



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 15 * № 6 * 1989

УДК 577.352.2

ДЕТЕРГЕНТНЫЕ СВОЙСТВА АПОЛИПОПРОТЕИНА А1 В МИЦЕЛЛЯРНЫХ КОМПЛЕКСАХ С ДИМИРИСТОИЛФОСФАТИДИЛХОЛИНОМ

Мишарин А. Ю., Замаева Н. Ю., Антонов И. В.,
Бушмакина Н. Г., Медведева Н. В., Морозкин А. Д.

Институт экспериментальной кардиологии,
Всесоюзный кардиологический научный центр
Академии медицинских наук СССР, Москва

Бислойные дискообразные мицеллярные комплексы аполипопротеина А1 с димиристоилфосфатидилхолином состава 1 : 20, 1 : 40, 1 : 100, 1 : 250 (моль/моль) получены в кинетически контролируемых условиях. Средние размеры комплексов рассчитаны из данных аналитического ультрацентрифугирования, градиентного гель-электрофореза и электронной микроскопии. Для характеристики детергентных свойств аполипопротеина А1 (АпоA1) в составе комплексов введен параметр $\Delta\sigma_A$ (площадь поверхности дискообразного комплекса, приходящаяся на молекулу белка). Значения $\Delta\sigma_A$, пропорциональные максимальной работе молекулы АпоA1 по стабилизации мицеллы, различаются для комплексов разной стехиометрии.

Обсуждается возможное участие фрагментов полипептидной цепи АпоA1 в образовании как липид-белковых, так и белок-белковых гидрофобных контактов в комплексах, отличающихся по стехиометрии. Влияние белок-белковых взаимодействий на стехиометрию и структуру комплекса, а также на детергентные свойства белка показано на примерах комплексообразования димиристоилфосфатидилхолина с пептидами триптического гидролиза АпоA1 и с ковалентно связанным димером АпоA1.

Искусственные комплексы аполипопротеинов с липидами [1–4] широко используются в исследованиях белково-липидных взаимодействий [5–10], транспорта холестерина [11–14], липопротeinовых рецепторов [15, 16], взаимодействия липопротеинов различных классов [17–20]. Изучение комплексов аполипопротеинов с липидами дает возможность полнее представить структурные особенности липопротеинов. В основе представлений о химической природе связывания апобелков с липидами лежит модель «амфифильного спирального домена» [21], которая получила убедительные экспериментальные подтверждения [22–25]. Изучение комплексообразования синтетических пептидов с фосфолипидами и оценка детергентных свойств апобелка по «гидрофобному моменту домена» [26, 27] позволяет локализовать участки полипептидной цепи апобелков, способные к связыванию с липидной мицеллой.

Тем не менее такой подход не дает ответа на вопросы: 1) какие предсказанные амфифильные спиральные участки реализуются в конкретном липидно-белковом комплексе, 2) возможно ли участие неполярной поверхности амфифильного участка в образовании не только белок-липидного, но и белок-белкового контакта.

В предыдущем сообщении [28] нами было показано, что образование смешанных мицелл АпоA1 с димиристоилфосфатидилхолином (ДМФХ) при разбавлении раствора в 2-хлорэтаноле водой вызывается агрегацией липидов. Следовательно, стехиометрический состав образующихся мицеллярных комплексов должен подчиняться кинетическому контролю и зависеть от соотношения реагентов в инкубационной смеси. Существование устойчивых мицеллярных комплексов АпоA1–ДМФХ с различной сте-

Сокращения: АпоA1 – аполипопротеин А1, ДМФХ – 1,2-димиристоил-sn-фосфатидилхолин, ДПФХ – 1,2-дипальмитоил-sn-фосфатидилхолин, доксила – 2,2-диметил-4,4-спироказолидип-3-N-окси.

