## ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Е. Н. ФРОЛОВ, А. Д. МОКРУШИН, Г. И. ЛИХТЕНШТЕЙН, В. А. ТРУХТАНОВ, член-корреспондент АН СССР В. И. ГОЛЬДАНСКИЙ

## ИССЛЕДОВАНИЕ ДИНАМИЧЕСКОЙ СТРУКТУРЫ БЕЛКОВ МЕТОДОМ ГАММА-РЕЗОНАНСНЫХ МЕТОК

Современные теории ферментативного катализа связывают уникальные каталитические свойства белков с их динамической структурой. Для регистрации конформационных перестроек белков широкое применение получил метод спиновых меток. Однако метод позволяет регистрировать движения меток только в диапазоне частот  $10^7 - 10^{10}$  сек $^{-1}$  ( $^{1-3}$ ). Кроме того, значительные размеры спиновых меток не позволяют непосредственно наблюдать за молекулярным движением собственно белковых групп.

Существенная информация о динамике локальных движений отдельных участков белковой глобулы может быть получена с помощью метода ядерного гамма-резонанса (я. г. р.) при использовании в качестве меток соединений, включающих мёссбауэровские изотопы. Ненаправленное движение метки (аналогичное диффузионному) должно приводить к уширению линии резонансного поглощения ( $^4$ ). С другой стороны, увеличение амплитуды колебаний мёссбауэровского ядра приводит к уменьшению вероятности поглощения без отдачи f' ( $^4$ ). Таким образом, подвижность мёссбауэровской метки, прикрепленной к определенной группе белка, должна оказывать существенное влияние на спектр г. р. метки.

В настоящей работе на примере альбумина из сыворотки крови человека (САЧ), модифицированного ионами Fe<sup>57</sup>, анализируются возможности применения г.р. меток для исследования динамической структуры

белков.

Присоединение меток к белковой поверхности проводили путем инкубации в течение часа  $2\cdot 10^{-3}~M$  раствора альбумина в 0.06M фосфатном буфере при рН 7.0 с пятикратным избытком водного раствора  $\mathrm{Fe^{57}Cl_3}$  с последующим осаждением сульфатом аммония и лиофилизацией. Другой способ модификации основывался на синтезе модельного железо-серного белка (МЖСБ) при реакции ионов  $\mathrm{Fe^{57}}$  с цистеиновыми остатками альбумина в присутствии неорганического сульфида ( $^5$ ). Ионы железа в МЖСБ образуют многоядерный комплекс внутри белковой складки, характеризующийся специфическими для класса природных железо-серных белков физико-химическими свойствами ( $^5$ ). Исследование подвижности указанных белков проводили путем измерения температурной зависимости спектров я. г. р. сухих препаратов, растворов их в воде и глицерине при концентрации  $4\cdot 10^{-3}~M$ , а также водной суспензии альбумина, уплотненной центрифугированием.

В качестве спинового зонда при исследованиях состояния среды использовали химически инертный по отношению к белку стабильный иминоксильный радикал І. В качестве спиновой метки использовали ради-

кал II, присоединяемый к МЖСБ по методике, описанной в (2).

Мёссбауэровские измерения проводились на обычном электродинамическом спектрометре с источником Co<sup>57</sup> (Pd).

Спектры резонансного поглощения для всех образцов представляют собой четко выраженные дублеты с квадрупольным расщеплением и изомерным сдвигом, характерными для высокоспинового трехвалентного железа ( $\delta=0.73\pm0.05$  мм/сек,  $\Delta=0.75\pm0.05$  мм/сек и  $\delta=0.58\pm0.05$  мм/сек,  $\Delta=0.67\pm0.05$  мм/сек,  $\Delta=0.67\pm0.05$  мм/сек) для образцов из альбумина и МЖСБ соот-

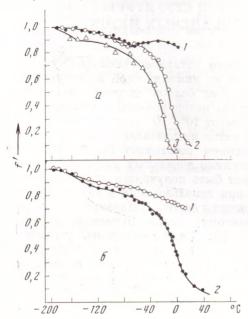


Рис. 1. Температурная зависимость относительной вероятности эффекта f'(T) для альбумина (a) и МЖСБ (б): I — сухие препараты; 2 — глицериновая среда; 3 — суспензия альбумина

ветственно. Величина изомерного сдвига для всех препаратов альбумина и МЖСБ в исследованном диапазоне температур оставалась постоянной, что указывает на неизменность химических связей ионов железа с белками.

экспериментальных спектров сводился к определению вероятности резонансного глощения без отдачи f' (по плошади резонансной кривой) и ширины дублетной линии на половине высоты. На рис. 1 и 2 представлены температурные симости относительных величин f' соответственно пля альбумина и МЖСБ в сухом виде, в глицериновой среде, для уплотненной суспензии альбумина и в водной среде. Сухие препараты белков обладают слабой температурной зависимостью величины t' и постоянной полушириной линии в интервале 77-300° K, что характерно для собственных колебаний ядер Fe<sup>57</sup> в твердой матрице.

