



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 2 * № 5 * 1976

УДК 577.15.04

СВОЙСТВА ИММОБИЛИЗОВАННОЙ НА АЛЬДЕГИДОСИЛОХРОМЕ ПОЛИНУКЛЕОТИДФОСФОРИЛАЗЫ

Райт А. С., Райт В. К., Саганик Р. И.

*Специальное конструкторско-технологическое бюро биологически активных веществ,
Новосибирский государственный университет,*

Новосибирский институт цитологии и генетики СО АН СССР

Исследованы термостабильность и устойчивость иммобилизованной на альдегидосилохроме полинуклеотидфосфорилазы при хранении и в процессе непрерывного использования, определены ее температурный и рН-оптимумы в реакциях синтеза и фосфорилиза полиривонуклеотидов, а также энергия активации. Описано применение иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазы в реакции синтеза сополимеров.

Общеизвестна та роль, которую сыграли синтетические полиривонуклеотиды в исследованиях биосинтеза белков, структуры генетического кода и механизма действия ряда ферментов. В последнее время синтетические полиривонуклеотиды в составе двусpirальных комплексов нашли применение в медицине в качестве индукторов интерферона [1]. Удовлетворить все возрастающую потребность в полиривонуклеотидах возможно, очевидно, лишь используя иммобилизованную полинуклеотидфосфорилазу (КФ 2.7.7.8), катализирующую их синтез из рибонуклеозид- β' -дифосфатов.

К настоящему времени известен способ иммобилизации полинуклеотидфосфорилазы на активированной бромцианом целлюлозе [2]. Этот способ, однако, обладает рядом существенных недостатков: при иммобилизации ферmenta сохраняется лишь 26% активности; из-за высокого содержания в препаратах ферmenta, подвергаемого иммобилизации, эндогенных нуклеиновых кислот необходимо отбрасывать полинуклеотиды, синтезированные в первых циклах использования иммобилизованного ферmenta; эксплуатация полинуклеотидфосфорилазы в реакторе с перемешиванием осложняется измельчением матрицы, а удаление мелких частиц сложно осуществимо, так как вязкость реакционной среды может увеличиваться во много раз в процессе полимеризации [3].

Разработанным нами методом иммобилизации на широкопористых альдегидосилохромах [4, 5] удается получить водонерастворимые производные высокоочищенной полинуклеотидфосфорилазы с сохранением 57—68% активности. Неорганическая природа матрицы предохраняет иммобилизованный ферment от действия микроорганизмов, обеспечивает оперативность в обращении с ним и позволяет использовать ферment в технологически наиболее простом реакторе проточного типа. Ниже будут описаны свойства полинуклеотидфосфорилазы, иммобилизованной на альдегидосилохроме на основе силохрома С-1 — наиболее широкопористом из доступных нам силохромов.

С 1 г носителя ковалентно связывается в среднем 30 мг белка, содержащего полинуклеотидфосфорилазу [5]. Используя значения молекулярного веса полинуклеотидфосфорилазы (200 000) [6] и диаметра молекулы (85 Å) [7], можно рассчитать площадь, занимаемую на поверхности альдегидосилохрома иммобилизованным ферментом: $S = N d^2$, где N — число молекул полинуклеотидфосфорилазы, d — диаметр молекулы. В этом приближении кажущаяся площадь оказывается равной 6,5 м²/г, т. е. $\sim 22\%$ всей удельной поверхности силохрома. В действительности занятая ферментом поверхность еще меньше, так как очищенная нами полинуклеотидфосфорилаза не индивидуальна, а, по предварительным данным, приблизительно 25%-ного содержания. В районе контакта молекулы фермента и носителя в среднем должно находиться 50 остатков пропионового альдегида и, по-видимому, имеет место многоточечное связывание, обусловливающее наблюдаемую частичную инактивацию из-за потери ферментом конформационной гибкости.