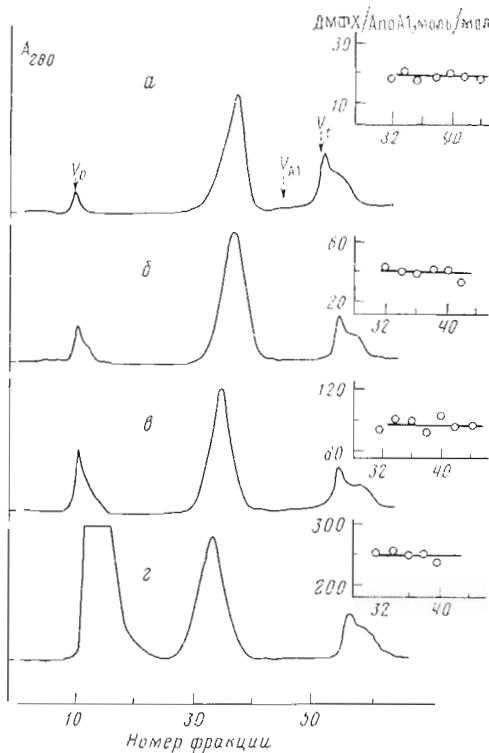


Рис. 1

Рис. 1. Выделение комплексов АпоA1–ДМФХ с соотношением компонентов 1 : 20 (а), 1 : 40 (б), 1 : 100 (в), 1 : 250 (г) гель-хроматографией (см. «Экспер. часть»). Стрелками показан свободный (V_0) и полный (V_t) объем колонки и место выхода АпоA1 (V_{A1}). Фракции 32–40 соответствуют комплексу АпоA1–ДМФХ. Справа приведен анализ состава этих фракций

Рис. 2. Денситограмма градиентного веденатурирующего гель-электрофореза комплексов АпоA1–ДМФХ состава 1 : 20 (а), 1 : 40 (б), 1 : 100 (в), 1 : 250 (г) и смеси стандартных белков (д) (слева направо: тироглобулин, ферритин, каталаза, альдолаза, альбумин)

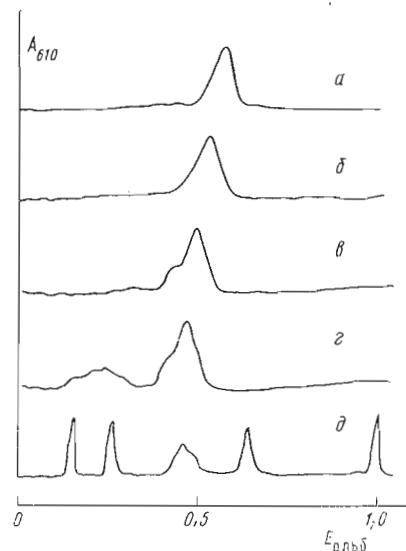


Рис. 2

хиометрией, естественно должно быть связано с различиями в поверхностно-активных свойствах АпоA1 в составе комплекса.

Цель настоящей работы состоит в характеристике структурных различий комплексов АпоA1–ДМФХ с разной стехиометрией и сопоставлении детергентных свойств АпоA1 в составе таких комплексов.

В работе мы использовали предложенный ранее [28] метод получения мицеллярных комплексов, заключающийся в смешивании АпоA1 с рассчитанным количеством ДМФХ в 50% водном 2-хлорэтаноле с последующей гель-хроматографией в водной среде. При молярном соотношении АпоA1 и ДМФХ в инкубационной смеси, равном 1 : 20, 1 : 40, 1 : 100, выделены комплексы такой же стехиометрии; при начальном соотношении 1 : 500 выделены комплексы среднего состава 1 : 250, причем избыток ДМФХ отделяется в виде крупных частиц, не содержащих белка. Профили хроматографического элюирования комплекса с анализом состава фракций приведены на рис. 1, денситограммы градиентного гель-электрофореза комплексов — на рис. 2, электронные микрофотографии — на рис. 3. Данные аналитического ультрацентрифугирования по стехиометрического состава комплексов сведены в таблицу.

Сравнение характеристик полученных нами комплексов с опубликованными данными [1–4, 29, 30] позволяет заключить, что комплексы состава 1 : 100 и 1 : 250 практически неотличимы от комплексов, полученных методом детергентного диализа. В то же время использованный в данной работе метод комплексообразования позволил получить и оха-

