



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 15 * № 6 * 1989

УДК 547.455.6'118.057

ИСПОЛЬЗОВАНИЕ ВОДОРОДФОСФОНАТНОГО ПОДХОДА В СИНТЕЗЕ (1-2)-, (1-3)- И (1-4)-СВЯЗАННЫХ ГЛИКОЗИЛФОСФОСАХАРОВ

Николаев А. В., Иванова И. А., Шибаев В. Н.,
Кочетков Н. К.

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

Гликозилфосфосахара — основные структурные элементы функционально важных углеводсодержащих биополимеров клеточной стенки или капсулы многих микроорганизмов [1]. Немногочисленные примеры химического синтеза этих соединений, выполненные с использованием фосфодиэфирного и фосфитного триэфирного подходов, в подавляющем большинстве случаев демонстрируют получение производных с (1-6)-фосфодиэфирной связью (см. [2—5] и цитированные там работы). Между тем во многих природных биополимерах остаток гликозилфосфата соединен с остатком соседнего моносахарида через вторичную гидроксильную группу, и задача синтеза гликозилфосфосахаров такой структуры представляется весьма актуальной.

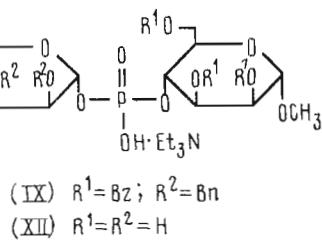
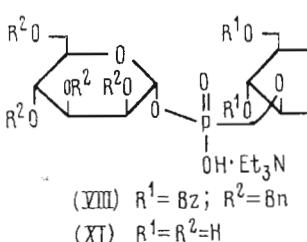
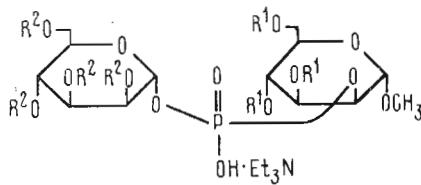
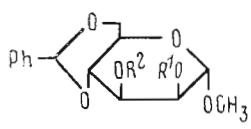
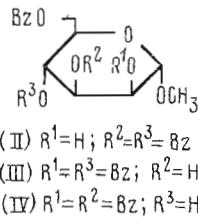
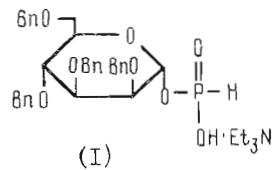
Предложенный недавно водородфосфонатный метод получения фосфодиэфиров [6] оказался весьма эффективен в синтезе (1-6)-связанных гликозилфосфосахаров благодаря быстроте протекания реакций и высоким выходам целевых продуктов [7—9]. В настоящей публикации мы сообщаем о распространении этого подхода на получение соединений указанного класса, содержащих (1-2)-, (1-3)- и (1-4)-фосфодиэфирные связи.

Водородфосфонатный подход основан на гликозилфосфитилировании спиртов с образованием диэфиров фосфористой кислоты и их последующем окислении. В качестве фосфитилирующего реагента использовали ранее описанное нами [8] производное гликозилводородфосфоната (I). Спиртовыми компонентами служили изомерные три-O-бензоаты метил- α -D-маннозиранозида (II) — (IV) [10]. Соединения (II) ($[\alpha]_D^{27} + 21^\circ$) и (III) ($[\alpha]_D^{29} + 5^\circ$) получали из 4,6-O-бензилиденовых производных (V) [11] и (VI) [12] соответственно последовательным ацетилированием, отщеплением бензилidenовой защиты (70% AcOH), бензоилированием и дезацетилированием в условиях кислого метанолиза (HCl/MeOH, 16 ч, 20°C) [13].

Конденсацию моногидроксильных соединений (II) — (IV) с маннозилводородфосфонатом (I) выполняли в одинаковых условиях в пиридине в присутствии 2,5 экв. триметилацетилхлорида (10 мин, 20°C). Образовавшиеся фосфонодиэфиры без выделения окисляли действием раствора I₂ (2 экв.) в 98% водном пиридине в присутствии Et₃N (5 экв.). В результате получали защищенные производные изомерных маннозилфосфоманнозидов (VII) ($[\alpha]_D^{20} - 6^\circ$; $\delta_P - 2,5$), (VIII) ($[\alpha]_D^{21} - 3^\circ$; $\delta_P - 2,9$) и (IX) ($[\alpha]_D^{29} - 11^\circ$; $\delta_P - 2,9$), которые были выделены хроматографией на SiO₂ с выходами 87, 77 и 70% соответственно.

Перед удалением защитных групп для обеспечения полноты гидрирования фосфодиэфиры (VII) — (IX) переводили в Na⁺-соли обработкой дауэксом 50W×4 (Na⁺). Последующее дебензоилирование гидрогенолизом над 10% Pd/C и дебензоилирование раствором MeONa в MeOH приводили к целевым (1-2)-, (1-3)- и (1-4)-связанным маннозилфосфоманнозидам (X) ($[\alpha]_D^{27} + 36^\circ$; $\delta_P - 1,9$), (XI) ($[\alpha]_D^{27} + 52^\circ$; $\delta_P - 1,9$) и (XII) ($[\alpha]_D^{30}$

$+72^\circ$; $\delta_P = 1,4$), которые выделяли ионообменной хроматографией на DEAE-TSK (HCO_3^-) в линейном градиенте концентрации бикарбоната триэтиламмония. Побочными продуктами при этом являлись соответствующие фосфомоноэфиры метил- α -D-маннозиранозида, что, по-видимому, объяснялось частичным расщеплением гликозилфосфатной связи при дезацилировании. Найденные оптимальные условия получения фосфодиэфиров (X) ($0,1 \text{ M MeONa}/\text{MeOH}, 2,5 \text{ ч}, 1^\circ\text{C}$), (XI) ($0,1 \text{ M MeONa}/\text{MeOH}, 22 \text{ ч}, 1^\circ\text{C}$) и (XII) ($0,05 \text{ M MeONa}/\text{MeOH}, 1,5 \text{ ч}, 20^\circ\text{C}$) позволили выделить эти соединения с выходами 58, 77 и 83% соответственно.



