



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 8 \* № 9 \* 1982

УДК 577.154.26.02

## ИССЛЕДОВАНИЕ ТРАНСГЛИКОЗИЛИРУЮЩЕЙ СПОСОБНОСТИ ЭНДО- $\beta$ -1,3-ГЛЮКАНАЗ

І. ЛАМИНАРИН И ЕГО ОЛИГОСАХАРИДЫ В КАЧЕСТВЕ ДОНОРОВ  
И АРИЛ- $\beta$ -D-ГЛИКОЗИДЫ В КАЧЕСТВЕ АКЦЕПТОРОВ

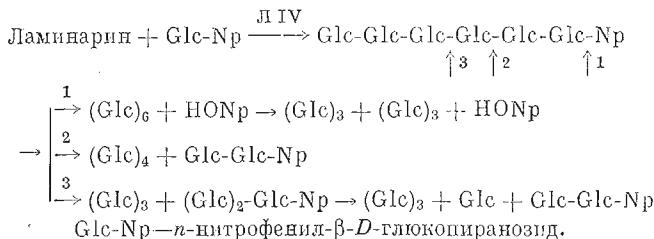
*Назарова Н.И., Елякова Л.А.*

*Тихоокеанский институт биоорганической химии ДВНЦ  
Академии наук СССР, Владивосток*

Показано, что эндо- $\beta$ -1,3-глюканазы из морских моллюсков осуществляют реакцию трансгликозилирования. При использовании в качестве акцептора *n*-нитрофенил- $\beta$ -D-глюкопиранозида среди вновь образующихся продуктов реакции обнаружены *n*-нитрофенил-ламинарибиозид, -триозид и -тетраозид с общим выходом до 35% (в пересчете на исходный ламинарин). Установлена зависимость скорости трансгликозилирования от концентрации акцептора ( $K_m$  13 мМ). Трансферазная активность ферментов проявляется при использовании в качестве акцепторов других арил- $\beta$ -D-гликозидов. Показана также способность эндо- $\beta$ -1,3-глюканаз к трансгликозилированию на остатки Xyl и GlcNAc, но не на остаток Gal (при введении в реакцию соответствующих гликозидов).

Характерным для эндогликаназ свойством является их трансгликозилирующая активность, которую рассматривают как способность ферментов катализировать алкализм гликозидов [1]. Способность к трансгликозилированию продемонстрирована для цеплюлаз [2], маннаназ [3] и хорошо изучена для лизоцима и  $\alpha$ -амилаз [4, 5].

Эндоламинариназы ( $\beta$ -1,3-глюкангалактогидролазы, КФ 3.2.1.6) ЛО, ЛIV и ЛIII из морских моллюсков расщепляют  $\beta$ -1,3-связи и не гидролизуют иные связи ( $\alpha$ -1,4,  $\beta$ -1,6,  $\alpha$ -1,3,  $\beta$ -1,4) в соответствующих глюканах [6, 7]. Неизменным в присутствии этих ферментов остается *n*-нитрофенил- $\beta$ -D-глюкопиранозид (далее Np-глюкозид), а также его смесь с глюкозой, т. е. ни гидролиз Np-глюкозида, ни прямой синтез из названных исходных эндоламинариназы не катализируют. Однако при изучении действия эндоламинариназ на смесь Np-глюкозида и ламинарина (при их концентрации  $>20 K_m$ ) мы наблюдали выделение *n*-нитрофенола. По-видимому, происходит процесс трансгликозилирования с присоединением акцептора Np-глюкозида к активированному ферментом гликозидному центру донора, ведущим к образованию промежуточных *n*-нитрофенилламинариолигозидов и их последующему гидролизу, освобождающему *n*-нитрофенол (схема изображает один из возможных вариантов).



