

# Aldobiurónové kyseliny z polysacharidov gúm zo stromov rodu *Prunus* (I)

## Metylačná analýza

J. ROSÍK, A. KARDOŠOVÁ, J. KUBALA

*Chemický ústav Slovenskej akadémie vied,  
Bratislava*

Vykonala sa metylačná analýza troch aldobiurónových kyselín. Produkty hydrolyzy sa identifikovali plynovou chromatografiou na dvoch zakotvených fázach, a to Carbowax 6000 a neopentylglykolsebakát.

Aldourónové kyseliny sú hlavným štiepnym produktom parciálnej hydrolyzy polysacharidov rastlinných gúm. Niektoré z doteraz izolovaných aldobiurónových kyselín sú uvedené v monografiách [1, 2]. Jedným zo spôsobov stanovenia konštitúcie aldobiurónových kyselín je identifikácia produktov hydrolyzy týchto kyselín a produktov hydrolyzy ich permetylovaných derivátov. V našej práci sme sa zamerali na identifikáciu metylovaných aldobiurónových kyselín, ktoré sme izolovali z polysacharidov 6 rozličných gúm zo stromov rodu *Prunus* (uvedených v tab. 1):

Tabuľka 1  
Návažky oligosacharidov na metyláciu a ich výtažky  
po metylácii v miligramoch

Oligosacharid získaný z polysacharidu gumy	Oligosacharydy					
	A		B		C	
	návažok	výtažok	návažok	výtažok	návažok	výtažok
1. čerešne ( <i>P. avium</i> L. var. <i>julianae</i> L.)	51,3	27,7	—	—	—	—
2. planej čerešne ( <i>P. avium</i> L. subsp. <i>avium</i> )	50,4	34,7	—	—	56,3	50,7
3. slivky ( <i>P. domestica</i> L. subsp. <i>domestica</i> )	51,6	26,7	51,7	49,5	61,0	54,5
4. broskyne ( <i>P. persica</i> (L.) BATSCH)	39,3	21,0	41,0	33,1	28,6	23,5
5. višne ( <i>P. cerasus</i> L.)	50,0	27,8	34,0	26,2	35,0	24,5
6. marhule ( <i>P. armeniaca</i> L.)	50,5	24,1	50,5	42,8	51,7	40,5

A: 6-O-( $\beta$ -D-glukuronopyranozyl)-D-galaktóza;

B: 6-O-(4-O-metyl- $\beta$ -D-glukuronopyranozyl)-D-galaktóza;

C: 2-O-( $\beta$ -D-glukuronopyranozyl)-D-manóza.

1.  $6-O-(\beta-D\text{-glukuronopyranozyl})\text{-D\text{-galaktóza}$  (*A*);
2.  $6-O(4-O\text{-metyl}\text{-}\beta-D\text{-glukuronopyranozyl})\text{-D\text{-galaktóza}$  (*B*);
3.  $2-O(\beta-D\text{-glukuronopyranozyl})\text{-D\text{-manóza}$  (*C*).

V prácach [7, 8] sme uviedli štrukturálne charakteristiky polysacharidov gúm broskyne a slivky a konštatovali sme, že obidva obsahujú pomerne značné množstvá D-manózy, avšak oligosacharid *C* sme nezistili. Väčšie množstvá aldobiurónových kyselin na účely metylačnej analýzy sme získali parciálnou hydrolýzou ďalších množstiev uvedených polysacharidov, pričom sa nám podarilo izolovať aj oligosacharid *C*.

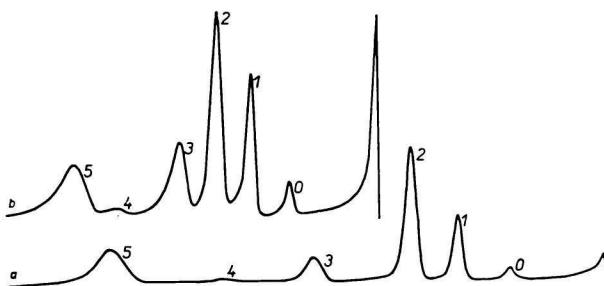
D-Galaktóza a D-manóza sú v týchto aldobiurónových kyselinách viazané na kyselinu D-glukurónovú, resp. jej 4-O-metyléter  $\beta$ -glykozidickými väzbami, čo vyplýva z hodnôt ich optických otáčavostí.

