Mavzu:Polisaxaridlar, ta'rifi va nomenklaturasi

Ma'ruzachi: k. f. d., dots. L.S.Kamolov



• Reja:

- 1.Polisaxaridlar, ta'rifi va nomenklaturasi.
- 2.Polisaxaridlarning tuzilishini oʻrganish usullari: kimyoviy, fizikkimyoviy, enzimatik.
- 3.O'simlik polisaxaridlari: sellyuloza, kraxmal (amiloza, amilopektin).
- 4.Hayvonlarga mansub polisaxaridlar: glikogen, xitin, glyukozamingliksanlar.

Polisaxaridlar, ta'rifi va nomenklaturasi

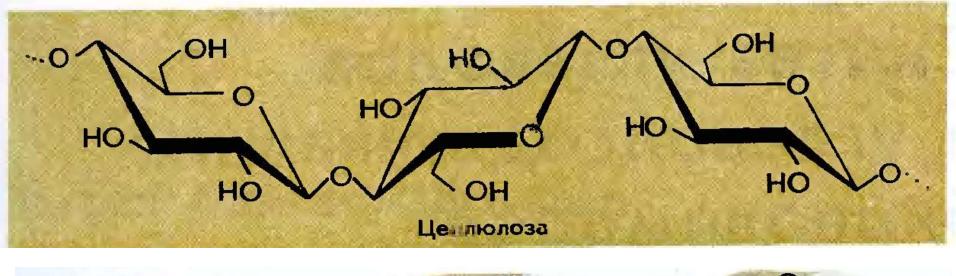
Polisaxaridlar (poliozlar) tabiiy yuqori molekulyar moddalar boʻlib,tabiatda juda keng tarqalgan hamda inson va hayvonlar hayotida muhim rol oʻynaydi.

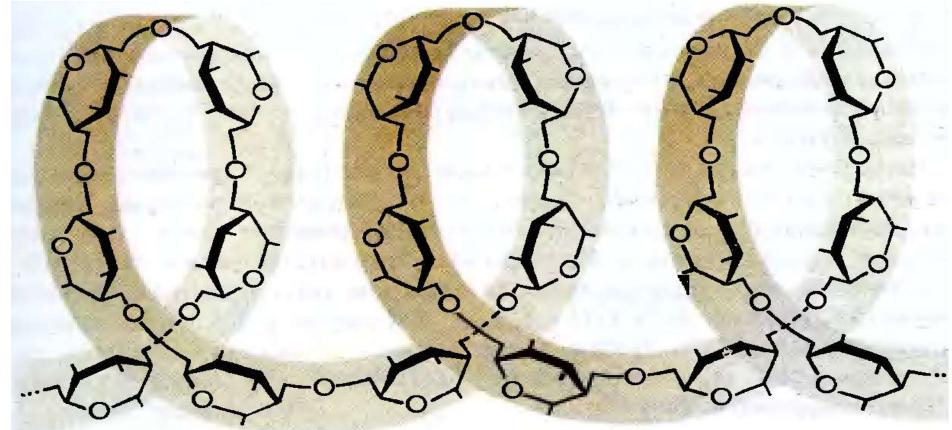
Polisaxaridlar oʻziga xos xossalarga ega boʻlib, mono- va oligosaxaridlar xossalaridan farq qiladi. Ularning koʻpchiligi suvda erimaydi, ba'zilari issiq suvda boʻkib kolloid eritmalar hosil qiladi. Ular shirin ta'mga ega boʻlmagan amorf moddalar boʻlib molekulyar ogʻirligi 20 000-1 000 000 oraligʻida.

Polisaxaridlar kimyoviy tarkibiga koʻra ikki guruhga boʻlinadi:

Gomopolisaxaridlarning tarkibi faqat bir xil monosaxarid qoldigʻidan iborat.Masalan, kraxmal, glikogen kislotalar yoki fermentlar ta'sirida gidrolizlanganda glyukoza, inulin esa fruktoza hosil qiladi.

