



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 13 * № 9 * 1987

УДК 577.114.5:543.422.23:579.842.15.083.3

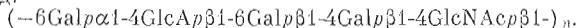
АНТИГЕННЫЕ ПОЛИСАХАРИДЫ БАКТЕРИЙ РОДА *SHIGELLA**. СТРУКТУРА ПОЛИСАХАРИДНОЙ ЦЕПИ ЛИПОПОЛИСАХАРИДА *SHIGELLA BOYDII*, ТИП 14

Львов В. Л., Яковлев А. Н., Плужникова Г. Н.,
Лапина Е. Б., Шашков А. С.*, Дмитриев Б. А.

Институт эпидемиологии и микробиологии им. И. Ф. Гамалеи
Академии медицинских наук СССР, Москва;

* Институт органической химии им. Н. Д. Зелинского
Академии наук СССР, Москва

При мягкой кислотной деградации антигенного липополисахарида *Shigella boydii*, тип 14, получены О-специфический полисахарид, построенный из остатков D-глюкуроновой кислоты, 2-ацетамидо-2-дезокси-D-глюкозы и D-галактозы в соотношении 1 : 1 : 3. На основании данных анализа методом метилирования, частичного кислотного гидролиза и результатов полной расшифровки спектра ^{13}C -ЯМР полисахарида установлено строение его повторяющегося звена, которое представляет собой линейный пентасахарид:



Предложен прием, позволяющий определить характер замещения остатков уроновых кислот в полисахаридной цепи методом хроматомасс-спектрометрии ацетатов частично метилированных метиловых эфиров альдоацидных кислот. Обсуждаются серологические свойства липополисахарида *Sh. boydii*, тип 14, и его модифицированных производных.

В соответствии с международной классификацией бактерий род *Shigella* состоит из четырех групп — А, В, С и D [2]. Самая большая из них группа С (*Sh. boydii*) включает в себя 15 серологически различающихся типов, группа А (*Sh. dysenteriae*) — 10 серотипов, группа В (*Sh. flexneri*) — 5 и группа D (*Sh. sonnei*) — 2.

Серологические различия между типами бактерий рода *Shigella* обусловлены химическим строением специфических полисахаридных цепей их соматических антигенов, которые по своей химической природе являются липополисахаридами (ЛПС). К настоящему времени полная химическая структура специфических полисахаридов шигелл установлена для бактерий группы А [3], В [4] и D [5], а также для серотипов 2 [6], 4 [7], 6 [8], 7 [1], 8 [9] и 12 [10] группы С.

Настоящая работа продолжает начатое нами ранее [1] систематическое изучение строения специфических полисахаридов группы *Sh. boydii* и содержит данные о структуре специфической цепи ЛПС *Sh. boydii*, тип 14. ЛПС выделен из сухих бактериальных клеток экстракцией водным фенолом при нагревании по методике, отличающейся от стандартной. В отличие от метода Вестфalia [11], который включает двукратную экстракцию сухих клеток водным фенолом, центрифугирование экстракта для отделения водной фазы с последующим ее диализом и удалением нуклеиновых кислот в виде солей с цетавлоном, мы проводили однократную экстракцию в течение 25–30 мин, исключили стадию разделения водного и фенольного слоев и подвергали диализу суммарный экстракт. Полученный после отделения клеточного материала опалесцирующий раствор был подкислен 50% водным раствором трихлоруксусной кислоты до pH 2,6–2,8 при охлаждении до 5–10°C и образовавшийся осадок был отделен центрифугированием при 15 000 g с охлаждением до 4°C. Супернатант после нейтрализации был подвергнут диализу. Полученный таким образом препарат ЛПС содержал не более 2–3% нуклеиновых кислот, и его выход составил 5,7%, что на 15–20% выше

* Предыдущее сообщение см. [1].

