

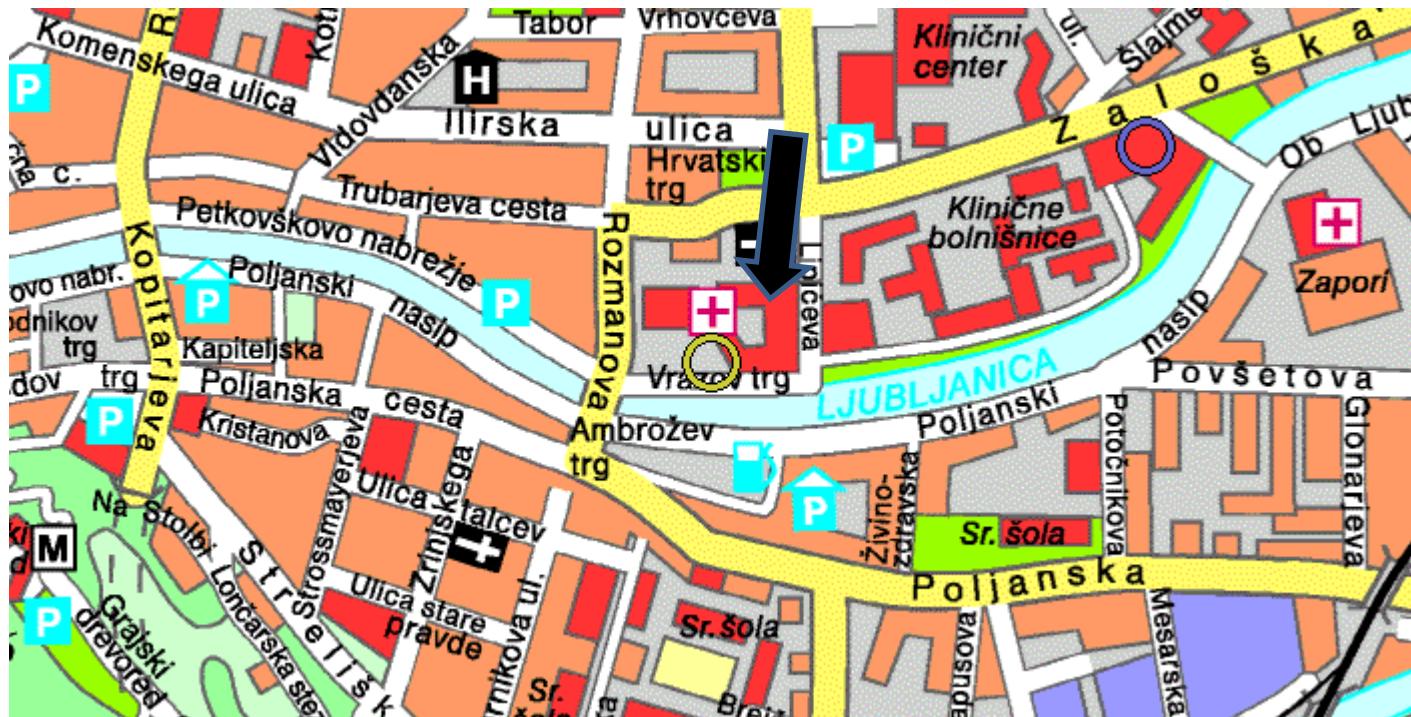
Temelji biokemije

Predmet prvega letnika študija biokemije

Doc. dr. Alja Videtič Paska

alja.videtic@mf.uni-lj.si

Medicinska fakulteta UL
Inštitut za biokemijo
Vrazov trg 2

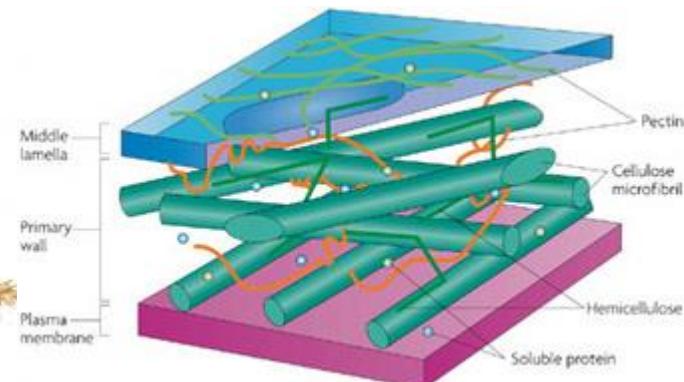


OGLJIKOVI HIDRATI

Velika predavalnica IJS, 27. 3. 2014

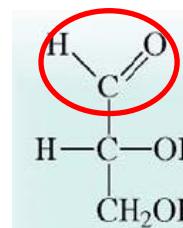
Ogljikovi hidrati - splošno

- So najbolj razširjene biomolekule.
- Vsebujejo C, H, O in nekateri tudi N, S, P.
- Poznamo **mono-, oligo-** in **polisaharide** ter **glikokonjugate**.
- Vloge ogljikovih hidratov:
 - Metabolično gorivo (glukoza, fruktoza).
 - Skladišča energije (škrob, glikogen).
 - Strukturna/zaščitna vloga (bakterijska in rastlinska celična stena, vezivno tkivo).
 - So del DNA in RNA in ribocimov.
 - Označevalci na površini celice skupaj s proteinimi in lipidi.

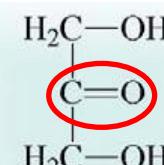


Monosaharidi – najenostavnejši ogljikovi hidrati

- Imajo:
 - ali **aldehidno** skupino → **aldoze**
 - ali **keto** skupino → **ketoze**
 - na ostalih C-atomih majo večinoma po eno –OH skupino

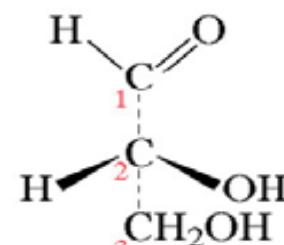
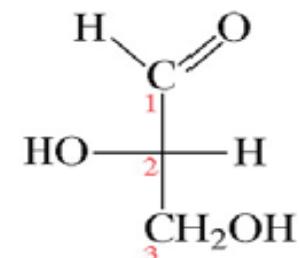
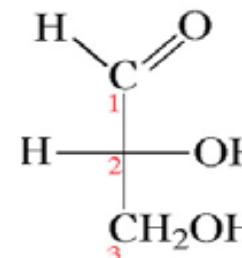
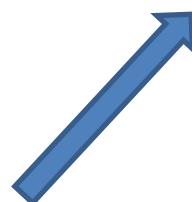


glyceraldehyd (aldoza)

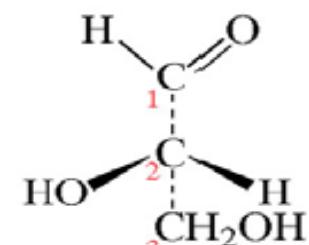


dihidroksiaceton (ketoza)

- Monosaharidi: $(\text{CH}_2\text{O})_n$; $n = 3 - 7$
 - **trioze**, $n = 3$
 - **tetroze**, $n = 4$
 - **pentoze**, $n = 5$
 - **heksoze**, $n = 6$
 - **heptoze**, $n = 7$



D-glyceraldehyd



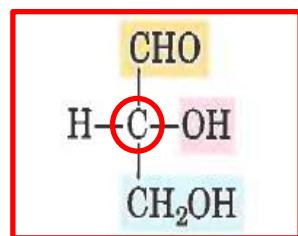
L-glyceraldehyd

(b)

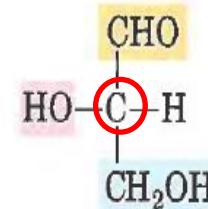
Monosaharidi

- **Kiralni center** = ko so na C-atom vezane 4 različne skupine.
- Stereoizomera ali **enantiomera** = se razlikujeta v konfiguraciji vseh kiralnih centrov. Sta zrcalni sliki drug drugega. Označujemo jih z **D** in **L**.

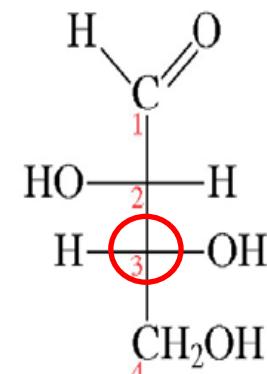
D-konfiguracija – imajo jo vsi v naravi prisotni monosaharidi.



D-gliceraldehid



L-gliceraldehid

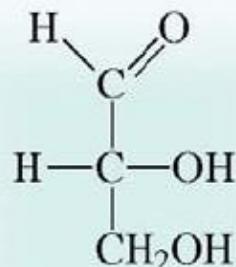


D-treosa

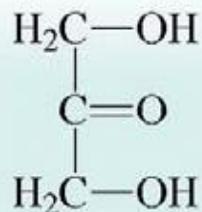
- **Konfiguracijo določimo glede na gliceraldehid**, ki v naravi obstaja v D konfiguraciji.
- Št. izomerov je **2^n** , n = št. kiralnih centrov.
- Oznaki D in L se nanašata na stereokemijsko razporeditev skupin **ob kiralnem ogljiku, ki je najbolj oddaljen od karbonilnega ogljikovega atoma**.

Monosaharidi

trioze; $n = 3$

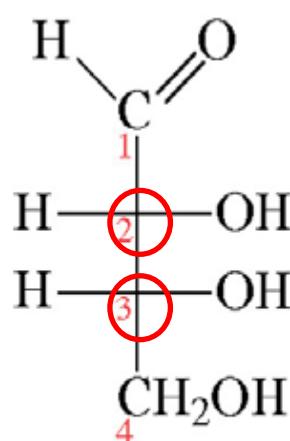


gliceraldehid (aldoza)

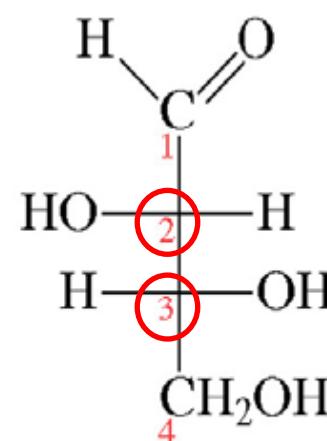


dihidroksiaceton (ketoza)

tetroze; $n = 4$

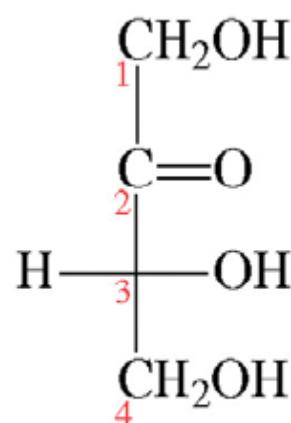


D-eritroza



D-trezoza

aldozi



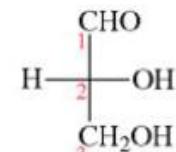
D-eritruzoza

ketoza

Aldotetrozi na sliki imata dva kiralna centra.

