



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 15 * № 9 * 1989

УДК 577.152.321*6'14

ИССЛЕДОВАНИЕ ТРАНСГЛИКОЗИЛИРУЮЩЕЙ СПОСОБНОСТИ ЭНДО-1,3-β-ГЛЮКАНАЗ

IV *. АКЦЕПТОРНАЯ СПЕЦИФИЧНОСТЬ АКТИВНЫХ ЦЕНТРОВ ФЕРМЕНТОВ ИЗ МОРСКИХ БЕСПОЗВОНОЧНЫХ (В РЕАКЦИЯХ С АРИЛГЛИКОЗИДАМИ)

Назарова Н. И., Елякова Л. А.

Тихоокеанский институт биоорганической химии ДВО Академии наук
СССР, Владивосток

Проведено сравнительное изучение продуктов реакций трансгликозилирования, осуществляемых эндо-1,3-β-глюканазами LIV и LO (КФ 3.2.1.6), при использовании в качестве акцепторов α- и β-n-нитрофенил(Np)-гликозидов D-Glc, D-Xyl, D-GlcN, D-GlcNAc. Методом ВЭЖХ показано, что LIV *Spisula sachalinensis* катализирует реакцию трансгликозилирования на β-Np-глюкозид с образованием индивидуальных арил-β-1 → 3-ди-, три-, тетра-, пентаолигозидов, тогда как LO *Chlamys albida* — образование двух продуктов каждой олигомерной фракции независимо от структуры доноров — 1,3-β-глюканов, выделенных из разных источников. Соотношение основных и дополнительных продуктов изменяется в ходе реакции в пользу последних. С помощью методов ¹³C-ЯМР-спектроскопии, метилирования, действия специфических ферментов на выделенные препаративно фракции Np-гликозидов ди- (ФII) и трисахаридов (ФIII) установлено, что LO в отличие от LIV катализирует реакцию трансгликозилирования с образованием не только β-1 → 3-, но и β-1 → 4-арилолигозидов. Установлено, что глюканазы LIV и LO катализируют трансгликозилирование на α- и β-Np-гликозиды, но свободный n-нитрофенол образуется только при участии в реакции β-Np-глюкозида в качестве акцептора. Найденные величины *K_m* для α- и β-Np-гликозидов Glc и Xyl указывают на идентичность акцепторного средства и отсутствие заметного влияния конфигурации гликозидной связи на процесс трансгликозилирования. Рассчитанные свободные энергии связывания этих соединений в агликоновых подцентрах активных центров ферментов имеют близкие значения. Показана зависимость акцепторной активности ферментов от расположения отдельных групп заместителей в сахарном кольце Np-гликозидов.

Проведенное нами ранее исследование трансгликозилирующей активности эндо-1,3-β-глюканаз LIV *Spisula sachalinensis* и LO *Chlamys albida* выявило наличие общих свойств у ферментов: способность в присутствии соответствующих акцепторов — арилгликозидов катализировать образование гомологических серий арилолигозидов со степенью полимеризации 2—10 и выше [2, 3]. Донором глюкозильных остатков могут служить ламинарин и его короткие аналоги [2]. Агликоновые акцепторные участки активных центров ферментов способны размещать не только α- и β-Np-гликозиды Glc, Xyl, GlcN, GlcNAc, но и глюкозиды с другими агликонами, такими, как нафтил, o-нитрофенил-4-метилумбелиферил [2].

Использование ВЭЖХ для анализа продуктов реакции, содержащих Np-остаток (поглощение при 300 нм), позволило обнаружить некоторые различия в механизме трансгликозилирования исследуемыми ферментами. Хроматограммы продуктов реакции, катализируемой LO, регистрировали наличие сдвоенных пиков соответствующих соединений со степенью полимеризации 2, 3, 4, 5 (рис. 1), независимо от используемых доноров — 1,3-β-глюканов из различных источников (линейный ламинарин *Laminaria hyperborea*, ламинарины *Laminaria cychoriooides* холодной и горячей экстракций, пахиман), различающихся молекулярными массами, степенью разветвленности и растворимостью. Подобное явление обна-

* Сообщение III см. [1].