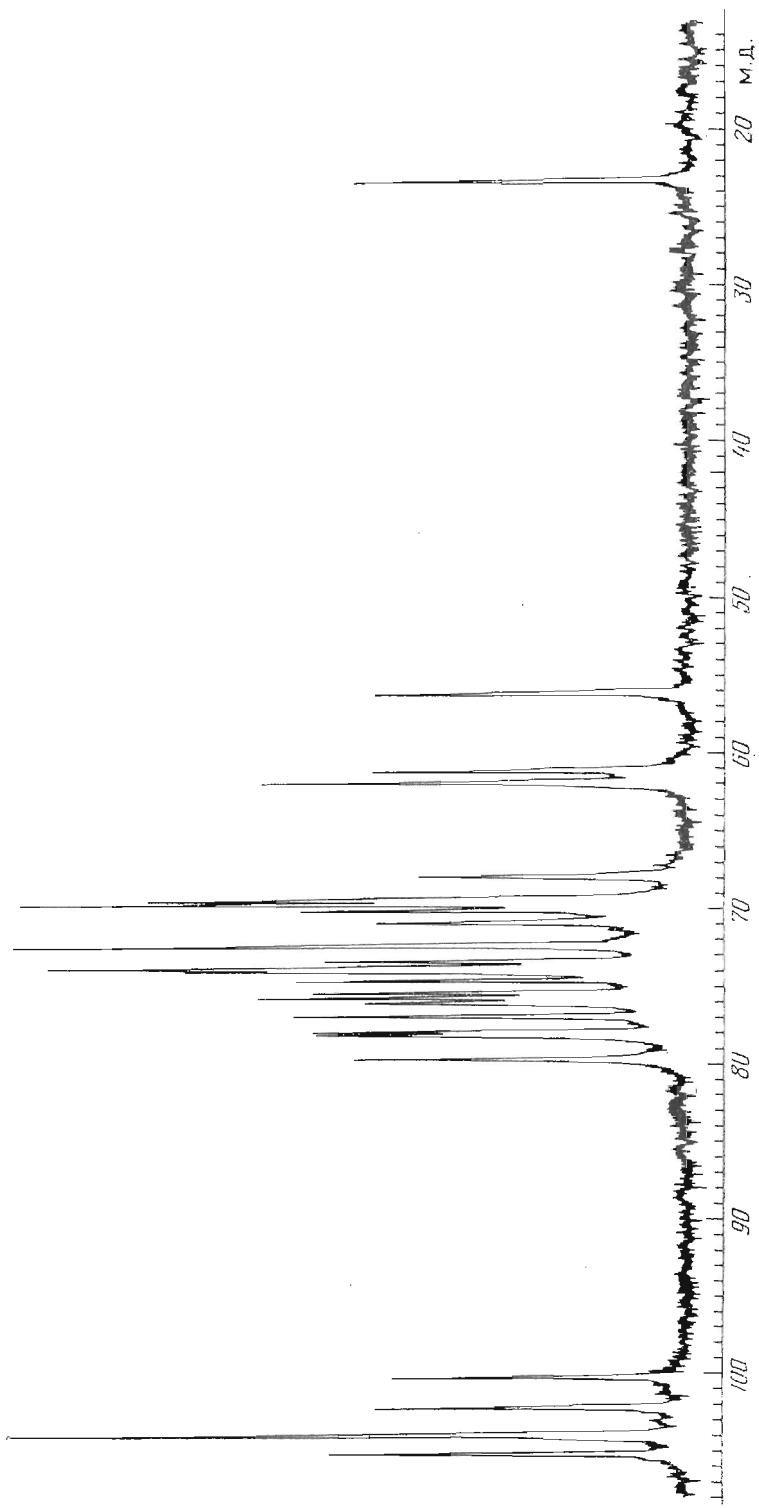


Рис. 4. Спектр ^{13}C -НМР О-специфического полисахарида ПС1 *Sh. boydii*, тип 14 (в слабом поле спектра имеются сигналы C-O-групп: δ 173,8 и 175,5 м.д.)

**Химические сдвиги (δ , м. д.) в спектрах ^{13}C -ЯМР олигосахаридов
(II)–(IV) и полисахаридов**

Соединения	Остаток моносахарида	C1	C2	C3	C4	C5	C6	Ссылка
Дисахарид (II)	GlcAp β 1- -6Galp β * Rhap β 1-6Galp α,β	103,75 97,7	74,1 73,1	76,6 73,9	72,75 70,0	76,4 75,0	175,2 70,55	
	GlcAp β 1- -6Galp β	104,3 97,8	73,8 73,1	76,8 74,2	72,3 70,0	75,6 76,3	174,4 69,5	[17] [18]
Трисахарид (III)	GlcAp β 1- -6Galp β 1- -4Galp β α	103,8 105,4 97,6 93,5	74,1 72,5 73,3 69,8	76,6 73,8 74,3 71,0	72,8 69,6 78,4 79,5	77,6 74,8 75,3 70,7	175,4 70,8 61,7 61,9	
	-4Galp α -4Galp β	93,2 97,3	69,7 73,1	70,6 74,1	79,2 78,4	70,5 75,1	61,6 61,4	[19] [19]
Тетрасахарид (IV)	GlcAp β 1- -6Galp β 1- -4Galp β 1- -4-GlcNAcp β α	103,8 105,1 103,8 105,7 101,4	73,7 72,2 72,4 57,0 54,6	75,3 73,7 73,9 74,6 70,2	77,9 69,5 78,0 79,9 80,2	76,8 74,5 75,4 75,7 71,2	175,3 70,7 61,7 61,4 61,2	
	-4GlcNAcp β -4GlcNAcp α	96,2 91,6	57,6 55,1	74,9 70,6	79,9 80,1	76,1 71,5	61,3 61,3	[20] [20]
Полисахарид ПС1	(-4GlcAp β 1- -6Galp β 1- -4Galp β 1- -4GlcNAcp β 1- -6Galp α 1-) _n	103,8 105,1 103,8 102,1 100,1	73,7 72,2 72,2 56,0 69,3	75,3 73,7 73,8 74,5 69,5	77,9 69,5 78,0 79,6 70,0	76,8 74,5 75,9 75,6 69,5	175,1 70,7 61,7 61,0 67,7	
Специфический полисахарид <i>Sh. boydii</i> , тип 8	-6Galp α 1- -4GlcAp β 1-	93,6 103,8	70,4 74,7	69,5 75,9	71,2 77,4	70,4 76,7	69,3 174,9	[18] [9]

* Сигналы α -серии имеют низкую интенсивность.

по сравнению со стандартной методикой [11] (по данным УФ-спектра, оба ЛПС содержали одинаковые количества примеси нуклеиновых кислот). Необходимо также отметить, что ^1H - и ^{13}C -ЯМР-спектры специфических полисахаридов (см. ниже), полученных из ЛПС, выделение которых проводили по стандартной и модифицированной методике, оказались идентичными.

Для выделения специфического полисахарида раствор ЛПС в 1% уксусной кислоте (2–3 мг/мл) нагревали 1,5–2 ч при 100°С, выпавший осадок липида отделяли центрифугированием, а супернатант хроматографировали на колонке с сефадексом G-50. В результате был получен высокомолекулярный полисахарид (ПС1) с выходом 22–25% от веса ЛПС и олигосахаридная фракция, которая далее не исследовалась. ПС1 ($[\alpha]_D +53^\circ$ (с 2,5; вода), по данным электрофореза на бумаге, оказался кислым с $E_{\text{GABA}} 0,3$. В его ИК-спектре имелись полосы поглощения ацетамидной (1650 и 1570 cm^{-1}) и карбоксильной (1740 cm^{-1}) групп. В спектре ^1H -ЯМР ПС1 присутствовали сигналы пяти аномерных протонов с δ 4,49; 4,50; 4,57; 4,68 м.д. (все с $J_{1,2}$ 7,5 Гц) и 5,41 м.д. ($J_{1,2}$ 3 Гц). В сильном поле спектра имелся трехпротонный синглет при 2,05 м.д., соответствующий CH_3CO -группе.