Как видно из схемы, количество выделенного *n*-нитрофенола не является истинным критерием скорости реакции трансгликозилирования, так как неизбежно образующийся промежуточный продукт гидролизуется по пути 1. Однако с некоторым приближением скорость реакции трансгликозилирования можно оценивать, измеряя скорость образования *n*-нитро-

Таблица 1

Трансгликозилирующая активность эндо- $\beta$ -1,3-глюканаз  
Приведено поглощение выделившегося *n*-нитрофенола через 3–72 ч \*

Донор	ЛО **				ЛIV				ЛIII		
	3	26	48	72	3	26	48	72	26	48	72
(Glc) <sub>2</sub>	0,005	0,005	0,025	0,050	0,005		0,007		0,015	0,020	0,034
(Glc) <sub>2-4</sub>	0,115		2,08	2,72			0,800		0,770	1,32	2,00
(Glc) <sub>13</sub>	0,120	1,26	2,16	3,00	0,055	0,405	0,710	0,980	1,04	2,10	3,32
Ламинарин	0,22 (0,02)	1,10 (0,03)			0,055	0,310	0,570	0,860	1,07	2,04	3,60

\* Объем инкубационной смеси 3,1 мл, концентрации доноров 6,6 мг/мл, *n*-нитрофенол-глюкозида 7,2 мг/мл; гидролазная активность всех ферментов в аликоватах одинакова.

\*\* В скобках приведены данные для  $\beta$ -1,3-эндоглюканазы из *Actinomyces cellulosa*.

Таблица 2

<sup>13</sup>С-химические сдвиги в спектрах ламинарина и суммы *n*-нитрофенилолигозидов (пики I–IV)

Исследуемые вещества	Химические сдвиги					
	C1	C2	C3	C4	C5	C6
Ламинарин в D <sub>2</sub> O	103,28	74,13	85,32	69,30	76,60	61,90
Сумма <i>n</i> -нитрофенилолигозидов (пики I–IV) в D <sub>2</sub> O	104,13	74,13	85,32	69,33	76,20	61,20

фенола. С использованием этой системы была изучена трансферазная активность эндогламинарина из морских моллюсков — ЛО, ЛIII и ЛIV (табл. 1). Для реакции были подобраны аликовоты ферментов, обладающие одинаковой гидролазной активностью. Как видно из табл. 1, ферменты ЛО, ЛIII и ЛIV обладают различной трансгликозилирующей способностью. Выявляется также (табл. 1), что трансферазная активность эндоферментов по отношению к различным донорам (ламинарину и ламинариолигосахаридам) меняется. Так, ламинарибиоза очень плохой донор для всех ферментов. Трансгликозилирование, видимо, начинается с того минимального по длине субстрата, который может подвергаться ферментативному гидролизу (например, см. данные с субстратом *n*=2–4, табл. 1).

Полученные продукты реакции трансгликозилирования анализировали на колонке с биогелем Р-2 в отработанных условиях разделения (см. «Экспериментальную часть»). Были обнаружены вновь образованные вещества (II), (III) и (IV) (рис. 1), выходящие с колонки после глюкозы. Из сравнения с литературными данными по аналогичному разделению продуктов действия  $\alpha$ -амилазы на амилодекстрины в присутствии НР-глюкозида [8] вещества (II)–(IV) можно было предположительно считать *n*-нитрофенильными производными ламинариолигозидов. Для подтверждения этого была проведена идентификация продуктов (II)–(IV) несколькими методами.

а) Препаративно выделенные продукты (сумма пиков II–IV, рис. 1) подвергли ферментативному гидролизу  $\beta$ -глюкозидазой из сладкого миндаля (скорость расщепления коротких субстратов наибольшая для этого фермента) с последующей хроматографией продуктов (рис. 2). Отсутствие на хроматограмме пика II (*n*-нитрофенилбизозида), уменьшение пика III (*n*-нитрофенилтриозида), появление значительного количества свободной глюкозы, а также наличие в продуктах ферментативного гидролиза *n*-нитрофенола подтверждает, что продукты (II)–(IV) содержат *n*-нитрофенильный радикал, соединенный  $\beta$ -связью с глюкозными единицами, т. е. все эти вещества являются  $\beta$ -глюкозидами.

