ОУАБАИН-НЕЧУВСТВИТЕЛЬНЫЕ ПОТОКИ НАТРИЯ

Т. Г. АМБАРЦУМЯН, С. Я. АДАМЯН

На основании литературных данных об оуабани-нечувствительных потоках натрия построена и рассчитана модель системы, осуществляющей этот транспорт. Получены качественные кривые, отражающие зависимость потоков натрия от внешней и внутриклеточной концентрации натрия и АТФ. Такой набор кривых позволит в дальнейшем путем сопоставления их с экспериментальными данными найти пути совершенствования схемы с целью более точного описания процессов, лежащих в основе оуабани-нечувствительного транспорта ионов.

Исследование противогradientного переноса ионов представляет интерес для понимания механизма поддержания ионного гетерогенитета клетки. Известно, что за противогradientный сопряженный транспорт ионов натрия и калия ответственен натриевый насос, представляющий собой АТФазу, активируемую ионами натрия и калия, потребляющий энергию гидролиза АТФ и угнетаемый специфическим ингибитором Na^+/K^+ -АТФазы-оуабанином. Разработан ряд моделей, объясняющих пути работы оуабани-чувствительного насоса [1—4]. По данным Гарраханана с соавторами [5], одна и та же система ответственна за оуабани-чувствительные Na^+/K^+ и Na^+/Na^+ обмены, значимость каждого из которых зависит от отношения $\text{АТФ}/\text{АДФ} \cdot \text{P}_n$ [6].

Помимо оуабани-чувствительного Na^+/Na^+ обмена, существует и оуабани-нечувствительный Na^+/Na^+ обмен, который подробно исследован на эритроцитах [7—15]. Впервые он был обнаружен на эритроцитах человека Любовицем и Виттемом [16]. В присутствии оуабана выход ионов натрия против электрохимического градиента оказался значительно выше расчетного диффузионного потока. Для объяснения этого явления пришлось предположить существование переносчика. Относительно механизма оуабани-нечувствительных потоков натрия есть две точки зрения, причем имеются доказательства как в пользу первой, так и второй гипотезы: оуабани-нечувствительный Na^+/Na^+ обмен представляет собой обменную диффузию [13]; оуабани-нечувствительный выход ионов натрия осуществляется с затратой энергии помповым механизмом, который может существовать наряду с обменной диффузией [15, 17].

В пользу первой гипотезы свидетельствуют следующие данные. Оуабани-нечувствительный выход ионов натрия зависит не только от внутриклеточной концентрации натрия $[\text{Na}]_{\text{вн}}$, но и от наружной $[\text{Na}]_{\text{н}}$.

[17, 18]. Причем зависимости потоков натрия от внутриклеточной концентрации и от наружной подчиняются уравнению Михаэлиса-Ментен, это дает возможность считать, что ионы натрия обмениваются в отношении 1:1 [13]. Наблюдается строгий параллелизм между изменением входа и выхода ионов натрия под действием ингибиторов SH-групп, а также при изменении температуры и pH среды [12, 13]. Однако эти потоки нечувствительны к изменению концентрации АТФ, что указывает на независимость их от источников энергии [13]. Все данные находятся в хорошем соответствии с основными критериями обменной диффузии, постулированными Юсевичем [19]:

ионы проходят через мембрану в комплексе с переносчиком без траты энергии;

постоянная скорости транслокации комплекса одинакова в противоположных направлениях;

наблюдается строгий параллелизм между изменением входа и выхода ионов при изменении внутренней и внешней концентрации ионов;

ингибирование одного потока вызывает равной величины ингибирование противоположного потока;

кривая активации этого процесса подчиняется уравнению Михаэлиса-Ментен.

В настоящее время имеются данные, указывающие на возможность существования наряду с механизмом обменной диффузии механизма оубаин-нечувствительного активного транспорта (помпа 11), работающего при низких концентрациях Na_{in} или в безнатриевых растворах.

Так Саксом [15] было показано, что в безнатриевом растворе в оубаине имеется выход ионов натрия, который тормозится фуросемидом, но растет при повышении наружной концентрации натрия. По данным Реттори [14], этакриновая кислота уменьшает оубаин-нечувствительный выход ионов натрия как в присутствии, так и в отсутствие наружного натрия, не оказывая влияния на его вход.

