**ZADACI za vežbanje-Mol, molarna masa i zapremina**

1.Popunite prazna polja:

 g SO3

 atoma O

 SO3 molekula SO3

atoma S1 mol

 dm3 pri n.u.

2.Koliko ima grama u 5 mola ugljen-dioksida?

3.Koliko atoma kiseonika ima u 0,2 mola hlor(VII)-oksida?

4.Izracunati kolicinu supstance u 4,48 dm3 ugljen-monoksida pri normalnim uslovima.

5.Izracunati koliko atoma kiseonika ima u 0,5 mola fosforne kiseline.

6.Izračunati zapreminu koju zauzima 0,4 grama azot( IV)-oksida?

7.Izračunati koliko atoma vodonika, fosfora i kiseonika sadrži 10 grama fosforne kiseline.

8.Koliko ima: molekula, svih atoma i grama u 1 molu molekula sumporne kiseline,kalcijum-fosfata?

9. Izračunati količinu supstance u 2,2g kalcijum-oksida .

10.Izračunaj masu kiseonika u 2,24 dm3 molekulskog kiseonika mereno pri normalnim uslovima.

11.Koliko je potrebno uzeti grama ugljenik(IV) - oksida da bi u tom uzorku bilo 2,4x1022 atoma kiseonika?

12.Koji uzorak ima više atoma: a) 1 g srebra ili b) 1g zlata

13. Izračunaj masu uzorka koji sadrži 3x1023 molekula vode.

14. Koliko ima atoma kiseonika u 3,5g natrijum-sulfata?

9.Koju zapreminu zauzimaju 0,2 mola molekulskog hlora?

10. Napiši formule supstanci:

a) azot(III)-oksid b) sulftna kiselina c) vodonik d) gvozdje(III)-hidroksid

11. Napiši nazive supstanci:

a) N2O5 b) HNO3 c) N2 d) Mg e) Na2SO3