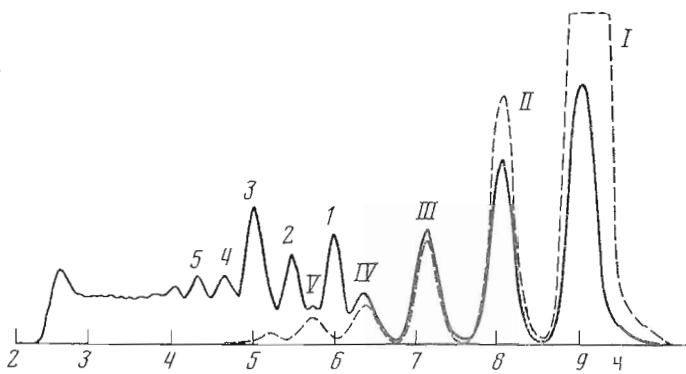


Рис. 1. Хроматография продуктов реакции трансгликозилирования в присутствии эндоглюканазы LIV, ламинарина и N-р-глюкозида (время реакции 24 ч). Пики I, II, III, IV и т. д. — N-р-глюкозид, N-р-ламинарибиозид, -триозид, -тетраозид и т. д., пики 1, 2, 3, 4... — глюкоза, ламинарибиоза, -триоза, -тетраоза и т. д. Сплошная линия — показания орцина —  $\text{H}_2\text{SO}_4$ -метода, пунктир — контроль при 280 нм. Условия разделения см. в «Экспериментальной части»

б) Инкубация смеси продуктов реакции (II)–(IV) с экзоламинарина-зой LPII (экзо- $\beta$ -1,3-глюканаза, выделенная из *Eulota taakii*, специфичность которой установлена [9]: гидролиз  $\beta$ -1,3-связи в  $\beta$ -1,3-глюканах и  $\beta$ -1,3-глюкоолигосахаридах с последовательным отделением остатков глюкозы с невосстанавливющими концами молекул субстрата; наилучшему расщеплению подвергаются более длинные субстраты) подтверждает наличие  $\beta$ -1,3-связанных глюкозных единиц, т. е. содержание в составе полученных веществ *n*-нитрофенилламинарибиозида, -триозида и -тетраозида (рис. 3). Действительно, содержание веществ (IV) и (III) после действия глюканазы LPII уменьшилось, а глюкозы, соединений (I) и (II) увеличилось.

в) Совпадение сигналов повторяющегося глюкозного звена в  $^{13}\text{C}$ -ЯМР-спектре ламинарина [10] и смеси материала пиков (I)–(IV) (рис. 1, табл. 2) подтвердило наличие  $\beta$ -1,3-связи между остатками глюкозы и отсутствие других типов гликозидных связей в данных веществах.

г) Для веществ пиков I, II, III по отношению показаний орцин-сернокислотного метода к поглощению при 280 нм, фиксирующему продукты, содержащие *n*-нитрофенильный радикал, было измерено соотношение глюкоза — *n*-нитрофенол. Для стандартного образца N-р-глюкозида это соотношение равнялось 1 : 3, для вещества пика II — 2 : 3, пика III — 3 : 3. Отсюда следует, что отношение глюкоза — *n*-нитрофенол в веществах (II) и (III) равно 2 : 1 и 3 : 1 соответственно.

Из вышеприведенного ясно, что вещества (II)–(IV) являются *n*-нитрофенилламинарибиозидом, -триозидом и -тетраозидом соответственно. Таким образом, для изучаемых ферментов реакция трансгликозилирования протекает с сохранением конфигурации у аномерного центра гликоновой части субстрата.