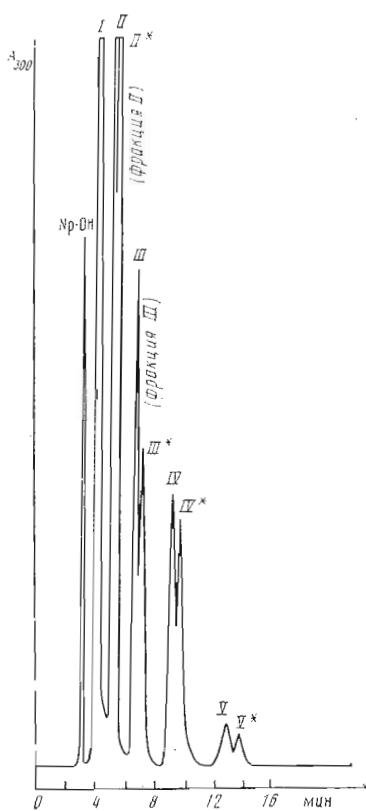


Рис. 1

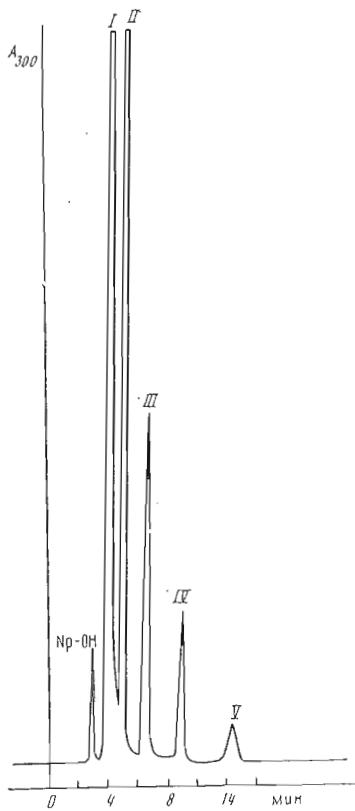


Рис. 3

Рис. 1. ВЭЖХ продуктов реакции трансгликозилирования ламинарина из *L. cuchoroides*, катализируемой глюканазой Л0 в присутствии β -Nр-глюкозида. Римскими цифрами обозначены фракции олигозидов со степенью полимеризации, равной номеру пика. Звездочкой отмечены дополнительные по сравнению с соответствующими данными для глюканазы ЛIV (рис. 2а) продукты. Условия реакции и ВЭЖХ см. в «Экспер. части». Время реакции 30 мин

Рис. 3. ВЭЖХ продуктов реакции трансгликозилирования ламинарина из *L. cuchoroides* в присутствии глюканазы ЛIV и β -Nр-глюкозида. Время реакции 30 мин. Обозначения как на рис. 1

руженено и для эндо-1,3- β -глюканазы ЛIII *Spisula sachalinensis* (рис. 2б). Хроматограммы продуктов реакции трансгликозилирования, катализируемой глюканазой ЛIV (рис. 2а, 3), в подобных условиях всегда содержали одинарные пики соответствующих веществ (табл. 1), идентифицированные со свидетелями как Nр- β -1 → 3-олигозиды, совпадающие по времени выхода с колонки ВЭЖХ с первыми из сдвоенных пиков в хроматографической картине продуктов реакции с Л0. Следует отметить, что соотношение сдвоенных пиков изменяется в течение реакции (табл. 2) в пользу дополнительных соединений. Попытка идентифицировать дополнительные пики с серией Nр-генциоолигосахаридов [4] была безуспешной — по времени выхода с колонки ВЭЖХ вещества не совпадали.

Выделенные препаративной колоночной хроматографией (см. «Экспериментальную часть») продукты трансгликозилирования β -Nр-глюкозида ламинарина глюканазой Л0 в присутствии ламинарина, содержащие суммарные препараты Nр-гликозидов ди- и трисахаридов (фракция II (ФII) и фракция III (ФIII)) (рис. 4) с соотношением сдвоенных пиков (в порядке выхода с колонки ВЭЖХ) 1,6 : 1,0 и 1,5 : 1,0, соответственно, были в дальнейшем нами изучены. Результаты ГЖХ-анализа этих суммарных препаратов, метилированных по методу [5] (табл. 3), показывают присутствие глюкозных остатков, соединенных 1 → 3- и 1 → 4-глюкозидными связями. Если принять во внимание отношение в составе ФII двух возможных ве-

