



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

т. 6 * № 2 * 1980

УИК 547.458.07

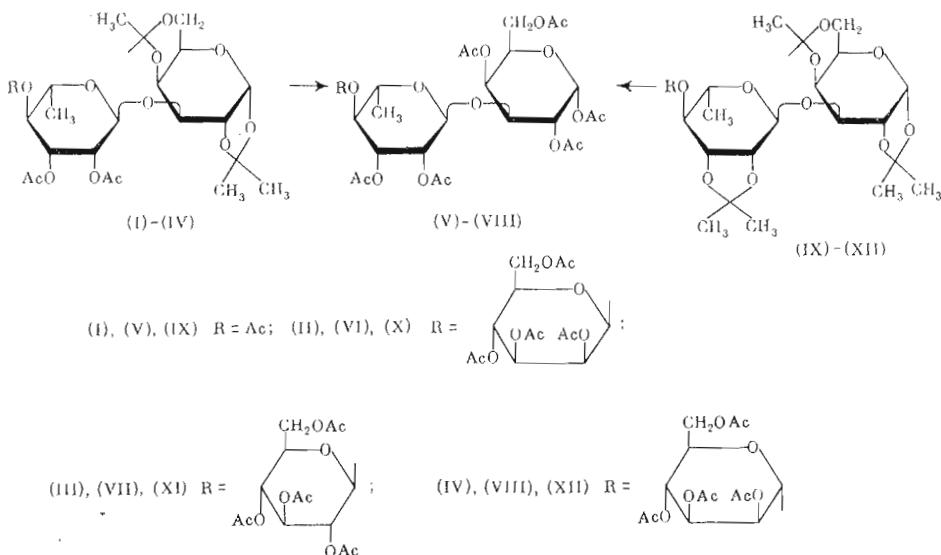
ЭФФЕКТИВНЫЙ СПОСОБ УДАЛЕНИЯ

4,6-О-ЭТИЛИДЕННОВОЙ ГРУППИРОВКИ С ОСТАТКОВЫХ ГАЛАКТОПИРАНОЗЫ, ВХОДЯЩИХ В ГЕТЕРООЛИГОСАХАРИДЫ

*Овчинников М. В., Бетанели В. И., Бакиновский Л. В.,
Бочетков Н. К.*

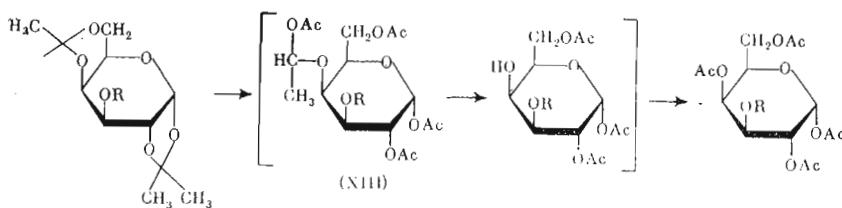
*Институт органической химии им. Н. Д. Зелинского
Академии наук СССР, Москва*

При разработке препаративного химического синтеза 3-O-[4-O-(β -D-маннозил)- α -L-рамнозил]-D-галактозы — повторяющегося звена O-специфического полисахарида *Salmonella newington*, а также олигосахаридов, являющихся его аналогами, нам необходимо было осуществить переход от соединений (II)–(IV) и (X)–(XII), содержащих 4,6-O-этилidenовую группировку в остатках D-галактопиранозы, к полным ацетатам трисахаридов (VI)–(VIII) и далее к свободным олигосахаридам.



На примере модельных соединений (I) и (IX) мы обнаружили, что нагревание с 80% уксусной кислотой (100°С, 3 ч) приводит к появлению заметных количеств продуктов гидролиза гликозидных связей, а обработка дисахарида (I) 90% трифторуксусной кислотой (20°С, 70 ч) приводит к отщеплению лишь 1,2-О-изопропиленовой группировки.

Предлагаемый способ основан на превращении 4,6-O-этилиденовой группировки в ациль-ацеталь типа (ХІІІ) (ср.с [1, 2]) в условиях протонно-катализируемого ацетолиза с последующим гидролизом и ацетилированием по схеме



Раствор 1,5 г (2,9 ммоль) дисахарида (I) в смеси 6 мл уксусного ангидрида с 1,5 мл раствора конц. H₂SO₄ в уксусной кислоте (0,1 мл H₂SO₄ в 25 мл уксусной кислоты) выдерживали 15 ч при 20° С, прибавляли 3 мл воды и нагревали 30 мин при 80° С. Растворители упаривали досуха (здесь и далее упаривание растворов в вакууме при $\leq 40^{\circ}\text{C}$), остаток упаривали со смесью толуол — этанол — гептан (5 : 1 : 1; 2×20 мл), прибавляли 4 мл уксусного ангидрида и выдерживали 1 ч при 20° С. Реакционную смесь обрабатывали 1 ч 60 мл воды при перемешивании, экстрагировали CHCl₃ (2×50 мл), экстракт промывали водой (2×70 мл), насыщ. водным NaHCO₃ (2×100 мл), 70 мл воды, упаривали досуха и получали 1,75 г (98%) производного (V), R_f 0,50 [TCX на силикагеле, система бензол — этилацетат, 1 : 1, (A)], $[\alpha]_D^{22} +26,4^{\circ}$ (*c* 2,44; CHCl₃). Найдено, %: С 50,27; Н 5,92. C₂₆H₃₆O₁₇. Вычислено, %: С 50,32; Н 5,85.