Механизм, вызывающий оубаин-нечувствительные потоки натрия, может быть либо полностью отличным от механизма, совершающего оубаин-чувствительные Na:K и Na:Na обмены, либо все эти обмены могут быть функциями одной и той же системы, но с различными свойствами при разных условиях. В пользу последнего предположения есть два аргумента: фуросемид ингибирует не только оубаин-нечувствительные, но и оубаин-чувствительные потоки натрия, имеющие место в бескальцевой среде и являющиеся свойствами Na:K насоса [15]. Следовательно, если указанные движения ионов натрия являются свойствами не одной системы, а двух независимых систем, то можно сделать вывод, что фуросемид одинаково ингибирует обе системы; зависимость действия фуросемида на скорость выхода ионов натрия от концентрации Na_{in} и оубаина показывает, что если бы оубаин-чувствительный и оубаин-нечувствительный выходы ионов натрия совершались двумя механизмами, следовало бы предположить одинаковое

средство обоих механизмов к наружному калию и оуабанну. Естественно предположить наличие одного и того же механизма [15].

Относительно источников энергии для оуабани-нечувствительных потоков Na мало данных, хотя известно, что они могут быть отличными от АТФ. Так, используя реконструированные тели эритроцитов, Аскарри и Рао [20] показали, что тели, изолированные и инкубированные в присутствии инозина, способны проявлять оуабани-нечувствительный выход ионов натрия, как и в присутствии АТФ.

Несмотря на многочисленные данные относительно оуабани-нечувствительных потоков натрия, до сих пор не было сделано попытки построить модель, отражающую пути, по которым осуществляется оуабани-нечувствительный транспорт ионов. В основу предлагаемой модели положена идея о том, что одна и та же система осуществляет как оуабани-нечувствительный Na:Na обмен, так и оуабани-нечувствительный активный вынос натрия. Источником энергии выбран АТФ, хотя им может быть какой-либо другой макроэрг [20]. При построении модели мы пользовались 3 основными постулатами [1], сформулированными на основе известных экспериментальных данных:

а) переносчиком ионов в мембране является мембранная АТФаза, которая при различных условиях может работать, как Na-K-АТФаза, или Na-АТФаза [3];

б) ферментно-субстратный комплекс переходит от внутренней границы мембраны к наружной в фосфорилированной форме [2, 3];

в) на наружной границе мембраны средство переносчика к натрию меньше, чем на внутренней [2, 21].

В схеме (рис. 1) предполагается, что на переносчик E, представляющий собой мембранную АТФазу, садится ион натрия, затем к форме E_1Na присоединяется АТФ. Далее, в результате действия АТФазы происходит фосфорилирование фермента и комплекса ($E_1Na \sim P$) АДФ переходит на наружную границу мембраны.

Если предположить, что средство переносчика E_1 к натрию на наружной границе мембраны меньше, чем на внутренней [13], то у наружной границы мембраны этот комплекс отсоединит в среду ион натрия и перейдет в форму ($E'_2 \cdot P$) АДФ. Предполагается, что большая часть энергии расходуется на этой стадии, где происходит также конформационный переход переносчика из формы E'_1 в форму E'_2 . Комплекс ($E'_2 \cdot P$) АДФ переходит от наружной границы мембраны к внутренней. Предположение о том, что АДФ отщепляется у наружной границы мембраны, а не у внутренней, содержит следующий смысл: во-первых, после отщепления АДФ образовалась бы форма $E'_1 \cdot P$, чувствительная к оуабанну, в то время как рассматриваемый механизм описывает оуабани-нечувствительный обмен, и во-вторых, АТФаза отщепляла бы АДФ в клетку у внутренней границы мембраны так же, как и для системы натрий-кальцевого насоса. У внутренней границы мембраны комплекс ($E'_1 \cdot P$) АДФ освобождает АДФ в клетку и к форме $E'_2 \cdot P$ присо-

сдвигается ион калия, что облегчает дефосфорилирование комплекса $E_2^{\cdot}P$ [2]. Далее, после отщепления неорганического фосфата в клетке образуется комплекс E_2K , который способен отсоединить ион калия, что приводит комплекс в первоначальную форму E , и на этом транспортный цикл завершается.

Рис. 1. Модель оубани-неуветствительного транспорта ионов натрия. Принимается, что состояния, занятые и пунктирные прямоугольники, находятся в равновесии. Все константы равновесия обозначаются через k_{iP} , константы скорости переходов от одной границы к другой — γ_i , константы переходов у внутренней границы мембраны, направленные по часовой стрелке — через k_{+i} , против часовой стрелки — k_{-i} .