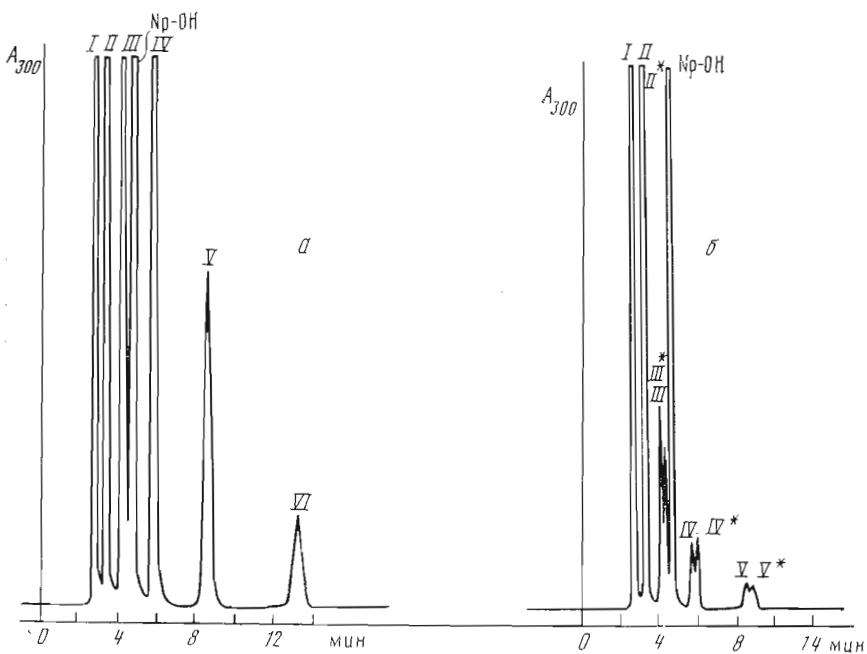


Рис. 2. ВЭЖХ продуктов реакции трансгликозилирования пахимана, катализируемой эндо-1,3- β -глюканазой LIV (а) и LIII (б) в присутствии β -Nр-глюкозида. Условия реакции и ВЭЖХ см. в «Экспер. части»; элюция смесью ацетонитрил — вода, 8 : 2. Обозначения как на рис. 1. Наличие пика VI (Nр-гексагликозида) объясняется меньшей степенью реакции трансгликозилирования в данном примере (рис. 2а)

ществ, $Glc\alpha \rightarrow 3Glc\beta 1-ONp$ и $Glc\alpha \rightarrow 4Glc\beta 1-ONp$, определенное ВЭЖХ как 1,6 : 1,0, то расчет по результатам метилирования (табл. 3) дает полностью совпадающие с этим составом данные. Из аналогичного расчета следует, что ФПГ в своем составе имеет два Nр-три сахарида в соотношении, близко совпадающем с данными ВЭЖХ: трисахарид, присутствующий в большем количестве, содержит только 1 → 3-глюкозидные, другой — 1 → 3-и 1 → 4-глюкозидные связи, скорее всего $Glc\alpha \rightarrow 3Glc\alpha \rightarrow 4Glc\beta 1-ONp$ (1), так как образуется в результате вторичной реакции гидролиза более высокомолекулярных продуктов — 1 → 4-переноса на Nр-глюкозид фрагментов ламинарина [2]. Трисахарид с другим расположением

Таблица 1

Сравнительные результаты трансгликозилирования, катализируемого LIV, при использовании в качестве акцепторов различных Nр-гликозидов *

Акцептор — Nр-гликозид ** (A)	Остаточное количество акцептора A, %	Продукты трансгликозилирования, %			Степень реакции, %
		G ₁ -A	G ₂ -A	G ₃ -A	
Glc β ***	84,22	10,37	4,43	—	15,78
Glc α	82,14	14,21	3,65	—	17,86
Xyl β	88,86	7,54	3,49	—	11,14
Xyl α	85,42	11,90	2,58	0,10	14,58
GlcN β	98,70	0,88	0,42	—	1,30
GlcNAc β	98,20	1,45	0,35	—	1,90
Fuc α	95,68	2,93	0,88	0,51	4,32
Man α	99,05	0,64	0,31	—	0,95

* Реакции трансгликозилирования проведены при постоянной концентрации донора, ламинарина из *L. cychoroides*, равной 2 мМ; концентрация акцепторов 25 мМ. Условия реакции см. в «Экспериментальной части». Время реакции 30 мин.