Для иммобилизованных ферментов характерна повышенная стабильность при хранении. В нашем случае стабилизирующий эффект носителя также проявляется (рис. 1). В отсутствие субстрата полная потеря активности происходит за 11 месяцев, тогда как водорастворимая полинуклеотидфосфорилаза при 4° инактивируется на 100% за несколько недель [8]. В присутствии нуклеозидифосфатов и, по-видимому, какого-то количества полинуклеотида активность иммобилизованного фермента остается неизменной по меньшей мере в течение 16 месяцев. Считается, что одной из причин инактивации в растворе препаратов полинуклеотидфосфорилазы является деградация фермента эндогенными протеиназами [6], которая не может происходить после фиксации из-за пространственного разделения белков. Сложнее объяснить консервирующее действие полинуклеотида и нуклеозидифосфатов. Известно, однако, что у молекулы полинуклеотидфосфорилазы есть участок, связывающий довольно длинные (размером с tРНК) полинуклеотиды [9], что также должно стабилизировать фермент и, возможно, предотвращать диссоциацию субъединиц.

При иммобилизации ферментов происходит изменение не только их активности, но часто и других их свойств. Условия функционирования фермента в гомогенной среде и на поверхности носителя обычно различаются вследствие различного микроокружения, лимитирующего влияния диффузии, меньшей конформационной гибкости закрепленного фермента и пр. В значительной мере природой носителя определяются и условия оптимального функционирования иммобилизованных ферментов. Так, иммобилизация полинуклеотидфосфорилазы из *M. luteus* на целлюлозе сопровождается резким сдвигом в противоположных направлениях pH-оптимумов реакций полимеризации и фосфоролиза [10]. Если обычно полимеризацию нуклеозидифосфатов водорастворимым ферментом проводят при pH 8—8,5, то с иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазой при этих значениях pH реакция практически не идет. Кривая зависимости активности иммобилизованного фермента от pH довольно крутая: 0% при pH 8,4 и 100% при pH 9,2. Высоких pH при синтезе полиривонуклеотидов избегают из-за возможной их щелочной деградации.

Как видно из рис. 2, pH-зависимость реакции полимеризации у полинуклеотидфосфорилазы, иммобилизованной на альдегидосилохроме, по

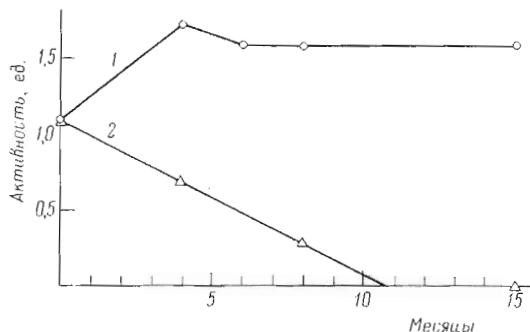


Рис. 1. Изменение активности иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазы в процессе хранения в буфере, содержащем ADP (1), и без ADP (2)

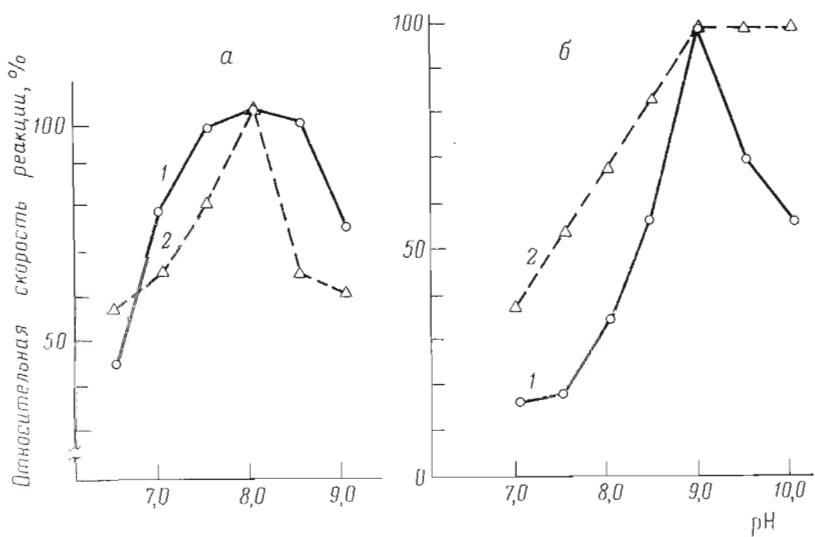


Рис. 2. Зависимости скоростей реакций фосфоролиза poly(A) (a) и полимеризации ADP (б) от pH для водорастворимой (1) и иммобилизованной (2) полинуклеотидфосфорилазы