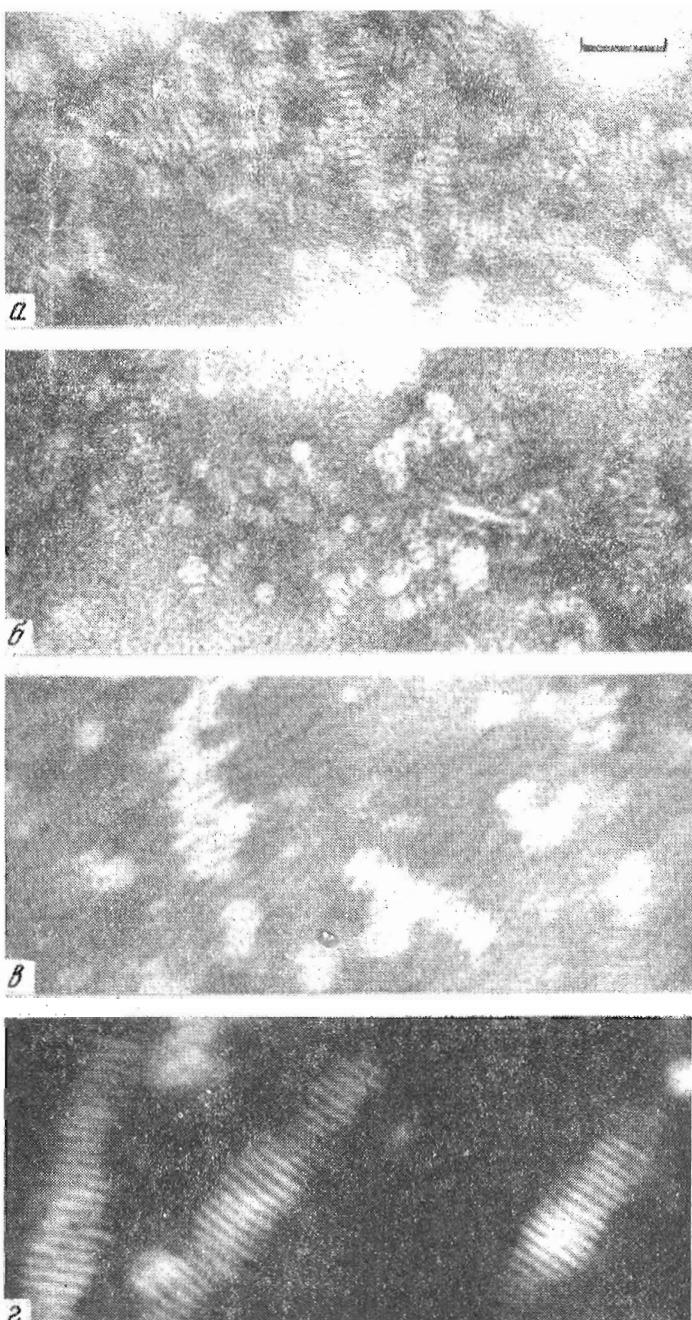


Рис. 3. Электронные микрофотографии комплексов АноА1-ДМФХ состава 1:20 (а), 1:40 (б), 1:100 (в), 1:250 (г) при 100 000-кратном увеличении. Маркер 30 нм

рактеризовать бислойные комплексы с высоким содержанием белка (1:20 и 1:40). Следует отметить, что эти комплексы практически иеразличимы по размерам и седиментационным характеристикам, несмотря на различия в составе. Возможность существования мицелл подобного состава недавно была продемонстрирована методом малоуглового рентгеновского рассеяния [31].

Спектры флуоресценции тринитрофеноловых остатков АноА1 в составе комплексов разной стехиометрии близки (λ_{\max} 329–330 нм), спектры кругового дихроизма не показали достоверных различий. Это не позволило нам судить о различиях в числе амфи菲尔ных доменов.

Характеристика комплексов АпоA1–ДМФХ

Состав комплекса ДМФХ–АпоA1, моль/моль	$s_{20,w}$, S	АпоA1/комплекс *. молекула/частица	Средние размеры диска **, нм ($2r \times h$)
20	3.6	4.7	10.6×4.4
40	3.4	3.7	10.6×4.4
100	3.7	2.3	11.1×4.4
250	4.2 ***	4.7	20.0×4.4

* Рассчитано на основании стехиометрического состава и парциальных объемов компонентов по [18].