** Фукоза — L-ряд, оставальные сахара D-ряда.

*** В качестве продукта трансгликозилирования был обнаружен также Nр-OH (1,24%).

Таблица 2

Сравнительные результаты трансгликозилирования, катализируемого ЛО при использовании в качестве акцепторов различных Нр-гликозидов*

Акцептор — Нр-гликозид ** (A)	Остаточное количество акцептора A, %	Продукты трансгликозилирования ***, %				Степень реакции, %
		Nр-OH	G ₁ -A	G ₂ -A	G ₃ -A	
Glc β	85,15	1,52	5,44 3,96	1,46 1,17	0,63 0,67	14,85
Clc β	74,18	3,64	10,32 8,28	1,14 1,95	— 0,49	25,82
Cle β	69,89	5,52	10,99 9,63	1,55 2,12	— 0,30	30,11
Glc α	71,60	Нет	14,82 7,13	3,88 2,00	— 0,57	28,40
Xyl β	78,48	»	14,18 4,39	2,54 0,41	—	21,52
Xyl α	74,98	»	17,94 2,98	3,18 0,26	— 0,66	25,02
GlcN β	97,96	»	0,67 0,84	0,15 0,20	0,10 0,08	2,04
GlcNAc β	97,76	»	0,74 0,98	0,22 0,29	—	2,23
Fuc α	93,00	»	5,00	1,01	0,99	7,00
Man α	94,69	»	2,05 2,00	0,49 0,33	0,36 0,08	5,31

* См. примечание к табл. 1.

** Для Glc β приведены данные для 15, 30 и 60 мин реакции (строки 1—3 соответственно).
*** Верхняя и нижняя строки соответствуют содержанию продуктов основных и дополнительных пиков (см. текст).

Таблица 3

Результаты ГЖХ-анализа ацетатов метилгликозидов, полученных при гидролизе метилированных продуктов фракций ФП и ФПП

Ацетаты метилгликозидов	Содержание в продуктах фракции *					
	ФП		ФПП			
	%	моль/моль	экспер.	теорет.	%	моль/моль
2,4,6Me ₃ Glc	30,7	1,62	1,6	1,6	58,7	4,8
2,3,6Me ₄ Glc	18,9	1,00	1,0	1,0	12,2	1,0
2,3,4,6Me ₄ Glc	50,4	2,66	2,6	2,6	29,1	2,4

* Относительное содержание рассчитано на 1 моль 1 → 4-связанного остатка (2,3,6Me₃Glc); данные теоретического расчета в случае трисахарида приведены для Glc1-3Glc1-4Glc.

жением связей Glc1 → 4Glc1 → 3Glc β1-ONр (2) может появиться в случае, когда в качестве акцептора будет выступать уже синтезированный дисахарид Glc1 → 3Glcβ1-ONр. Но так как акцепторные свойства его, близкие к таковым для Нр-глюкозида (наши неопубликованные данные), будут зависеть только от концентрации Нр-ламинарибиозида, которая в реакции значительно ниже концентрации исходного Нр-глюкозида, образование изомера (2) менее вероятно. По этой причине еще менее вероятно образование Glc1 → 4Glc1 → 4Glcβ1-ONр (3), так как акцептором в этой реакции

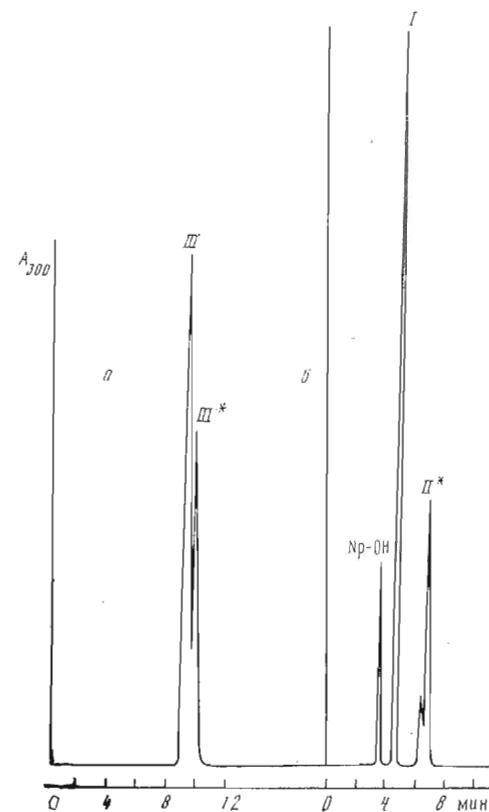


Рис. 4. ВЭЖХ-анализ выделенной препаративно фракции ФIII (а) и продуктов ее гидролиза (2 ч) в присутствии глюканазы ЛIV (б). Обозначения пиков как на рис. 1