Картина разделения продуктов трансгликозилирования при жидкостной хроматографии по сравнению с картиной для обычного гидролиза в присутствии эндоглюканаз, характеризующейся хорошим разделением глюкозы и ее ди-, три-, тетра- и пентаолигомеров, значительно усложняется за счет появления пиков новых веществ, частично перекрывающих пики продуктов гидролиза. Эти новые вещества, вероятно, являются N-р-гликозидами ламинарипентаозы, гексаозы и т. д., судя по наличию у этих продуктов поглощения при 280 нм, по времени их элюции с колонки и исчезновению этих пиков при увеличении времени гидролиза (рис. 4). Следовательно, накопление N-р-гликозидов олигомеров происходит соответственно обычному правилу действия эндоферментов, т. е. первоначальному получению более крупных *n*-нитрофенилламинариполигозидов с дальнейшим их превращением в более короткие олигомеры. Так, постепенное исчезновение N-р-гликозида тетраозы происходит при инкубации свыше

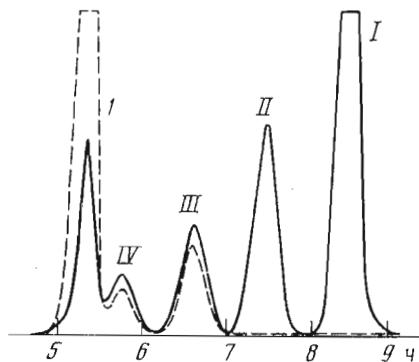


Рис. 2

Рис. 2. Хроматография *n*-нитрофенилолигозидов до (смесь продуктов пиков I–IV рис. 1; сплошная линия) и после (пунктир) действия  $\beta$ -глюказидазы из сладкого миндаля (орцин –  $H_2SO_4$ -метод). Обозначения пиков как на рис. 1

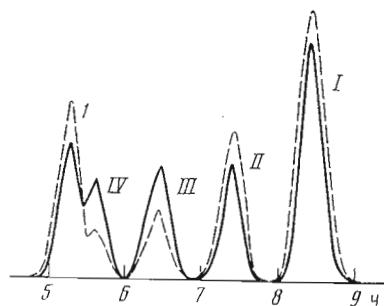


Рис. 3

Рис. 3. Хроматография смеси *n*-нитрофенилолигозидов (I)–(IV) до (сплошная линия) и после (пунктир) действия энзо- $\beta$ -1,3-глюканазы LII из *E. taakii* (орцин –  $H_2SO_4$ -метод). Обозначения пиков как на рис. 1

24 ч (ср. пики IV рис. 1, 4). Накопление гликозида димера и тримера происходит, по-видимому, потому, что их дальнейший гидролиз ламинариназами затруднен. Следует учесть, что скорости гидролиза арилди- и трималинаризидов, вероятно, равны скоростям гидролиза ламинарибиозы и ламинаритриозы (как это было экспериментально определено для одной из  $\beta$ -1,3-глюканаз [11]), а последние 3–10 раз меньше скорости гидролиза ламинарина нашими ферментами [12]. Повышенное содержание Nr-ламинарибиозида может быть объяснено самой меньшей скоростью его вторичного распада.

Была установлена зависимость скорости трансгликозилирования от концентраций донора и акцептора. При постоянной концентрации ламинарина (10 мг/мл, 2 мМ) зависимость скорости выделения свободного *n*-нитрофенола от концентрации Nr-гликозида согласуется с уравнением Михаэлиса – Ментен (рис. 5): кажущаяся  $K_m$  равна 13 мМ. При фиксированной концентрации Nr-гликозида скорость была максимальной при концентрации ламинарина около 25 мг/мл.

Направленность процесса и степень трансгликозилирования можно было регулировать временем реакции, концентрациями фермента, донора и акцептора. Оптимальными условиями для образования Nr-гликозидов ди-, три- и тетрамеров под действием эндоламинариназы LIV, например, была концентрация акцептора 25 мг/мл, донора 15 мг/мл при времени инкубации от 4 до 24 ч. Суммарный выход *n*-нитрофениламинариолигозидов при этом достигал 35% (в пересчете на исходный ламинарин).

Интенсивность процесса трансгликозилирования, осуществляемого эндогликаназами из морских моллюсков, кажется значительно большей соответствующих величин для эндоферментов из других источников (ср., например, [5, 11]). Эндо- $\beta$ -1,3-глюканаза из *A. cellulosa* в аналогичных условиях также проявила слабую способность к трансгликозилированию (табл. 1 и 3). Вероятно, большая интенсивность трансгликозилирования – результат как большей трансферазной активности, так и меньшей способности изучаемых ламинариназ к вторичному гидролизу получающихся коротких продуктов. Например, по литературным данным о действии осахаривающей  $\alpha$ -амилазы из *Bacillus subtilis* [13] на смесь мальтозы и Nr-глюкозида, накопление Nr-гликозида мальтозы в процессе реакции неочевидно, так как он очень быстро подвергается гидролизу до *n*-нитрофенола и мальтозы.