Obr. 1. Plynový chromatogram štandardov.

$R_T$  1,16 — methyl-2,3,4,6-tetra-O-metyl-D-galaktozid (1);  $R_T$  3,45 a  $R_T$  4,47 — methyl-2,3,5-tri-O-metyl-D-galaktozid (2, 3); zakotvená fáza Carbowax 6000 (3 % na Celite).



Metylačná analýza oligosacharidu *A* a oligosacharidu *B* vede k zaujímavým výsledkom. Produktmi hydrolýzy týchto úplne metylovaných oligosacharidov, identifikovanými chromatografiou na papieri, sú kyselina 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónová a 2,3,4-tri-O-metyl-D-galaktóza. Predpokladali sme, že plynová chromatografia potvrdí tieto výsledky. Na zázname plynového chromatografu

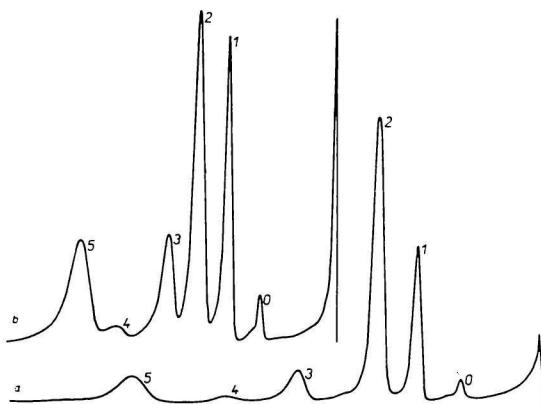


Obr. 2. Plynový chromatogram produktov metanolýzy metylovaného oligosacharidu *A*, izolovaného z polysacharidu gumi višne.

- Zakotvená fáza Carbowax 6000 (3 % na Celite):  $R_T$  1,16 — pravdepodobne methyl-2,3,4,6-tetra-O-metyl-D-galaktozid (0);  $R_T$  1,79 a  $R_T$  2,32 — metylester-methylglykozid kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej (1, 2);  $R_T$  3,45 a  $R_T$  4,47 — methyl-2,3,5-tri-O-metyl-D-galaktozid (3, 4);  $R_T$  5,84 — methyl-2,3,4-tri-O-metyl-D-galaktozid (5).
- Zakotvená fáza neopentylglykolsebakát (10 % na Celite):  $R_T$  1,05 — pravdepodobne methyl-2,3,4,6-tetra-O-metyl-D-galaktozid (0);  $R_T$  1,53 a  $R_T$  1,89 — metylester-methylglykozid kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej (1, 2);  $R_T$  2,32 a  $R_T$  3,08 — methyl-2,3,5-tri-O-metyl-D-galaktozid (3, 4);  $R_T$  3,55 — methyl-2,3,4-tri-O-metyl-D-galaktozid (5).

sa však objavili ďalšie píky. Retenčný čas dvoch píkov ( $R_T$  3,45 a  $R_T$  4,47) bol totožný s retenčným časom použitého štandardu methyl-2,3,5-tri-O-methyl-D-galaktozidu. Retenčný čas tretieho píku ( $R_T$  1,16) sa zhoduje s retenčným časom methyl-2,3,4,6-tetra-O-metyl-D-galaktozidu. Plynový chromatogram je na obr. 1. Súhlasné výsledky sa zistili pri použití dvoch rozličných zakotvených fáz, a to Carbowax 6000 a neopentylglykolsebakát.

Na obr. 2 a 3 sú plynové chromatogramy produktov hydrolýzy úplne metylovaných oligosacharidov A a B.



Obr. 3. Plynový chromatogram produktov metanolýzy metylovaného oligosacharidu B, izolovaného z polysacharidu gumy broskyne.