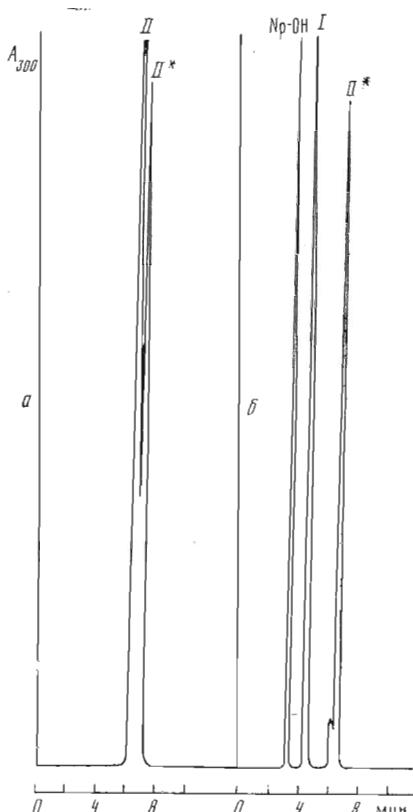


Рис. 5. ВЭЖХ-анализ выделенной препаративно фракции ФII (а) и продуктов ее гидролиза (24 ч) в присутствии глюканазы ЛIV (б). Обозначение пиков как на рис. 1

должен быть $\text{Glc}1 \rightarrow 4\text{Glc}\beta 1-\text{ONp}$, который образуется в еще меньших количествах. Это подтверждает и теоретический расчет состава продуктов метилирования ФIII: при наличии 1 → 4-связанного трисахарида (3) соотношение метилированных сахаров было бы 1,5 : 1,25 : 1,0, что не соответствует данным табл. 3. Кроме того, образование пика, идентичного по времени удерживания с $\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 4\text{Glc}\beta 1-\text{ONp}$, при гидролизе Np-триозидов (ФIII) действием 1,3- β -глюканазы ЛIV (рис. 4) также определяет преимущественное расположение β -1 → 4-связи, показанное в соединении (1).

^{13}C -ЯМР-спектры (табл. 4) препаратов ФII и ФIII при отсутствии сигналов α -аномера регистрируют сигналы с химическими сдвигами 85,9 и 79,1 м. д., что определяет наличие β -1 → 3- и β -1 → 4-связанных остатков глюкозы [6–8]. Соотношения 60 : 40 (ФII) и 80 : 20 (ФIII) вытекают из величин интегральных интенсивностей этих сигналов.

Отсутствие α -гликозидных связей подтверждается также тем, что α -глюказидаза из дрожжей не действует на продукты ФII и ФIII. О наличии β -1 → 3-связанных продуктов во фракциях ФII и ФIII свидетельствует их исчезновение при длительном гидролизе ламинариназой ЛIV; при этом сохраняются продукты с β -1 → 4-глюказидными связями (рис. 4, 5).

Таким образом, установлено, что в результате реакции трансгликозилирования, катализируемой глюканазой ЛО, образуются Np-гликозиды олигосахаридов следующего состава: $\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 3\text{Glc}\beta 1-\text{ONp}$ и $\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 4\text{Glc}\beta 1-\text{ONp}$ (ФII), $\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 3\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 3\text{Glc}\beta 1-\text{ONp}$ и $\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 3\text{Glc}\beta 1 \rightarrow 4\text{Glc}\beta 1-\text{ONp}$ (ФIII). Появление при трансгликозилировании связи иной, чем гидролизуемая, показано, например, для лизоцима [9] (синтез не только β -1 → 4-, но и β -1 → 3-, и β -1 → 2-глюказидной связи)

Таблица 4

Данные ^{13}C -ЯМР-спектроскопии (δ , м.д.) препаративно выделенных фракций ФП и ФП (рис. 1)

Фракция	Нр-гликозид	Остаток *	C-1	C-2	C-3	C-4	C-5	C-6
ФП	Glc β 1 → 3Glc β	A	100,2	73,1	85,9	63,7	76,6	61,5
		B	103,1	74,2	76,3	70,3	76,6	61,3
	Glc β 1 → 4Glc β	A	100,1	74,8	76,3	79,1	75,8	61,0
		B	103,4	73,9	76,6	70,3	76,6	61,3
ФП	Glc β 1 → 3Glc β 1 → 3Glc β	A	100,2	73,4	85,1	68,8	76,8	61,5
		B	103,4	73,9	85,6	69,0	76,5	61,5
		B	103,3	73,3	76,5	70,4	76,9	61,5
	Glc β 1 → 3Glc β 1 → 4Glc β	A	100,0	74,8	76,3	79,3	76,8	60,7
		B	103,6	74,1	85,3	68,5	75,6	61,4
		B	103,1	73,1	76,8	70,3	76,8	61,5
	Glc β 1-ONp **		100,2	73,5	77,0	70,0	76,2	61,2

* А, Б, В — глюкозные единицы, начиная с восстанавливающего конца.