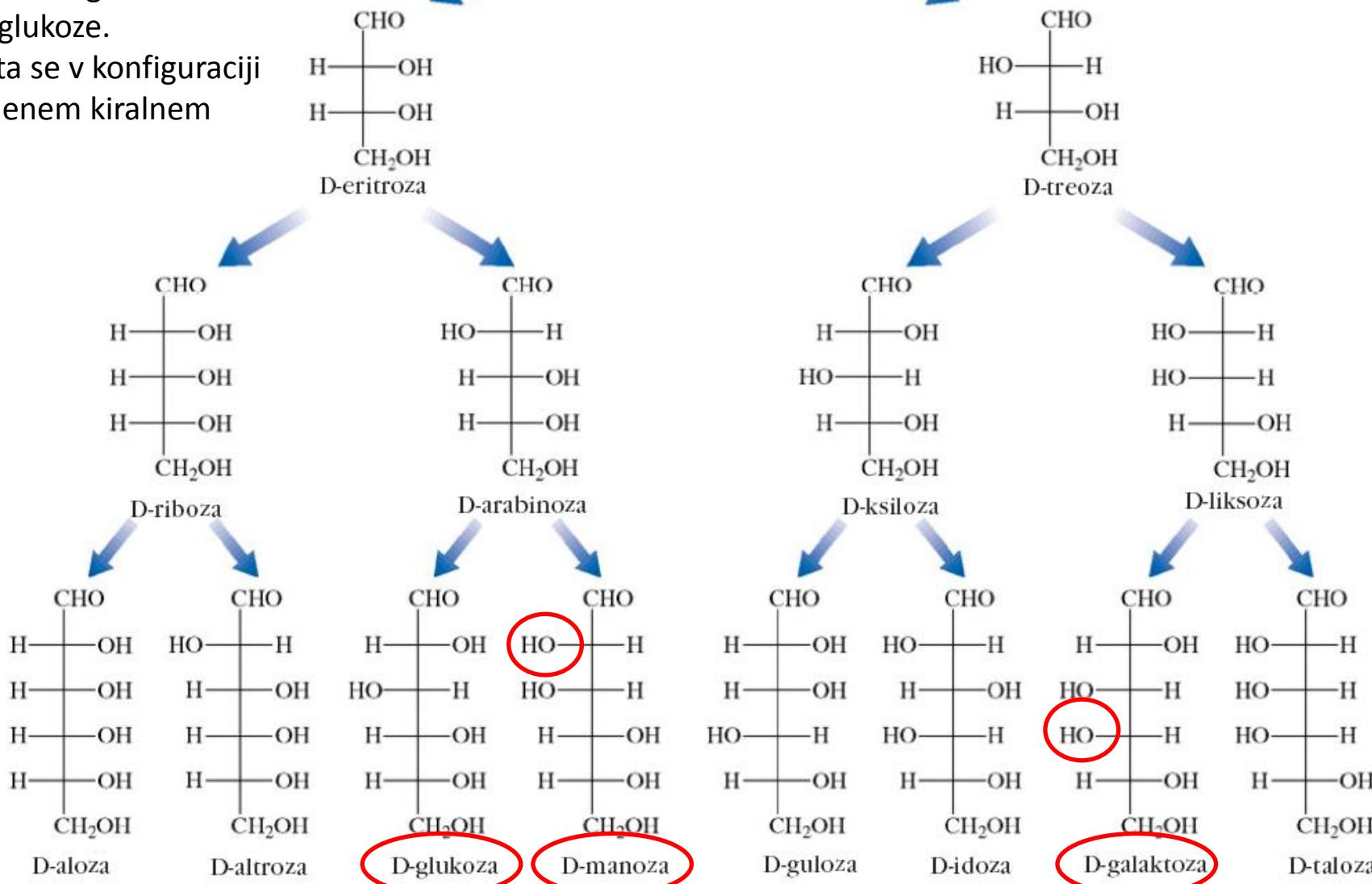
Sta **diasteroizomera**, saj imata različno rasporeditev skupin na kiralem ogljiku C2, enako pa na ogljiku C3.

D-aldoze

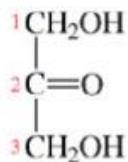


D-manoza in D-galaktoza sta **epimera** glukoze.

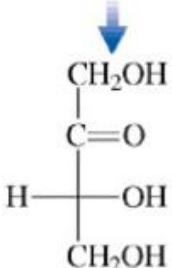
Razlikujeta se v konfiguraciji na točno enem kiralnem centru.



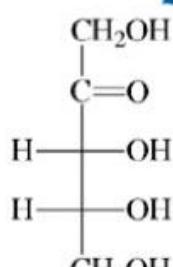
D-ketoze



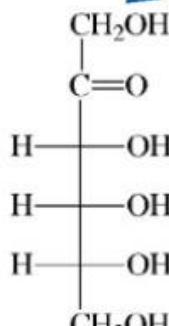
dihidroksiaceton



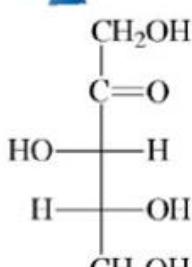
D-eritruzoa



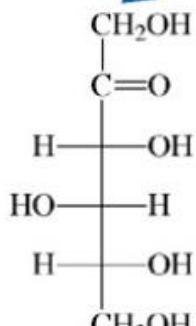
D-ribuloza



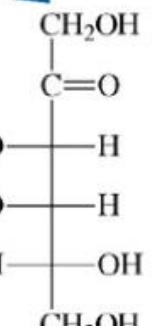
D-psikoza



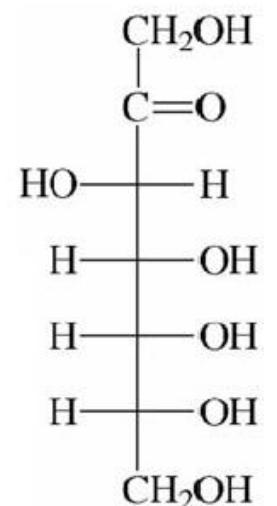
D-ksiluloza



D-sorboza



D-tagtoza

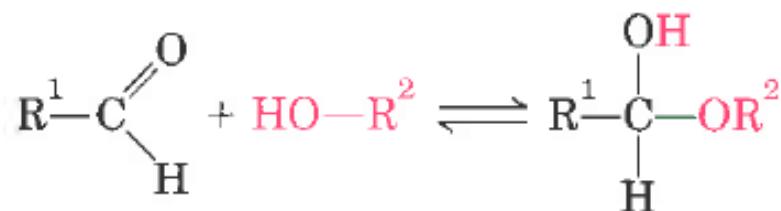


D-sedoheptuloza

Ciklične oblike monosaharidov

- Aldotetroze in vsi monosaharidi s 5 ali več C-atomi so v raztopinah večinoma v ciklični obliki, vendar so v ravnožaju z acikličnimi oblikami.

Iz aldoz nastanejo hemiacetali.

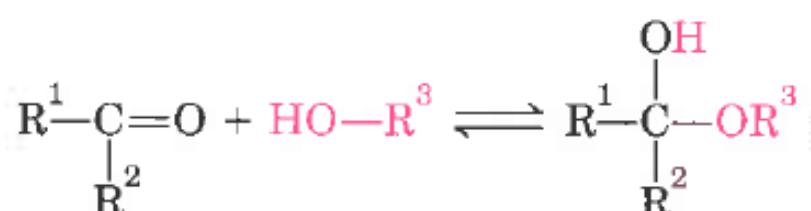


aldehid

alkohol

hemiacetal

Iz ketoz nastanejo hemiketali.



keton

alkohol

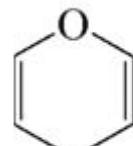
hemiketal

- Pri ciklizaciji nastanejo heterociklični petčlenski ali šestčlenski obroči furana ali pirana.

Sladkorje imenujemo **furanoze** ali **piranoze**.



furan



piran

Ciklične oblike monosaharidov

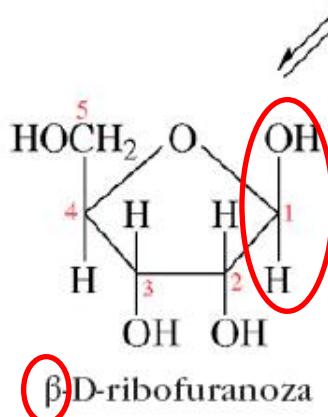
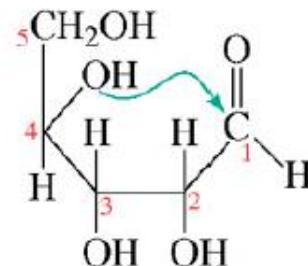
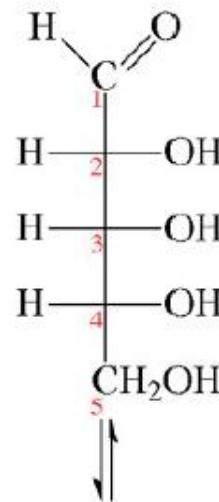
- Ciklizacija D-riboze.

Karbonilni C-atom postane kiralni center:

- **α -konfiguracija:** –OH na C1 pod ravnino obroča.
- **β -konfiguracija:** –OH na C1 nad ravnino obroča.

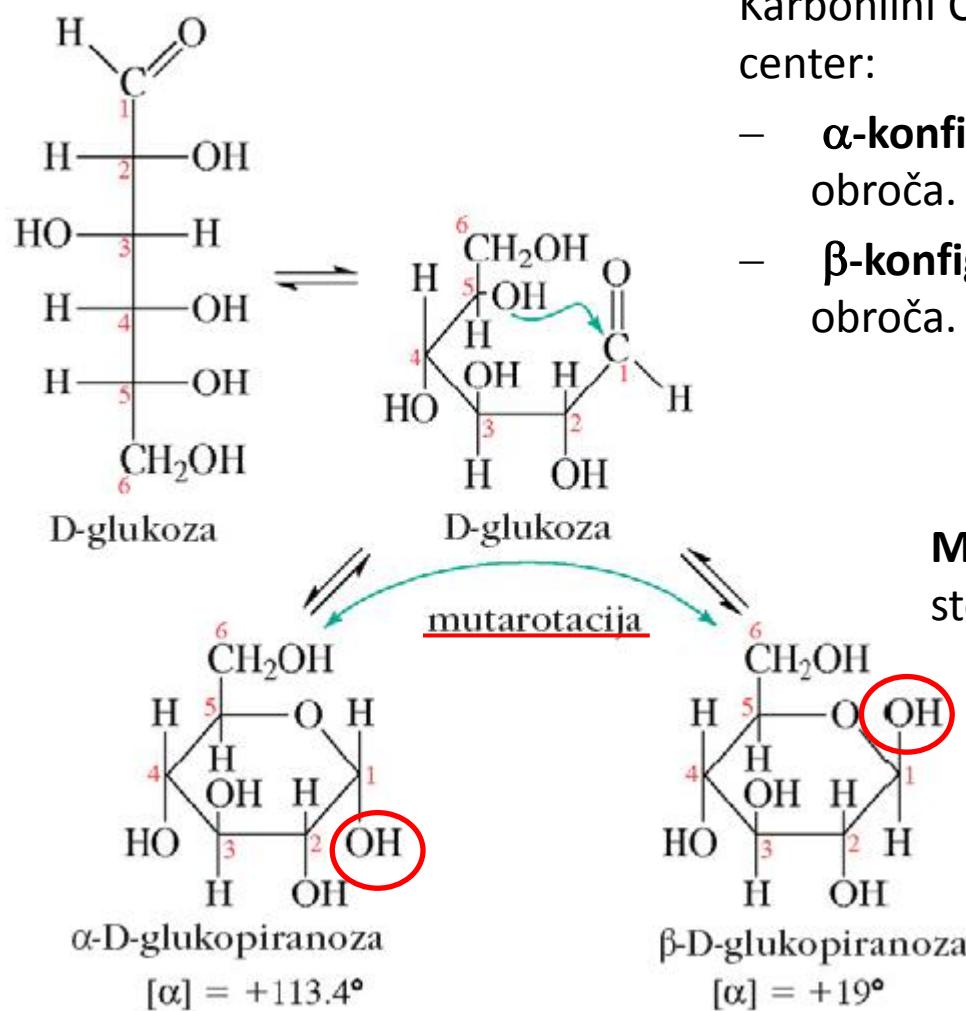
α - in β -obliki sta **anomera** –

ločita se po porazdelitvi skupin ob **anomernem ogljiku** (atom C1 pri aldozah).



Hawortova projekcija (a)

Ciklične oblike monosaharidov



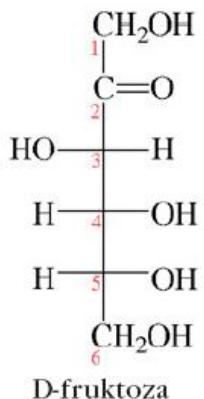
Karbonilni C-atom (v D-sladkorjih) postane kiralni center:

- **α -konfiguracija:** –OH na C1 pod ravino obroča.
- **β -konfiguracija:** –OH na C1 nad ravino obroča.

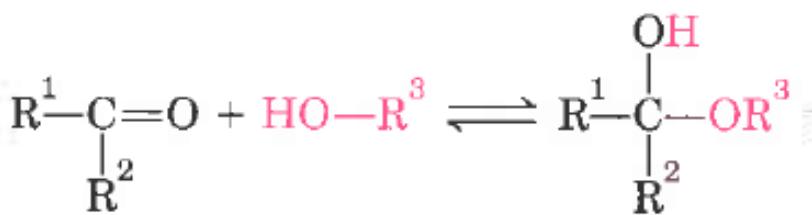
Mutarotacija = proces pretvarjanja stereoisomerov iz α v β in obratno.