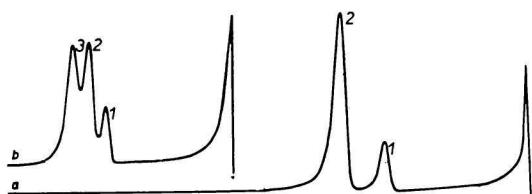
a) Zakotvená fáza Carbowax 6000 (3 % na Celite):  $R_T$  1,16 — pravdepodobne methyl-2,3,4,6-tetra-O-methyl-D-galaktozid (0);  $R_T$  1,79 a  $R_T$  2,32 — metylester-metylglukoziid kyseliny 2,3,4-tri-O-methyl-D-glukurónovej (1, 2);  $R_T$  3,45 a  $R_T$  4,47 — methyl-2,3,5-tri-O-methyl-D-galaktozid (3, 4);  $R_T$  5,84 — methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-galaktozid (5).

b) Zakotvená fáza neopentylglykolsebakát (10 % na Celite):  $R_T$  1,06 — pravdepodobne methyl-2,3,4,6-tetra-O-methyl-D-galaktozid (0);  $R_T$  1,53 a  $R_T$  1,89 — metylester-metylglukoziid kyseliny 2,3,4-tri-O-methyl-D-glukurónovej (1, 2);  $R_T$  2,31 a  $R_T$  3,07 — methyl-2,3,5-tri-O-methyl-D-galaktozid (3, 4);  $R_T$  3,54 — methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-galaktozid (5).

Prítomnosť methyl-2,3,5-tri-O-methyl-D-galaktozidu nevieme dostatočne vysvetliť.

K podobným výsledkom dospeli aj G. O. Aspinall a R. M. Fairweather, ktorí obidva uvedené oligosacharidy získali z polysacharidu gumy *Araucaria bidwilli* [9]. Pri použití bután-1,4-diolsukcinátu ako zakotvenej fázy a pri teplote 175 °C identifikovali okrem metylester-metylglukoziidu kyseliny 2,3,4-tri-O-methyl-D-glukurónovej a methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-galaktozidu aj methyl-2,3,5-tri-O-methyl-D-galaktozid, zatiaľ čo pri použití polyfenyléteru [*m*-bis(*m*-fenoxy-fenoxy)benzén] a pri teplote 200 °C sa tá istá látka neprejavila na plynovom chromatograme.

Metylovaný oligosacharid C poskytol po metanolýze metylester-metylglukozid kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej a methyl-3,4,6-tri-O-metyl-D-manozid. Pri použití Carbowaxu 6000 ako zakotvenej fázy sa pík methyl-3,4,6-tri-O-metyl-D-manozidu prekrýva s druhým píkom metylester-metylglukozidu kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej, kým pri použití neopentylglykolsebákátu ako zakotvenej fázy možno obidve látky rozlísiť. Na obr. 4 sú plynové chromatogramy produktov metanolýzy úplne metylovaného oligosacharidu C.



Obr. 4. Plynový chromatogram produktov metanolýzy metylovaného oligosacharidu C, izolovaného z polysacharidu gumy slivky.

- a) Zakotvená fáza Carbowax 6000 (3 % na Celite):  $R_T$  1,79 — metylester-metylglukozid kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej (1);  $R_T$  2,32 — metylester-metylglukozid kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej a methyl-3,4,6-tri-O-metyl-D-manozid (2; píky sa prekrývajú).
- b) Zakotvená fáza neopentylglykolsebákát (10 % na Celite):  $R_T$  1,53 a  $R_T$  1,89 — metylester-metylglukozid kyseliny 2,3,4-tri-O-metyl-D-glukurónovej (1, 3);  $R_T$  1,68 — methyl-3,4,6-tri-O-metyl-D-manozid (2).

### Experimentálna časť

Spôsob izolácie kyslých oligosacharidov opisujeme v prácach [3—8].

Chromatografiu na papieri sme robili v sústavách:

$S_1$ : etylacetát — pyridín — voda 8 : 2 : 1,

$S_2$ : etylacetát — kyselina octová — voda 18 : 7 : 8,

$S_3$ : n-butanol — etanol — voda 4 : 1 : 5,

$S_4$ : metyletylketon nasýtený vodou.