** Стандартный образец.

Таблица 5

Свободная энергия связывания различных Нр-гликозидов с акцепторными подцентрами активных центров эндо-1,3- β -глюканаз ЛIV и Л0

Акцептор — Нр-гликозид	Л0				ЛIV			
	K_m , мМ	K_a	$\ln K_a$	ΔF , кДж/моль	K_m , мМ	K_a	$\ln K_a$	ΔF , кДж/моль
Glc β	14,3	69,9	4,3	20,5	20,8	48,4	3,9	19,6
Glc α	15,4	64,9	4,2	20,3	23,3	42,9	3,8	19,3
Xyl β	19,2	52,1	4,0	19,8	30,0	33,3	3,5	18,7
Xyl α	20,4	49,0	3,9	19,6	25,0	40,0	3,7	19,1

Примечание. Значения K_m получены по методу Лайнуивера — Бэрка [13] в координатах двойных обратных величин; скорости образования продуктов реакции трансгликозилирования определены при различных концентрациях Нр-гликозидов (16,6; 33,2; 49,8; 66,4 мМ). Донором служил нерастворимый ламинарин при постоянной концентрации 2 мМ. Условия реакции приведены в «Экспериментальной части». $\Delta F = RT \ln K_a + 10,06$ [14], где $K_a = 1/K_m$; 10,06 кДж/моль — энергия сольватации.

и эндо- β -1,4-ксиланазы *Cryptococcus albidus* [10] (синтез не только β -1 → 4-, но и β -1 → 3-связи). Последний случай особенно близок к нашему: β -1,4-ксиланаза имеет способность к расщеплению β -1 → 4-, β -1 → 3-связанных ксиланов, хотя не гидролизует 1 → 3- β -ксилан. Эндо-1,3- β -глюканаза Л0 также обладает аналогичным свойством и в слабой степени (до 5% от гидролиза ламинарина) гидролизует лихенин или глюканы овса и ячменя (1 → 3, 1 → 4- β -глюканы), хотя не гидролизует целлюлозу [11].

Ранее [12] методом картирования активных центров глюканаз ЛIV и Л0 нами были определены энергии взаимодействия подцентров с глюкозными единицами линейных Нр-ламинариолигозидов. Использование различных акцепторов в реакции трансгликозилирования дает дополнительную информацию о специфичности и энергетических взаимодействиях подцентров, расположенных рядом с каталитическим участком в агликовой части активного центра ферментов.

Исследование в качестве акцепторов реакции трансгликозилирования различных α - и β -Нр-гликозидов (табл. 1, 2, 5) позволило сделать вывод о достаточно высокой специфичности агликонового (акцепторного) подцентра +1 активных центров глюканаз ЛIV и Л0 к конформации D-глюкозы и о роли заместителей в сахарном кольце при создании новой гликозидной связи. Отсутствие трансгликозилирования на галактозу, очень низкая скорость гликозил-переноса на маннозу, значительное (в 8—10 раз по сравнению с Glc, табл. 1, 2) снижение акцепторных свойств GlcN

и GlcNAc (замещение OH-группы при C-2 на NH₂ и NAc) дают основание предполагать, что при образовании 1 → 3-глюкозидной связи (как для LIV, так и для LO) для осуществления контакта акцептора с ферментом необходимо расположение OH-группы при C-2 и C-4 только такое, как в D-глюкозе. В случае образования 1 → 4-глюкозидной связи (которое, как показано выше, имеет место в катализе глюканазой LO), очевидно, вместо OH-группы при C-4 в связывании участвует группа OH при C-3. Относительно близкие значения K_m и соответственно энергии связывания α - и β -Np-гликозидов Glc и Xyl (табл. 5) в агликоновых подцентрах указывают на то, что при образовании продуктов трансгликозилирования влияние первичной спиртовой группы незначительно.

Неожиданным было проявление акцепторных свойств Np- α -L-фукопиранозидом (табл. 1, 2): при отсутствии переноса на Np- α - и β -галактозиды глюканазы LIV и LO катализируют трансгликозилирование на 6-дезоксигалактозу в L-форме (Fuc) с образованием продуктов в виде гомологической серии одинарных пиков. Возможно, введение в сахарное кольцо CH₃-группы при C-5 усиливает акцепторную способность соединения. Подобный эффект обнаружен в результате замещения HO-CH₂ на CH₃-группу при исследовании в качестве акцепторов 6-дезоксиглюкозы и глюкозы в случае лизоцима [9]. Повышение акцепторной способности на порядок по сравнению с метил- α -глюкопиранозидом наблюдали для метилхиновозида в реакции с глюканазой LIV [1]. Альтернативным может быть предположение о возможном влиянии соответствующей пространственной ориентации групп заместителей в сахарном кольце гликозида L-ряда на связывание его с активным центром ферментов.