Ravnotežna sestava mešanice v raztopini:
33 % α -D-glukopiranize
66 % β -D-glukopiranize
1 % D-glukoze

Ciklične oblike monosaharidov - ketoze



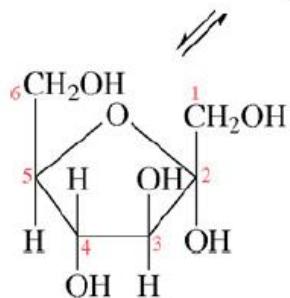
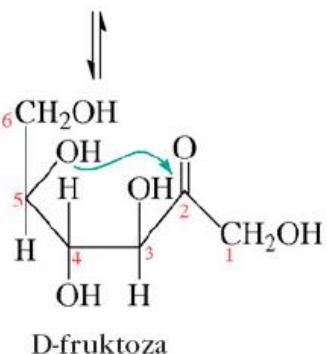
Nastanek obroča:



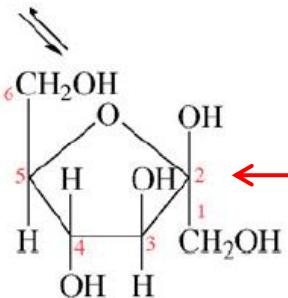
keton

alkohol

hemiketal



α -D-fruktofuranosa



β -D-fruktofuranosa

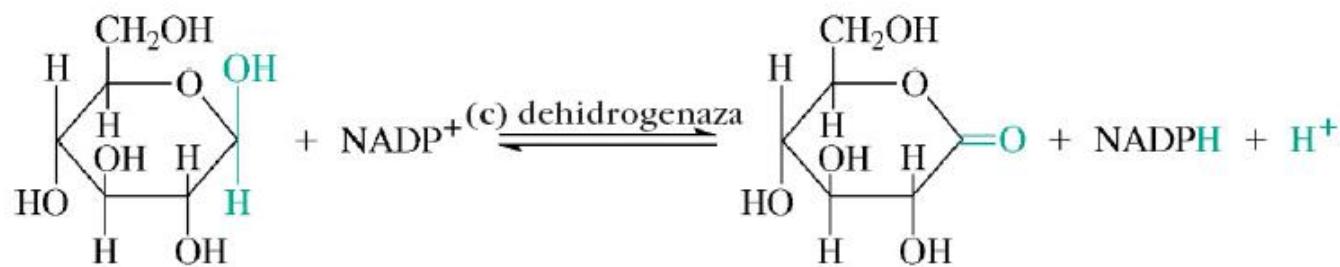
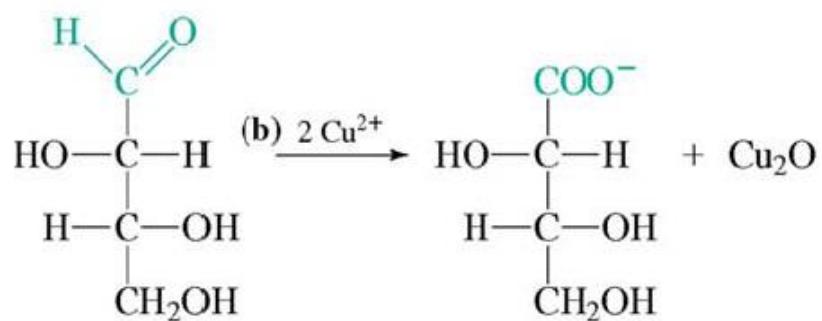
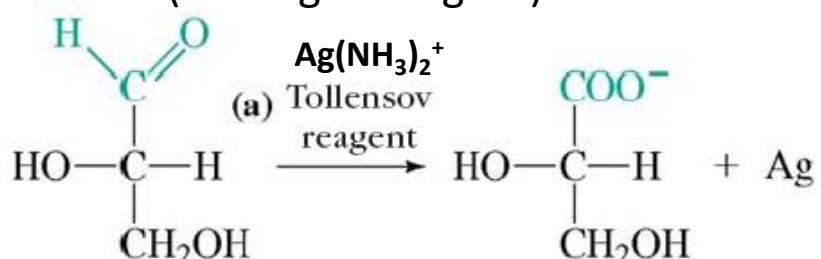
anomerni C-atom pri
ketoza je C2

Reakcije monosaharidov

- Zaradi različnih vrst funkcionalnih skupin lahko ogljikovi hidrati vstopajo v različne kemijske reakcije.
- Biološko pomembne reakcije / Reakcije za identifikacijo in analizo ogljikovih hidratov:
 - Oksidoreduktivne reakcije
 - Esterifikacija
 - Aminosladkorji
 - Nastanek glikozidov

Oksidoreduksijske reakcije

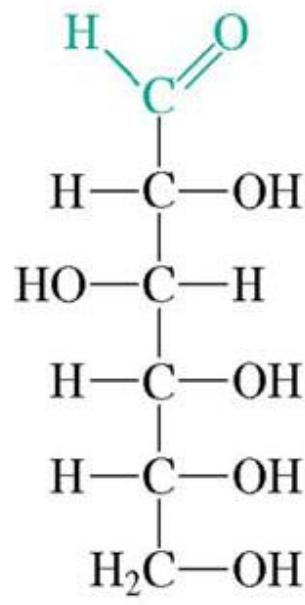
- So del **metabolične razgradnje** do CO_2 in H_2O .
- Za oksidacijo najbolj občutljiva aldehidna skupina (aldehid \rightarrow karboksilna kislina).
- Prosta aldehidna skupina je reducent \rightarrow **reducirajoči sladkor** (potreben prehod v aciklično obliko).
- Reagenti za identifikacijo reducirajočih sladkorjev: Tollensov reagent in Cu^{2+} ioni (Fehlingov reagent).



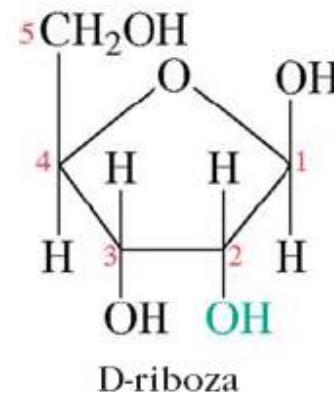
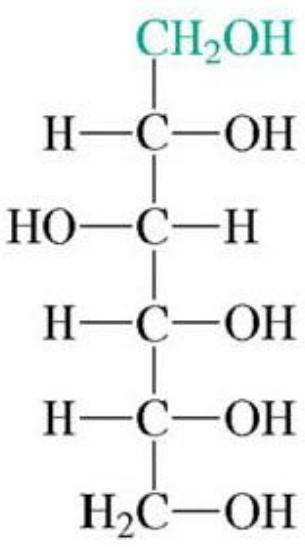
Lakton = ciklični ester

Oksidoreduksijske reakcije

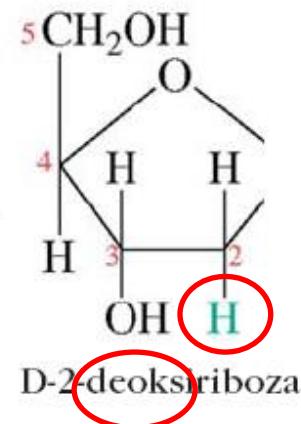
Redukcijske reakcije ogljikovih hidratov:



redukcija



redukcija



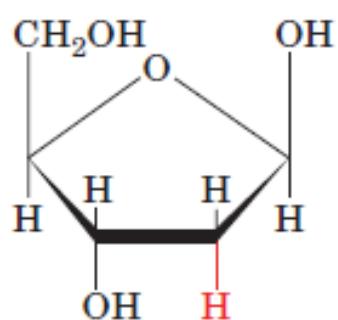
deoksisladkor

(a)

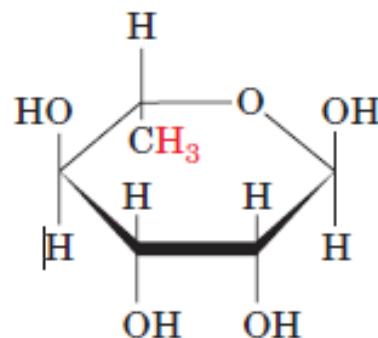
- Encimi (**dehidrogenaze**), ki v celici katalizirajo redukcijo ogljikovih hidratov, potrebujemo koencim NADP ali NADPH.

(b)

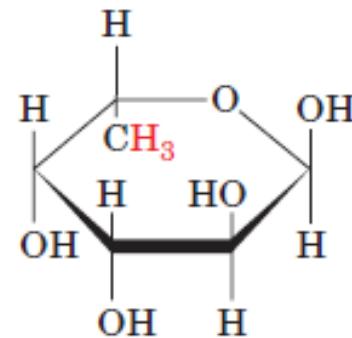
- OH skupina je pri deoksisladkorjih zamenjana z -H.



β -D-2-Deoxyribose



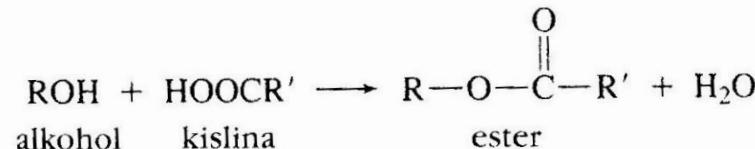
α -L-Rhamnose
(6-deoxy-L-mannose)



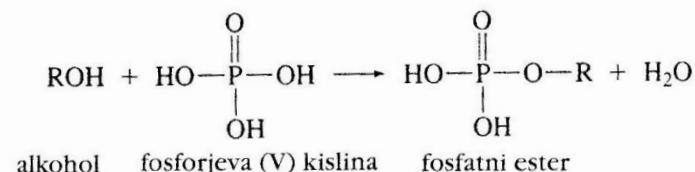
α -L-Fucose
(6-deoxy-L-galactose)

Esterifikacija

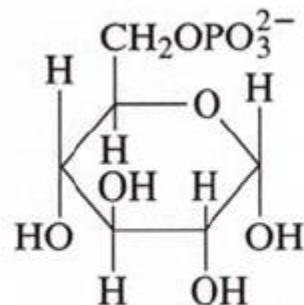
- Alkohol + kislina \rightarrow ester + H₂O



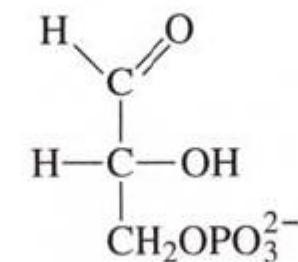
- Fosfatni estri med –OH ogljikovih hidratov in fosforjevo (V) kislino



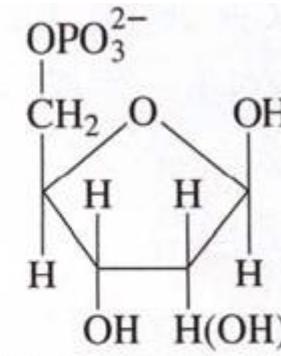
- Biološko pomembni fosfatni estri nastanejo s prenosom **fosforilne skupine iz ATP** s pomočjo **kinaz**:



(a) D-glukoza-6-fosfat



(b) D-gliceraldehid-3-fosfat



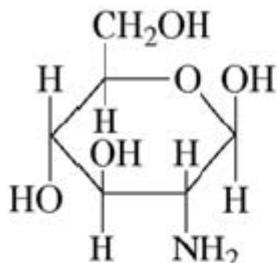
(c) D-deoksiriboza-5-fosfat
(D-riboza-5-fosfat)

glykolyse

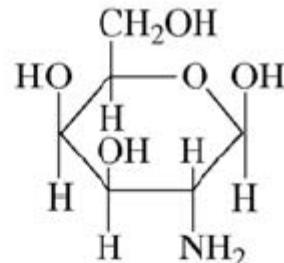
DNA/RNA

Aminosladkorji

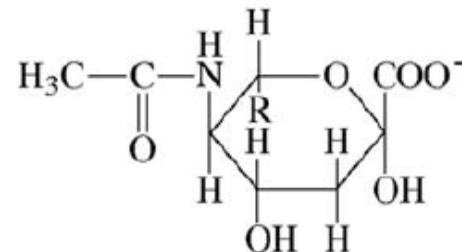
- Nastanejo z zamenjavo hidroksilne skupine z **aminsko skupino**



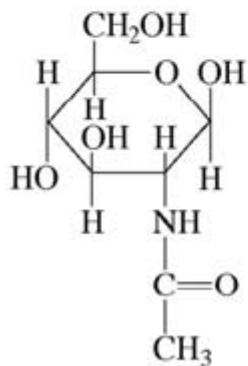
β -D-2-aminoglukoza
(glukozamin)



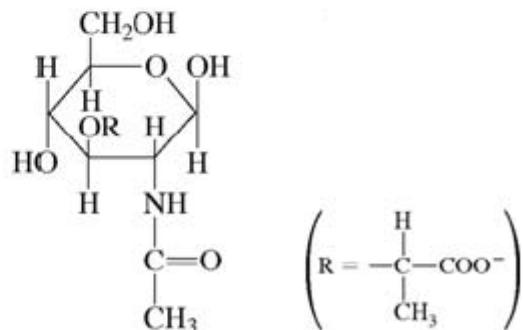
β -D-2-aminogalaktoza
(galaktozamin)



sialna kislina
(*N*-acetilnevraminat)