Результаты, полученные при изучении трансгликозилирования под действием эндоглюканаз в присутствии *n*-нитрофенил- $\beta$ -D-глюкозида, повторяются при использовании в качестве акцепторов других арил- $\beta$ -D-глюко-

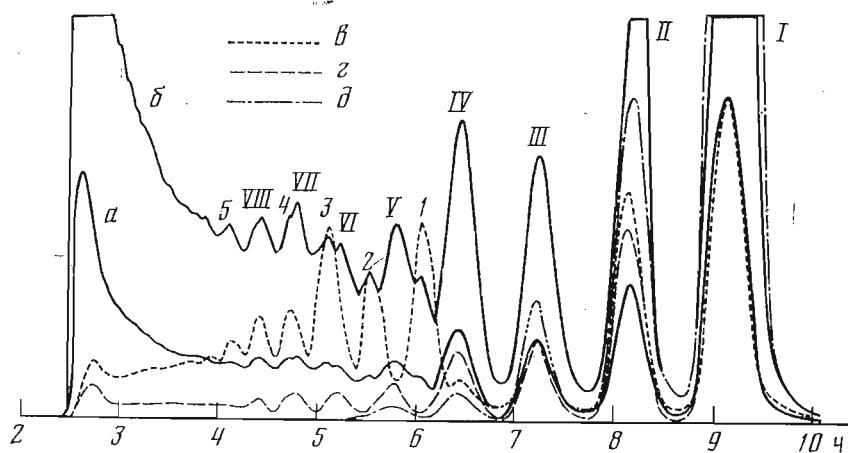


Рис. 4. Хроматография продуктов трансгликозилирования ламинаринацой ЛIV (донор - ламинарин, акцептор - Nр-гликозид) после 4 (а, б, г) и 48 ч (в, д) инкубации. Кривые а, б, в - показания орцин -  $H_2SO_4$ -метода (б - чувствительность  $\times 3$ ), кривые г, д - поглощение при 280 нм. Обозначения пиков как на рис. 1

пиранозидов с сохранением на постоянном уровне (около 30%) суммарного выхода продуктов трансгликозилирования (табл. 3). Только с 4-метилумбелиферил- $\beta$ -D-глюкозидом в качестве акцептора даже при увеличении времени реакции выход продукта был меньшим, возможно, из-за плохой растворимости этого гликозида.

По-видимому, па общем выходе продуктов трансгликозилирования влияние структуры агликона резко не сказывается. Однако следует учесть отразившиеся в табл. 3 особенности разделения при жидкостной хроматографии различных арилламинариолигозидов. Так, в случае с фенильными производными хорошо разделяются только соответствующие ди- и тример, тогда как у нафтильных глюкозидов вслед за глюкозой можно проследить за выходом димерного, тримерного, тетрамерного и пентамерного производных. Количественное соотношение продуктов трансгликозилирования с  $n=2, 3$  и  $4$  для различных арил- $\beta$ -D-глюкозидов меняется. Особенно показателен в этом отношении опыт с 1-нафтилглюкозидом, где выходы всех вновь образовавшихся продуктов приблизительно одинаковы в отличие от других, где выход Nр-гликозидов олигомеров составляет ряд димер > тример > тетramer.