Следует также отметить, что глюканазы LIV и LO в отличие от лизоцима (для которого установлено отсутствие гликозилпереноса на метил- α -глюкозид, а мальтоза — плохой акцептор [9]) осуществляют трансгликозилирование и на α -, и на β -Np-гликозиды, но освобождение *n*-нитрофенола (Np-OH) происходит только при участии β -Np-гликозида в качестве акцептора (по этой причине наблюдается некоторое снижение выхода продуктов трансгликозилирования, табл. 1, 2), что свидетельствует о высокой специфичности подцентра —1, расположенного рядом с катализическим участком в гликоновой части активного центра ферментов. Свободный Np-OH появляется с некоторым lag-периодом. Это связано с процессом вторичного гидролиза продуктов трансгликозилирования, Np-олигозидов с определенной длиной цепочки, расположение которых в гликоновой части активного центра глюканаз LIV и LO энергетически более выгодно для преимущественного отщепления Np-OH. Нами установлено, что в случае с LO, например, такой преимущественный разрыв происходит при гидролизе Glc₃-ONp, где выделяется до 20% Np-OH, в то время как расщепление тетра- и пентаозидов дает только 3% Np-OH.

Экспериментальная часть

Ферменты. Эндо-1,3- β -глюканазы LIII, LIV, LO выделены из кристаллического стебелька моллюсков *S. sachalinensis* и *Ch. albidus* [15, 16], по данным диск-электрофореза, в гомогенном состоянии. α -Глюкозидаза из дрожжей — коммерческий препарат (Serva, ФРГ).

Субстраты. Ламинарин (1,3- β -глюкан) из морской водоросли *L. cylindrica* получен по методу [17], пахиман и ламинарин *L. hyperborea* — коммерческие препараты.

Акцепторы. α - и β -Np-гликозиды и ксилозиды — коммерческие препараты фирмы Chemapol (ЧССР), Np- α -L-фукозид — производства Koch-Light Lab. (Англия).

Условия реакции трансгликозилирования. Реакционные смеси содержали 2 мМ ламинарин, 25 мМ соответствующий акцептор; 0,01—0,02 ед. акт. LIII, LIV и LO в 0,05 М Na-ацетатном буферном растворе, pH 5,2, температура реакции 22° С.

ВЭЖХ-анализ реакции трансгликозилирования выполнили на жидкостном хроматографе Du Pont серии 8800, колонка Ultrasil-NH₂, 10 ×

× 250 мм (Beckman). Скорость элюирования 4 мл/мин. Элюирующая система: ацетонитрил — 5,0 мМ Na-ацетатный буфер, pH 4,0—4,3 (80 : 20). УФ-регистрацию проводили при 300 нм.

Препартивная хроматография проведена на колонке 1,5 × 130 см, заполненной Toyopearl HW-40, скорость элюирования дистиллированной водой — 16—18 мл/ч. Детектор Uvicord (LKB) регистрирует профиль элюции Np-олигозидов при 280 нм.

Метилирование продуктов трансгликозилирования ФII и ФIII выполнили по методу [5]. Отсутствие полос поглощения в области 3400—3600 см⁻¹ на ИК-спектрах служило признаком завершения процесса метилирования. Сполна метилированные олигосахариды гидролизовали 4 ч 1,5 н. HCl в абсолютном CH₃OH при 90° С. Продукты гидролиза ацетилировали уксусным ангидридом в пиридине (1 : 1, 1 ч, 100° С).

Ацетаты метилгликозидов анализировали с помощью ГЖХ «Цвет-106» на стеклянной колонке 0,4 × 150 см с сорбентом QF-1 в режиме повышения температуры в интервале 125—225° С со скоростью 5° С/мин. Идентификация проведена с использованием стандартных образцов, любезно предоставленных Е. В. Евтушенко, согласно методу [18].