Аналогично, исходя из соединений (II)–(IV) после колоночной хроматографии на силикагеле (бензол → этилацетат), получали производные (VI)–(VIII): (VI), выход 4,5 г (80%) из 5,0 г (II), R_f 0,56 [TCX на силикагеле, система бензол — этилацетат, 1 : 2 (Б)], $[\alpha]_D^{22} -1,0^{\circ}$ (*c* 2,87; CHCl₃), лит. данные [3]; (VII), выход 4,0 г (80%) из 4,4 г (III), R_f 0,58 (Б), $[\alpha]_D^{22} +6,3^{\circ}$ (*c* 1,87; CHCl₃), лит. данные [4]; (VIII), выход 3,3 г (72%) из 4,0 г (IV), R_f 0,59 (Б), $[\alpha]_D^{22} +31,8^{\circ}$ (*c* 1,67; CHCl₃). Найдено, %: С 50,24; Н 6,21. C₃₈H₅₂O₂₅. Вычислено, %: С 50,22; Н 5,77.

Описанные операции — ацетолиз, гидролиз и ацетилирование — осуществляются в одном сосуде, что методически облегчает синтез.

В случае соединений (IX)–(XII) этим трем стадиям предшествовала обработка водной трифторуксусной кислотой.

475 мг (1,0 ммоль) дисахарида (IX) растворяли в 1 мл CHCl₃, прибавляли 3 мл 90% трифторуксусной кислоты, 1 мл этанола и выдерживали 5–10 мин при 20° С. Растворители упаривали досуха, остаток упаривали со смесью толуол — этанол — гептан (5 : 1 : 1, 3×20 мл) и сушили в вакууме. Далее проводили все обработки предыдущего опыта и получали 620 мг (100%) производного (V), R_f 0,50 (А), $[\alpha]_D^{22} +30,0^{\circ}$ (*c* 4,34; CHCl₃). Аналогично, исходя из трисахаридов (X)–(XII), после колоночной хроматографии на силикагеле (бензол → этилацетат) получали производные (VI)–(VIII): (VI), выход 520 мг (88%) из 490 мг (X), R_f 0,56 (Б), $[\alpha]_D^{22} -1,8^{\circ}$ (*c* 1,60; CHCl₃), лит. данные [3]; (VII), выход 2,36 г (80%) из 2,5 г (XI), R_f 0,58 (Б), $[\alpha]_D^{22} +6,2^{\circ}$ (*c* 1,52; CHCl₃), лит. данные [4]; (VIII), выход 1,06 г (76%) из 1,17 г (XII), R_f 0,59 (Б), $[\alpha]_D^{22} +32,0^{\circ}$ (*c* 1,81; CHCl₃).

НМР-спектры соединений (V)–(VIII), полученных по обеим методикам, соответствовали их строению. Кроме того, их дезацетилирование (0,01 М метилат натрия в абс. MeOH, 45–60 мин, 20° С) привело к свободным олигосахаридам (выходы 90–97%), свойства которых совпали с описанными в литературе.

ЛИТЕРАТУРА

1. Bell D. J., Synge R. L. M. (1937) J. Chem. Soc., 1711–1718.
2. Hall D. M., Lowler T. E., Childress B. C. (1974) Carbohydr. Res., 38, 359–363.
3. Кочетков Н. К., Дмитриев Б. А., Николаев А. В. (1977) Изв. АН СССР. Сер. хим., 2578–2581.
4. Кочетков Н. К., Дмитриев Б. А., Николаев А. В., Байрамова Н. Э. (1977) Изв. АН СССР. Сер. хим., 1609–1613.

Поступило в редакцию
28.IX.1979

EFFICIENT REMOVAL OF 4,6-O-ETHYLDENE GROUP FROM *D*-GALACTOPYRANOSE RESIDUES IN HETEROOLIGOSACCHARIDES

OVCHINNIKOV M. V., BETANELI V. I., BACKINOWSKY L. V., KOCHETKOV N. K.

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

Acid-catalysed acetolysis of heterooligosaccharides containing 4,6-O-ethyldene group in *D*-galactopyranose residues followed by mild acid hydrolysis and acetylation (one-pot procedure) results in high-yield substitution of the ethyldene group for acetates.