** Усредненные значения, полученные при измерении не менее 200 образцов.

*** Значение для основного компонента (80%), гомогенного в условиях ультрацентрифугирования.

Принимая во внимание способ комплексообразования, мы предположили, что амфи菲尔ные участки белка способны образовывать как белок-липидные, так и белок-белковые гидрофобные контакты. Полученные в результате мицеллы имеют различные размеры (таблица), а следовательно, и различную удельную поверхность. Площадь поверхности дискообразной частицы с радиусом r и толщиной h

$$s = 2\pi r(r+h),$$

а максимальная полезная работа сил поверхностного натяжения

$$A_{\max} = s\sigma,$$

где σ — коэффициент поверхностного натяжения на границе раздела мицелла/водная фаза. Исходя из этих простейших соотношений и принимая во внимание разное число молекул АпоA1 в частицах каждого из типов комплексов (таблица), можно показать, что в зависимости от стехиометрии комплекса каждая молекула АпоA1 способна совершать различную максимальную работу по стабилизации поверхности смешанной мицеллы. Для характеристики детергентных свойств АпоA1 в комплексах с фосфатидилхолином мы выбрали параметр $\Delta s_{\text{A}1}$ (площадь поверхности смешанной мицеллы, приходящуюся на молекулу АпоA1 в составе мицеллы).

Сходство зависимостей $\Delta s_{\text{A}1}$ от соотношения АпоA1 — фосфатидилхолин, полученных в данной работе, а также рассчитанных из литературных данных (рис. 4), указывает на монотонное изменение детергентных характеристик белка при изменении состава комплекса. Одним из возможных объяснений монотонного изменения детергентных свойств белка в составе мицеллярного комплекса может служить предположение, что эти изменения определяются заменой гидрофобных белок-белковых контактов на белок-липидные. В связи с этим естественно было предположить, что стабилизация белок-белковых контактов путем образования ковалентной связи в составе мицеллярного комплекса должна существенно влиять на детергентные свойства белка.

Для получения ковалентно связанного димера ((АпоA1)₂) была использована обработка комплекса с ДМФХ состава 1:100 диметилсуверинимидом [34, 35] (см. «Экспериментальную часть»). При рекомбинации такого димера с 200–1000-кратным избытком ДМФХ были выделены комплексы, содержащие не более 150 молекул ДМФХ на частицу (фракции 32–42, рис. 5а). На электронной микрофотографии (рис. 5б) видны дискообразные мицеллы, ассоциированные в протяженные стопки, аналогичные комплексам немодифицированного АпоA1 с ДМФХ.

Чувствительным зондом на изменение фазового состояния фосфолипидов в комплексе с аполипопротеинами является 5-доксилстеариновая кислота [36, 37]. Сравнение зависимостей спектров ЭПР 5-доксилстеариновой кислоты в составе комплексов АпоA1–ДМФХ и (АпоA1)₂–ДМФХ от температуры (рис. 6) свидетельствует о различии в подвижности липидной фазы комплексов. Стабилизация белок-белковых контактов ковалентной связью в составе мицеллы не только изменяет максимальное число связанных молекул липида, но и приводит к уменьшению под-