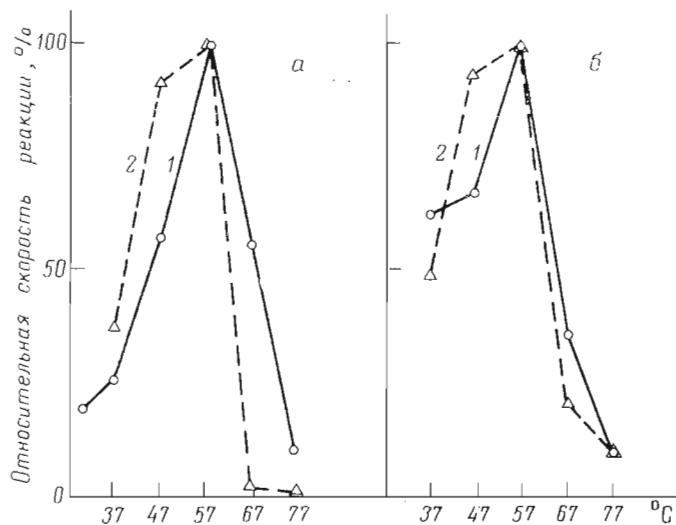


Рис. 3. Зависимость скоростей реакций фосфоролиза poly(A) (а) и полимеризации ADP (б) от температуры для водорастворимой (1) и иммобилизованной (2) полинуклеотидфосфорилазы

сравнению с водорастворимым ферментом существенно не изменяется. Сохраняется оптимум pH и в реакции фосфоролиза, хотя в этом случае зависимость активности от pH выражена более резко.

Данные о влиянии температуры на скорость полимеризации ADP и на скорость фосфоролиза poly(A) водорастворимым и иммобилизованным ферментами представлены на рис. 3. В обеих реакциях наблюдается смещение температурного оптимума в область низких значений с одновременным его уширением. При 47° скорость полимеризации иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазой составляет 86% максимальной, а в случае водорастворимого фермента ~ 65%. В реакции фосфоролиза различия еще более существенны: 91% против 57%.

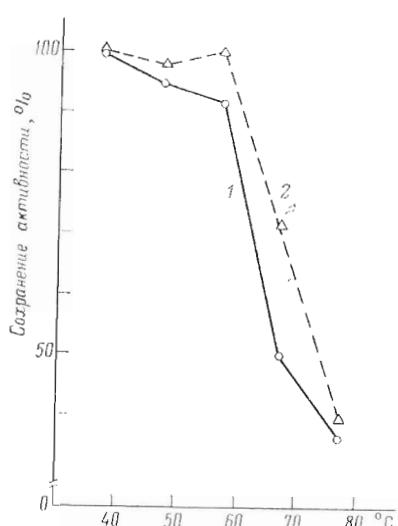


Рис. 4

Рис. 4. Термостабильность водорастворимой (1) и иммобилизованной (2) полинуклеотидфосфорилазы

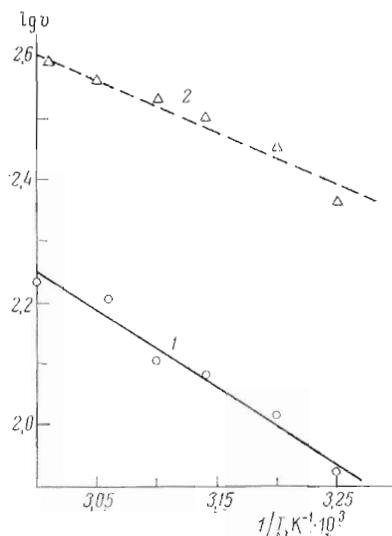


Рис. 5

Рис. 5. Зависимость $\lg v$ от $1/T$ для водорастворимой (1) и иммобилизованной (2) полинуклеотидфосфорилазы

В большинстве случаев при иммобилизации достигается повышенная термостабильность ферментов. Выдерживая в течение 10 мин иммобилизованную полинуклеотидфосфорилазу при различных температурах, мы убедились в ее большей (по крайней мере до 77°) термостабильности по сравнению с водорастворимой формой фермента (рис. 4).

