



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 11 \* №10\* 1985

УДК 547.915.5

## ИЗУЧЕНИЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ГЕМОГЛОБИНА С ФОСФОЛИПИДНЫМИ ВЕЗИКУЛЯРНЫМИ МЕМБРАНАМИ РАЗЛИЧНОГО СОСТАВА

*Бондаренко С. В., Ушакова И. П., Левит Л. Ф.,  
Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П.*

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

Изучено влияние состава везикулярных мембран, содержащих в качестве основных компонентов липиды эритроцитарной мембранны, на включение гемоглобина в везикулы и его окисление. Показано, что добавление отрицательно заряженных фосфолипидов, таких, как фосфатидилсерин и фосфатидная кислота, приводит к значительному увеличению связывания гемоглобина. Добавление сфингомиелина не оказывает существенного влияния на степень включения гемоглобина в везикулы. Присутствие холестерина и дипальмитоилфосфатидилхолина в бислое оказывает стабилизирующее действие на оксигемоглобин.

Липосомы с инкапсулированным гемоглобином (гемосомы) — удобная модель при исследовании липид-белкового взаимодействия и могут быть использованы как нетоксичные, неиммуногенные заменители эритроцитов [1].

Данная работа является дальнейшим развитием выполненных нами исследований [2] и посвящена изучению влияния состава фосфолипидных мембран на включение гемоглобина и его окисление в метформу. Для бинарных смесей фосфолипидов определяли оптимальное соотношение компонентов с точки зрения включения наибольшего количества гемоглобина. Для образования везикулярных мембран мы применяли отдельные типы фосфолипидов, характеризующиеся различными кислотно-основными свойствами и входящие в состав эритроцитарной мембранны: фосфатидилхолин, сфингомиелин, фосфатидилсерин, фосфатидная кислота [3]. Включение гемоглобина в модельные фосфолипидные мембранны, состоящие из смесей фосфатидилхолина, фосфатидилэтаноламина и холестерина, изучалось ранее [2].

В данной работе смесь, полученную обработкой ультразвуком дисперсии фосфолипидов в растворе гемоглобина и содержащую везикулы с гемоглобином, комплексы гемоглобина с фосфолипидами навезикулярной природы, свободный гемоглобин, разделяли гель-фильтрацией на сепарозе 4B по размеру образующихся частиц [2].

Сравнительное изучение включения гемоглобина в везикулы, построенные из смесей фосфатидилхолина и сфингомиелина, показало, что добавление сфингомиелина увеличивает степень включения гемоглобина, но не значительно, о чем свидетельствует восходящий характер зависимостей  $\text{Н}_{\text{v}}/\text{P}$  от процентного содержания сфингомиелина в смеси (рис. 1, 1). Этот факт можно объяснить тем, что везикулы, построенные из смеси фосфатидилхолина и сфингомиелина, имеют больший радиус, чем фосфатидилхолиновые [4]. Существование максимума на графике зависимости общего количества гемоглобина, включенного в липосомы, от количества сфингомиелина в смеси (рис. 2, 1) объясняется, очевидно, с одной стороны, увеличением включения гемоглобина в липосому и, с другой — уменьшением количества липидов, образующих везикулы.

Сокращения: ФХ — фосфатидилхолин, СМ — сфингомиелин, ФС — фосфатидилсерин, ФК — фосфатидная кислота.

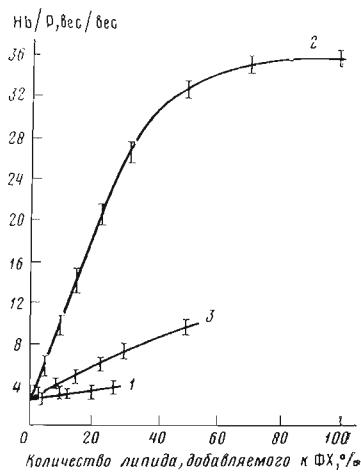


Рис. 1

Рис. 1. Изменение отношения количеств гемоглобина и липидного фосфора ( $Hb/P$ ) в гемосомах, выделенных гель-фильтрацией, в зависимости от липидного состава везикул: 1 — ФХ/СМ, 2 — ФХ/ФС, 3 — ФХ/ФК

Рис. 2. Изменение количества связанного с везикулами гемоглобина ( $\Sigma Hb$ ) в мл гемосом, выделенных гель-фильтрацией, в зависимости от липидного состава везикул: 1 — ФХ/СМ, 2 — ФХ/ФС, 3 — ФХ/ФК