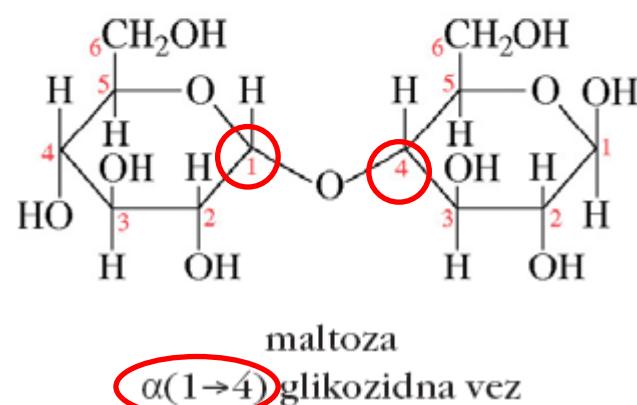
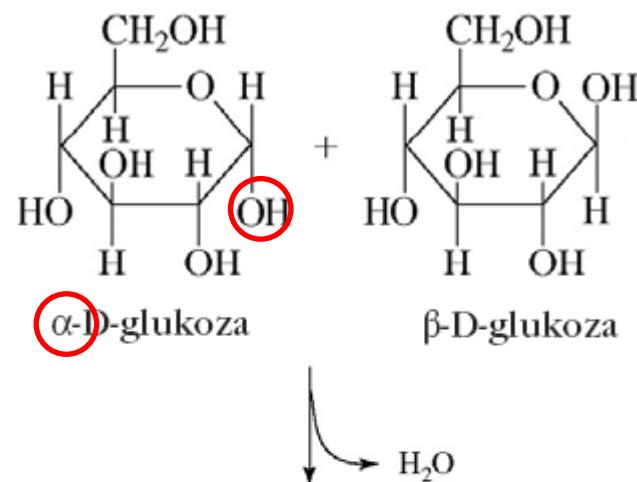
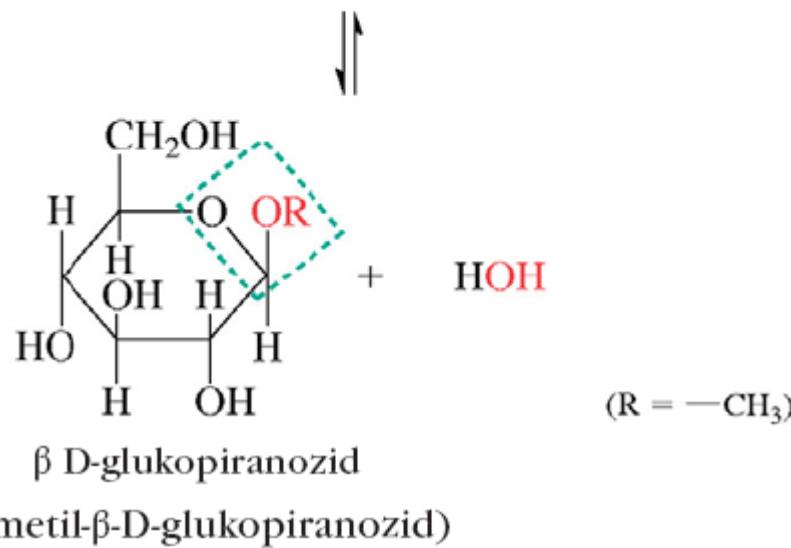
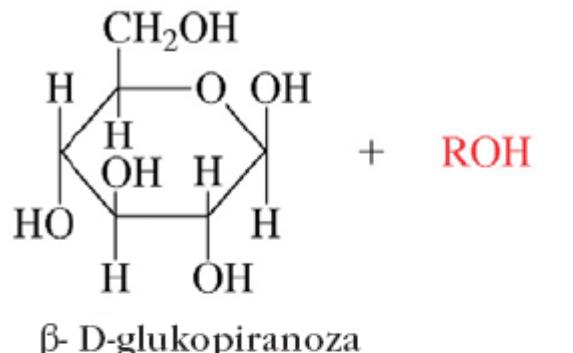
N-acetilglukozamin



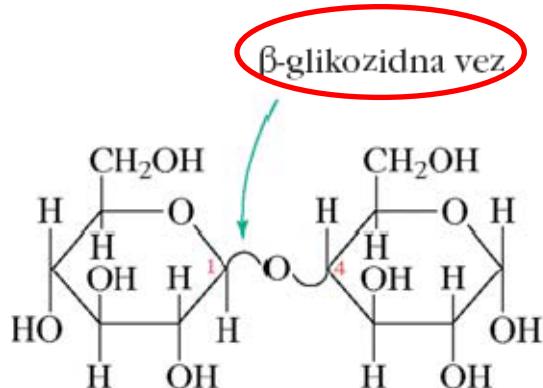
N-acetilmuraminska kislina

Nastanek glikozidov

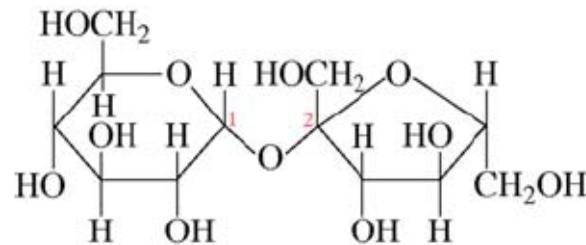
- **Glikozid** = produkt reacije med dvema hidroksilnima skupinama sladkorjev, pri čemer nastane **glikozidna vez**. Ena izmed molekul sladkorja je povezana preko hidroksilne skupine na anomernem C-atomu.
- Z **O-glikozidno vezjo** se monosaharidi povezujejo v **disaharide, oligosaharide** in **polisaharide**.



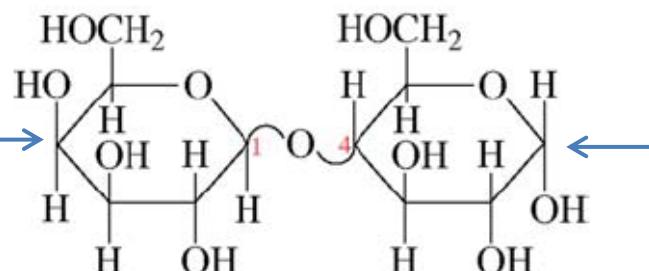
Maltoza se ne more izomerizirati v celobiozo in obratno, ker potem, ko se anomerni C-atom poveže v glikozidno vez, na njem ne more več poteči mutarotacija.



celobioza
(glukozil- $\beta(1 \rightarrow 4)$ -glukoza)

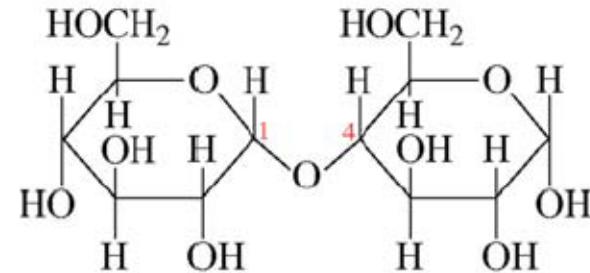


saharoza
(glukozil- $\alpha,\beta(1 \rightarrow 2)$ -fruktoza)



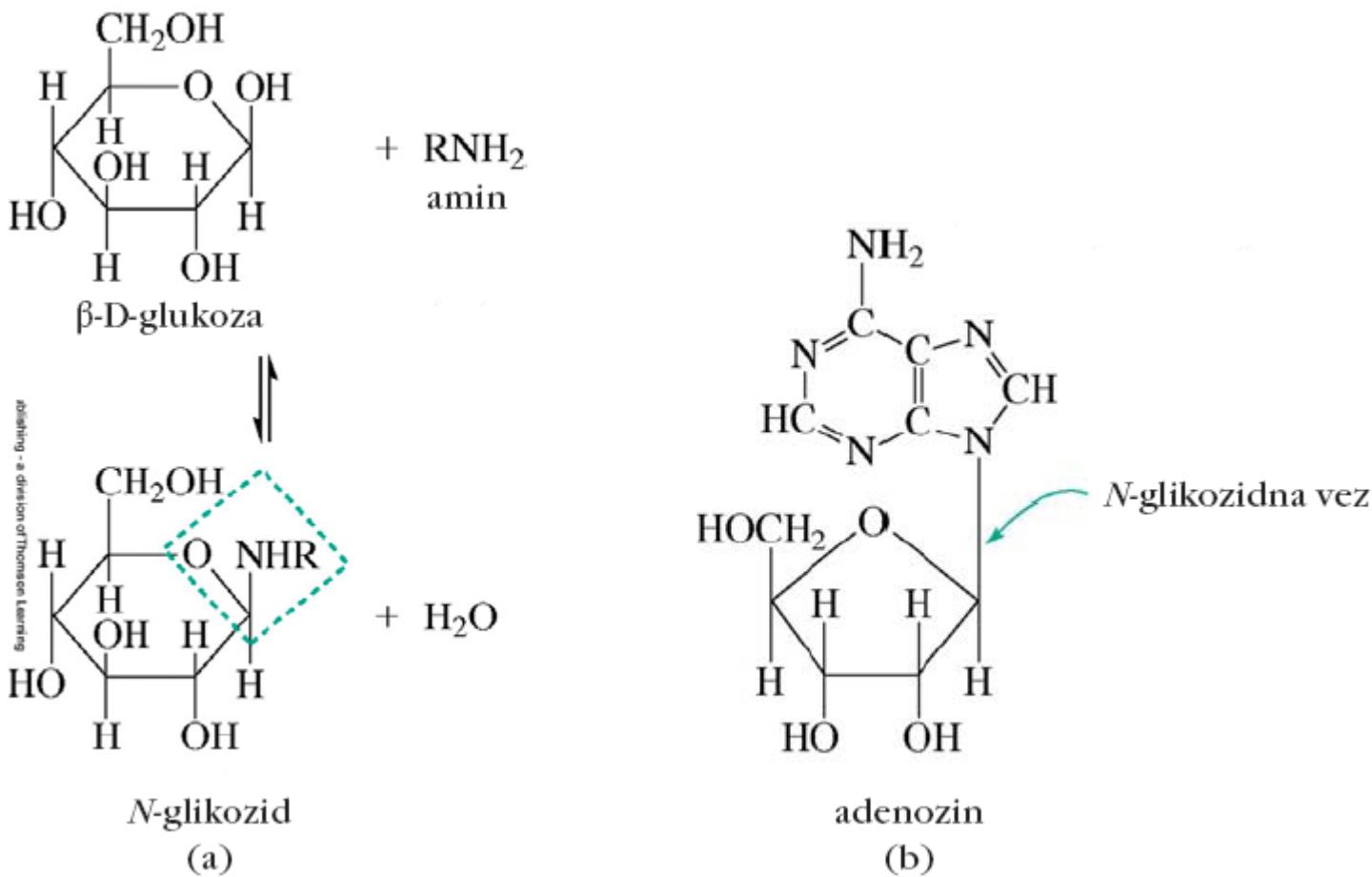
laktoza
(galaktozil- $\beta(1 \rightarrow 4)$ -glukoza)

nereduirajoči
konec → reducirajoči
konec ←



maltoza
(glukozil- $\alpha(1 \rightarrow 4)$ -glukoza)

- **N-glikozidna vez** nastane, ko se anomerni C-atom sladkorja poveže z N-atomom v aminih in iminih.
- Nastanek nukleotidov, npr. ATP

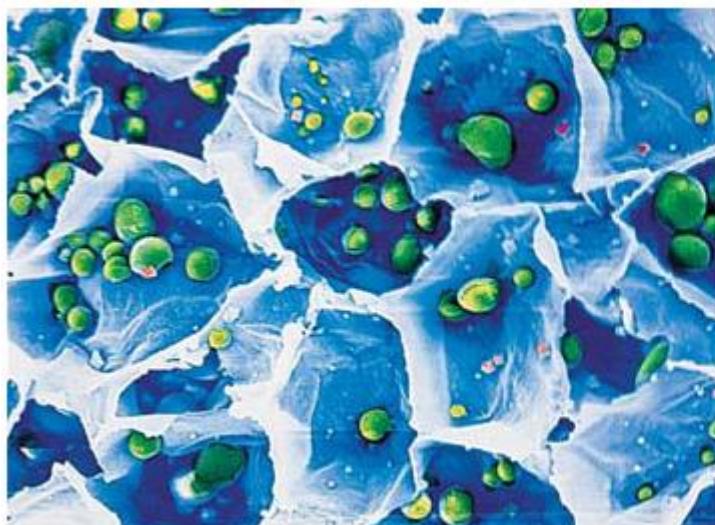


Polisaharidi

- So z O-glikozidno vezjo povezani monosaharidi in njihovi derivati.
- Velikost polisaharidov ni natančno določena.
- **Opis stukture polisaharida:**
 - Vrsta monomernih enot
 - Zaporedje monomernih enot (če je prisotna več kot ena vrsta)
 - Tip glikozidne vezi, ki povezuje enote
 - Približna dolžina verige
 - Stopnja razvejanosti
- **Sestava:**
 - **homopolisaharidi**
 - **heteropolisaharidi**
- **Vloga:**
 - **rezervni** polisaharidi
 - **strukturni** polisaharidi
 - **strukturni peptidoglikani**

Rezervni polisaharidi

- V obliki **granul** v
 - jetrih in mišicah živalske celice: **glikogen**
 - kloroplastih rastlinske celice: **škrob**
- Oba polisaharida imata veliko hidroksilnih skupin, zato s H-vezmi vežeta veliko vode (1 g glikogena je **hidratiziran** z 2 g H_2O).