Из наклона кривых на рис. 5 следует, что у иммобилизованного фермента изменена (уменьшена в 1,44 раза) энергия активации в реакции полимеризации ADP. Абсолютное значение энергии активации для водорастворимой полинуклеотидфосфорилазы, рассчитанное по формуле

$$E_{\text{акт}} = \lg \frac{v_2}{v_1} \cdot 2,303 \cdot R \cdot \frac{T_1 T_2}{T_2 - T_1}$$

(где v_1 , v_2 — начальные скорости реакций при соответствующих температурах T_1 и T_2), оказалось равным 5,97 ккал/моль. Существенное расхождение с известным значением $E_{\text{акт}} = 14,6$ ккал/моль [11] связано, по-видимому, с тем, что в упомянутой работе был использован препарат гетерогенного, частично деградированного фермента.

Иммобилизованная полинуклеотидфосфорилаза была испытана в реакторе проточного типа (колонке) в реакции полимеризации ADP. Степень превращения (рис. 6) существенно зависит от скорости пропускания реакционной смеси через колонку с иммобилизованным ферментом. Любопытно, что максимально достижимая глубина реакции составляла 70%, тогда как с водорастворимым ферментом равновесие устанавливается по превращении 61—67% ADP.

Располагая ограниченным количеством нуклеозиддифосфатов, мы эксплуатировали колонку с иммобилизованным ферментом в непрерывном режиме лишь в течение 6 сут. Ниже приведены вариации степени превращения ADP в poly(A) в зависимости от времени работы колонки (скорость пропускания 9,8 мл/ч)

Время, сут	0,56	0,90	1,53	1,97	2,59	2,72	3,54	4,53	5,54	5,92
Глубина превращения, %	72,0	72,0	68,8	65,2	56,2	62,8	60,4	61,3	71,3	68,5

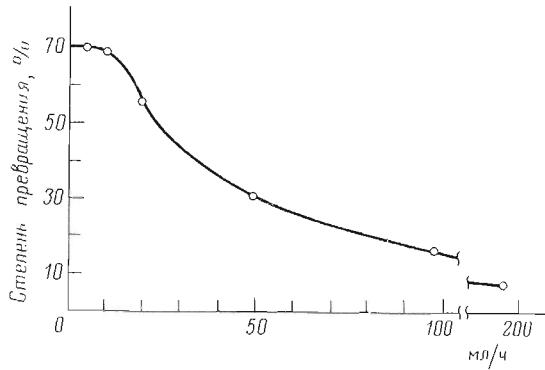


Рис. 6. Зависимость степени превращения ADP в poly(A) от скорости пропускания реакционной смеси через колонку с иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазой

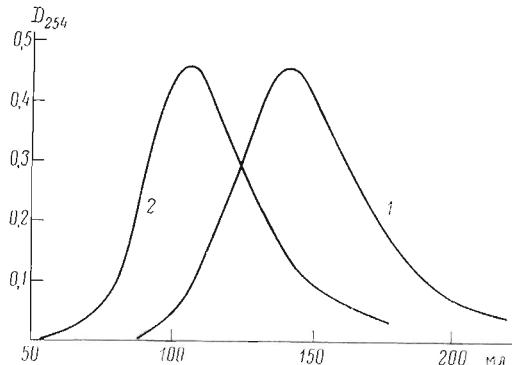


Рис. 7. Гель-хроматография на сепарозе 4B poly(A), синтезированной с водорастворимой (1) и иммобилизованной (2) полинуклеотидфосфорилазой

Таким образом было получено 11 г полинуклеотида, о молекулярно-весовом распределении которого можно судить по гель-хроматографии на сепарозе 4В (рис. 7) и которое даже лучше, чем у poly(A), синтезированной в обычном гомогенном варианте. С тем же количеством фермента, которое было взято для иммобилизации, можно было бы синтезировать не более 0,66 г poly(A).^{*}

Тенденция к некоторому снижению активности при непрерывном использовании иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазы связана, по-видимому, с частичным растворением силикатной поверхности, «сдиранием» молекул фермента вязкой реакционной средой, а также закупориванием пор носителя как высокомолекулярным полинуклеотидом, так и микрочастицами различных примесей. Выделить главную причину в настоящее время затруднительно. Определенный нами ранее период «полужизни» иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазы в 25 сут [4] является довольно приблизительным из-за относительно небольшого времени эксплуатации *, а также из-за разброса точек на графике, обусловленного частично выделением пузырьков воздуха из носителя (несмотря на тщательную дезаэрацию) в процессе полимеризации.

