Disaharidi i polisaharidi

Udžbenik strana 182-185.

**Ključne reči:**

* Disaharidi
* Polisaharidi
* Saharoza
* Laktoza
* Skrob
* Glikogen
* Celuloza

**Domaći zadatak:**

Odgovoriti na sledeća pitanja:

1. Šta su disaharidi, a šta polisaharidi?
2. Kakvu ulogu u organizmu imaju :
3. laktoza
4. skrob
5. glikogen
6. celuloza
7. Opiši i uporedi fizička svojstva
8. skroba i celuloze
9. saharoze i laktoze
10. Šta je avitaminiza, a šta hipervitaminoza?
11. Koja je uloga vlaknastih proteina, a koja globularnih?

Priprema za maturski ispit

Da se podsetimo iz sedmog razreda:

* Šta su hemijske reakcije, a šta hemijske jednačine?

Hemijske reakcije su hemijske promene. Hemijskim reakcijama nastaju nove supstance. Hemijske reakcije sastoje se od reaktanata i proizvoda hemijske reakcije. Reaktanti su supstance koje učestvuju u hemijskoj reakciji- polazne supstance. Proizvodi hemijskih reakcija su supstance koje su u hemijskoj reakciji nastale. Reaktanti se pišu sa leve strane strelice, a proizvodi sa desne strane.

Reaktanti -> proizvodi

Hemijske jednačine su način predstavljanja hemijskih reakcija putem hemijskih simbola elemenata i hemijskih formula jedinjenja – molekulske formule. Hemijske jednačine moraju biti:

* Tačno napisane - Kiseonik, vodonik, azot, hlor, brom jod su u elementarnom stanju UVEK u obliku MOLEKULA – H2, O2, N2, Cl2,Br2, I2. Prilikom sastavljanja molekulskih formula jedinjenja voditi računa o valenci elemenata.
* Izjednačene – broj atoma svakog elementa sa leve i desne strane h. Jednačine mora biti jednak. To se postiže dodavanjem KOEFICIENta ispred hemijskog simbola molekula jedinjenja, elementa ili hemijskog simbola atoma elementa.
* Šta je reakcija analize, a šta sinteze?

Hemijska reakcija analize je reakcija u kojoj se h. jedinjenje razlaže na elemente iz kojih je sačinjeno. Hemijska reakcija sinteze je h. reakcija u kojoj od h. elemenata nastaje h. Jedinjenje – sintetiše se.

* Šta je i koliko iznosi Avogadrov broj?

Avogadrov broj je broj čestica u jednom molu neke supstance i iznosi 6,023\* 10 23 čestica/mol.

NA=6,023\*1023/mol

* Šta je molarna masa?

Molarna masa je masa jednog mola neke supstance. Jednaka je odnosu mase supstance i njene količine

M=m/n

* Kako glasi zakon o održanju mase?

Zakon o održanju mase glasi: ukupna masa reaktanata hemijske reakcije jednaka je ukupnoj masi proizvoda te hemijske reakcije. mr = mp

* Kako glasi zakon stalnih odnosa masa?

Zakon stalnih odnosa masa glasi: hemijski elementi međusobno se jedine u stalnim odnosima masa i sastav jedinjenja je stalan bez obzira na koji načn je nastalo.

**Uraditi zadatke iz zbirke za kombinovai :**