В спектре ^{13}C -ЯМР (рис. 1, таблица) присутствовали 27 хорошо разрешенных сигналов; из них три сигнала с удвоенными интегральными интенсивностями и один сигнал, соответствующий трем атомам углерода. О наличии в составе полисахарида ацетамидной группы свидетельствовали резонансные линии при 23,15 и 175,5 м.д., а также сигнал при 56,0 м.д. атома углерода, несущего данную группу. Сигнал при 173,8 м.д. соответствовал атому углерода карбоксильной группы. Аномерная об-

часть спектра содержала четыре сигнала с химическими сдвигами 100,1; 102,1; 103,8 и 105,1 м.д. (сигнал при 103,8 м.д. с удвоенной интегральной интенсивностью) и константой спин-спинового взаимодействия ($J_{\text{H}_1-\text{C}_1}$) 173,3 Гц для сигнала при 100,1 м.д. и $J_{\text{H}_1-\text{C}_1}$ 162–163 Гц для остальных сигналов. Из приведенных данных следовало, что в состав повторяющегося звена ПС1 входят пять моносахаридных остатков, одна из которых, исходя из значения КССВ, имеет в полисахаридной цепи α -конфигурацию гликозидной связи, а четыре других – β -конфигурацию [12]. Величины КССВ для слабопольных сигналов аномерной области спектра свидетельствовали о пирапозной форме всех моносахаридных компонентов полисахарида (КССВ для фуранозидов имеют значения в области 173–175 Гц). Следовательно, два сигнала единичной интегральной интенсивности при 61,0 и 61,65 м.д. относятся к атомам углерода незамещенных оксиметильных групп пирапозных остатков.

Методом ионообменной хроматографии (углеводный анализатор Technicon) в составе ПС1 были идентифицированы глюкоза и галактоза в соотношении 1:8,5. Аналогичный результат был получен при исследовании гидролизата ПС1 с помощью ГЖХ в виде ацетатов полиолов. Дезаминирование гидролизата азотистой кислотой с последующим превращением полученных производных в ацетаты полиолов и их анализ методом ГЖХ [13] показал наличие ионных ацетатов сорбита, дульцита и 2,5-ацетилглюкоза, из которой при дезаминировании образовалась 2,5-ацетилглюкоза, была также идентифицирована с помощью аминокислотного анализатора, и ее количество составило 17,8% (гидролиз 4 М HCl, 100° С, 16 ч). В гидролизате восстановленного по карбоксильным группам [14] ПС1 (ПС2) с использованием ГЖХ после дезаминирования и превращения в ацетаты полиолов были обнаружены глюкоза, галактоза и 2-амино-2-дезоксиглюкоза в соотношении 1,1:3:1.

Из приведенных выше данных следовало, что повторяющимся звеном полисахарида является цептасахарид, построенный из остатков глюкуроновой кислоты, 2-ацетамило-2-дезоксиглюкозы и трех остатков галактозы.

Для определения абсолютной конфигурации идентифицированных моносахаридов гидролизат ПС1 (2 М HCl, 100° С, 3 ч) после упаривания был обработан 0,5 М раствором триэтиламина в 50% водном метаноле с целью превращения глюкуронопактона в кислоту, которая была выделена ионообменной хроматографией на колонке с анионитом и далее очищена гель-хроматографией на колонке с TSK HW-40(S). Аналогично с использованием катионита КУ-2 (H^+) был получен хлоргидрат 2-амино-2-дезоксиглюкозы. Выделение галактозы было проведено препаративной хроматографией на бумаге. По данным измерения значений оптического вращения выделенных таким образом моносахаридов они были отнесены к D-ряду.

Характер замещения моносахаридных остатков в полисахаридной цепи был установлен методом метилирования с последующей идентификацией образующихся производных частично метилированных моносахаридов с помощью ГЖХ-масс-спектрометрии. В метаполизате метилированного по Хакомори [15] ПС1 после ацетилирования в качестве единственного аминосахарного компонента был обнаружен метил-4-O-ацетил-3,6-ди-O-метил-2-(N-метил)ацетамило-2-дезокси- α,β -D-глюкопиранозид, характер фрагментации которого под электронным ударом соответствовал описанному ранее [16]. При гидролизе метилированного ПС1 с последующим превращением в ацетаты частично метилированных полиолов были идентифицированы 1,4,5-три-O-ацетил-2,3,6-три-O-метилдульцит и 1,5,6-три-O-ацетил-2,3,4-три-O-метилдульцит в соотношении 1:2 (времена удеривания 2,16 и 2,81; здесь и далее относительно 1,5-ди-O-ацетил-2,3,4,6-тетра-O-метилсorbita). Для выяснения характера замещения остатка D-глюкуроновой кислоты анализу метилирования был подвергнут ПС1, восстановленный по карбоксильным группам бордейтериодом натрия [14]. При этом в смеси частично метилированных

ацетатов полиолов наряду с идентифицированными ранее производными *D*-галактозы был обнаружен 1,4,5-три-О-ацетил-2,3,6-три-О-метилсорбит (время удерживания 2,26) в количестве, эквимольном 1,4,5-три-О-ацетил-2,3,6-три-О-метилльдульциту. Масс-спектр ацетата частично метилированного сорбита однозначно доказывал характер распределения в нем заместителей и наличие двух атомов дейтерия при С6, что подтверждало происхождение данного производного из остатка *D*-глюкуроновой кислоты.