Geteropolisaxaridlar tarkibida esa ikki va undan ortiq turdagi monosaxaridlar qoldigʻi uchraydi.Ular gidrolizga uchraganda ayrim hollarda monosaxarid xarakteriga ega boʻlmagan moddalar ham hosil boʻladi.Masalan,xondroitinsulfat kislota toʻliq gidrolizga uchraganda,glyukuronat kislota va galaktozamindan tashqari sirka va sulfat kislota ajralib chiqadi. Polisaxaridlarning koʻpchiligi, ayniqsa geteropolisaxaridlar oqsillar bilan mustahkam kompleks holida uchraydi. Ular glyukoproteinlar yoki mukoproteinlar deb aytiladi.





Polisaxaridlarning tuzilishini oʻrganish usullari: kimyoviy, fizik-kimyoviy, enzimatik

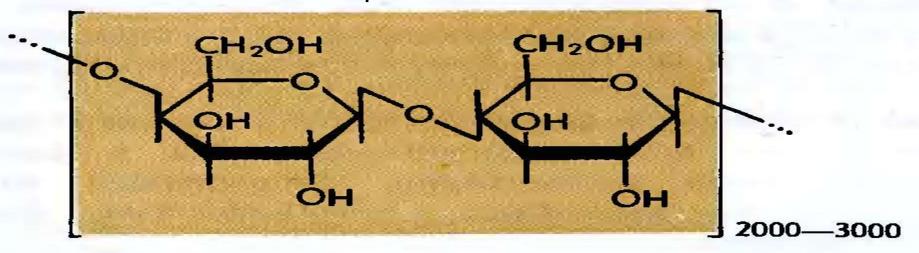
Sellyulozaning makromolekulasi shoxlangan emas, unda 2500 dan 12000 tagacha β - D-glyukopiranoza qoldiqlari boʻlib, turli manbalardan olingan sellyulozaning molekulyar massasi 400000 dan 1-2 milliongacha boradi. U koʻpchilik erituvchilarda erimaydi. Lekin Cu (OH)₂ ning ammiakli eritmasida yoki kalsiy rodanidning konsentrlangan eritmasida qizdirib, ma'lum darajada eritish mumkin. Sellyuloza tarkibida β - D-glyukopiranoza "kreslo" konformatsiyasida boʻlishi aniqlangan. Quyida sellyuloza molekulasi bir qismining tuzilishi va undagi vodorod bogʻlar keltirilgan.

Anomer uglerod atomning β -konfiguratsiyaga ega ekanligi tufayli sellyulozaning makromolekulasi juda aniq chiziqli (choʻzilgan) tuzilishga ega. Bunday tuzilish molekula zanjiri ichida hamda qoʻshni zanjirlar orasida vodorod bogʻlarning hosil boʻlishiga imkoniyat yaratadi (2-rasmga qarang). Polimer zanjirlarning bunday bogʻlanishi yuqori mexanikaviy mustahkamlikni, tolalikni va kimyoviy inertlikni ta'minlaydi. Sellyulozaning har bir β - D-glyukopiranoza qoldigʻida uchtadan erkin gidroksil guruh boʻladi, shuning uchun uning formulasini quyidagicha yoyib yozish mumkin.

Ana shu gidroksil guruhlar hisobiga sellyuloza bir qator oddiy va murakkab efirlar hosil qiladi. Ulardan sellyulozaning nitrat (portlovchi moddalar,kolloksilin), sirka kislota (sun'iy ipak)lar bilan hosil qilgan murakkab efirlarit hamda ksantogenati (viskoza ipagi va sellofanishlab chiqarish) katta ahamiyatga ega.

Sellyulozaning hosilalaridan karboksimetilsellyuloza (KM-sellyuloza) va dietilaminetilsellyuloza (DEAYE-sellyuloza) ion almashtirgichli xromatografiyada aminokislotalar, peptidlar, oqsillar, nuklein kislotalar va nukleotidlarni bir-biridan ajratishda kation yoki anion almashtirgich sifatida ishlatiladi.