Иммобилизованная полинуклеотидфосфорилаза использовалась ранее

* Дополнительное испытание иммобилизованной полинуклеотидфосфорилазы в режиме непрерывной эксплуатации выполнено С. А. Магарилл (Новосибирский государственный университет). За 2,5 месяца работы ковалентно связанный фермент теряет менее 50% активности.

только для получения гомополирибонуклеотидов [2, 10]. Особые преимущества этой формы фермента очевидны и для стандартного приготовления сополимеров. Подвергая сополимеризации ADP и UDP, мы отметили, что при самых разных соотношениях нуклеозиддифосфатов в исходной реакционной среде в образующийся сополимер включается больше остатков аденоцина, чем урицина:

Соотношение ADP : UDP в исходной реакции смеси	0,11	0,33	1	3	9
Соотношение AMP : UMP в сополимере	0,21	0,59	1,9	5,17	9,35

Различие между нуклеотидным составом сополимеров и соотношением исходных нуклеозиддифосфатов, однако, несколько меньше, чем наблюдавшееся ранее при исследовании сополимеризации водорастворимым ферментом [12], что может быть следствием как иммобилизации, так и течения реакции в неравновесных условиях.

Еще одно практическое применение иммобилизованная полинуклеотиддифосфорилаза может найти для получения нуклеозиддифосфатов фосфоролизом природных РНК.

Экспериментальная часть

Выделение полинуклеотиддифосфорилазы из биомассы *E. coli* В проводили, как описано в работе [5]. Характеристики очищенного фермента: $D_{280}/D_{260} = 1,32$, удельная активность — 12,3 ед/мг (1 ед. акт. превращает 1 мкмоль ADP в poly(A) за 10 мин). Стандартная реакционная смесь (PC) для определения активности содержала 25 мМ ADP, 10 мМ Mg (CH₃COO)₂, 1 мМ этилендиаминететрауксусную кислоту и 0,02% NaN₃ в 0,1 М трис-HCl-буфере, pH 8,0, при 37°. За реакцией полимеризации нуклеозиддифосфатов следили по накоплению в реакционной смеси ортофосфата, который определяли по методу работы [13]. Фосфоролиз poly(A) (50 ОЕ₂₅₄/мл) проводили в 0,1 М трис-HCl-буфере, pH 8,0, содержащем 0,01 М фосфат калия, 5 мМ Mg (CH₃COO)₂ и 0,5 мМ этилендиаминететрауксусную кислоту при 37°. Реакцию фосфоролиза контролировали по накоплению кислоторастворимой фракции (ADP). Иммобилизованная полинуклеотиддифосфорилаза получена, как описано в работах [4, 5].

Устойчивость иммобилизованного фермента при хранении определяли, выдерживая его при 4—6° в реакционной смеси в присутствии и без ADP.

Термостабильность полинуклеотиддифосфорилазы испытывали, инкубируя ее в течение 10 мин при различных температурах в 0,02 М трис-HCl-буфере (pH 8,0), затем быстро охлаждали в ледяной бане и определяли активность.

При определении pH-оптимумов использовали 0,1 М трис-HCl-буфер (pH 7—9) и 0,1 М боратный буфер (pH 9—11), другие компоненты были как в стандартной реакционной смеси.

Для синтеза poly(A) иммобилизованным ферментом полинуклеотиддифосфорилазу (124 ед. акт.) упаковывали в колонку (0,6 × 5 см), снабженную рубашкой для термостатирования, и пропускали через нее стандартную реакционную смесь с помощью перистальтического насоса «Variopergrex» (LKB, Швеция). Собранный на выходе из колонки смесь подвергали исчерпывающему диализу против 0,1 М KCl с 0,001 М этилендиаминететрауксусной кислотой (в последних сменах без нее) и осаждали poly(A) этиловым спиртом. Степень превращения ADP в poly(A) оценивали по содержанию ортофосфата в реакционной смеси на выходе из колонки.