С возрастанием наружной концентрации ионов натрия равновесие в состоянии 2 может сдвинуться, и вероятность присоединения наружного иона натрия увеличивается, что приводит к $Na:Na$ обмену по пути $1-2-1$ без затраты энергии, т. е. по типу обменной диффузии.

Таким образом, предлагаемая система может одновременно работать и как помповый механизм и как механизм обменной диффузии, но значимость каждого из них зависит от концентрации ионов натрия в наружной среде (при низких концентрациях Na_{out} — помповый механизм и при высоких — обменная диффузия).

Выходящий поток ионов натрия для этой схемы рассчитывался с помощью диаграммного метода Хилла [22]. Расчет показал, что этот поток равен:

$$J_{Na_{вых}} = \frac{E_1}{D} v_1 \theta_1 (\gamma_1 \gamma_2 \theta_2 (k_{-2P} b_2 + k_{+2P} Na_{in}) + k_{+2P} \gamma_2 \theta_1 (\lambda + 4P Na_{in} + v_2 \theta_2)),$$

где k_{iP} — константы равновесия, γ_i — константы перехода из одного состояния в другое, E_1 — полная концентрация переносчиков во всех формах, D — сумма всех направленных диаграмм, θ_i — доли концевых комплексов с переносчиком, расположенных в концах каждого равновесия.

ного состояния. Необходимо иметь в виду, что в состоянии 1 имеются, помимо указанных, еще и комплексы $(E\text{Na}_n \sim P)$ АДФ, $E_1\text{Na}_n\text{АТФ}$, $E\text{Na}_n$, которые учитываются в расчете, однако опущены в схеме, чтобы не затруднять чтения модели. Они возникают из-за того, что те ионы натрия, которые пришли из наружной среды, не успевают еще обменяться с внутренними ионами натрия, так как этот обмен происходит на следующей ступени при переходе из состояния 1 в состояние 4.

Полученное выражение для выходящего потока натрия содержит как помповую, так и обменную компоненту, причем вклад каждой из этих компонент в $J_{\text{Na вых}}$ зависит от наружной концентрации натрия.

Таким образом, предложенная схема делает наглядной последовательность ступеней процесса, ведущего к оубани-нечувствительному транспорту и позволяет рассчитывать потоки натрия.

По полученным аналитическим выражениям потоков можно построить качественные кривые зависимости выхода ионов натрия от внутриклеточных концентраций ионов натрия и АТФ (рис. 2).

Рис. 2. Качественные кривые зависимости выходящего (а) и входящего (б) потоков натрия от $\text{Na}_\text{и}$ и $\text{Na}_\text{вн}$ и АТФ.

Смысл такого рода построения в том, чтобы предсказать результаты будущих экспериментов. Ясно, что такой набор кривых зависимостей потоков от концентраций позволит в дальнейшем, путем их сопоставления с экспериментальными результатами, найти пути совершенствования схемы с целью более точного описания процессов, лежащих в основе оубани-нечувствительного транспорта ионов.

Отметим, что все сказанное относилось к эритроцитам, и предложенную схему нельзя механически переносить на мышцы и аксоны, так как несмотря на некоторые общие черты между этими тремя тканями имеются и существенные различия. Например, оубани-нечувствительный выход натрия нечувствителен к $\text{K}_\text{и}$ в мышцах [23] и эритроцитах [5], но чувствителен к $\text{K}_\text{и}$ в аксонах [24]. Наибольшее различие между этими тканями проявляется при замене натрия на литий: в аксонах и на мышцах оубани-нечувствительный поток натрия растет [25], а в эритроцитах падает [5]. По-разному действуют двухвалент-

ные катионы на оубаин-нечувствительный поток натрия в аксонах, мышцах и эритроцитах [5, 16, 26—28].

Кроме того, морфологическое строение мышцы,—ее компарментализация,— существенно отличает ее от эритроцитов и аксонов и затрудняет однозначную трактовку полученных результатов. Детальное изучение оубаин-нечувствительного транспорта натрия и установление локализации транспортной системы является одной из самых актуальных задач в настоящее время.

Бреванский физический институт ГКИАЭ

Поступило 28.11 1978 г.