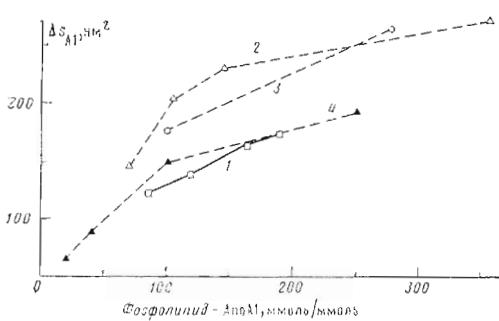


Рис. 4

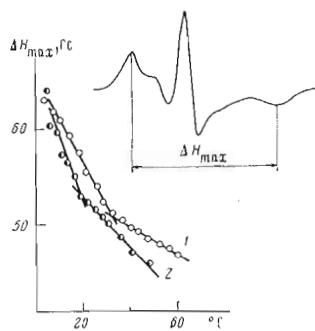


Рис. 6

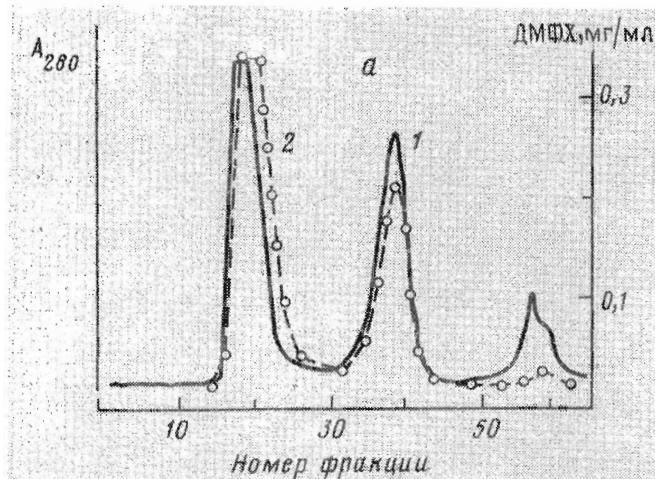


Рис. 5

Рис. 4. Зависимость параметра Δs_{A1} от состава комплексов АпоA1 с фосфатидилхолином яичного желтка (1; значения рассчитаны из данных работы [18]); с ДМФХ (2; значения рассчитаны из данных [32]; 3 – то же из данных [33]); с ДМФХ (4; данные настоящей работы)

Рис. 5. Комплекс $(\text{АпоA1})_2\text{-ДМФХ}$: а – выделение гель-хроматографией (1 – A_{280} , 2 – ДМФХ), б – электронная микрофотография мицеллярных комплексов из фракций 33–41. Маркер 120 нм

Рис. 6. Температурные зависимости спектров ЭПР 5-доксилстеариновой кислоты (ΔH_{\max}) в комплексе $(\text{АпоA1})_2\text{-ДМФХ}$ (1) и комплексе АпоA1–ДМФХ состава 1 : 100 (2).

Экспериментальный спектр при 20° С с обозначением параметра ΔH_{\max} приведен в верхней части рисунка

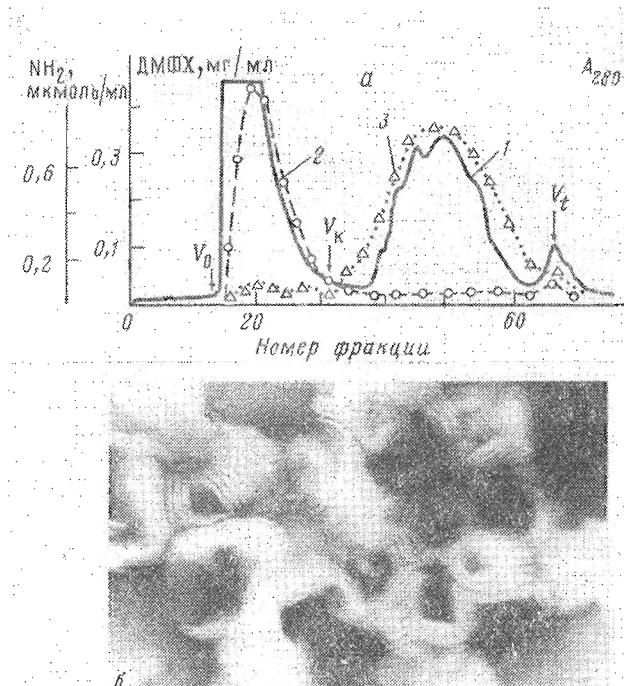


Рис. 7. Взаимодействие смеси пептидов триптического гидролиза АпоA1 с ДМФХ: а — хроматография продуктов инкубации (см. «Экспер. часть») на колонке ($1,6 \times 80$ см) с сепарозом CL-4B (1 — A_{280} , 2 — ДМФХ, 3 — NH_2 ; б — электронная микрофотография (негативное контрастирование) фракции 15—30. V_c — объем выхода комплекса АпоA1—ДМФХ, $\times 100$

вижности липидной фракции (или увеличению фракции прочно связанных с белком липидов).

Продукты гидролиза АпоA1 трипсином не образуют мицеллярных комплексов с ДМФХ. После инкубации смеси пептидов триптического гидролиза в 50% 2-хлорэтаноле с ДМФХ были обнаружены лишь крупные агрегаты, содержащие практически весь ДМФХ и следовые количества пептидов, в то время как большая часть пептидов выходила во фракциях, не содержащих ДМФХ (рис. 7а). По данным электронной микроскопии (рис. 7б), в первой зоне имеются крупные ламеллярные структуры и многослойные липосомы. В составе этой фракции найдено несколько гидрофобных, практически нерастворимых в воде пептидов.