Гель-хроматографию poly(A) проводили на колонке (2,1 × 60 см) с сепарозой 4B, элюент — 1 М NaCl в 0,01 М фосфатном буфере, pH 7,5.

Синтез сополимеров осуществляли, используя колонку со 100 мг иммобилизованного фермента (13,3 ед. акт.), через которую пропускали реакционную смесь с различным соотношением ADP и UDP (суммарная

концентрация — 25 мМ). Нуклеотидный состав сополимеров определяли, фракционируя их щелочные гидролизаты на микроколонке (объем ~ 45 мкл, высота 120 мм) с дауэксом 50 × 4, элюент — 0,1 М формиат аммония, pH 3,2. Плотность в элюате регистрировали с помощью УМСФ [14].

ЛИТЕРАТУРА

1. Colby C. (1971) Progr. Nucleic Acid Res. and Mol. Biol., 11, 1—32.
2. Hoffman C. H., Harris E., Chodroff S., Michelson S., Rothrock J. W., Peterson E., Reuter W. (1970) Biochem. and Biophys. Res. Commun., 41, 710—714.
3. Hennage D. W., Crothers D. M., Ludlum D. B. (1969) Biochemistry, 8, 2298—2302.
4. Кумарев В. П., Райт А. С., Раит В. К., Хомов В. В. (1974) Чоложит. решение от 20 ноября 1974 г. по заявке № 1989378/28-13.
5. Кумарев В. П., Райт А. С., Раит В. К., Салганик Р. И. (1976) Биоорган. химия, 2, 700—705.
6. Thang M. N., Dondon L., Godefroy-Colburn T. (1971) Biochimie, 53, 291—302.
7. Valentine R. C., Thang M. N., Grunberg-Manago M. (1969) J. Mol. Biol., 39, 389—394.
8. Kimhi Y., Littauer U. Z. (1968) J. Biol. Chem., 243, 231—240.
9. Thang M. N., Harvey R. A., Grunberg-Manago M. (1970) J. Mol. Biol., 53, 261—280.
10. Smith J. C., Stratford I. J., Hutchinson D. W., Brentnall H. J. (1973) FEBS Lett., 30, 246—248.
11. Godefroy T., Cohn M., Grunberg-Manago M. (1970) Eur. J. Biochem., 12, 236—249.
12. Cherek M. M., Hansen R. W. (1968) Biotechnol. and Bioeng., 10, 359—372.
13. Eibl H., Lands W. E. M. (1969) Anal. Biochem., 30, 51—57.
14. Власов В. В., Грачев М. А., Комарова Н. И., Кузьмин С. В., Мензорова Н. И. (1972) Молекуляри. биология, 6, 809—816.

Поступила в редакцию
9.X.1975

PROPERTIES OF POLYNUCLEOTIDE PHOSPHORYLASE IMMOBILIZED ON SILICA ALDEHYDES

RAIT A. S., RAIT V. C., SALGANIK R. I.

Novosibirsk State University, Institute of Cytology and Genetics, Academy of Sciences of the USSR, Novosibirsk

Highly purified polynucleotide phosphorylase immobilized on silica aldehydes possesses higher storage stability and thermostability than the water-soluble form of the enzyme. The energy of activation for polymerization of ADP by immobilized enzyme was decreased 1.44-fold as compared with the reaction catalysed by free enzyme. There were no dramatic changes in pH-optima of the polynucleotide phosphorylase due to immobilization. The temperature optima of the attached enzyme were somewhat broader and shifted to lower temperature than that of the water-soluble enzyme. The half-life time of the immobilized polynucleotide phosphorylase was more than 25 days during continuous polymerization of ADP in flow-through reactor. The application of the attached enzyme for the synthesis of heteropolyribonucleotides is described.

Технический редактор Е. С. Кузьмишина

Сдано в набор 19/II-1976 г. Т-07623 Подписано к печати 5/IV-1976 г. Тираж 850 экз.
Зак. 163 Формат бумаги 70×108^{1/16} Усл. печ. л. 12,6 Бум. л. 4,5 Уч.-изд. л. 13,4

2-я типография издательства «Наука». Москва, Шубинский пер., 10