Была проверена также возможность участия в реакции других доноров и акцепторов. Использование в качестве возможных доноров мальтозы, генциобиозы или целлобиозы с тем же акцептором (Nр-гликозидом) не

Таблица 3

Результаты реакции трансгликозилирования в присутствии  
эндо- $\beta$ -1,3-глюканазы ЛIV, ламинарина (6 мг/мл)  
и арил- $\beta$ -D-глюкопиранозидов (10 мг/мл) \*

Аг-	Время реакции, ч	Выход (% от ламинарина) (Glc) <sub>n</sub> -Аг с n, равным			
		2	3	4	5
o-Нитрофенил-	3	16,6	8,0	4,5	-
1-Нафтил-	3	9,1	6,6	8,9	5,3
Фенил-	3	21,6	6,7	-	-
4-Метилумбелиферил-	24	11,1	2,4	2,2	-
n-Нитрофенил-	3	19,3	11,3	5,0	-
n-Нитрофенил- **	48	1,2	2,7	-	-

\* Данные жидкостной хроматографии (орцин-сернокислотный метод). Тире означает невозможность определения соответствующего продукта, обусловленную особенностями разделения олигомеров с данным арилагликоном.

\*\* Данные для  $\beta$ -1,3-глюканазы из *A. cellulosa*.

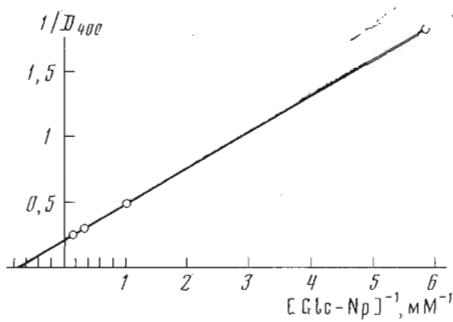


Рис. 5

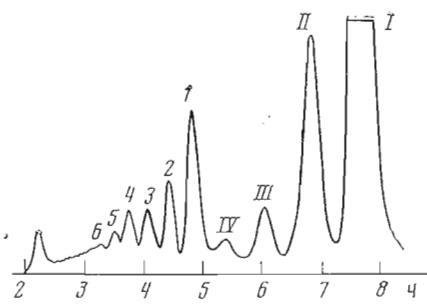


Рис. 6

Рис. 5. График зависимости скорости трансгликазилирования от концентрации акцептора (Np-глюкозида). Концентрация ламинарина 2 мМ

Рис. 6. Хроматография продуктов реакции трансгликазилирования в присутствии ламинарины LIV,  $\beta$ -Np-ксилиопиранозида и ламинарина. Пик I –  $\beta$ -Np-ксилиопиранозид, II, III, IV – продукты трансгликазилирования на  $\beta$ -Np-ксилиопиранозид. Пики 1–4 и т. д. как на рис. 1

дало положительных результатов – не было зафиксировано выделение *n*-нитрофенола и появление новых продуктов на хроматограммах.

При использовании в качестве акцепторов других *n*-нитрофенил- $\beta$ -D-гликопиранозидов (галактозида, ксилоцида и N-ацетилглюкозамина) выделение *n*-нитрофенола было отмечено только в последних двух случаях. Этот факт кажется вполне закономерным, так как ксилоцида и N-ацетилглюкозамина обладают конфигурацией глюкозы. Для *n*-нитрофенил- $\beta$ -D-ксилоцида с помощью жидкостной хроматографии было показано образование новых соединений (рис. 6). Появление свободной ксилоциды методом хроматографии на бумаге не было обнаружено.

Таким образом, фермент обладает способностью осуществлять трансгликазилирование не только на остатки глюкозы, но и на остатки ксилоциды и N-ацетилглюкозамина, не реагируя на отсутствие заместителя в 6-м положении (Xyl) и на наличие заместителя во втором (GlcNAc), но не на остаток галактозы, проявляя чувствительность к изменению конфигурации в 4-м положении моносахарида.

В заключение можно отметить, что изучение реакции трансгликазилирования дает подход к характеристике активных центров карбогидраз [4]. Кроме того, продемонстрированный здесь способ получения различных арилламинариолигосахаридов может быть перспективным для препаративной наработки этих соединений, в большинстве своем не описанных, но могущих найти применение в качестве модельных соединений и субстратов для  $\beta$ -1,3-глюканаз. Процесс, вероятно, небезинтересен и для направленного гликозилирования веществ с целью уменьшения их токсичности, увеличения проницаемости через биологические мембранны, перевода лекарственных веществ в водорастворимое состояние и т. п.