Для упрощения анализа частично метилированных производных уроновых кислот нами предложен следующий прием. Смесь частично метилированных ацетатов полиолов, полученных из метилированного ПС1, содержащая также 2,3,6-три-О-ацетил-4,5-ди-О-метил-*L*-гулоновую кислоту (производное, образовавшееся из частично метилированной *D*-глюкуроновой кислоты), была подвернута метанолизу (1 М HCl в MeOH, 65°C, 0,5 ч) с последующим ацетилированием. В результате наряду с идентифицированными ранее частично метилированными ацетатами дульцита был обнаружен метиловый эфир 2,3,6-три-О-ацетил-4,5-ди-О-метил-*L*-гулоновой кислоты (I) (время удерживания 2,65), причем площади пиков, соответствующих эфиру (I) и 1,4,5-три-О-ацетил-2,3,6-три-О-метилльдульциту, были практически одинаковы. Наличие в масс-спектре эфира (I) интенсивного пика с *m/z* 247 (рис. 2), который смещается на три единицы массы в масс-спектре эфира (I), полученного при

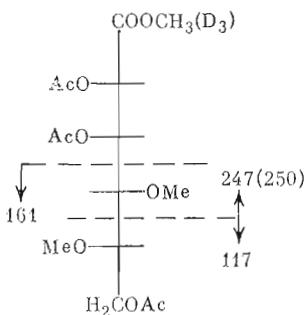


Рис. 2. Фрагментация под электронным ударом метилового эфира 2,3,6-три-О-ацетил-4,5-ди-О-метил-*L*-гулоновой кислоты (I)

использовании вместо метанола тридейтерометанола, однозначно доказывает взаимное расположение карбометокси-, метокси- и ацетоксигрупп в производном (I).

Из приведенных выше данных следовало, что полисахарид является линейным и построен из повторяющихся пентасахаридных звеньев, в состав которых входят 4-О-замещенные остатки 2-ацетамидо-2-дезокси-*D*-глюкозы, *D*-галактозы и *D*-глюкуроновой кислоты, а также два 6-О-замещенных остатка *D*-галактозы. Результаты анализа методом метилирования соответствовали данным первичного анализ ¹³C-ЯМР-спектра ПС1. В частности, стало очевидным, что два сигнала единичной интегральной интенсивности при 61,0 и 61,65 м.д. принадлежали атомам С6 4-О-замещенных остатков *D*-галактозы и 2-ацетамидо-2-дезокси-*D*-глюкозы.

Для расщепления ПС1 на олигосахаридные фрагменты с целью выяснения последовательности моносахаридов в цепи был выбран частичный кислотный гидролиз.

Изучение гидролизата ПС1 (0,25 М HCl, 100°C, 1 ч) с помощью электрофореза на бумаге показало, что наряду с небольшим количеством *D*-глюкуроновой кислоты образуются четыре кислых олигосахарида (олигосахариды (II)–(V)) с подвижностями 0,8; 0,65; 0,53 и 0,45 относительно *D*-глюкуроновой кислоты. Проведение гидролиза более концентрированной кислотой (0,5 М HCl, 100°C) привело к частичному N-дезацетилированию и, как следствие, к появлению зон нингидринположительных соединений (нейтральных и основных) при электрофорезе на бумаге. Ионообменная хроматография гидролизата на колонке с дауэксом 1×8 (OAc⁻) в линейном градиенте концентрации уксусной кислоты (0→10%) позволила выделить каждый из олигосахаридов в индивидуальном состоянии (по данным электрофореза на бумаге). Аналогичный результат был достигнут при гель-хроматографии смеси кислых олигосахаридов на колонке с TSK HW40(S), но при существенном сокращении времени разделения (от 2 сут до 5–6 ч).

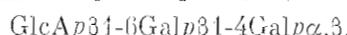
В гидролизате наиболее подвижного олигосахарида (II) наряду с некоторым количеством исходного соединения были обнаружены *D*-галакто-

за и D-глюкуроновая кислота (данные электрофореза и хроматографии на бумаге и ионообменной хроматографии в боратном буфере). D-Галактоза исчезала из гидролизата олигосахарида (II) после его обработки боргидридом натрия. Из этих данных следовало, что дисахарид (II) представляет собой (*D*-глюкопиранозилуроновая кислота)-*D*-галактозу.

В спектре ^1H -ЯМР дисахарида (II) с помощью двойного гомоядерного резонанса были идентифицированы сигналы протонов остатка *D*-глюкуроновой кислоты, из анализа расщепления и значений КССВ для которых следовало подтверждение относительной конфигурации данного остатка. Эти же данные позволили установить, что остаток *D*-глюкуроновой кислоты присоединен в дисахариде (II) β -гликозидной связью. В спектре ^{13}C -ЯМР дисахарида (II) паряду с шестью резонансными линиями, припадлежащими остатку β -*D*-глюкуроновой кислоты (таблица), присутствовали две серии сигналов, которые относились к замещенному остатку α,β -*D*-галактопиранозы. Отсутствие в спектре олигосахарида (II) резонансных линий в области 64–62 м.д., характерной для незамещенных оксиметильных групп гексапиранозидных остатков, однозначно доказало наличие $\beta\rightarrow\beta$ -связи между остатками *D*-глюкуроновой кислоты и *D*-галактозы. Таким образом, дисахарид (II) представлял собой 6-O-(β -*D*-глюкопиранозилуроновая кислота)- α,β -*D*-галактопиранозу.

Аналогичным образом было установлено строение олигосахарида (III) ($E_{\text{GlcA}} 0,65$). В его гидролизате была обнаружена *D*-глюкуроновая кислота (паряду с некоторым количеством дисахарида (II)) и *D*-галактоза, количество которой в гидролизате уменьшилось наполовину после предварительной обработки соединения (III) боргидридом натрия. Отсюда следовало, что продукт (III) представляет собой трисахарид, построенный из остатка *D*-глюкуроновой кислоты и двух остатков *D*-галактозы.

