаева Э.Т., Косых В.А., Мишарин А.Ю., Косенков Е.И., Подрез Е.А., Репин В.С. // Биохимия. 1993. Т. 58. С. 1126–1132.
- Kandutsch A.A., Chen H.W. // J. Biol. Chem. 1974. V. 249. P. 6057–6061.

Steryl Cellosolves Regulate Cholesterol Metabolism in Isolated Rabbit Hepatocytes

A. V. Malyugin*, A. Ya. Shtainshneider*, V. A. Kosykh*,
Ch. Alquier**, H. Lafont**, and A. Yu. Misharin*

*Cardiological Scientific Center, Institute of Experimental Cardiology, Russian Academy of Medical Sciences,
Tret'ya Cherepkovskaya ul. 15a, Moscow, 121552 Russia

**Lipid Transport Laboratory (INSERM-U130), Marseilles, France

Abstract—Synthesis of 3β -(2-hydroxyethoxy)cholest-5-ene, 3β -(2-hydroxyethoxy)cholest-5-en-7-one, 3β -(2-hydroxyethoxy)- 7β -hydroxycholest-5-ene, 3β -(2-hydroxyethoxy)- $5\alpha,6\alpha$ -epoxycholestane, and 3β -(2-hydroxyethoxy)- $5\alpha,6\beta$ -dihydroxycholestane was described. Substances obtained inhibited cholesterol biosynthesis in the rabbit hepatocyte cell culture with ID_{50} from $5.5(\pm 0.7) \times 10^{-8}$ to $1.3(\pm 0.2) \times 10^{-5}$ M and also to a remarkable extent the cell protein biosynthesis.

Key words: synthetic sterols, oxysterols, cholesterol biosynthesis, primary cell culture of rabbit hepatocytes.