¹³C-ЯМР-спектры продуктов трансгликозилирования ФII и ФIII сняты на приборе HX-90 E Bruker в D₂O; внутренним стандартом служил CH₃OH (49,6 м. д. относительно тетраметилсилина).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Звягинцева Т. Н., Евтушенко Е. В., Елякова Л. А. // Биоорган. химия. 1989. Т. 15. № 9. С. 1206—1214.
2. Назарова Н. И., Елякова Л. А. // Биоорган. химия. 1982. Т. 8. № 9. С. 1189—1196.
3. Mazur A. K., Nazarova N. I., Elyakova L. A. // FEBS Letters. 1985. V. 192. № 1. P. 43—46.
4. Елякова Л. А., Рудакова В. Я., Сундукова Е. В., Исаков В. В. // Химия природ. соедин. 1986. № 4. С. 469—471.
5. Nakomori S. // J. Biochem. (Tokyo). 1964. V. 55. № 1. P. 205—208.
6. Nanjo F., Usui T., Suzuki T. // Agric. Biol. Chem. 1984. V. 48. № 6. P. 1523—1532.
7. Yamashita H., Hayase F., Kato H. // Agric. Biol. Chem. 1985. V. 49. № 5. P. 1313—1320.
8. Yamashita H., Hirono T., Hayase F., Kato H. // Agric. Biol. Chem. 1986. V. 50. № 3. P. 733—740.
9. Pollock J. J., Sharon N. // Biochemistry. 1970. V. 9. № 20. P. 3913—3925.
10. Biely P., Vrsanska M. // Eur. J. Biochem. 1983. V. 129. P. 645—651.
11. Елякова Л. А., Звягинцева Т. Н., Привалова Н. М. // Биоорган. химия. 1978. Т. 4. № 11. С. 1553—1559.
12. Назарова Н. И., Мазур А. К., Елякова Л. А. // Биоорган. химия. 1986. Т. 12. № 11. С. 1478—1483.
13. Диксон М., Уэбб Э. Ферменты / Ред. А. И. Опарина. М., 1961. С. 30—31.
14. Prodanov E., Seigner C., Marchis-Mouren G. // Biochem. and Biophys. Res. Commun. 1984. V. 122. № 1. P. 75—81.
15. Sova V. V., Elyakova L. A., Vaskovsky V. E. // Biochim. et biophys. acta. 1970. V. 212. № 1. P. 382—393.
16. Privalova N. M., Elyakova L. A. // Comp. Biochem. and Physiol. 1978. V. 60B. № 3. P. 225—228.
17. Elyakova L. A., Zvyagintseva T. N. // Carbohydr. Res. 1974. V. 34. № 2. P. 241—248.
18. Евтушенко Е. В., Оводов Ю. С. // Химия природ. соедин. 1982. № 1. С. 21—23.

Поступила в редакцию

3.XI.1988

После доработки
15.II.1989

A STUDY ON THE TRANSGLYCOSYLATION ABILITY
OF ENDO-1,3- β -D-GLUCANASES.
IV. ACCEPTOR SPECIFICITY
OF THE ENZYMIC ACTIVE SITES FROM MARINE INVERTEBRATES
(IN THE REACTIONS WITH ARYLGlycosides)

NAZAROVA N. I., ELYAKOVA L. A.

Pacific Institute of Bioorganic Chemistry, Far East Division,
Academy of Sciences of the USSR, Vladivostok

Comparative investigations of products of transglycosylation reactions catalyzed by endo-1, 3- β -D-glucanases, L-IV and L-0 (EC 3.2.1.6), by using α and β -para-nitrophenyl (Np)-glycosides of D-Glc, D-Xyl, D-GlcN, D-GlcNAc as acceptors have been carried out. L-IV from *Spisula sachalinensis* catalyzes the transglycosylation reaction on β -Np-glucoside to form individual aryl 1,3- β -di-, tri-, tetra-, penta-oses, whereas L-0 from *Chlamys albidus* yields two products of each oligomer fraction independently of structure of donors, viz. 1,3- β -glucans from different sources. By ^{13}C NMR spectroscopy, methylation, digestion with specific enzymes on disaccharide (FII) and trisaccharide (FIII) fractions isolated preparatively it was shown that L-0 catalyzes transglycosylation reaction to form not only 1,3- β -but also 1,4- β -aryl oligosaccharides.

Glucanase L-IV and L-0 catalyze transglycosylation onto α - and β -Np-glycosides-but free para-nitrophenol (Np-OH) was found to form only with β -Np-D-Glc as an acceptor.

K_m values found for α -and β -Np-D-Glc and -Xyl indicate similarity of acceptor properties and absence of effect of glycosidic bond configuration on transglycosylation.

Calculated free energies of binding of these compounds in aglycone subsites of the enzymes' active centres are similar. Acceptor activity of the enzymes is affected by location of substituents in the sugar cycle of Np-glycosides.