Анализ спектра ^{13}C -ЯМР трисахарида (III) показал, что положение резонансных линий, относящихся к атомам углерода незамещенного остатка *D*-глюкуроновой кислоты (таблица), остается неизменным, что доказывает расположение этого остатка на восстановливающем конце трисахарида (III). Анионная область спектра паряду с сигналом атома C1 остатка *D*-глюкуроновой кислоты (103,8 м.д.) содержала сигнал при 105,4 м.д., относящийся, судя по химическому сдвигу и величине КССВ (см. первичный анализ спектра IIIC1), к атому C1 6-O-замещенного остатка β -*D*-галактопиранозы, полное отнесение сигналов которого было проведено с использованием литературных данных для соответствующего модельного соединения (см. таблицу). Наличие в спектре трисахарида (III) двух сигналов единичной суммарной интенсивности при 61,7 и 61,9 м.д., несомненно принадлежащих незамещенным оксиметильным группам остатка α,β -*D*-галактозы, расположенного на восстановливающем конце трисахарида (III), доказывало, что данный остаток замещен в положение 4 (см. данные анализа методом метилирования). Полное отнесение сигналов атомов углерода 4-O-замещенного остатка α,β -*D*-галактозы, ставшее возможным после идентификации резонансных линий остатков β -*D*-глюкуроновой кислоты и 6-O-замещенного остатка β -*D*-галактопиранозы, было проведено с использованием литературных данных для соответствующего модельного соединения (см. таблицу). Из приведенных выше данных следовало, что трисахарид (III) имеет строение



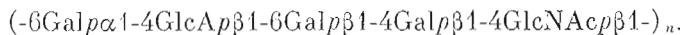
Установление структуры олигосахарида (IV) ($E_{\text{GlcA}} 0,53$, $[\alpha]_D +37,8^\circ$) было проведено сходным образом. Анализ моносахаридного состава олигосахарида (IV) методом ГЖХ в виде ацетатов полиолов после дезаминирования его гидролизата [13] показал, что он паряду с *D*-глюкуроновой кислотой (данные электрофореза и хроматографии на бумаге) содержит *D*-галактозу и 2-амино-2-дезокси-*D*-глюкозу в соотношении 1,8:1. Сопоставление результатов ионообменной хроматографии (с помощью аминокислотного анализатора) гидролизата олигомера (IV) и продукта его восстановления боргидридом натрия позволило установить, что на восстановливающем конце олигосахарида (IV) расположен остаток 2-ацет-

амидо-2-дезокси-*D*-глюкозы. Это подтверждалось наличием в спектре ^{13}C -ЯМР продукта (IV) двух сигналов единичной суммарной интенсивности при 54,6 и 57,0 м.д., соответствующих атому С2 восстановливающего остатка 2-ацетамило-2-дезокси- α,β -*D*-глюкозы. β -Конфигурация остатка 4-О-замещенной *D*-галактопиранозы следовала из анализа положения и КССВ резонансной линии, соответствующей атому С1 данного остатка (δ 103,8 м.д., $J_{\text{C}_1-\text{H}_1}$ 162,3 Гц). Полная расшифровка спектра ^{13}C -ЯМР тетрасахарида (IV) была проведена с использованием спектральных данных для соответствующего модельного соединения (см. таблицу). Таким образом, приведенные выше данные позволяют принять тетрасахариду (IV) следующее строение:



Олигосахаридная фракция (V) с электрофоретической подвижностью E_{GlcA} 0,45, по данным спектра ^{13}C -ЯМР, представляла собой смесь пентасахаридов и далее не исследовалась.

Из результатов установления строения олигосахаридных фрагментов полисахарида (II)–(IV) с учетом данных анализа ПС1 методом метилирования вытекал очевидный вывод о том, что третий остаток *D*-галактопиранозы (не входящий в состав исследованных олигосахаридов) присоединяется в полисахаридной цепи в положение 4 остатка β -*D*-глюкуроновой кислоты и в свою очередь замещен в положение 6 остатком 2-ацетамило-2-дезокси- β -*D*-глюкопиранозы. Принимая во внимание тот факт, что из пяти моносахаридных остатков только один имеет α -конфигурацию гликозидной связи, необходимо сделать вывод, что это именно данный остаток 6-О-замещенной *D*-галактопиранозы. Таким образом, повторяющееся звено полисахарида *Sh. boydii*, тип 14, имеет следующее строение:

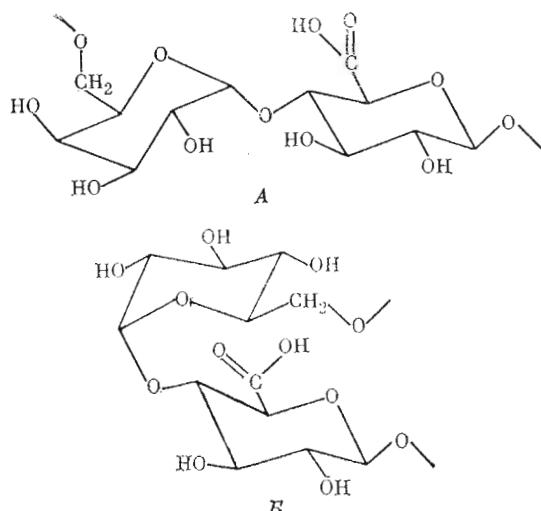


Полная расшифровка ^{13}C -ЯМР-спектров олигосахаридов (II)–(IV) позволила провести отнесение всех сигналов в спектре ПС1, что дало возможность получить независимое подтверждение строения повторяющегося звена полисахарида. Для расшифровки были использованы литературные спектральные данные для модельных соединений (см. таблицу), с помощью которых удалось отнести все резонансные линии, соответствующие 4-О-замещенному остатку β -*D*-глюкопиранозидуроновой кислоты и 6-О-замещенному остатку α -*D*-галактопиранозы.