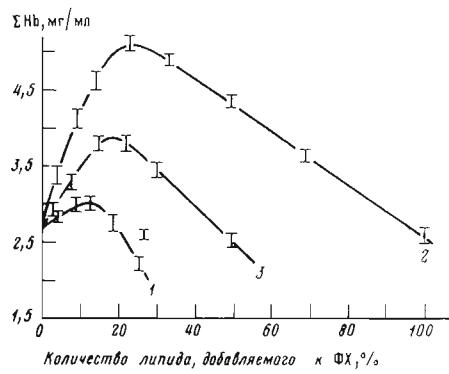


Рис. 2

Таким образом, включение сфинктомиелина в мембрану с точки зрения увеличения связывания гемоглобина нецелесообразно. Однако сфинктомиелин повышает устойчивость фосфолипидных мембран к действию липопротеинов плазмы крови [5]. В связи с этим для пролонгирования циркуляции гемосом в крови добавление сфинктомиелина желательно.

Полученные ранее результаты по изучению взаимодействия гемоглобина с отрицательно заряженными фосфолипидами [6] свидетельствуют о необходимости продолжения этих исследований. Так как фосфатидилсерин полностью локализован на внутренней поверхности эритроцитарной мембраны и играет важную роль при ее взаимодействии с гемоглобином [7], нами было изучено включение гемоглобина в везикулы, состоящие из фосфатидилхолина и фосфатидилсерина. Показано, что добавление фосфатидилсерина приводит к значительному увеличению включения гемоглобина в везикулы, о чем свидетельствует плавный подъем на графике зависимости  $Hb/P$  от содержания фосфатидилсерина (рис. 1, 2). Это, несомненно, обусловлено постепенным нарастанием отрицательного заряда везикул [1]. Ранее было показано, что при включении гемоглобина в фосфатидилсериновые везикулы только 3–5% липида участвует в образовании везикулярного комплекса [6]. Увеличение содержания фосфатидилсерина в исходной смеси липидов приводит к уменьшению доли везикул, содержащих гемоглобин, и увеличению содержания агрегатов липидов с гемоглобином невезикулярной природы (рис. 3, 2). В связи с этим график зависимости содержания гемоглобина в липосомах от содержания фосфатидилсерина в фосфолипидной смеси (рис. 2, 2) имеет максимум при 25–30% фосфатидилсерина.

Известно, что эритроцитарная мембрана содержит сравнительно небольшое количество фосфатидной кислоты — 1,7% [3]. Однако, поскольку фосфатидная кислота заряжена отрицательно, изучалось включение гемоглобина в везикулы, содержащие этот фосфолипид. Мы показали, что фосфатидная кислота, так же как и фосфатидилсерин, увеличивает включение гемоглобина в липосомы, очевидно, за счет усиления электростатического взаимодействия (рис. 1, 3); максимальное включение гемоглобина достигается при 18–20% фосфатидной кислоты (рис. 2, 3). Это, по-видимому, обусловлено, как и в случае фосфатидилсерина, перераспределением молекул липида между везикулами и агрегатами гемоглобина

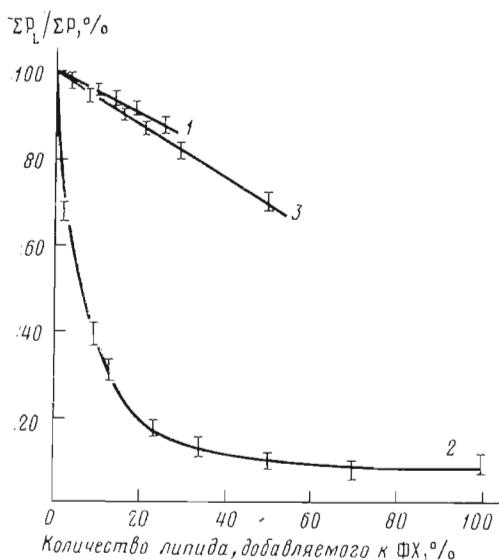


Рис. 3

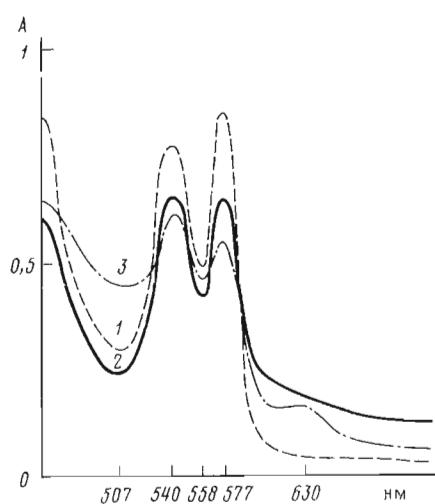


Рис. 4

Рис. 3. Изменение отношения количества фосфора, определяемого в гемосомах, к суммарному количеству фосфора, присутствующему во всех фракциях ( $\Sigma P_L/\Sigma P$ ), в зависимости от липидного состава везикул: 1 — ФХ/СМ, 2 — ФХ/ФС, 3 — ФХ/ФК