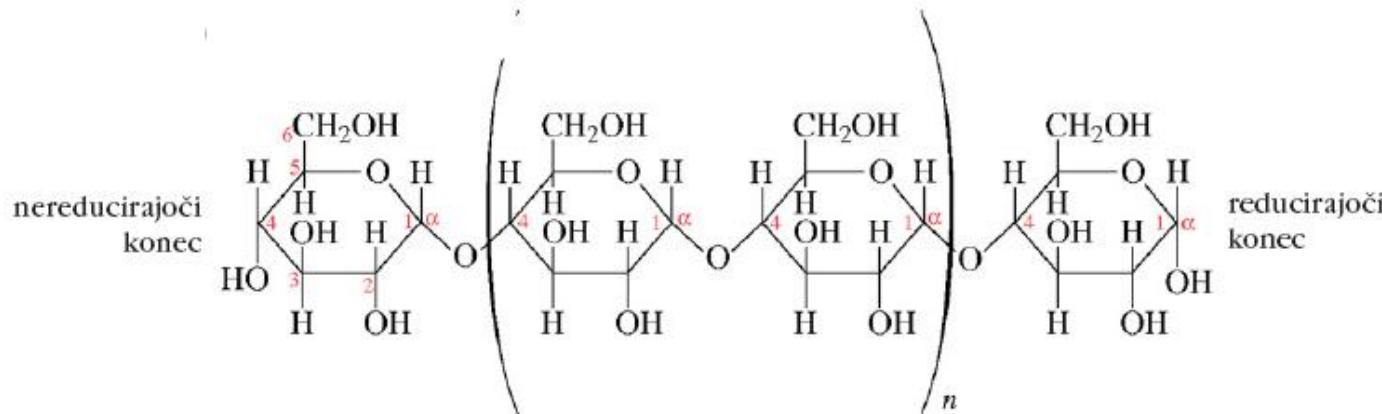
(a)
Granule škroba v kloroplastih



(b)
Granule glikogena v jetrnih celicah

Rezervni polisaharidi - škrob

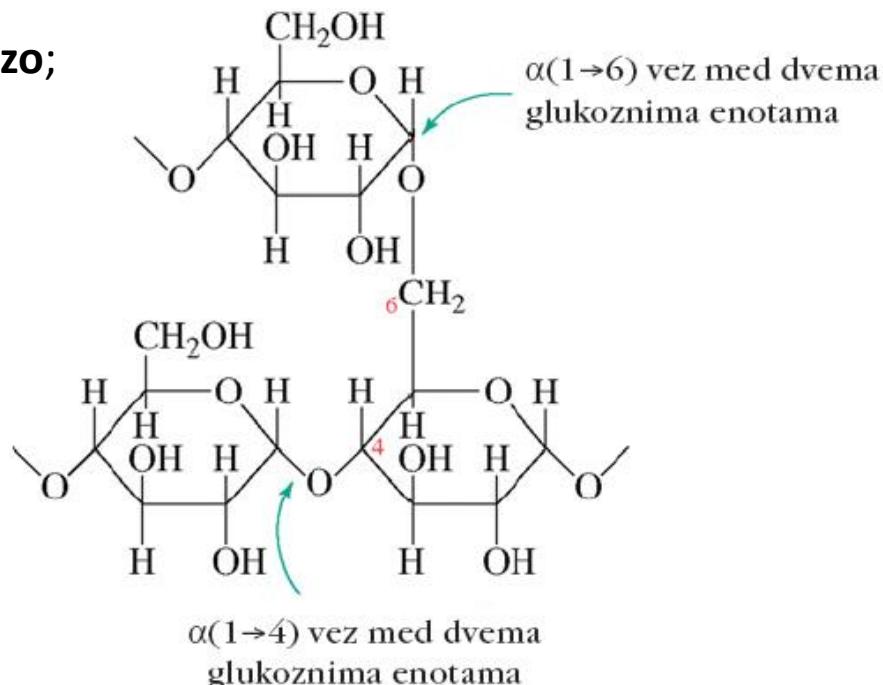
- Mešanica dveh vrst polimerov glukoze: **amiloze** in **amilopektina**.
- **Amiloza je linearna, nerazvezjana veriga D-glukoz z $\alpha(1 \rightarrow 4)$ O-glikozidnimi vezmi.**



- Na C4-koncu je prosta –OH skupina – **nereducirajoči konec**.
- Na C1-koncu je prosta anomerna –OH skupina – **reducirajoči konec**.
- $M = \text{nekaj } 1000 \text{ do } 500\,000 \text{ Da.}$

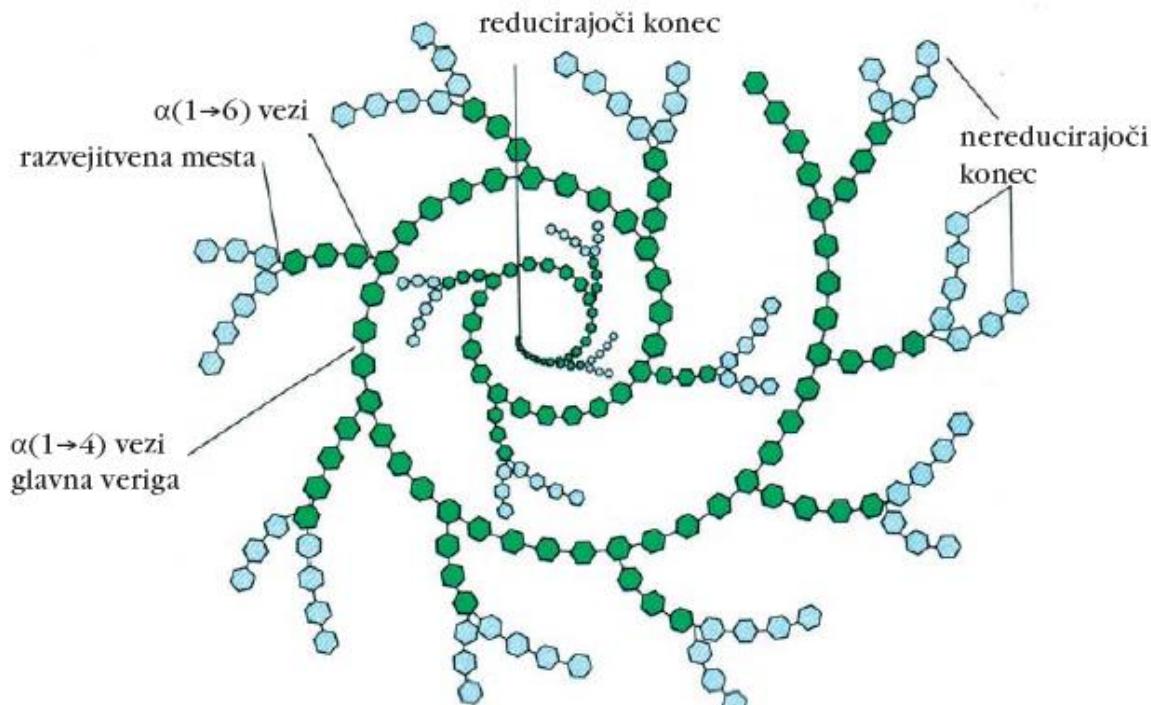
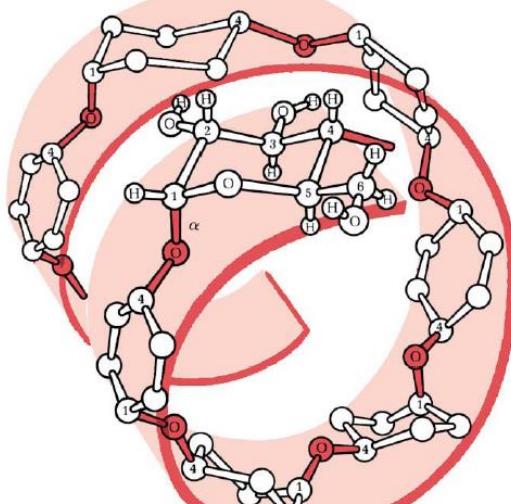
Rezervni polisaharidi - škrob

- **Amilopektin** ima dve strukturni lastnosti:
 - Glavna veriga iz glukoznih enot z $\alpha(1 \rightarrow 4)$
 - Stranske verige povezane z $\alpha(1 \rightarrow 6)$; razvezitve vsakih ~ 25 enot
- Mnogo nereducirajočih koncev
- $M = \sim 1\ 000\ 000$ Da
- Razgradnja se prične že v ustih z **α -amilazo**; nastanejo disaharid maltoza in različni oligosaharidi.



Rezervni polisaharidi - glikogen

- **Glikogen** je po stukturi podoben amilopektinu, razlikuje se v tem, da ima večjo molekulsko maso (več milijonov) in **več razvejitvenih mest**: približno vsakih 10 enot.
- Glikogena je ~10 % vlažne teže jetr in ~1 % mišic.
- Razgradnjo glikogena katalizira **glikogen-fosforilaza**.
- Struktura **vijačnice** zaradi gibljivosti $\alpha(1 \rightarrow 4)$ vezi; ~6 ostankov na zavoj.
- Vijačna struktura prisotna tudi pri amilozi in amilopektinu.

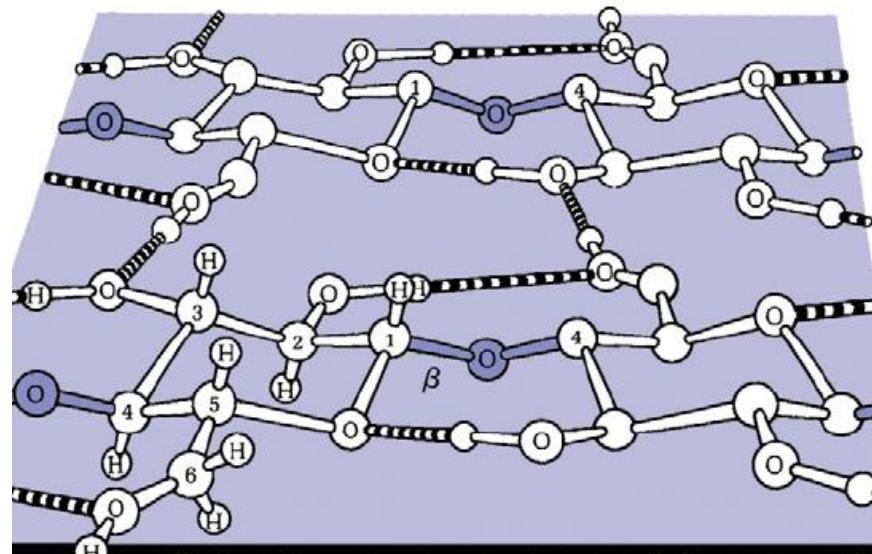
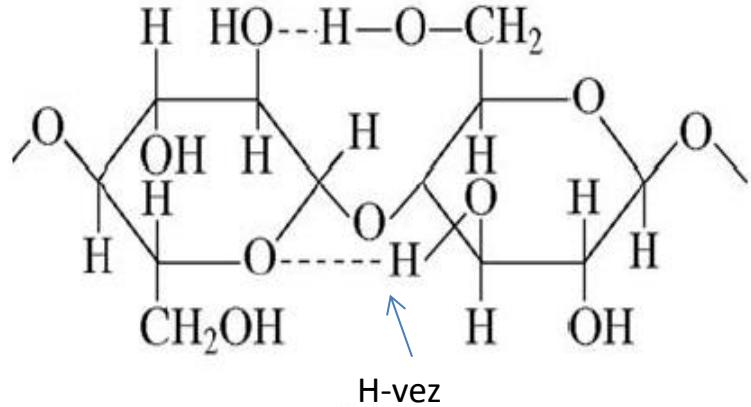


Struktturni polisaharidi

- Deloma se sintetizirajo znotraj celic, dokončno se sestavijo zunaj celice.
- So prisotni na zunanji strani celic:
 - Pri rastlinah kot trdna zaščitna celična stena: **celuloza**
 - Pri živalih - členonožcih kot zaščitni oklep: **hitin**
 - Pri živalih kot želatinozna mazava zaščitna prevleka: **mukopolisaharidi** ali **glikozaminoglikani**