### Экспериментальная часть

**Ферменты.** Эндо- $\beta$ -1,3-глюканазы LIII и LIV получали из кристаллического стебелька морского моллюска *Spisula sachalinensis*, эндо- $\beta$ -1,3-глюканазу L0 – из *Chlamys abdidus* как описано в работах [6, 7]. Эндо- $\beta$ -1,3-глюканазу LII выделяли из *E. taakii* [9]. Ферменты L0, LII и LIV гомогенны по данным дисперсионно-электрофореза. Эндо- $\beta$ -1,3-глюканаза из *A. cellulosa* была любезно предоставлена Н. А. Тиуновой (Институт биохимии АН СССР им. А. Н. Баха).  $\beta$ -Глюкозидаза из сладкого миндаля – коммерческий препарат фирмы «Serva» (ФРГ).

**Доноры.** Ламинарин ( $\beta$ -1,3-глюкан) из морской водоросли *Laminaria cucharoides* получен по методике [14]. Ламинариолигосахариды с  $n=2-4$  и 13 получены гидролизом ламинарина [12].

Мальтоза, генциобиоза, целлобиоза — коммерческие препараты фирмы «Chemapol» (Чехословакия). Остальные препараты производства «Союзреактив».

*Акцепторы.* *n*-Нитрофенил- $\beta$ -D-глюко- и -галактопиранозиды; *o*-нитрофенил-, 1-нафтил-, фенил- и 4-метилумбелиферил- $\beta$ -D-глюкопиранозиды; *n*-пирофенил-N-ацетил- $\beta$ -D-глюказаминид — коммерческие препараты фирмы «Chemapol» (Чехословакия). *n*-Нитрофенил- $\beta$ -D-ксилопиранозид синтезирован по методу [15].

Гидролазную активность ферментов определяли по возрастанию количества восстанавливающих сахаров методом Нельсона [16], используя ламинарин (0,04%) в качестве субстрата.

Удельная гидролазная активность для всех исследуемых препаратов глюканаз, вводимых в реакцию трансгликозилирования, была одинакова — 1,5 моль Glc/г белка·ч при 25°С.

Трансгликозилирующую активность определяли по увеличению количества выделившегося в реакции *n*-нитрофенола. Через определенные интервалы времени из инкубационной смеси отбирали аликовты (0,2 мл), добавляли 1 мл 1 М Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> и измеряли поглощение при 400 нм на спектрофотометре «Spekol». Состав инкубационной смеси и условия ферментолиза см. работы [6, 7, 9].

Концентрации акцепторов и доноров в инкубационной смеси были не менее 6 мг/мл.

Анализ продуктов реакции трансгликозилирования проводили с помощью автоматического жидкостного хроматографа «Jeol» (модель JLC-6AH, Япония) на биогеле P-2 [17] (колонка 98×0,9 см); элюция 0,05 М натрий-ацетатным буфером (pH 5,2–5,5) в 0,2 М NaCl со скоростью 7–9 мл/ч. Сахара определяли колориметрически (440 нм) реакцией с 0,15% раствором орцина в 70%-ной H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> при 95°С. Одновременно арилгликозиды тестировали по поглощению при 280 нм в рабочем режиме прибора при заданной чувствительности самописца. Показания для образца *n*-нитрофенил- $\beta$ -D-глюкопиранозида при орцин-сернокислотном методе определения относились к показаниям при 280 нм как 1:3. Для анализа требовалось не менее 1 мг продуктов.

Обсчет хроматограмм проводили вручную, по площади соответствующих пиков.

Хроматографию на бумаге проводили в системе растворителей *n*-бутанол — пиридин — вода (6:4:3) с обнаружением кислым анилинифталатом или азотокислым серебром.

Спектры <sup>13</sup>C-ЯМР сняты на приборе HX-90E «Bruker» в D<sub>2</sub>O. В качестве внутреннего стандарта использовали CH<sub>3</sub>OH ( $\delta$  49,6 м.д. относительно тетраметилсилана).