В связи с вышеизложенным мы полагаем, что детергентные свойства АпоA1 в комплексах с фосфатидилхолином зависят от стехиометрического состава комплексов и определяются участием ненейтральной поверхности амфи菲尔ных доменов в образовании белок-липидных и белок-белковых контактов.

Экспериментальная часть

Липопротеины высокой плотности выделяли из плазмы здоровых доноров [38], АпоA1 получали по методике [39], ДМФХ, диметилсульфидат, три- HCl , трипсин, кумасси ярко-синий C-250 — препараты Sigma, сепароза CL-4B и набор стандартных белков (electrophoresis calibration kit) — Pharmacia, триэтаноламин — Koch-Light, «Toyo pearl HW 50» — Toyo Soda, 5-доксиистеариновая кислота — Syva.

Спектры поглощения сняты на приборе Shimadzu 2000, спектры ЭПР — на приборе Varian E9, спектры флуоресценции — на приборе Aminco 500, спектры кругового диэлектризма — на приборе Mark III, Jouan Roussel. Аналитическое ультрацентрифугирование проводили на приборе

Beckman, модель Е, как описано ранее [40]. Градиентный гель-электрофорез осуществляли на пластинах поликарбамидного (3–30%) геля по методу [41]; после окрашивания гели сканировали на лазерном денситометре Ultra Scan 2202 (LKB) при 610 нм. Электронные микрофотографии (негативное контрастирование) получены на приборе JEM 100, JEOL при 66 000- и 100 000-кратном увеличениях (образцы приготавливали по [42]). Концентрацию белка определяли по работе [43], концентрации ДМФХ – по липидному фосфору [44].

Получение комплексов АпоA1–ДМФХ. Раствор 3 мг АпоA1 в 1,5 мл буфера (0,05 М три-НCl, 0,001 М EDTA, 0,14 М NaCl, pH 7,4) смешивали с рассчитанным количеством ДМФХ в 1,5 мл 2-хлорэтанола, перемешивали на вортексе 30 с и наносили на колонку (1,6×90 см) с сефарозой, уравновешенной буфером. Хроматографию проводили в буфере со скоростью 15 мл/ч, собирая фракции по 2 мл.

Получение ковалентно связанного димера АпоA1 ((АпоA1)₂). Комплекс АпоA1–ДМФХ (1 : 100, моль/моль, 6 мг АпоA1) дialisировали против 0,05 М буфера триэтаноламина–НCl, pH 8,3 (3×2 л, 36 ч), доводили концентрацию триэтаноламина до 0,1 М и pH образца до 9,7, добавляли 5 мг хлоргидрата диметилсуберимидата, перемешивали 4 ч при 20° С, добавляли 20 мг ацетата аммония и спустя 2 ч дialisировали против воды (3×2 л, 36 ч), упаривали в вакууме при 30° С, экстрагировали смесью хлороформ – метанол (2 : 1) (3×5 мл), остаток растворяли в 3 мл 5 М мочевины и хроматографировали на колонке (2,3×60 см) с Toyo pearl HW 50 в 5 М мочевине, содержащей 0,05 М буфер три-НCl, pH 7,4. Фракции анализировали электрофорезом в поликарбамидном геле в додецилсульфате натрия [45]. Фракцию, содержащую (АпоA1)₂, дialisировали против воды.

Комплекс (АпоA1)₂–ДМФХ получали аналогично получению комплексов АпоA1–ДМФХ.