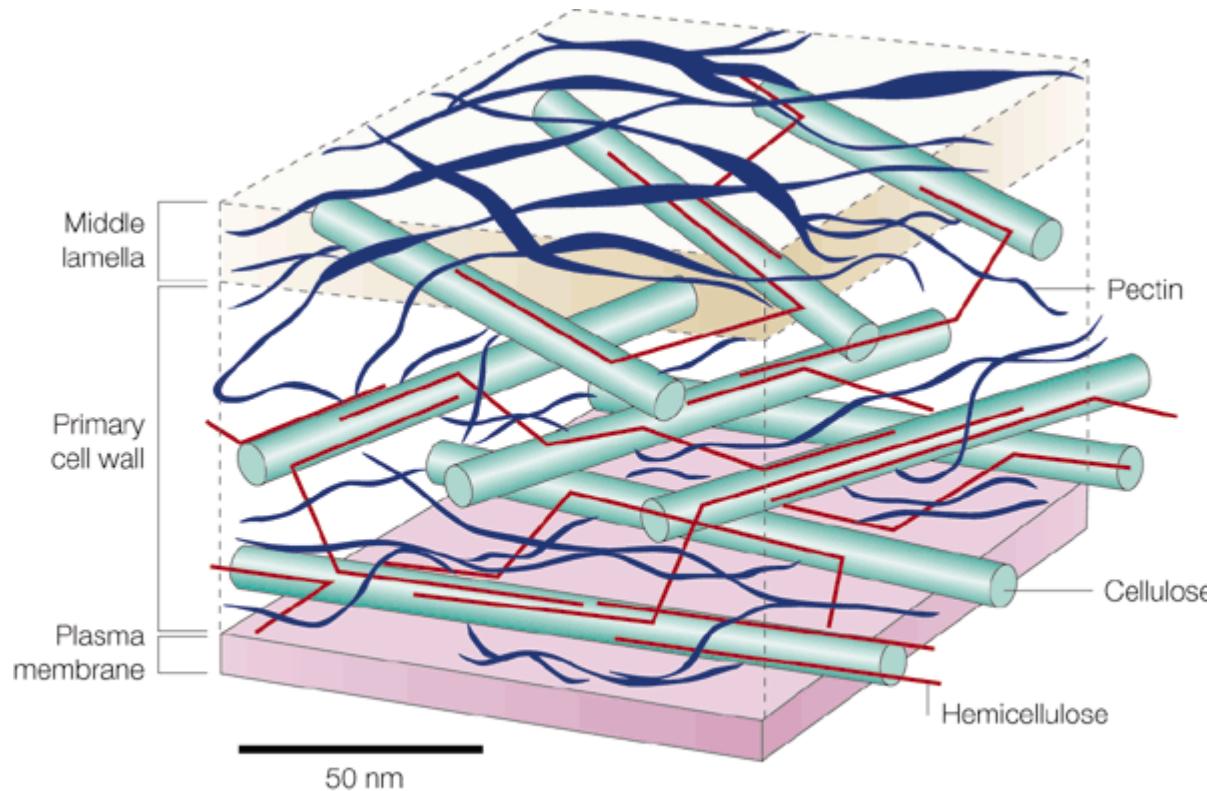
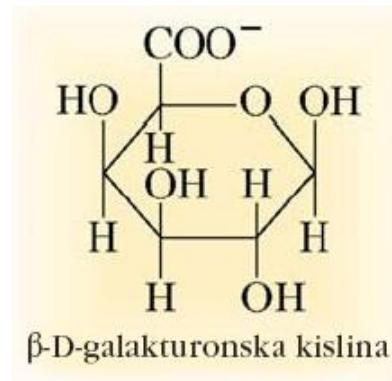
Struktturni polisaharidi

- **Celuloza:** glukozni homopolimer
- Nerazvejan, vez $\beta(1 \rightarrow 4)$ omogoča nastanek zelo dolgih in ravnih verig.
- Raztegnjene verige se lahko povežejo v snope vzporednih verig – **vlakna**, ta pa se sestavijo v močne in toge **mreže** – osnovo ogrodja celične stene.
- **Stabilizacija:** intra- in intermolekulske H-vezi.
- Živali celuloze ne prebavlajo, saj nimajo encimov za hidrolizo vezi $\beta(1 \rightarrow 4)$. Služijo pa kot vlaknine ali balastne snovi, ki pomagajo pri razgradnji in absorpciji drugih hranil.
- Razgrajujejo jo nekatere gljive in bakterije, ki imajo **celulaze**.



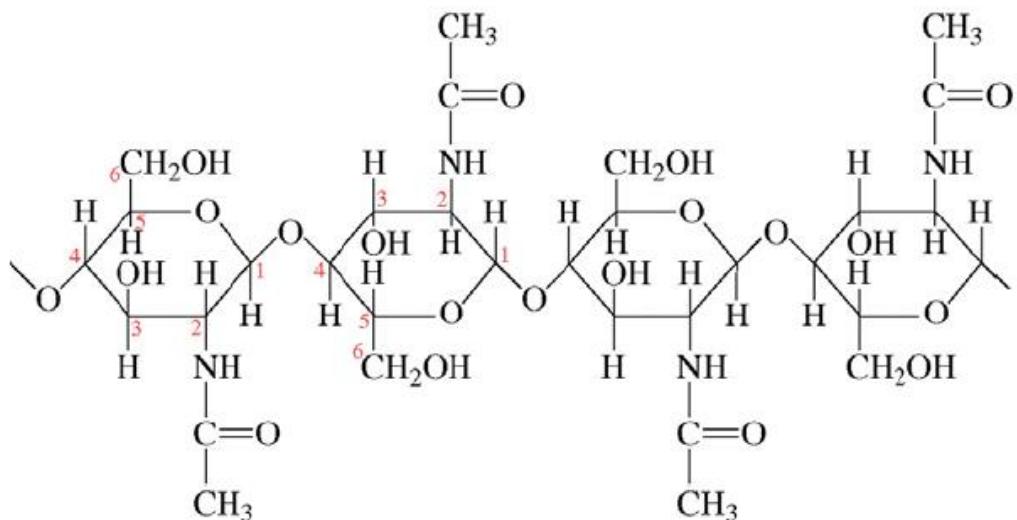
Struktturni polisaharidi

- Pektin: komponeneta celične stene
 - Polimer D-galakturonske kislina



Strukturni polisaharidi

- **Hitin:** nerazvejan homopolisaharid **N-acetilglukozamina** povezanega z $\beta(1 \rightarrow 4)$.
 - Stabilizacija: intra- in intermolekulske H-vezi.



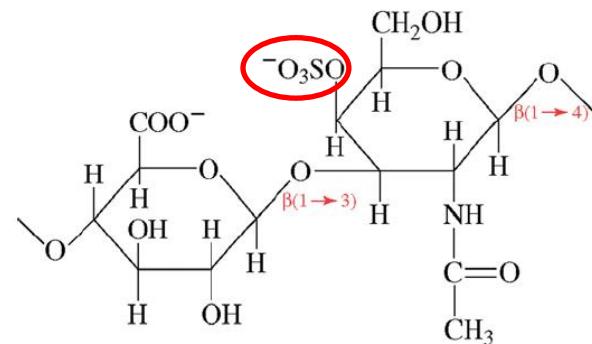
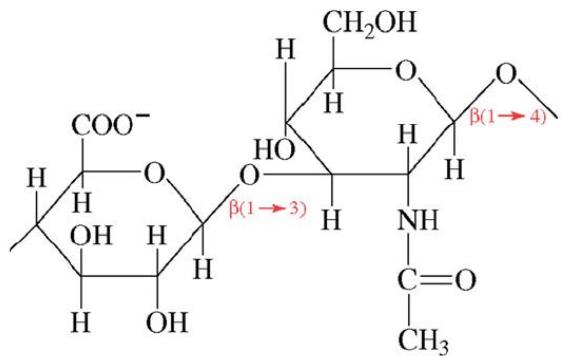
http://bioweb.uwlax.edu/bio203/2010/woods_brit/interactions.htm



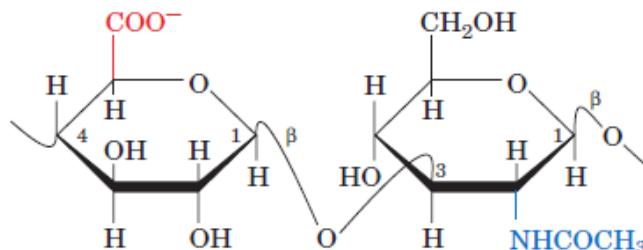
http://planet.uwc.ac.za/nisl/biodiversity/loe/page_62.htm

Strukturni polisaharidi

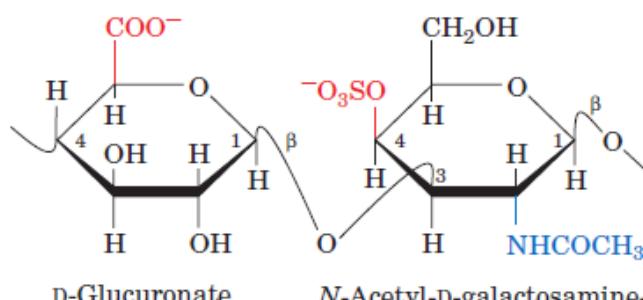
- **Mukopolisaharidi ali glikozaminoglikani:** so del vezivnega tkiva, hrustanca in kit, zunajceličnega matriksa.
- So nerazvezjani, sestavljeni iz menjajočih se ostankov uronske kislina in heksozaaminov.
 - **Hilauronska kislina:** N-acetilglukozamin in D-glukuronska kislina
 - **Hondroitin sulfat:** N-acetilgalaktozamin sulfat in D-glukuronska kislina