Обращает на себя внимание необычное положение резонанса оксиметильной группы 6-О-замещенного остатка β -*D*-галактопиранозы в ^{13}C -ЯМР-спектре ПС1 (67,7 м.д.). Такой химический сдвиг характерен для атома С6 остатка гексапиранозы, замененной α -*D*-сахаром [21], тогда как в случае β -*D*-заместителя данный сигнал обычно расположен в области 69–70 м.д. [21]. Однако восстановление ПС1 по карбоксильным группам приводит к исчезновению в спектре ^{13}C -ЯМР полученного полимера ПС2 сигнала при 67,7 м.д. и появлению нового сигнала при 69,8 м.д. Этот факт указывает на то, что в полисахаридной цепи дисахаридный фрагмент $-6\text{Galp}\alpha 1\text{-}4\text{GlcAp}\beta$ имеет не линейную конформацию *A*, а сложенную конформацию *B*, реализующуюся за счет поворота остатка α -*D*-галактопиранозы вокруг своей гликозильной связи на $\phi \leqslant 90^\circ$. Иными словами, в преимущественной или среднестатистической конформации атомы С6 остатков *D*-глюкуроновой кислоты и 6-О-замещенной α -*D*-галактопиранозы расположены в непосредственной близости*.

Метилирование нативного полисахарида по НООС-группам остатков

* Съемка спектра ПС1 при рН 10 не изменяет положения сигнала при 67,7 м.д., что свидетельствует о незначительной роли водородных связей в стабилизации конформации.



D-глюкуроновой кислоты не изменяет ситуации — тройной сигнал атома С6 остатка α -*D*-галактопиранозы остается в «необычной» области. Таким образом, причина смещения данного сигнала в «нормальную» область при восстановлении ПС1 по НООС-группам заключается, по-видимому, в появлении новых протон-протонных взаимодействий (протоны при С6 остатков α -*D*-галактозы и появившихся остатков β -*D*-глюкозы).

Нами было предпринято также сопоставление серологических характеристик ЛПС и некоторых его модифицированных производных с использованием метода торможения реакции пассивной гемагглютинации (РПГА) (22) с кроличьей антисывороткой к сухим клеткам *Sh. boydii*, тип 14.

Эритроциты барабана, сенсибилизированные ЛПС, агглютинировали до разведения антисыворотки 1/6400. Для опытов по торможению было выбрано разведение 1/1600. Торможение РПГА ЛПС наблюдали в концентрациях до 0,035–0,017 мг/мл. Щелочной ЛПС, полученный при обработке нативного препарата водным раствором щелочи (0,5 М NaOH, 56° С, 0,5 ч), тормозил РПГА слабее (0,16–0,08 мг/мл), очевидно, за счет существенно меньшей способности к мицеллообразованию. Метиловый эфир щелочного ЛПС и восстановленный по карбоксильным группам щелочного ЛПС оказались чрезвычайно слабыми ингибиторами и тормозили РПГА одинаково — в концентрациях до 2,5–1,25 мг/мл. В еще более высоких концентрациях реагировал ПС1 — 5,0–2,5 мг/мл, что связано, по-видимому, с его невысокой молекулярной массой (15–20 тыс. по данным гель-хроматографии на колонке с TSK-HW 50(S) с использованием в качестве стандартов соответствующих дектранов).

Из приведенных данных следует заключить, что *D*-глюкуроновая кислота — иммунодоминантный моносахарид О-специфической полисахаридной цепи *Sh. boydii*, тип 14, так как именно этот сахар затрагивает описанные модификации полимерной цепи щелочного ЛПС. Естественно также предположить, что положение данного моносахаридного остатка в месте поворота (излома) полисахаридной цепи обеспечивает возможность проявления его иммунодоминантных свойств.

Экспериментальная часть

Электрофорез на бумаге проводили в 0,25 М пиридин-ациетатном буфере, pH 4,5, при 7 В/см в течение 100 мин; хроматографию на бумаге Filtrak FN-11 — в системе бутанол — пиридин — вода, 6 : 4 : 3. Зоны обнаруживали нигидрином и щелочным нитратом серебра (реагент А) с последующим нагреванием над паром в случае олиго- и полисахаридов. Гель-хроматографию осуществляли на колонках (3,7×80; 2,5×90 см) с сефадексом G-50 и TSK HW-40(S) в 0,05 М уксусной кислоте. Выходные кривые гель-хроматографии были получены с помощью УФ-детектора (206 нм) и реакции с фенолом и серной кислотой. ГЖХ проводили на приборе Рье Unican, модель 104, используя стеклянную колонку (0,4×150 см), наполненную 3% ECNSS-M на Gas-Chrom (100–200 меш). Для ГЖХ-масс-спектрометрии использовали прибор

Varian MAT Спом 111. Оптическое вращение определяли на поляриметре Perkin – Elmer, модель 141. Спектры ^1H - и ^{13}C -ЯМР были сняты на приборе Bruker WM 250 при 80° С в D_2O . При съемке ^{13}C -ЯМР-спектров в качестве внутреннего стандарта использовали метанол (б 50,14 м. д. от ТМС). ИК-спектры сняты на приборе UR-20 в таблетке с КBr. Упаривание проводили в вакууме при температуре ниже 40° С.

Антисыворотку к сухим клеткам *Sh. boydii*, тип 14, получали иммунизацией кроликов в ушную вену сухими бактериальными клетками, суспензированными в стерильном физиологическом растворе. Суспензию (10^{10} клеток/мл) вводили ежедельно в течение 1,5 мес. Кровь брали из ушной вены, полученную сыворотку хранили при –20° С.