Обработку АпоA1 (6 мг) трипсином проводили в стандартных условиях [46], после остановки протеолиза добавлением избытка диметилсульфонилфторида к смеси пептидов добавляли равный объем раствора 12 мг ДМФХ в 2-хлорэтане и прозрачный раствор наносили на колонку (1,6×90 см) с сефарозой CL-4B, уравновешенной боратным буфером, pH 7,4. Фракции анализировали на содержание липидного фосфора и аминогрупп [47]. Для выделения связавшихся с ДМФХ пептидов собранную фракцию концентрировали, 3 раза последовательно экстрагировали 5 мл смеси хлороформ – метанолом (2 : 1), экстракт промывали 2 мл раствора 5 М мочевины, объединяли с остатком и обессоливали на колонке (1,0×90 см) с сефадексом G10, уравновешенным 2 М уксусной кислотой; фракции концентрировали и анализировали методом ВЭЖХ.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Scanu A. M., Edelstein C., Shen B. W. // Lipid-Protein Interactions. V. 1/Eds Jost P., Griffith O. H. N. Y.: Wiley, 1982. P. 259.
- Reynolds J. A. // Lipid-Protein Interactions. V. 2./Eds Jost P., Griffith O. H. N. Y.: Wiley, 1982. P. 193.
- Jonas A. // Exp. Lung. Res. 1984. V. 6. № 2. P. 255–270.
- Misharin A. Yu., Antonov I. V. // Soc. Med. Rev. A. Cardiol. V. 1./Eds Chazov E. I., Smirnov V. N. Hartwood: Acad. Publ. GmbH. 1987. P. 211–233.
- Morisett J. D., Jackson R. L., Gotto A. M. // Biochim. et biophys. acta. 1977. V. 472. № 2. P. 93–133.
- Pownall H. J., Pao Q., Hickson D., Sparrow J. T., Kusserow S. K., Massey J. B. // Biochemistry. 1981. V. 20. № 23. P. 6630–6635.
- Swaney J. B. // Biol. Chem. 1980. V. 255. № 3. P. 877–883.
- Segrest J. P. // Chem. Phys. Lipids. 1977. V. 18. № 1. P. 7–22.
- Sparrow J. T., Gotto A. M. // Ann. N. Y. Acad. Sci. 1980. V. 348. № 2. P. 187–203.
- Reynolds J. A. // Biochemistry. 1984. V. 23. № 6. P. 4424–4429.
- Rothblat G. H., Phillips M. C. // J. Biol. Chem. 1982. V. 257. № 11. P. 4775–4780.
- Petrie G. E., Jonas A. // Biochemistry. 1984. V. 23. № 4. P. 720–725.
- Phillips M. C., McLean L. R., Stoudt W. G., Rothblat G. H. // Atherosclerosis. 1980. V. 36. № 3. P. 409–422.
- De Lamatre J., Wolfsbauer G., Phillips M. C., Rothblat G. H. // Biochim. et biophys. acta. 1986. V. 875. № 3. P. 419–428.
- Mahley R. W., Innerarity T. L. // Biochim. et biophys. acta. 1983. V. 713. № 2. P. 197–222.