Bz-бензоил, Bn-бензил

Строение всех полученных соединений подтверждалось данными спектроскопии ^{13}C - и ^1H -ЯМР. В частности, тип фосфодиэфирной связи в производных (VII)–(XII) следовал из положений резонанса и повышенной мультиплетности сигналов $\text{C}1'$, $\text{H}1'$, CX и HX ($X=2$ для (VII) и (X),

Данные спектров ^{13}C - и ^1H -ЯМР фосфодиэфиров (VII)–(XII)
 $(\delta, \text{м. д., } J, \Gamma)$

Соединение *	$\delta_{\text{C}1'}(^{2}J_{\text{C}}, \text{P})$	$\delta_{\text{CX}}(^{2}J_{\text{C}}, \text{P})$	$\delta_{\text{H}1'}(^{3}J_{\text{H}, \text{P}})$	$\delta_{\text{HX}}(^{3}J_{\text{H}, \text{P}})$
(VII), $X=2$	94,5 (ущ.)	71,2 (ущ.)	5,77 (7,9)	4,83 (8,4)
(X), $X=2$	97,6 (5,4)	75,9 (6,0)	5,45 (7,4)	4,31 (7,9)
(VIII), $X=3$	94,4 (4,0)	71,0 (4,6)	5,64 (7,6)	5,13 (8,5)
(XI), $X=3$	97,6 (6,0)	77,7 (5,8)	5,37 (7,6)	4,17 (8,6)
(IX), $X=4$	94,6 (4,9)	69,4 (4,9)	5,64 (7,3)	5,10 (9,8)
(XII), $X=4$	97,6 (5,5)	72,7 (5,5)	5,51 (7,4)	4,22 (9,2)

* X соответствует номеру фосфорилированного атома в остатке α -метилманнозида.

$X=3$ для (VIII) и (XI), $X=4$ для (IX) и (XII)), связанной с дополнительным расщеплением этих сигналов на атоме фосфора (таблица).

Выполненные эксперименты показали, что водородфосфонатный метод синтеза гликозилфосфосахаров высокоэффективен при гликозилфосфитилировании вторичных спиртов, что позволяет получать соединения этого класса с различными типами фосфодиэфирной связи.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Шибаев В. Н. // Успехи биол. химии. 1982. Т. 23. С. 61–104.
2. Шибаев В. Н., Джорубекова Дж., Елисеева Г. И., Кочетков Н. К. // Биоорган. химия. 1986. Т. 12. № 9. С. 1225–1233.
3. Шибаев В. Н., Елисеева Г. И., Джорубекова Дж., Кочетков Н. К. // Биоорган. химия. 1987. Т. 13. № 7. С. 940–946.
4. Ogawa T., Seta A. // Carbohydr. Res. 1982. V. 110. № 1. P. C1 – C4.
5. Westerduin P., Veeneman G. H., Marugg J. E., van der Marel G. A., van Boom J. H. // Tetrahedron Lett. 1986. V. 27. № 10. P. 1211–1214.
6. Garegg P. J., Regberg T., Stawinski J., Strömberg R. // Chem. scr. 1985. V. 25. № 5. P. 280–282.
7. Westerduin P., Veeneman G. H., van der Marel G. A., van Boom J. H. // Tetrahedron Lett. 1986. V. 27. № 51. P. 6271–6274.
8. Николаев А. В., Шибаев В. Н., Кочетков Н. К. // Биоорган. химия. 1987. Т. 13. № 11. С. 1591–1593.
9. Николаев А. В., Рябцева Е. В., Шибаев В. Н., Кочетков Н. К. // Биоорган. химия. 1989. Т. 15. № 5. С. 710–711.
10. Williams I. M., Richardson A. C. // Tetrahedron. 1967. V. 23. P. 1369–1378.
11. Seymour E. R. // Carbohydr. Res. 1974. V. 34. № 1. P. 65–70.
12. Abbas S. A., Haines A. H. // Carbohydr. Res. 1975. V. 39. № 2. P. 358–363.
13. Byramova N. E., Ovchinnikov M. V., Backinowsky L. V., Kochetkov N. K. // Carbohydr. Res. 1983. V. 124. № 1. P. C8 – C11.

Поступило в редакцию
3.1.1989

HYDROGENPHOSPHONATE APPROACH IN (1-2)-, (1-3)- AND (1-4)-LINKED GLYCOSYL PHOSPHOSUGAR SYNTHESIS

NIKOLAEV A. V., IVANOVA I. A., SHIBAEV V. N., KOCHETKOV N. K.

N. D. Zelinsky Institute of Organic Chemistry, Academy of Sciences
of the USSR, Moscow

Hydrogenphosphonate approach previously introduced for a 6-O-(glycosyl phospho)sugar synthesis was successfully used in the synthesis of methyl 2-O-, methyl 3-O- and methyl 4-O-(α -D-mannopyranosyl phospho)- α -D-mannopyranosides. The latter compounds were obtained by glycophosphitylation of suitable monohydroxyl mannopyranoside derivatives with 2,3,4,6-tetra-O-benzyl- α -D-mannopyranosyl H-phosphonate in the presence of trimethylacetyl chloride followed by oxidation and deprotection.