## ЛИТЕРАТУРА

- Hehre E. J., Okada G., Genghof D. S. In: Carbohydrates in Solution (Advances in Chemistry Series) / Eds Gould R. F., Washington D. C.: Amer. Chem. Soc., 1973, p. 309–333.
- Ladisch M. R., Gong G.-S., Tsao G. T. Biotechnol. and bioeng., 1980, v. 22, № 6, p. 1107–1126.
- Coulombel C., Clermont S., Foglietti M.-J., Percheron F. Biochem. J., 1981, v. 195, № 1, p. 333–335.
- Imoto T., Johnson L. N., North A. C. T., Phillips P. C., Rupley J. A. In: The Enzymes, v. 7, 3-rd ed. / Ed. Boyer P. D. N. Y.: Acad. Press, 1972, p. 822–825, 843–846.
- Hehre E. J., Genghof D. S., Okada G. Arch. Biochem. and Biophys., 1971, v. 142, № 1, p. 382–393.
- Sova V. V., Elyakova L. A., Vaskovsky V. E. Biochim. et biophys. acta, 1970, v. 212, № 4, p. 111–115.
- Privalova N. M., Elyakova L. A. Comp. Biochem. and Physiol., 1978, v. 60B, № 3, p. 225–228.
- Wallenfels K., Földi P., Niermann H., Bender H., Linder D. Carbohydr. Res., 1978, v. 61, № 2, p. 359–368.
- Елякова Л. А., Широкова И. И. Биоорган. химия, 1977, т. 3, № 12, с. 1656–1662.
- Usui T., Yamaoka N., Matsuda K., Tuzimura K. J. Chem. Soc., Perkin Trans I, 1973, № 20, p. 2425–2432.

11. Nelson T. E., Johnson J., Jantzen Ir. E., Kirkwood S. J. Biol. Chem., 1969, v. 244, № 21, p. 572–580.
12. Елякова Л. А., Звягинцева Т. Н., Привалова Н. М. Биоорган. химия, 1978, т. 4, № 11, с. 1553–1559.
13. Yoshida H., Hiromi K., Ono S. J. Biochem., 1969, v. 66, № 2, p. 183–190.
14. Elyakova L. A., Zvyagintseva T. N. Carbohydr. Res., 1974, v. 34, № 2, p. 241–248.
15. Helferich B. Ber. Dtsch. Chem. Ges., 1944, B. 77, № 3–4, S. 194–197.
16. Nelson N. J. Biol. Chem., 1944, v. 153, № 2, p. 375–381.
17. Елякова Л. А., Денисенко Н. М., Звягинцева Т. Н. Химия природн. соединений, 1977, № 5, с. 697–699.

Поступила в редакцию

14.I.1982

После доработки

15.III.1982

## A STUDY ON TRANSFER ACTIVITY OF ENDO- $\beta$ -1,3-GLUCANASES. I. LAMINARIN AND ITS OLIGOSACCHARIDES AS DONORS AND ARYL- $\beta$ -D-GLYCOSIDES AS ACCEPTORS

NAZAROVA N. I., ELYAKOVA L. A.

*Pacific Institute of Bioorganic Chemistry, Far East Science Center,  
Academy of Sciences of the USSR, Vladivostok*

The transglycosylation reactions catalyzed by endo-1,3- $\beta$ -glucanases (endo-1,3- $\beta$ -glucan glucanohydrolases, EC 3.2.1.6) from marine molluscs were studied. The liquid chromatography of the reaction mixture (with *p*-nitrophenyl- $\beta$ -D-glucopyranoside as acceptor) revealed the formation of *p*-nitrophenyllaminaribioside, -trioside, and -tetraose in overall yield of about 35%, calculated for starting laminarin. The dependence of the transfer rate upon the acceptor concentration was found ( $K_m=13$  mM). Some other aryl- $\beta$ -D-glucosides may be used as acceptors. The endo-glucanases catalyzed also a transfer of laminarioligosyl residues onto xylose and N-acetylglucosamine residues, but not to galactose ones in the reactions with respective glycosides.