ЦЕЛЛЮЛОЗА



$$\rightarrow$$
 4)- β -D-Glc-(1 \rightarrow 4)- β -

$$\rightarrow$$
4)- α -D-Glc-(1 \rightarrow 4)- α -D-Glc-(1 \rightarrow

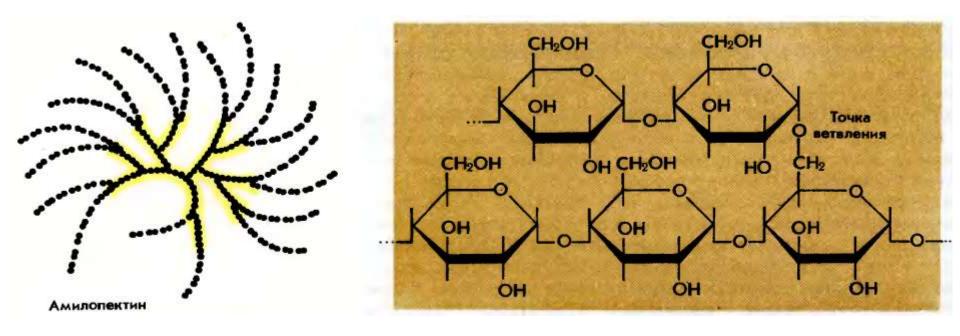
O'simlik polisaxaridlari: sellyuloza, kraxmal (amiloza, amilopektin).

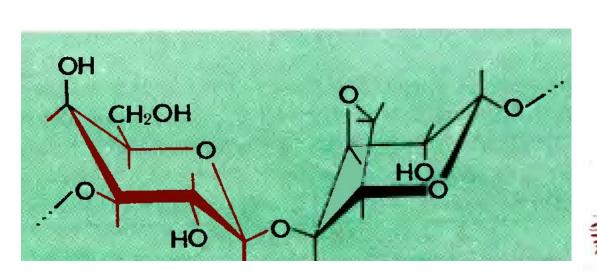
Polisaxaridlar kimyoviy tarkibiga koʻra ikki guruhga boʻlinadi:

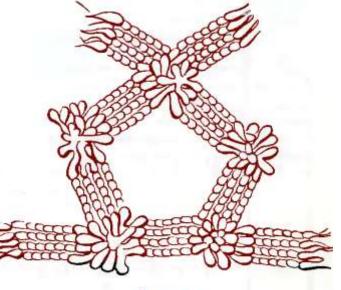
Gomopolisaxaridlarning tarkibi faqat bir xil monosaxarid qoldigʻidan iborat.Masalan, kraxmal, glikogen kislotalar yoki fermentlar ta'sirida gidrolizlanganda glyukoza, inulin esa fruktoza hosil qiladi.

Geteropolisaxaridlar tarkibida esa ikki va undan ortiq turdagi monosaxaridlar qoldigʻi uchraydi.Ular gidrolizga uchraganda ayrim hollarda monosaxarid xarakteriga ega boʻlmagan moddalar ham hosil boʻladi.Masalan,xondroitinsulfat kislota toʻliq gidrolizga uchraganda,glyukuronat kislota va galaktozamindan tashqari sirka va sulfat kislota ajralib chiqadi. Polisaxaridlarning koʻpchiligi, ayniqsa geteropolisaxaridlar oqsillar bilan mustahkam kompleks holida uchraydi. Ular glyukoproteinlar yoki mukoproteinlar deb aytiladi.