Рис. 4. Спектр гемоглобина в видимой области. Содержание метгемоглобина, %: 1 — <10; 2 — ~10; 3 — >10

с липидами невезикулярной природы, о чем свидетельствует график 3 на рис. 3.

При выборе оптимального липидного состава для получения гемосом необходимо не только установить количественные закономерности влияния отдельных липидов на включение гемоглобина в липосомы, но и определить степень их взаимодействия с гемоглобином и воздействия на его функциональные свойства. Одно из необходимых условий для нормального функционирования гемоглобина — отсутствие его метформы. В связи с этим исследовалось влияние различных липидных смесей на окисление оксигемоглобина. Для проведения функциональных испытаний гемоглобин должен содержать не более 10% окисленной формы. Раствор гемоглобина, содержащий ~10% метформы, характеризуется спектром, в котором одинаковы интенсивности поглощений при 540 и 577 нм [8, 9] ( $A_{577}/A_{540}=1$ , рис. 4а). В данной работе это соотношение взято за критерий сравнения влияния фосфолипидных дисперсий на окисление оксигемоглобина.

Известно, что стабильность гемоглобина в гемосомах зависит от метода их получения [10]. Так, показано, что приготовление гемосом эфирно-шприцаторным методом сопровождается окислением и денатурацией гемоглобина [10]. В связи с этим эксперименты по определению устойчивости гемоглобина в везикулах мы проводили в стандартных условиях при одинаковом весовом соотношении липид — белок; для исключения влияния метода получения липосом на окисление белка гемоглобин, содержащий в исходном состоянии 2% метформы, инкубировали с везикулярными фосфолипидными дисперсиями различного состава.

Взаимодействие гемоглобина с липидными бислоями зависит от комплекса факторов, таких, как жидкость мембранны, природа полярных групп липидов, плотность поверхностного заряда.

Ранее при исследовании влияния гидрофобной части фосфолипидов на взаимодействие гемоглобина с мембранами флуоресцентным методом было показано, что с повышением степени ненасыщенности фосфатидилхолина увеличивается степень погружения в бислой трилтофановых остатков белка [11]. При высокой степени ненасыщенности липидов создаются условия, способствующие окислению гемоглобина, который при инкубации

с везикулами из яичного фосфатидилхолина уже через сутки содержит  $\sim 10\%$  метгемоглобина. Это находится в соответствии с известным фактом, что гемоглобин и другие гемсодержащие белки катализируют перекисное окисление ненасыщенных жирных кислот, продукты окисления которых в свою очередь окисляют гемоглобин [12, 13]. Везикулы, состоящие из фосфатидилхолина с насыщенными жирнокислотными остатками, оказывают стабилизирующее влияние на гемоглобин, о чем свидетельствует спектр гемоглобина, инкубируемого с дипальмитоилфосфатидилхолиновыми везикулами, в котором  $A_{577}/A_{540} \geq 1$  в течение 2 мес, т. е. содержание метформы менее 10%. Полученные данные находятся в соответствии с ранее опубликованными результатами [14].

Включение эквимольного количества холестерина в везикулы из яичного фосфатидилхолина способствует более высокой степени связывания оксигемоглобина [2] и вместе с тем ингибирует окисление гемоглобина, препятствуя проникновению гема гемоглобина в липидный бислой. Изменения в спектре гемоглобина, свидетельствующие о значительном накоплении метгемоглобина, происходят по истечении 30–35 сут. Кроме того, известно [15], что холестерин делает фосфолипидный бислой более устойчивым к воздействию сыворотки крови. Следовательно, в мембрану гемосом необходимо включать холестерин.

Добавление 20–25% яичного фосфатидилэтаноламина к яичному фосфатидилхолину приводит к нарушению бислоя, что способствует вытеснению гемоглобина [2]. Согласно данным  $^{31}\text{P}$ -ЯМР-спектроскопии, в мембранах, построенных из смеси фосфатидилхолин — фосфатидилэтаноламина, появляются участки гексагональной фазы [16]. Эти изменения в незначительной степени стабилизируют гемоглобин при его контакте с фосфолипидными бислоями,  $A_{577}=A_{510}$  через 3 сут.