Выделение специфического полисахарида. 30 г сухих бактериальных клеток *Sh. boydii*, тип 14, экстрагировали 30 мин при 68° С в 1 л 45% водного фенола, днализовали против проточной воды, фильтровали, упаривали до 500 мл и раствор при 5–10° С подкисляли 50% трихлоруксусной кислотой до pH 2,6–2,8. Выпавший осадок нуклеиновых кислот отделяли центрифугированием при 15 000г (4° С), а супернатант нейтрализовали 10% NaOH на холоду, подвергали днализу против дистиллированной воды и лиофилизовали. Выход липоополисахарида составил 1,7 г (5,7%). Раствор ЛПС в 300 мл 1% уксусной кислоты нагревали 2 ч при 100° С, отщепившийся липид А отделяли центрифугированием при 105 000г в течение 3 ч, а супернатант после концентрирования лиофилизовали и хроматографировали на сефадексе G-50. Получили 420 мг ПС1, выходящего с удерживаемым объемом колонки.

Для восстановления ПС1 по НОС-группам раствор полимера в сухом диметилсульфоксиде (5–7 мг/мл) обрабатывали эфирным раствором диазометана до появления устойчивой желтой окраски и после упаривания эфира хроматографировали на колонке с сефадексом G-50. Полученный таким образом метиловый эфир полисахарида был восстановлен NaBH₄ при pH 7–7,5 [14] и очищен на колонке сефадексом G-50. Выход ПС2 составил 95%.

Определение моносахаридного состава. а) По 2 мг ПС1 и ПС2 гидролизовали 2 М HCl в течение 3 ч при 100° С, упаривали и центральные сахара одновременно с аминосахарами идентифицировали методом ГЖХ после дезаминирования как описано ранее [13]. б) Полисахарид (100 мг) гидролизовали 3 ч при 100° С в 50 мл 2 М HCl, упаривали и обрабатывали 0,5 ч 0,5 М раствором триэтиламина в 50% водном MeOH, затем гидролизат последовательно пропускали через колонку с катионитом КУ-2 (H⁺-форма) и анионитом AG1×8 (CH₃COO[–]-форма), элюируя аминосахара 0,5 М HCl, а уроновую кислоту – 10% уксусной кислотой. Галактоза была выделена превратившей хроматографией на бумаге. Получены D-галактоза с $[\alpha]_D^{20} +80^\circ$ (с 0,3; вода), хлоргидрат D-глюкозамина с $[\alpha]_D^{20} +64^\circ$ (с 0,25; вода), D-глюкуроновая кислота с $[\alpha]_D^{20} +82,2^\circ$ (с 0,1; 0,05 М NaOH).

Анализ полисахарида методом метилирования. 25 мг высущенного над P₂O₅ полисахарида метилировали по методу Хакомори [15]. Через 16 ч после добавления иодистого метила прозрачный раствор разбавляли небольшим количеством воды и отдували избыток иодистого метила током азота. Полученный раствор хроматографировали на сефадексе G-50. Высокомолекулярную фракцию лиофилизовали. Выход 24 мг. Метилированный полисахарид разделяли на две части. Первую часть подвергали метанолизу (1 М HCl в MeOH, 100° С, 2 ч) с последующим выделением на колонке с катионитом КУ-2 (H⁺-форма). Метилгликозиды нейтральных сахаров элюировали 35 мл 50% водного метанола, а метилгликозиды аминосахаров – 5% раствором аммиака в 50% водном метаноле, щелочного элюата упаривали досуха, сушили в экскаторе и ацетилировали 2 ч при 100° С в пиридине уксусным ангидридом, а затем исследовали методом хроматомасс-спектрометрии.

Вторую часть метилированного полисахарида нагревали 2 ч при 100° С с 2 мл 85% муравьиной кислоты, упаривали, остаток нагревали 16 ч при 100° С с 2 мл 0,25 М HCl и упаривали. Гидролизат восстанавливали NaBH₄ (4 ч), обессоливали катионитом КУ-2 (H⁺-форма), H₃BO₃ удаляли упариванием с метанолом, остаток ацетилировали (30 мин при 100° С) и исследовали методом хроматомасс-спектрометрии. Затем эту смесь разделяли на две части: первую часть нагревали 16 ч при 100° С 1 М HCl в метаноле, остаток после упаривания и ацетилирования исследовали методом хроматомасс-спектрометрии. Вторую часть смеси ацетатов частично метилированных полигалактозидов обрабатывали 1 М HCl в дейтерометаноле в тех же условиях и далее после ацетилирования исследовали методом хроматомасс-спектрометрии.

Частичный кислотный гидролиз полисахарида. 130 мг полисахарида нагревали 1 ч в 50 мл 0,25 М HCl при 100° С. Гидролизат упаривали до небольшого объема и наносили на колонку (20×0,8 см) с анионитом AG 1×8 (OAc[–]-форма). Нейтральные компоненты элюировали 50 мл воды, а затем в линейном градиенте концентрации (0–10%) уксусной кислоты были выделены олигосахариды (II) – (V) с подвижностями E_{visc} 0,8; 0,65; 0,53 и 0,45. Выход дисахарида (II) ($[\alpha]_D^{20} +41,3^\circ$; с 0,25; вода), три-сахарида (III) ($[\alpha]_D^{20} +21,6$; с 0,3), тетрасахарида (IV) ($[\alpha]_D^{20} +37,8^\circ$; с 0,5; вода) составил 4,2; 8,6 и 13,2 мг соответственно. Олигосахариды (II) и (III) восстановили NaBH₄, и после обычной обработки гидролизовали 2 М HCl 3 ч при 100° С, упаривали и исследовали методом ГЖХ в виде ацетатов полигалактозидов. Олигосахарид (IV) (0,81 мг) растворяли в 2 мл 0,3 М NaOH и разделяли на две равные части. Первую часть обрабатывали 16 ч 12 мг NaBH₄, прибавляли 3 мл 5% уксусной кислоты и упаривали, а вторую часть обрабатывали 3 ч 5% уксусной кислоты, прибавляли 12 мг NaBH₄ и использовали в качестве контроля. Оба образца гидролизовали 4 М HCl 16 ч при 100° С, упаривали и исследовали с помощью аминокислотного анализатора BC-200.