Gomopolisaxaridlarning eng muhim vakili kraxmal- $(C_6H_{10}O_5)$ n dir. U oʻsimliklar olamida keng tarqalgan boʻlib,oʻsimliklar donida, ildizmevalarida,tugunak mevalarida va boshqa qismlarida zahira oziq modda sifatida (donachalar shaklida) toʻplanadi. Turli oʻsimliklardan olingan kraxmal donachalarining shakli va hajmi har xil boʻlib, shu oʻsimlik uchun xarakterli hisoblanadi. Uning miqdori bugʻdoy donida 75%, makkajoʻxorida 72%, guruchda 80% ga yetadi. Kartoshka tugunaklarida 12-24%, barglarida 4% atrofida boʻladi. Kraxmal donachalari sovuq suvda erimaydi, lekin suv 60-80°gacha isitilsa,ular boʻkibyoriladi.Natijada yopishqoq kolloid eritma-kraxmal kleysteri hosil boʻladi. Kraxmal yod ta'sirida koʻk rangga kiradi.Uqaytaruvchanlik xossasiga ega emas,ya'ni Feling suyuqligini qaytarmaydi. Kraxmal eritmasi qutblangan nur sathini oʻngga buradi,uning solishtirma buruvchanligi $[\alpha]_D$ =+195°ga teng.







Агароза

Hayvonlarga mansub polisaxaridlar: glikogen, xitin, glyukozamingliksanlar

Dyekstranlar - bakteriyalar ishtirokida hosil boʻladigan polisaxaridlar boʻlib, ularning umumiy formulasi ham $(C_6H_{10}O_5)$ n dir. Sanoatda ularni mikrobiologik usul bilan Jeucanostos mesenteroides mikroorganizmini saxaroza eritmasiga ta'sir ettirib olinadi.

Dekstranlar α - D-glyukopiranoza qoldiqlaridan tashkil topgan.Dekstranlar makromolekulalari kuchli shoxlangandir.Ularda asosiy glikozid bogʻ —bu α -1,6-glyukozid bogʻdir, tarmoqlanish nuqtalarida esa α -1,4, α -1,3, ba'zida esa α -1,2-glyukozid bogʻlari ham uchraydi. Quyida dekstran makromolekulasining ma'lum bir qismi tarmoqlanish nuqtalari bilan birga keltirilgan.

Pektin moddalar. Pektin moddalar meva va sabzavotlarda uchraydi. Pektin moddalar molekulasi asosida poligalakturon yoki pekt kislota yotadi. Poligalakturon kislota D- galakturon kislota qoldiqlaridan tashkil topgan zanjir boʻlib, unda bir molekulaning birinchi uglerod atomi ikkinchi molekulaning toʻrtinchi uglerod atomi bilan α -1,4-glyukozid bogʻlari orqali birikkan.

Xitin.Umurtqasiz hayvonlarning muhim struktura polisaxaridi –xitindir. U hasharotlar va qisqichbaqasimonlar qattiq qobigʻining asosiy qismini tashkil etadi.Uning tuzilishi sellyulozaning tuzilishiga qisman oʻxshaydi.Faqat xitin tarkibida sellyulozadagi glyukoza qoldigʻi oʻrniga N-atsetil-β-glyukozamin struktura birligi vazifasini bajaradi

Savol va topshiriqlar

- 1. Qanday moddalarga a) uglevodlar; b) monosaxaridlar; v) aldozalar; g) ketozalar; d) aldopentozalar; ye) ketogeksozalar deyiladi. Ularga misollar keltiring.
- 2. a) D-riboza; b) L-ksiloza; v) D-ksilozaning atsiklik (ochiq zanjirli) tuzilish formulalarini yozing.
- 3. Aldotetrozalar uchun nechta stereoizomer shakllar boʻlishi mumkin? Bu stereoizomerlarning proyeksion formulalarini yozing.
- 4. Glyukoza, fruktoza va mannoza molekulalari tuzilishidagi oʻxshashlik hamda farqlarni koʻrsating.
- 5. D-Fruktozadan metil- α -D-fruktofuranozid va D-glyukozadan etil- β -D-glyukopiranozid hosil qiling.

•E'TIBORINGIZ UCHUN •RAHMAT!