ՆԱՏՐԻՈՒՄԻ ՕՈՒԱԲԱԻՆ-ՌԵԶԻՍԻՍԻՎՆԵՍԱՅԻՆ ՀՈՍԲԵՐԸ

Տ. Գ. ՀԱՄԲԱՐՉՈՒՄՅԱՆ, Ս. ԿԱ. ԱԴԱՄՅԱՆ

Նատրիումի օուաբաին-սենզիտիվ տրանսպորտին վերահրող դրական տվյալների հիման վրա բերված և հաշված է համակարգի մոդելը, որն իրականացնում է այդ տրանսպորտը: Ստացված են որակական կորեր, որոնք արտացոլում են նատրիումի հոսքերի կախվածությունը նատրիումի և ԱՏՓ-ի կոնցենտրացիաներից: Սրանց առկայությունը նախազորություն կտա հետագայում փորձնական տվյալների հետ համադրման ճանապարհով գտնել սխեմայի կատարելագործման ուղիները, իսկ ներքին օուաբաին-սենզիտիվ տրանսպորտի հիմքում ընկած սրոպեպտիդի ազդի ճշգրիտ նկարագրելու նպատակով:

OUABAIN — INSENSITIVE SODIUM FLUXES

T. G. HAMBARTSUMIAN, S. Ya. ADAMIAN

Based on the literature data the model of ouabain-insensitive sodium transport system has been given and calculated. Qualitative curves reflecting the dependence of sodium fluxes on Na_{in} , Na_0 and ATP concentrations have been obtained. These curves will allow, by comparison with the experimental results, to improve the scheme to give more precise description of the processes of ouabain-insensitive ion transport.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Амбарцумян Т. Г., Мартиросян С. М. Биологический журнал Армении, 28, 3, 102—103, 1975.
2. Лушко В. К., Маглышева М. К., Гревинзская Т. И., Колчинская Л. И. Сб. Биофизика мембран, 412—417, 1973.
3. Post R. L., Hegyvary C., Kume S. J. Biol. Chem. 25, 1972.
4. Stone A. J. Biochem et Biophys. Acta, 150, 578, 1968.
5. Garrahan P. J., Glynn I. M. J. Physiol., 192, 159, 1967.
6. De Weer P. J. Physiol., 56, 583, 1970.
7. Beauge L. A. Biochem et Biophys. Acta, 401, 1, 95, 1975.

8. *Beauge L. A., Sjodin R. A. J. Gen. Physiol. 52, 3, 408, 1968.*
9. *Dunn T. J. J. Clin. Invest. 49, 1804, 1970.*
10. *Glynn J. M., Karitsa S. J. Sn: Energ. transp. in biol syst. (C. S. B. A.), 205, 1975.*
11. *Lubowitz H. Proc. Soc. Exp. Biol. Med. 140, 1, 153, 1972.*
12. *Motais R., Sola F. J. Physiol. 233, 2, 423, 1973.*
13. *Motais R. J. Physiol. 233, 2, 395, 1973.*
14. *Reitort O., Lenoir J. J. Physiol. 222, 1, 880, 1972.*
15. *Sachs J. R. J. Gen. Physiol. 57, 3, 259, 1971.*
16. *Lubovits H., Whittam R. J. Physiol. 202, 1969.*
17. *Hoffman J. F., Kregenow A. Proc. N.-Y. Acad. Sci. 137, 1966.*
18. *Manery J. F., Dryden E., Still J. S. Can. J. Phys. Pharm. 55, 1977.*
19. *Ussing H. H. Acta. Scand. Physiol. 17, 1, 1950.*
20. *Askarl A., Rao S. N. Abstract. bioph. soc. 1968.*
21. *Keynes R. D., Swan R. C. J. Physiol. 147, 591, 1959.*
22. *Hill T. L. J. Theor. Biol. 10, 442, 1966.*
23. *Sjodin R. A., Beauge L. A. J. Gen. Physiol. 61, 2, 222, 1973.*
24. *Baker P. F., Show T. G. J. Physiol. 200, 459, 1968.*
25. *Keynes R. D. J. Physiol. 178, 305, 1965.*
26. *Baker P. F., Hodgkin A., Meves H. J. Physiol. 170, 541, 1964.*
27. *Keynes R. D., Steinhardt R. A. J. Physiol. 198, 3, 581, 1968.*
28. *Henderson E. Pflüger. Arch. 1, 1976.*