Использование мембран, содержащих 15–20% дигексадецилфосфатидилхолина или сфингомиэлина, необходимое для повышения устойчивости фосфолипидного бислоя [15, 17], не оказывает заметного стабилизирующего действия на гемоглобин при его контакте с фосфолипидными бислоями ( $A_{577}=A_{510}$  через 2–3 сут).

Выше была показана необходимость использования отрицательно заряженных фосфолипидов для получения гемосом с увеличенным содержанием гемоглобина. Однако стабильность гемоглобина при этом понижается вследствие взаимодействия его с отрицательно заряженными фосфолипидами и (или) из-за действия продуктов перекисного окисления полиненасыщенных жирных кислот фосфатидилсерина бычьего мозга.

При инкубации гемоглобина с везикулярными димерами, образованными дипальмитоилфосфатидилхолином с 10–15% содержанием фосфатидилсерина, белок через 45–50 сут содержит менее 10% метформы. Следовательно, такое содержание фосфатидилсерина в условиях данного эксперимента необходимо для поддержания функциональных свойств гемоглобина, тогда как везикулы из чистого фосфатидилсерина вызывают деструкцию гемоглобина, сопровождающую потерей гема [18].

Таким образом, наши исследования показывают, что липидная смесь, предназначенная для приготовления гемосом, имеющих высокое содержание гемоглобина и сохраняющих длительное время устойчивость и активность, должна включать фосфатидилхолин с насыщенными жирнокислотными остатками, холестерин, фосфатидилсерин или фосфатидную кислоту, а также сфингомиэлин или дигексадецилфосфатидилхолин.

## Экспериментальная часть

Использовали яичный фосфатидилхолин, очищенный колоночной хроматографией на окиси алюминия и силикагеле [19], сфингомиэлин, выделенный из поджелудочной железы крупного рогатого скота [20], фосфатидилсерин бычьего мозга (Serva), фосфатидную кислоту, полученную ферментативным гидролизом яичного фосфатидилхолина фосфолипазой D [21], дипальмитоилфосфатидилхолин [22], дигексадецилфосфатидилхолин [23].

Гемоглобин человека выделяли по методу [24], он содержал 2% метгемоглобина и был использован в оксигенированной форме.

Для получения везикул со связанным гемоглобином смесь липидов, растворенную в бензоле, выпаривали в вакууме досуха, добавляли раствор гемоглобина в воде (весовое соотношение липид — гемоглобин 1 : 5), встряхивали 10 мин и полученную грубую дисперсию обрабатывали 8 мин при 0° С ультразвуком на приборе УЗДН-2Т при частоте 22 кГц. Полученную смесь затем центрифугировали 10 мин при 10 000 g, разделяли гель-фильтрацией на колонке (15×500 мм) с сефарозой 4В (Pharmacia, Швеция) и элюировали в 5 mM трис-HCl-буфере, pH 7,4, содержащем 1 mM EDTA.

Одноламеллярные везикулы (для включения гемоглобина и определения его устойчивости) готовили обработкой ультразвуком грубых дисперсий фосфолипидов в 5 mM трис-HCl-буфере, pH 7,4, содержащем 0,15 M NaCl, в течение 10 мин при 0° С. Раствор гемоглобина инкубировали с полученными фосфолипидными везикулами (40 мг/мл) при 5° С, весовое соотношение липид — белок 1 : 3. Спектрофотометрические измерения проводили на спектрофотометре Shimadzu UV-240 (Япония). Перед измерением образцы, содержащие бислойные везикулы и гемоглобин, разбавляли в 100 раз. Светорассеяние, вызываемое фосфолипидными дисперсиями, компенсировали помещением в кювету сравнения везикулярных дисперсий той же концентрации, что и при инкубации с гемоглобином.

Концентрацию гемоглобина, связанного с везикулами, определяли по методу Лоури [25]. При добавлении реагента Фолида вследствие осмотического шока везикулы лопались, и перед измерением образцы центрифугировали 10 мин при 10 000 g.

Содержание фосфора в образцах и весовую концентрацию фосфолипидов определяли с помощью модифицированного метода Бартлетта [26] и с использованием аммонийферроцианата [27].

Спектрофотометрические измерения по определению количества белка и фосфора проводили на спектрофотометре Hitachi EPS-3T (Япония).