Иной характер температурной зависимости i' наблюдается

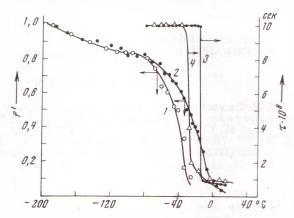
для белков в воде \*. Слабо изменяясь в области низких температур, вероятность эффекта резко уменьшается при температурах, превышающих  $-60^\circ$  (рис. 2). Это уменьшение отражающее увеличение амплитуды движения ядер, наблюдается в области температур ( $-60 \div -20^\circ$ ), когда растворенный в водной среде спиновый зонд I остается в сильно заторможенном состоянии (время корреляции  $\tau > 10^{-7}$  сек), соответствующем жесткой структуре среды.

Последнее, по-видимому, свидетельствует о невозможности движения макромолекул белков как целого, поскольку их размеры более чем в десять раз превышают размеры зонда І. Можно полагать, что движение мёссбауэровских атомов, прочно связанных с белком, отражает ограниченный локальный характер движения поверхностных групп белка в альбумине и нескольких сульфгидрильных групп, входящих в состав многоядерного железосерного комплекса в МЖСБ.

<sup>\*</sup> Учитывая ограничения метода спиновых меток (³) на рис. 2 принимается  $\tau=\tau_{\text{кор}},$  если  $10^{-10}<\tau_{\text{кор}}<10^{-7}$  и  $\tau=10^{-7},$  если  $\tau_{\text{кор}}\geqslant10^{-7}$  сек.

В пользу этого предположения свидетельствуют и другие факты. Спиновая метка II, находящаяся в складке белковой глобулы МЖСБ, начинает растормаживаться при  $T > -30^{\circ}$  (рис. 2). Плотная суспензия САЧ, представляющая собой конгломерат слипшихся кристалликов белка, пропитанных водой, также демонстрирует падение f', начиная примерно

Рис. 2. Зависимость f'(T) для альбумина (I) и МЖСБ (2) в водной среде; температурная зависимость времени корреляции  $\tau_{100}$  зонда I в растворителе (3) и метки II, присоединенной к МЖСБ (4) для МСЖБ в водной среде



 $c-60^\circ$ . Альтернативное объяснение этого эффекта движением отдельных макромолекул как целого в этих условиях представляется менее вероятным.

При проведении опытов в 95% растворе глицерина кривые размораживания смещаются в область более высоких температур по сравнению

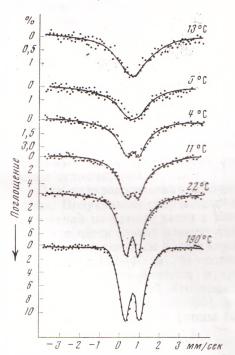


Рис. 3. Спектры резонансного поглощения альбумина в глицерине при различных температурах

с суспензиями, несмотря на несомненно большую вязкость последних. Интенсивность локального движения белковых групп, таким образом, зависит от природы растворителя. Уширение линии резонансного поглощения в этих образцах становится заметным лишь на конечных учазависимостей f'(T), т. е. при стках температурах, когда вероятность поглощения без отдачи мала. В качестве примера на рис. З приведен ряд спектров я. г. р. для альбумина в глицерине: наблюдаемое уширение линии не превышает 50% от ширины линии при низких температурах.

модель непрерывной Поскольку диффузии предсказывает, что изолированных отдельных молекул, с молекулярным весом того же порядка, что и исследуемые нами белки, в растворе соответствующей вязкости уширение должно было бы в несколько раз превышать экспериментально наблюдаемое полученные результаты свидетельствуют о наличии крупных ассоциа-

тов макромолекул САЧ.

Наблюдаемые эффекты зависимости f'(T) и уширение линии для меченых белков, как нам кажется, открывают перспективы непосредственного исследования с помощью эффекта Мёсссбауэра динамических свойств

биологических структур, включая активные центры ферментов. Представляется возможным также исследовать явления ассоциации биологических макромолекул в физиологических и модельных условиях. Малые размеры гр-меток в ряде случаев могут обеспечить преимущество их применения по сравнению со спиновыми метками.

Авторы выражают благодарность проф. Л. А. Блюменфельду за ценное обсуждение.

Институт химической физики

Поступило 15 I 1973

Академии наук СССР Москва

## ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

<sup>1</sup> К. Л. Гамильтон, Г. М. Макконнелл, Усп. хим., **39**, 531 (1970). <sup>2</sup> Г. И. Лихтенштейн, Усп. биохим., **12**, 3 (1971). <sup>3</sup> А. N. Kuznetsov, А. М. Wasserman et al., Chem. Phys. Letters, **12**, 103 (1971). <sup>4</sup> D. C. Champeney, Phys. Bull., **21**, 248 (1970). <sup>5</sup> Г. И. Лихтенштейн, Е. Н. Фролов и др., Мол. биол., **6**, 202 (1972). <sup>6</sup> P. P. Graig, N. Sutin, Phys. Rev. Letters, **11**, 460 (1963).