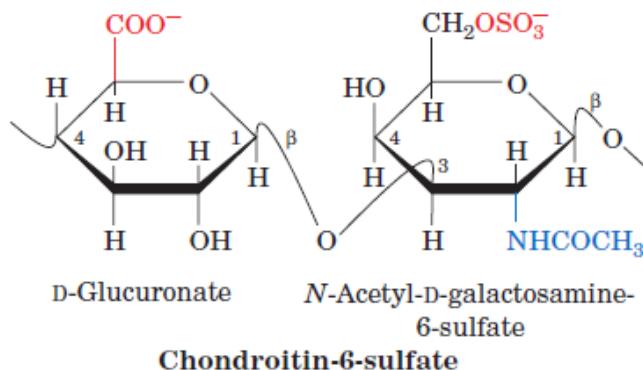
Glikozaminoglikani



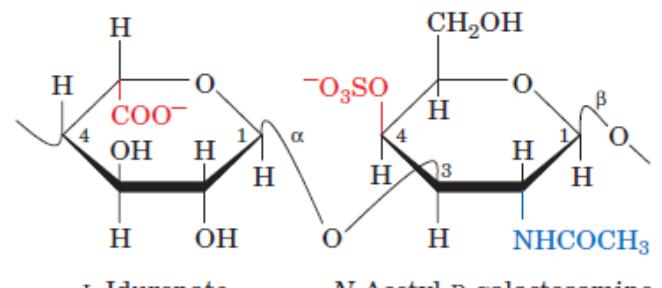
Hyaluronate



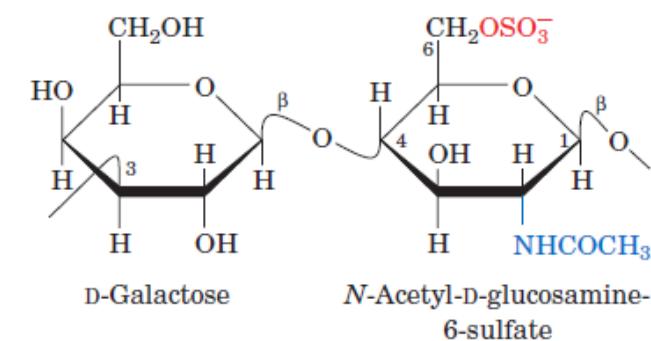
Chondroitin-4-sulfate



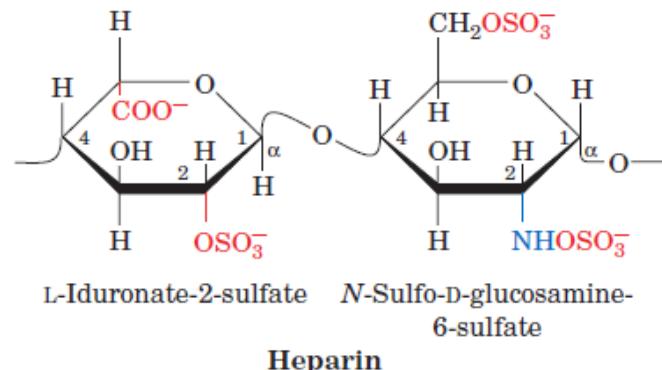
Chondroitin-6-sulfate



Dermatan sulfate



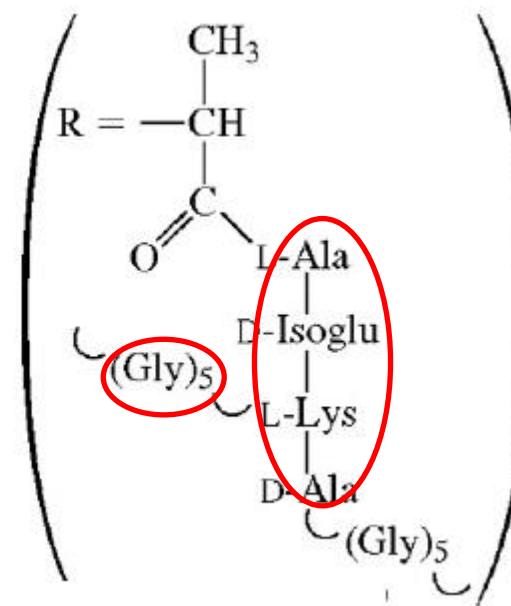
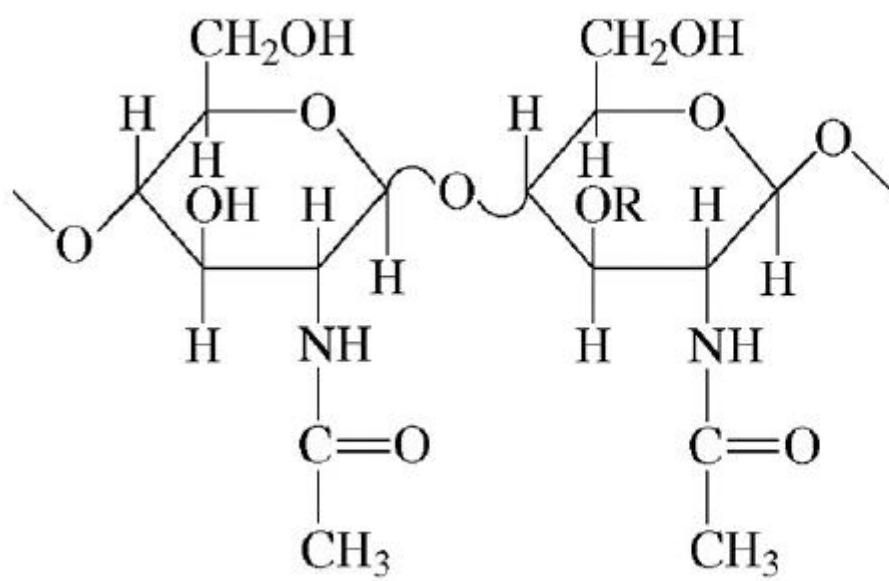
Keratan sulfate



Heparin

Struktturni peptidoglikani

- Celična stena bakterij iz nerazvezanega heteropolimera **N-acetilglukozamina** in **N-acetilmuraminske kisline**, vez $\beta(1 \rightarrow 4)$; iztegnjene verige.
- Verige so med seboj povezane s **kratkimi peptidi** (D-aminokisline), ki imajo različne sestave.
- **Lizocim** hidrolizira vez $\beta(1 \rightarrow 4)$.
- Sestava celične stene *Staphylococcus aureus*:

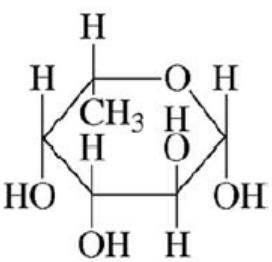


ime	tip*	komponente in vezi	biološka vloga
škrob			
amiloza	homo	glukoza, $\alpha(1 \rightarrow 4)$	rezervna snov (rastline)
amilopektin	homo	glukoza, $\alpha(1 \rightarrow 4)$ z $\alpha(1 \rightarrow 6)$ razvejtvami	rezervna snov (rastline)
glikogen	homo	glukoza, $\alpha(1 \rightarrow 4)$ z $\alpha(1 \rightarrow 6)$ razvejtvami	rezervna snov (živali)
dekstran	homo	glukoza, $\alpha(1 \rightarrow 6)$ z $\alpha(1 \rightarrow 2)$, $\alpha(1 \rightarrow 3)$ in $\alpha(1 \rightarrow 4)$ razvejtvami	rezervna snov (kvasovke in bakterije)
inulin	homo	fruktoza, $\beta(2 \rightarrow 1)$	rezervna snov (rastline)
celuloza	homo	glukoza, $\beta(1 \rightarrow 4)$	oporna snov v rastlinah
pektin	homo	galakturonska kislina	strukturno ogrodje v rastlinah
hitin	homo	N-acetilglukozamin, $\beta(1 \rightarrow 4)$	oporna snov v oklepu
hialuronska kislina	hetero	N-acetilglukozamin; glukuronska kislina, $\beta(1 \rightarrow 4)$; $\beta(1 \rightarrow 3)$	mazivo v sinovialni tekočini, ekstracelularni matriks
hondroitinsulfat	hetero	N-acetylgalaktozamin sulfat; glukuronska kislina; $\beta(1 \rightarrow 3)$ in $\beta(1 \rightarrow 4)$	
peptidoglikan	hetero, z zamreženjem s peptidi	N-acetilglukozamin; N-acetilmuraminska kislina, $\beta(1 \rightarrow 4)$	oporna snov v bakterijski celični steni

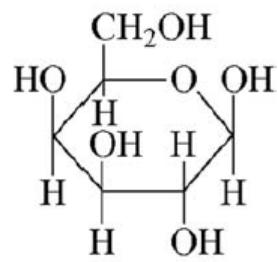
*homopolimer ali heteropolimer

Glikokonjugati: glikoproteini

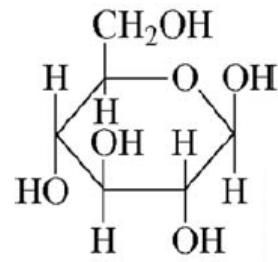
- So proteini, ki imajo kovalentno vezan ogljikov hidrat.
- Vsebujejo od 1 do 30 % ogljikovih hidratov, lahko pa tudi do 60 %.
- Razvezjani oligosharidi so navadno krajši od 15 enot.
- Ogljikove hidrate sestavljajo predvsem: **manoza, galaktoza, fukoza, N-acetilgalaktozamin, N-acetulglukozamin, sialna kislina in glukoza.**



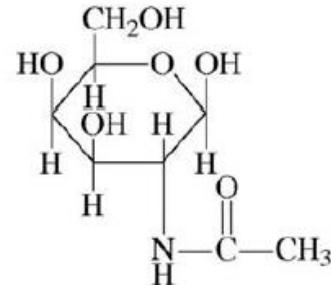
β-L-fukoza



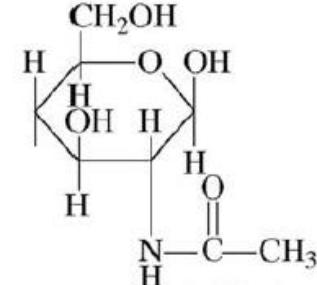
β-D-galaktoza



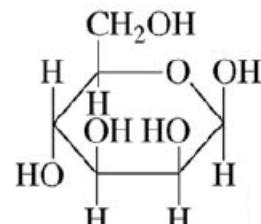
β-D-glukoza



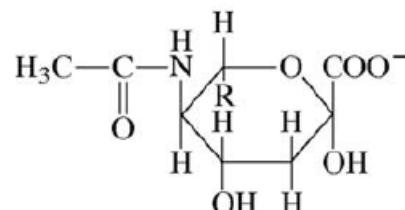
β-D-N-acetilgalaktozamin



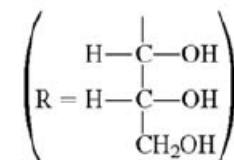
β-D-N-acetilglukozamin



β-D-manoza

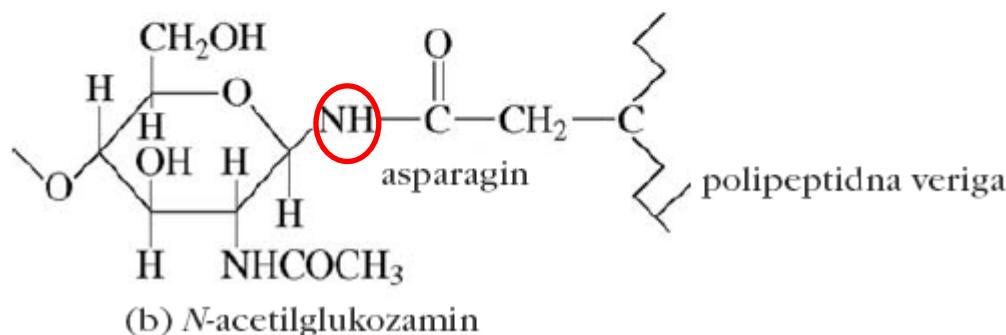
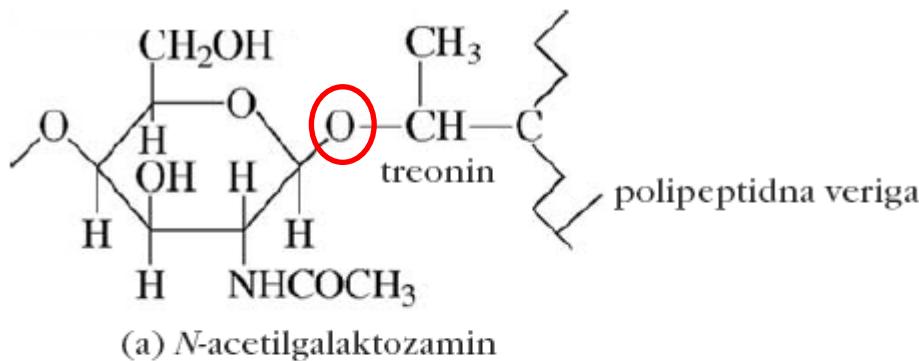


sialna kislina
(N-acetylneuramatin)

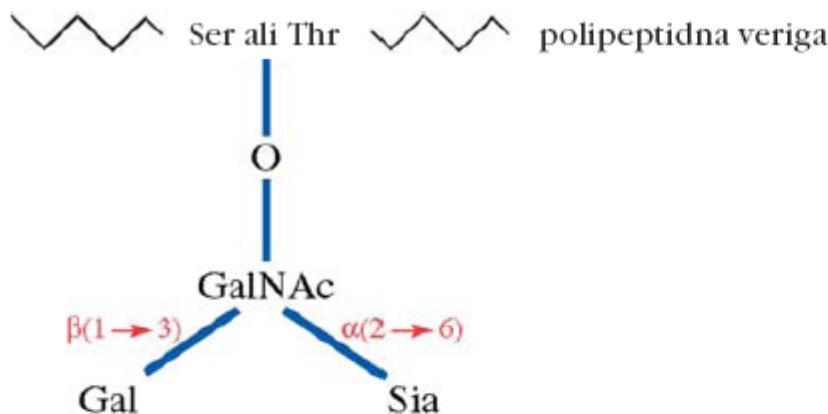


Glikokonjugati: glikoproteini

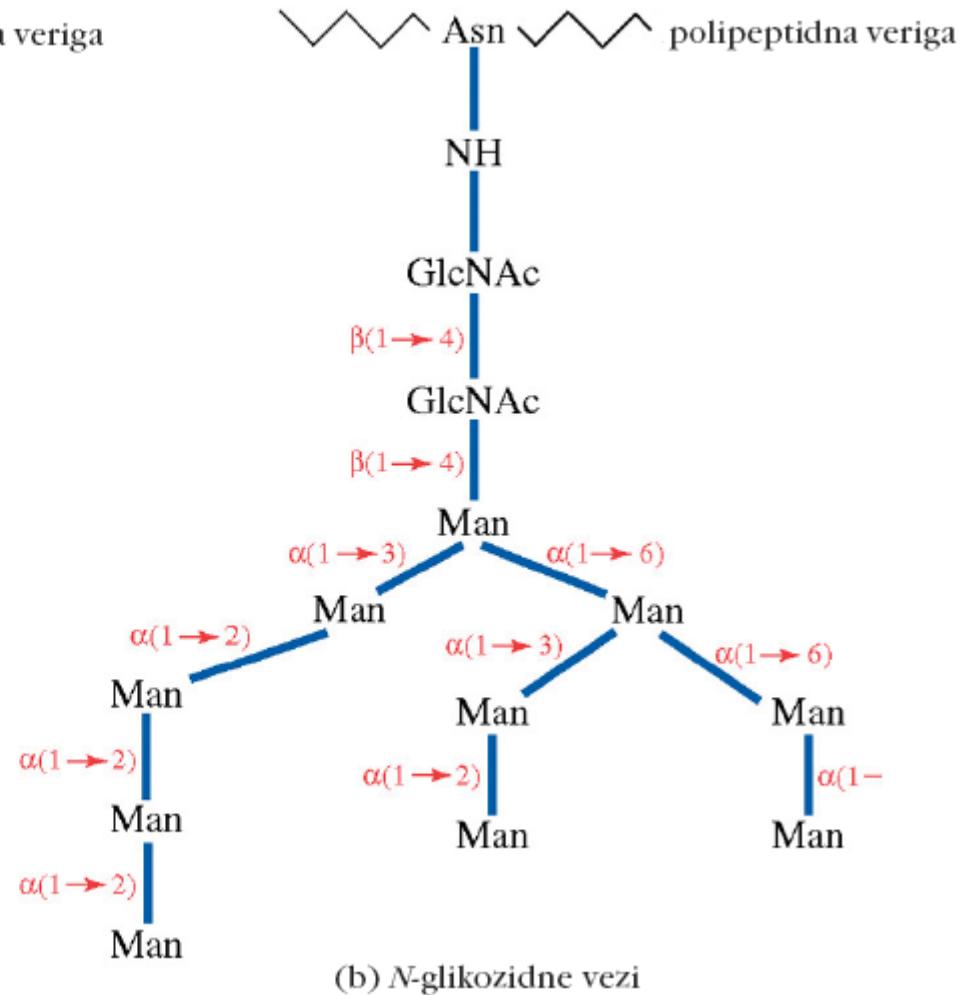
- Ogljikovi hidrati se vežejo preko dveh različnih vezi:
 - O-glikozidna vez:** med **-OH** skupino **Ser** ali **Thr** proteina in prvim monosaharidom oligosahrida.
 - N-glikozidna vez:** med **-NH₂** skupino **Asn** in prvim monosaharidom oligosahrida.