ЛИТЕРАТУРА

1. Лъвов В. Л., Шашков А. С., Дмитриев Б. А. // Биоорганическая химия, 1987. Т. 13. № 2. С. 223–233.
2. Ewing W. H., Carpenter P. // Int. S. Syst. Bacteriol. 1966. V. 16. P. 145–159.
3. Дмитриев Б. А., Кочетков Н. К. // Докл. АН СССР. 1979. Т. 245, № 3. С. 765–768.
4. Lindberg B., Lönnqvist S., Ruden U., Simmons D. A. R. // Eur. J. Biochem. 1973. V. 32. № 1. P. 15–18.
5. Kenne L., Lindberg B., Petersson K. // Carbohydr. Res. 1980. V. 78. № 1. P. 119–126.
6. Lvov B. L., Dashunin V. M., Ramos E. L., Shashkov A. S., Dmitriev B. A., Kochetkov N. K. // Carbohydr. Res. 1983. V. 124. № 1. P. 141–149.
7. Лъвов В. Л., Тохтамышева Н. В., Дмитриев Б. А., Кочетков Н. К., Гофман И. Л. // Биоорганическая химия, 1980. Т. 6. № 1. С. 1842–1850.
8. Dmitriev B. A., Backinowsky L. V., Lvov V. L., Knirel Yu. A., Kochetkov N. K., Khomenko N. A. // Carbohydr. Res. 1975. V. 41. № 1. P. 329.
9. Лъвов В. Л., Тохтамышева Н. В., Шашков А. С., Дмитриев Б. А., Кочетков Н. К. // Биоорганическая химия, 1983. Т. 9. № 1. С. 60–73.
10. Лъвов В. Л., Лапина Е. Б., Плужникова Г. Н., Белая О. В., Шашков А. С., Дмитриев Б. А. // Биоорганическая химия, 1986. Т. 12. № 9. С. 1240–1248.
11. Westphal O., Jann K. // Methods Carbohydr. Chemistry. V. 5./Eds Whistler R. L., BeMiller J. M. N. Y.—L.: Acad. Press, 1965. P. 88–91.
12. Bock K., Pedersen C. // J. Chem. Soc. Perkin Trans. II. 1974. V. 2. № 3. P. 293–297.
13. Дмитриев Б. А., Бакиновский Л. В., Лъвов В. Л., Книрель Ю. А., Кочетков Н. К., Хоменко Н. А. // Изв. АН СССР. Сер. хим. 1971. № 5. С. 1168–1172.
14. Дмитриев Б. А., Бакиновский Л. В., Книрель Ю. А., Лъвов В. Л., Кочетков Н. К. // Изв. АН СССР. Сер. хим. 1974. № 10. С. 2335–2338.
15. Конрад Г. Е. // Методы исследования углеводов / Ред. Хорлин А. Я. М.: Мир, 1975. С. 276–275.
16. Дмитриев Б. А., Книрель Ю. А., Шеремет О. К., Кочетков Н. К., Гофман И. Л. // Биоорганическая химия. 1977. Т. 3. № 9. С. 1219–1225.
17. Corin P. A. Z., Mazurek M. // Can. J. Chem. 1975. V. 53. № 8. P. 1212–1223.
18. Бакиновский Л. В., Балан Н. Ф., Шашков А. С., Кочетков Н. К. // Биоорганическая химия. 1980. Т. 6. № 3. С. 464–466.
19. Messer M., Trifonoff E., Sterk W., Collins J. G., Bradburn L. H. // Carbohydr. Res. 1980. V. 83. № 2. P. 327–334.
20. Nunes H. A., Barkert R. // Biochemistry. 1980. V. 19. № 3. P. 489–495.
21. Bock K., Pedersen C., Pedersen H. // Adv. Carbohydr. Chem. and Biochem. 1984. V. 42. P. 193–225.
22. Иммунохимические методы / Ред. Фримель Х. М.: Мир, 1979. С. 113–115.

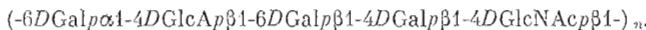
Поступила в редакцию
28.XI.1986

BACTERIAL ANTIGENIC POLYSACCHARIDES. THE STRUCTURE OF THE POLYSACCHARIDE CHAIN OF THE *SHIGELLA BOYDII* TYPE 14 LIPOPOLYSACCHARIDE

Lvov V. L., Yakovlev A. P., Pluzhnikova G. N., Lapina E. B.,
Shashkov A. S., Dmitriev B. A.

*N. F. Gamaleya Institute for Epidemiology and Microbiology, Academy of Medical Sciences of the USSR; *N. D. Zelinsky Institute of Organic Chemistry, Academy of Sciences of the USSR, Moscow*

A specific acidic polysaccharide has been isolated from the *Shigella boydii* type 14 antigenic lipopolysaccharide after mild hydrolysis followed by chromatography on Sephadex G-50. The polysaccharide consists of the *D*-glucuronic acid, 2-acetamido-2-deoxy-*D*-glucose and *D*-galactose residues in the ratio 1:1:3. From the results of methylation analysis and partial acid hydrolysis, the structure of the repeating unit of the specific polysaccharide was deduced as follows:



The ^{13}C NMR spectra of native and carboxyl-reduced polysaccharides, as well as of oligosaccharides produced by partial acid hydrolysis fully confirmed the proposed structure. The approach was suggested to determine the type of substitution of uronic acid moieties in polysaccharide chain by use of chromat-mass-spectrometry of acetylated methyl esters of partially methylated aldonic acids. Serological characteristics of *Sh. boydii* LPS type 14 and its modified derivatives are discussed.