

OBVEZNI DEL

1. V učbeniku preberi snov na strani 91 do 95.
2. V zvezek napiši naslov: *Pomen ogljikovih hidratov v življenju in prehrani*.
Odgovori na vprašanja na str. 95 ter odgovore zapiši v zvezek.
3. **Preveri svoje znanje.** Reši naloge od 1-7 na strani 96 do 98 v učbeniku. Odgovore zapiši v zvezek. Preverjanje fotografiraj ali skeniraj in pošlji na rahela.selan@guest.arnes.si, do petka, 24. 4. 2020.
4. Naša snov pri kemiji se že nekaj časa prepleta tudi z zdravjem. Želim te še enkrat spomniti na zdrav življenjski slog, na pravilno prehranjevanje, prehransko piramido. V teh dneh pa ne pozabi tudi na dovolj fizične aktivnosti.



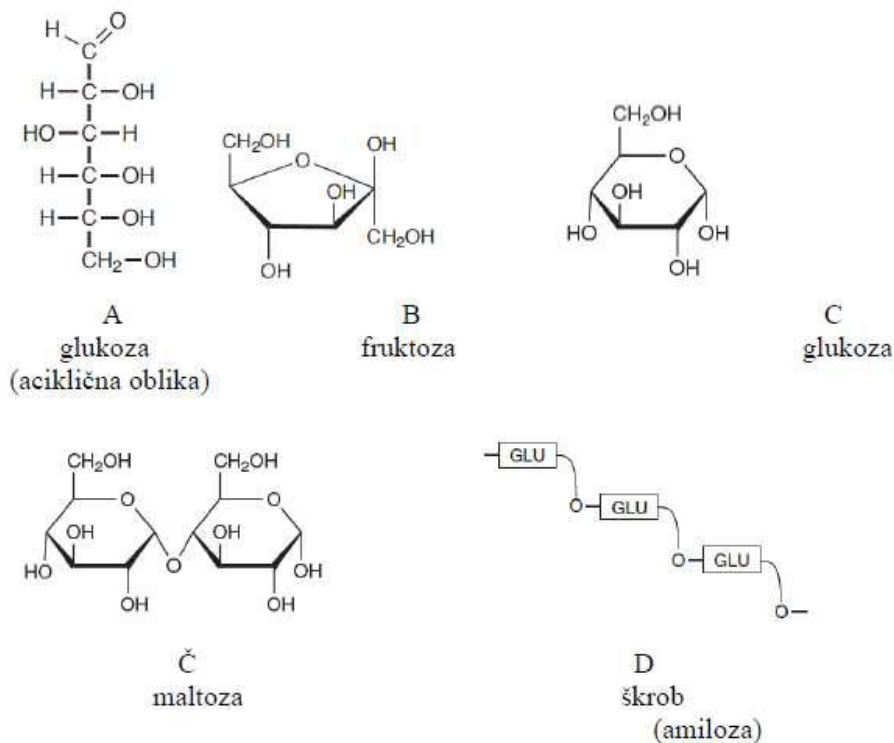
NEOBVEZNI DEL: ZNAM ZA VEČ

Reši naloge v e-učbeniku na str. 135 - 156: <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1951/index.html>

Rešitve nalog prejšnjega tedna. Preglej in popravi, če je potrebno.

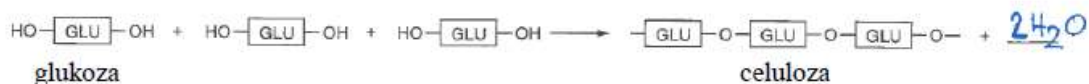
Učbenik, str. 89

1. a) Imena spojin:
in jih razvrsti na monosaharide, disaharide ali polisaharide.
b) Katere od prikazanih spojin so sladkorji? Od kod jim ime?



Monosaharidi so A, B in C, disaharid je Č, polisaharid je D.

- b) Sladkorji so monosaharidi in disaharidi. Od prikazanih so to A, B, C, Č. Imajo sladek okus, od tod ime sladkorji
2. Disaharid **saharoza** je sestavljen iz glukoznih in fruktoznih enot. Nastane v rastlinah v prisotnosti **encimov**. Reakcijo imenujemo **kondenzacija**, ker pri reakciji izstopa **voda**. Obrnjen proces je **hidroliza**, pri katerem ta disaharid razpade na **glukoza** in **fruktozo**.
3. a) Dopolnjena shema nastanka polisaharida iz monosaharida



- b) To je kondenzacijska polimerizacija. Polimerizacija, ker gre za povezovanje majhnih molekul v veliko molekulo. Kondenzacijska, ker pri reakciji izstopa voda.
- c) Zgradba celuloze je nitasta. Celuloza je iz vlaken, zato je netopna v vodi.