16. Rall S. C., Wetsgraber K. H., Innerarity T. L., Mahley R. W. // Proc. Nat. Acad. Sci. USA. 1982. V. 79. № 15. P. 4696–4700.
17. Nichols A. V., Gong E. L., Blanche P. J., Forte T. M. // Biochim. et biophys. acta. 1980. V. 617. № 3. P. 480–488.
18. Nichols A. V., Gong E. L., Blanche P. J., Forte T. M. // Biochim. et biophys. acta. 1983. V. 750. № 2. P. 353–364.
19. Forte T. M., Ren C. L., Nordhausen R. W., Nichols A. V. // Biochim. et biophys. acta. 1985. V. 834. № 3. P. 386–395.
20. Sharoch Z., Nichols A. V. // Biochim. et biophys. acta. 1986. V. 878. № 2. P. 152–158.
21. Segrest J. P., Jackson R. L., Goto A. M. // FEBS Lett. 1974. V. 38. № 2. P. 247–253.
22. Segrest J. P., Feldmann R. J. // Biopolymers. 1977. V. 16. № 7. P. 2052–2071.
23. Segrest J. P. // FEBS Lett. 1979. V. 106. № 2. P. 169–170.
24. Brouilette C., Jones J. L., Ng T. C., Kercet H., Chung B. H., Segrest J. P. // Biochemistry. 1984. V. 23. № 2. P. 359–367.
25. Boguski M. S., Eichorbagay N. M., Taylor J. M., Gordon J. I. // Proc. Nat. Acad. Sci. USA. 1984. V. 81. № 17. P. 5021–5025.
26. Phillips M. C. // Biochim. et biophys. acta. 1983. V. 754. № 2. P. 227–230.
27. Weinberg R. B. // Biochim. et biophys. acta. 1987. V. 918. № 3. P. 299–303.
28. Мишарин А. Ю., Медведева Н. В., Бушмакина Н. Г., Антонов Н. В., Бушуева Т. Л. // Биоорганическая химия. 1988. Т. 14. № 11. С. 1551–1556.
29. Matz C. E., Jonas A. // J. Biol. Chem. 1982. V. 257. № 8. P. 4535–4540.
30. Zorich N. L., Kezdy K. E., Jonas A. // Biochim. et biophys. acta. 1987. V. 919. № 2. P. 181–189.
31. Donovan J. M., Benedek G. B., Carey M. C. // Biochemistry. 1987. V. 26. № 25. P. 8125–8133.
32. Jonas A., Mc Hugh H. T. // Biochim. et biophys. acta. 1984. V. 794. № 3. P. 361–372.
33. Wetterau J., Jonas A. // J. Biol. Chem. 1983. V. 258. № 7. P. 2637–2643.
34. Swaney J. B., O'Brien K. // J. Biol. Chem. 1978. V. 253. № 19. P. 7069–7077.
35. Nichols A. V., Blanche P. J., Gong E. L., Shore V. G., Forte T. M. // Biochim. et biophys. acta. 1985. V. 834. № 3. P. 285–300.
36. Andrews A. L., Atkinson D., Barrat M. D., Finer E. G., Hauser H., Henry P., Leslie R. B., Owens N. L., Phillips M. C., Robertson R. N. // Eur. J. Biochem. 1976. V. 64. № 2. P. 549–563.
37. Медведева Н. В., Морозкин А. Д., Бушмакина Н. Г., Мишарин А. Ю., Рууге Э. К. // Биол. мембранны. 1987. Т. 6. № 7. С. 849–856.
38. Lindgren F. T. // Preparative ultracentrifugation laboratory procedures and suggestions for lipoprotein analysis./Ed. Perkin E. C. N. Y.: Amer. Oil Chemists Soc. 1975. P. 204–224.
39. Edelstein C., Lim C. T., Scana A. M. // J. Biol. Chem. 1972. V. 247. № 18. P. 5842–5849.
40. Antonov I. V., Medvedeva N. V., Misharin A. Yu., Morozkin A. D., Ruuge E. K. // Biochim. et biophys. acta. 1985. V. 5. P. 50–57.
41. Blanche P. J., Gong E. L., Forte T. M., Nichols A. V. // Biochim. et biophys. acta. 1981. V. 665. № 3. P. 408–419.
42. Forte T. M., Nichols A. V., Glaeser R. M. // Chem. Phys. Lipids. 1968. V. 2. № 3. P. 396–408.
43. Markwell M. A. K., Haas S. M., Bieber L. L., Folbert N. E. // Analyt. Biochem. 1978. V. 87. № 1. P. 206–210.
44. Vaskovsky V. E., Kostetsky E. V., Vasendin I. M. // J. Chromatogr. 1975. V. 114. № 1. P. 129–141.
45. Laemmli U. K. // Nature. 1970. V. 227. № 9. P. 680–685.
46. Дзевени Е., Герей Я. // Аминокислоты, пептиды и белки. М.: Мир, 1976. С. 165–172.
47. Satake K., Okugama T. // J. Biochem. 1960. V. 7. № 3. P. 680.

Поступила в редакцию
13.VII.1988

После доработки
31.X.1988

DETERGENT-LIKE PROPERTIES OF APOLIPOPROTEIN A1 IN MICELLAR COMPLEXES WITH DIMYRISTOYL PHOSPHATIDYLCHOLINE

MISHARIN A. Yu., ZAMAEVA N. Yu., ANTONOV I. V., BUSHMAKINA N. G.,
MEDVEDEVA N. V., MOROZKIN A. D.

*Institute of Experimental Cardiology, Cardiology Research
Centre, Academy of Medical Sciences of the USSR, Moscow*

Bilayer micellar complexes of the human plasma apolipoprotein A1 with dimyristoyl phosphatidylcholine were prepared under kinetically controlled conditions. Detergent-like properties of Apo A1 in the complexes were expressed in terms of Δs_{A1} parameter (surface area of mixed micelle per an Apo A1 molecule). Analysis of our and earlier published data showed the correlation of the Δs_{A1} parameter with the stoichiometry of complexes. Changes of detergent-like properties were caused by cross-linking or proteolysis of Apo A1.