

Rakd sorba szénhidráttartalom szerint!

- 10 dkg kolozsvári szalonna
- 10 dkg szaloncukor
- 10 dkg trappista sajt
- 1 db lekváros bukta
- 10 dkg banán
- 1 pohár tej
- 10 dkg burgonya
- 1 db alma

2

Megoldás

- 10 dkg szaloncukor
- 1 db lekváros bukta
- 10 dkg banán
- 10 dkg burgonya
- 1 db alma
- 1 pohár tej
- 10 dkg trappista sajt
- 10 dkg kolozsvári szalonna
- 91 gramm
- 57 gramm
- 24 gramm
- 18 gramm
- 7 gramm
- 5,3 gramm
- 1,6 gramm
- 0 gramm

Szénhidrátok mindenütt

- A Földön a legnagyobb tömegben előforduló szerves vegyületek
 - □energiaforrások
 - cukrok
 - □tápanyagraktárak
 - keményítő
 - □vázanyagok
 - cellulóz
 - □különféle biomolekuláknak (fehérjéknek, nukleinsavaknak) az építőkövei

3

Elnevezésük

- C, O, H H:O=2:1 $C_n(H_2O)_m$
- Ezt már a 19. században is tudták
 - □Kísérletekkel támasztották alá
- 1. kísérlet: (tanulói kísérlet)
 - □Kémcsőben keményítő hevítése
- 2. kísérlet: (gondolatkísérlet)
 - □Főzőpohárban lévő kristálycukorra tömény kénsavat öntünk

5



Valóban a szén "hidrátjai"?

■ Nem!

4

- Szerkezetkutatások:
 - □ az oxigén és hidrogénatomok szénatomokhoz kapcsolódnak kovalens kötéssel
- Tudományos nevük: szacharidok

(édes)

6



Szénhidrátok csoportosítása összetétel szerint

- Egyszerű szénhidrátok

 □ monoszacharidok
 - szőlőcukor
 - további szénhidrátegységre nem bonthatók



7

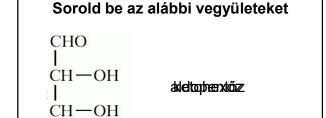


- Összetett szénhidrátok
 - □ diszacharidok
 - répacukor
 - két monoszacharid egységre bonthatók
 - □ poliszacharidok
 - cellulóz, keményítő
 - sok monoszacharid egységre bonthatók

Monoszacharidok csoportosítása

- C atomszám szerint:
 - □trióz, tetróz, **pentóz, hexóz**, heptóz
- Funkciós csoport szerint:
 - □ polihidroxi vegyületek
 - □oxocsoportot tartalmaznak
 - láncvégi: aldóz
 - láncközi: ketóz

8



CH₂—OH

9

Képletírás gyakorlása

■ Írd fel az aldotetróz szerkezeti és összeg képletét!

A szőlőcukor (glükóz)

Fizikai tulajdonságai:

10

Képletírás gyakorlása

Írd fel a ketopentóz szerkezeti és összeg képletét!
□ (Az oxocsoport mindig kettes helyzetű)

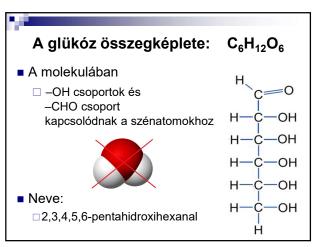
CH₂-CH-CH-C-CH₂ I I I II I OH OH OH O OH

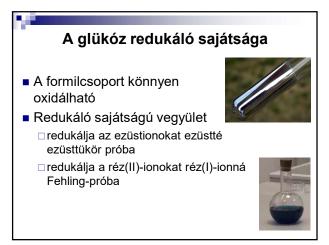
 $C_5H_{10}O_5$



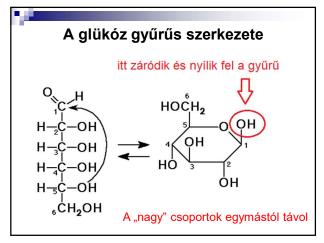
C₆H₁₂O₆

11 12





13 14



Felhasználás

Edesítőszer

Energiaforrás
Sportitalok
Infúzió

15 16

Jelentőség ■ A szőlőcukor jelentősége igen nagy, mivel a földi élet energiaforrása. □ A növényekben a fotoszintézis során a napenergia hatására keletkezik. □ 1 mol keletkezéséhez 2872 kJ energia szükséges □ "Melléktermék" az oxigén napenergia 6 CO₂ + 6 H₂O rapenergia 6 CO₆H₁₂O₆ + 6 O₂

Előfordulás

A glükóz szabad állapotban megtalálható szinte minden édes gyümölcsben, pl. a szőlőben is.
Innen ered a neve, mivel a must bepárlásával kristályosították ki először

Nagyobb mennyiségben fordul elő kötött állapotban,
a cellulóz és a keményítő alkotórészeként.
előállítása is keményítőből történik (savas hidrolízissel)



□ káros hatásaikról

20

gyakran cikkeznek

19