Oddeľovanie sme uskutočnili na papieri Whatman 1. Na detekciu sme používali anilíniumhydroftalát [10].

Plynová chromatografia metylesterov metylglukozidov monosacharidov sa robila na prístroji Pye-Argon. Ako zakotvená fáza sa použil Carbowax 6000 (3 % na Celite) pri 164 °C a neopentylglykolsebákát (10 % na Celite) pri 166 °C. Rozpúšťadlom analyzovanej zmesi bol chloroform.

### Metylácia aldobiurónových kyselin

Všetky vzorky aldobiurónových kyselin sa osobitne metylovali obvyklou metódou dimethylsulfátom a hydroxidom sodným [11]. Parciálne metylované produkty sa ďalej metylovali methyljodidom a kysličníkom strieborným [12]. Výsledné produkty nevyrávali absorpciu OH v infračervenom spektri. Množstvá oligosacharidov použitých na methyláciu a ich výtažky po methylácii uvádzame v tab. 1. Časť vzoriek sa metanolizovala

12 hodín 5 % metanolickou kyselinou soľnou a zmes metylderivátov methylglykozidov po neutralizácii uhličitanom strieborným sa analyzovala plynovou chromatografiou. Časť vzoriek sa hydrolyzovala 72 % kyselinou sírovou [13] a v hydrolyzáte po neutralizácii uhličitanom bárnatým sa chromatografiou na papieri za použitia štandardov identifikovali metylderiváty sacharidov. Metylované oligosacharidy mali tieto hodnoty optických otáčavostí:

$6\text{-}O\text{-(2,3,4-tri-}O\text{-methyl-}\beta\text{-D-glukuronopyra}\text{'nozyl)\text{-2,3,4-tri-}O\text{-methyl-D-galaktóza}$ :  $[\alpha]_D = -17^\circ$  (c 1 v chloroforme);

$2\text{-}O\text{-(2,3,4-tri-}O\text{-methyl-}\beta\text{-D-glukuronopyra}\text{'nozyl)\text{-3,4,6-tri-}O\text{-methyl-D-manóza}$ :  $[\alpha]_D = -25^\circ$  (c 1 v chloroforme);

$6\text{-}O\text{-(2,3,4-tri-}O\text{-methyl-}\beta\text{-D-glukuronopyra}\text{'nozyl)\text{-2,3,4-tri-}O\text{-methyl-D-galaktóza}$ :  $[\alpha]_D = -20^\circ$  (c 1 v chloroforme) — pôvodná kyselina 4-O-metyl-D-glukurónová.

АЛЬДОБИУРОНОВЫЕ КИСЛОТЫ, ПОЛУЧЕННЫЕ ИЗ КАМЕДИ  
ПОЛИСАХАРИДОВ ДЕРЕВЬЕВ РОДА *Prunus* (I)  
МЕТИЛАЦИОННЫЙ АНАЛИЗ

Й. Росик, А. Кардошова, Й. Кубала

Химический институт Словацкой академии наук,  
Братислава

Был проведен метиляционный анализ трех альдobiуроновых кислот. Полученные вещества этих метилированных олигосахаридов были идентифицированные с помощью хроматографии на бумаге и газовой хроматографии на двух неподвижных фазах именно Carbowax 6000 и неопентилгликогол себациата. Путьем гидролиза перметилированных  $6\text{-}O\text{-(}\beta\text{-D-глюкuronопиранозил)\text{-D-галактозы}$  и  $6\text{-}O\text{-(4-O-метил-}\beta\text{-D-глюкuronопиранозил)\text{-D-галактозы}$  были получены метилэфиры: метилглюкозид 2,3,4-три- $O$ -метил- $D$ -глюкuronовой кислоты, метил-2,3,5-три- $O$ -метил- $D$ -галактозид, метил-2,3,4-три- $O$ -метил- $D$ -галактозид и также вероятно метил-2,3,4,6-тетра- $O$ -метил- $D$ -галактозид. При гидролизе полнометилированной  $2\text{-}O\text{-(}\beta\text{-D-глюкuronопиранозил)\text{-D-маннозы}$  были получены: метилэфир метилглюкозид 2,3,4-три- $O$ -метил- $D$ -глюкuronовая кислота и метил-3,4,6-три- $O$ -метил- $D$ -манозид. Метил-3,4,6-три- $O$ -метил- $D$ -манозид совпадает с вторым ником метилэфира метилглюкозида 2,3,4-три- $O$ -метил- $D$ -глюкuronовой кислоты на Carbowax 6000 а на неопентилгликогол себациата эти два замещенные различаются.