Primera oligosaharidov:



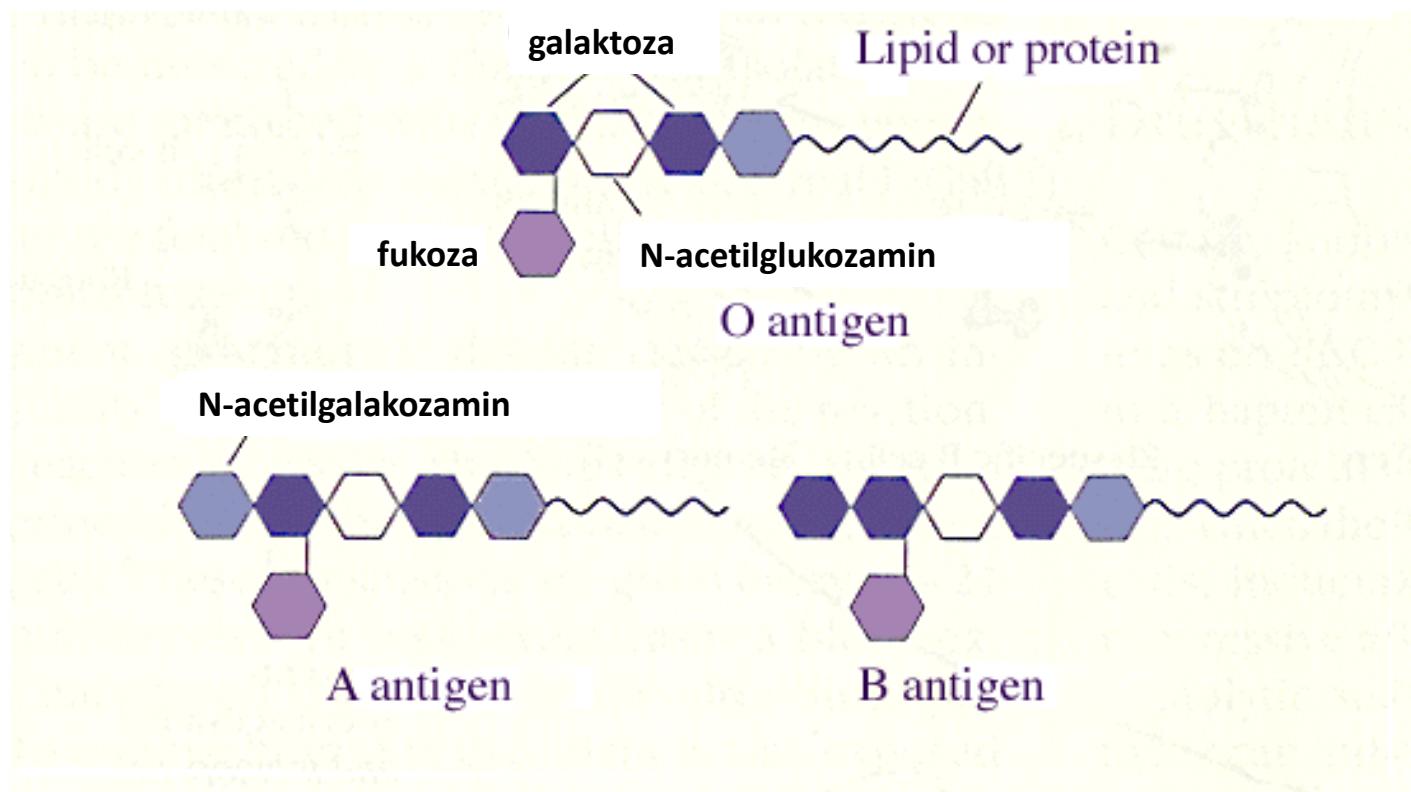
(a) O-glikozidne vezi



(b) N-glikozidne vezi

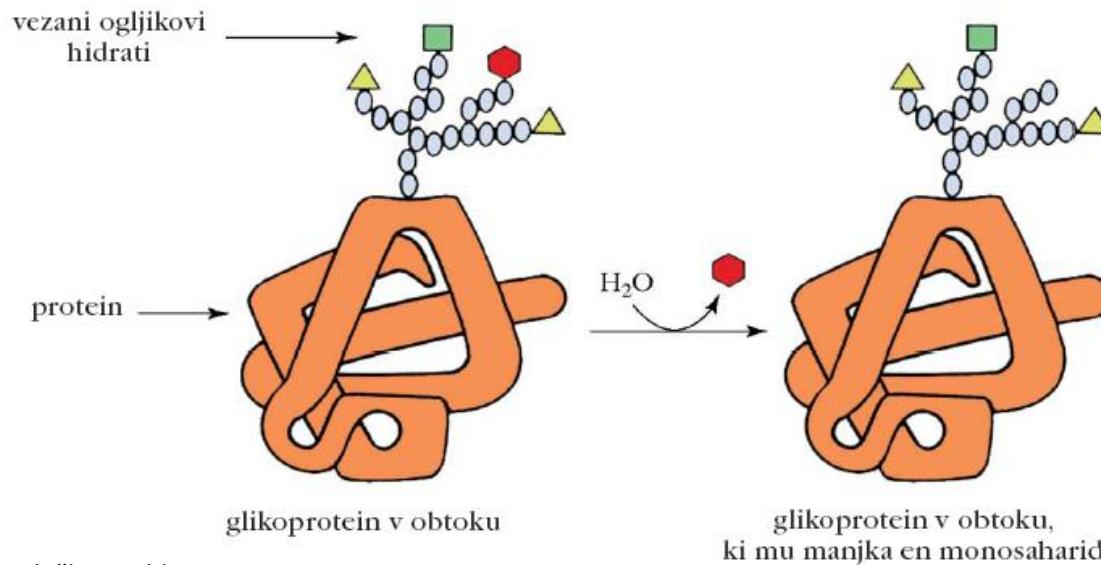
Glikokonjugati: glikoproteini

- Glikoproteini povečajo raznolikost med proteini – so **informacijsko bogati**.
- Prijeti so tudi na plazemsko membrano – markerji za identifikacijo specifičnih vrst celic (npr. markerji za krvne skupine ABO na membrani eritrocitov).



Glikokonjugati: glikoproteini

- Sodelujejo v mnogih bioloških procesih:
 - imunski odgovor,
 - prepoznavanje med celicami,
 - strjevanje krvi,
 - nastanek malignih celic (pomanjkanje glikoziltransferaze in sprememba ogljikovih hidratov na membranskih proteinih. Posledica: ni kontaktne inhibicije.),
 - označevanje staranja proteinov,
 - preživetje virusov v gostitelju.



Glikokonjugati: proteoglikani

- Se nahajajo na celični površini ali zunajceličnem matriksu. Na protein je kovalentno vezana ena ali več verig sulfatiranih glikozaminoglikanov (ponovitve disaharidov).
- Proteoglikani imajo raznolike vloge (organizacija tkiv, adhezija celic, uravnavajo aktivnost drugih proteinov ...).
- Na osrednji protein se veže vsaj ena veriga glikozaminoglikanov.

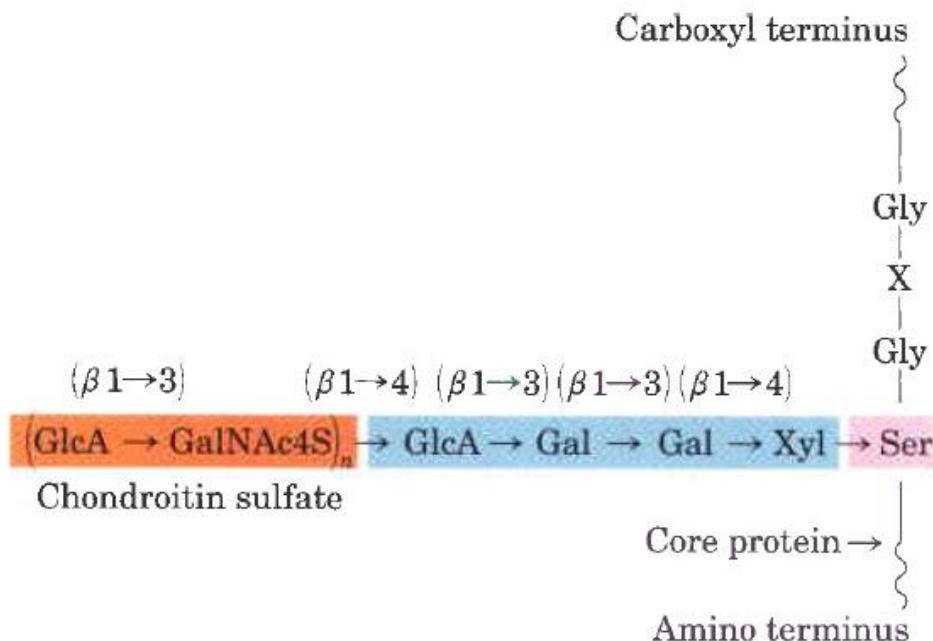


Fig. 7-24, Lehninger, 5th ed., 2008

Identifikacija glikoproteinov

- S pomočjo proteinov **lektinov**.
- Z veliko afiniteto se reverzibilno vežejo na specifične monosaharide v glikoproteinih.
- Uporaba za karakterizacijo glikoproteinov, celičnih površin in tkiv.

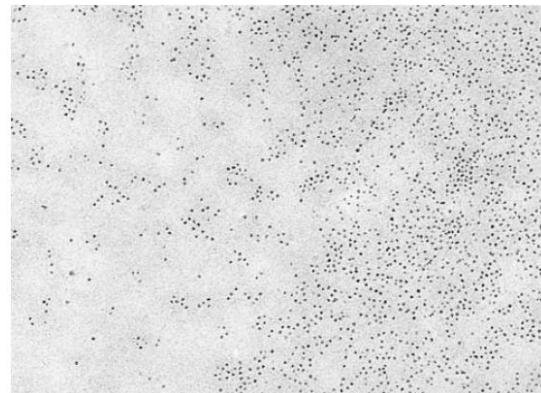
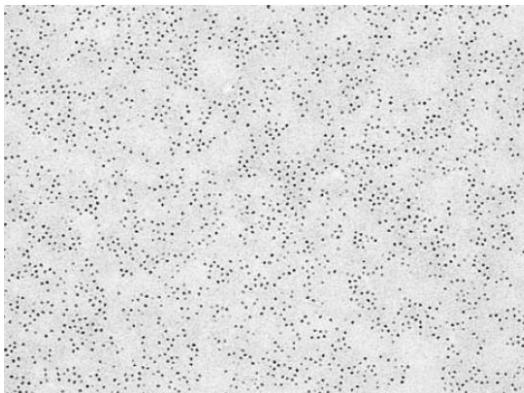


Fig. 11-36, Voet, 4ed, 2011

- **Glikomika:** opredelitev vseh slatkornih komponent na določeni celici z uporabo masne spektrometrije ali mikromrež.