## ЛИТЕРАТУРА

1. Djordjevich L., Miller I. F. Exp. Hematol., 1980, v. 8, № 5, p. 584—592.
2. Ушакова И. П., Василенко И. А., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. Биоорганическая химия, 1980, т. 6, № 7, с. 1062—1067.
3. Diagne A., Fauvel J., Record M., Chap H., Douste-Blazy L. Biochim. et biophys. acta, 1984, v. 793, № 2, p. 221—231.
4. Berden J. A., Barker R. W., Radda G. K. Biochim. et biophys. acta, 1975, v. 375, № 2, p. 186—208.
5. Hunt C. Biochim. et biophys. acta, 1983, v. 734, № 1, p. 125—128.
6. Ушакова И. П., Василенко И. А., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. Биоорганическая химия, 1982, т. 8, № 2, с. 177—179.
7. Szundi I., Szelenyi J. G., Breuer J. H., Berczi I. Biochim. et biophys. acta, 1980, v. 595, № 1, p. 41—46.
8. Winterbourne C. C., McGrath B. M., Carrell R. W. Biochem. J., 1976, v. 155, № 3, p. 493—502.
9. Riggs A. Methods Enzymol., 1981, v. 76, № 1, p. 5—29.
10. Szebeni J., Breuer J. H., Szelenyi J. G., Bathori G., Lelkes C., Hollan S. R. Biochim. et biophys. acta, 1984, v. 798, № 1, p. 60—67.
11. Ушакова И. П., Василенко И. А., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П. Биоорганическая химия, 1981, т. 7, № 4, с. 613—620.
12. Hauroowitz F., Groh M., Gansinger G. J. Biol. Chem., 1973, v. 248, № 12, p. 3810—3818.
13. Hauroowitz F., Schwerin R., Yenson M. M. J. Biol. Chem., 1941, v. 140, № 2, p. 353—359.
14. Szebeni J., Winterbourne C. C., Carrell R. W. Biochem. J., 1984, v. 220, № 3, p. 685—692.
15. Allen T. M. Biochim. et biophys. acta, 1981, v. 640, № 2, p. 385—397.
16. Чупин В. В., Ушакова И. П., Бондаренко С. В., Василенко И. А., Серебренникова Г. А., Евстигнеева Р. П., Розенберг Г. Я., Кольцова Г. Н. Биоорганическая химия, 1982, т. 8, № 9, с. 1275—1280.
17. Paltauf F. Biochim. et biophys. acta, 1983, v. 752, № 3, p. 444—450.
18. Shviro Y., Zilber I., Shaklai N. Biochim. et biophys. acta, 1982, v. 687, № 1, p. 63—70.
19. Dawson R. W. Biochem. J., 1963, v. 88, № 3, p. 414—423.
20. Hanahan D. J. Biochem. Preparat., 1961, v. 8, № 1, p. 121—124.
21. Берегельсон Л. Д., Дятловицкая Э. В., Молотковский Ю. Г. Препаративная биохимия липидов. М.: Наука, 1981, с. 256.
22. Lekim D., Biedermann J., Ghyczy M. Заявка ФРГ, кл. C 07 F 9/10, № 2647395, заявл. 20.10.76, опубл. 27.04.78.

23. Gibbs H. *Chem. Phys. Lipids*, 1980, v. 26, № 4, p. 405–409.
24. Хачатуровъян А. А., Вязова Е. П., Морозова Г. М., Розенберг Г. Я. Пробл. гематол. и переливания крови, 1979, т. 24, № 4, с. 58–60.
25. Lowry O. H., Rosebrough N. J., Farr A. L., Randall R. J. *Biol. Chem.*, 1951, v. 193, № 1, p. 265–275.
26. Bartlett G. R. *J. Biol. Chem.*, 1959, v. 234, № 3, p. 466–468.
27. Stewart J. C. M. *Anal. Biochem.*, 1980, v. 104, № 1, p. 10–14.

Поступила в редакцию

5.III.1985

После доработки

6.V.1985

## INTERACTION OF HEMOGLOBIN WITH PHOSPHOLIPID VESICULAR MEMBRANES OF DIFFERENT COMPOSITION

BONDARENKO S. V., USHAKOVA I. P., LEVIT L. F.,  
SEREBRENNIKOVA G. A., EVSTIGNEEVA R. P.

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

Incorporation of hemoglobin into vesicles and its oxidation were studied as a function of composition of the vesicular membrane containing erythrocyte membrane lipids as main components. The addition of negatively charged lipids such as phosphatidylserine and phosphatidic acid, was shown to considerably increase the extent of hemoglobin binding, while sphingomyelin did not produce such an effect. Cholesterol and dipalmitoylphosphatidylcholine stabilized oxyHb.