Preložil M. Fedoroňko

ALDOBIURONIC ACIDS OF THE POLYSACCHARIDES OF  
GUMS FROM THE TREES OF GENUS *PRUNUS* (I)  
METHYLATION ANALYSIS

J. Rosík, A. Kardošová, J. Kubala

Institute of Chemistry, Slovak Academy of Sciences,  
Bratislava

Methylation analysis of three aldobiuronic acids was carried out. The products obtained on hydrolysis of the methylated oligosaccharides were identified by paper and gas chromatography, respectively. Carbowax 6000 and neopentylglykol sebacate polyester were used as the stationary phases. The hydrolysis of the fully methylated  $6\text{-}O\text{-(}\beta\text{-D-glucu rono-}$

pyranosyl)-D-galactose and 6-O-(4-O-methyl- $\beta$ -D-glucuronopyranosyl)-D-galactose afforded: methylester of methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-glucuronic acid, methyl-2,3,5-tri-O-methyl-D-galactoside, methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-galactoside and probably methyl-2,3,4,6-tetra-O-methyl-D-galactoside. The hydrolysis of the fully methylated 2-O-( $\beta$ -D-glucuronopyranosyl)-D-mannose gave: methylester of methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-glucuronic acid and methyl-3,4,6-tri-O-methyl-D-mannoside. Methyl-3,4,6-tri-O-methyl-D-mannoside was overlapped by the second peak of methylester of methyl-2,3,4-tri-O-methyl-D-glucuronic acid on Carbowax 6000, however, on neopentylglykol sebacate polyester these derivatives were distinguishable.

*Preložila A. Kardošová*

### LITERATÚRA

1. Staněk J., Černý M., Pacák J., *Oligosacharidy*, 307. Nakladatelství ČSAV, Praha 1962.
2. Bailey R. W., *Oligosaccharides*, 130. Pergamon Press, London 1965.
3. Zitko V., Rosík J., Bruteničová M., Kubala J., *Collection Czech. Chem. Commun.* **30**, 3501 (1965).
4. Rosík J., Zitko V., Bauer Š., Kubala J., *Collection Czech. Chem. Commun.* **31**, 1072 (1966).
5. Rosík J., Zitko V., Kubala J., *Collection Czech. Chem. Commun.* **31**, 1569 (1966).
6. Rosík J., Zitko V., Bauer Š., Kubala J., *Collection Czech. Chem. Commun.* **31**, 3353 (1966).
7. Rosík J., Bruteničová-Sósková M., Zitko V., Kubala J., *Chem. zvesti* **20**, 577 (1966).
8. Rosík J., Kardošová A., Zitko V., Kubala J., *Chem. zvesti* **21**, 13 (1967).
9. Aspinall G. O., Fairweather R. M., *Carbohydrate Res.* **1**, 83 (1965).
10. Partridge S. M., *Nature* **164**, 443 (1949).
11. Haworth W. N., *J. Chem. Soc.* **107**, 8 (1915).
12. Purdie T., Irving J. C., *J. Chem. Soc.* **83**, 1021 (1903).
13. Croon J., Herrstrom G., Kull G., Lindberg B., *Acta Chem. Scand.* **14**, 1338 (1960).

Do redakcie došlo 9. 2. 1967

*Adresa autorov:*

*Ing. Jozef Rosík, CSc., Ing. Alžbeta Kardošová, Jozef Kubala, Chemický ústav Slovenskej akadémie vied, Bratislava, Dúbravská cesta 5.*