Dragi ucenici, kao sto mozete da vidite na sajtu, blizi se termin za kontrolni zadatak. Kontrolni ce biti 11.05. u 18 h i u roku od 45 minuta cete morati da posaljete odgovore na dobijene zadatke. U prilogu se nalaze zadaci za vezbanje i za pripremu kontrolnog.

SRECNO SA UCENJEM!

1. Koliko iznosi procentni sastav rastvora koji nastaje mesanjem 50 g soli i 250 g vode?

m r.s = 50 g soli

m vode = 250 g

m rastvora = 300 g

300 g rastvora 50g soli

100 g rastvora x

x =16, 6 %

1. Izracunaj koliko se grama rastvaraca i rastvorene sustance nalazi u 600 g 10 %-nog rastvora.

100 g rastvora 10 g r.s.

600g x

x = 60g r.s.

m rastvaraca = 600 g – 60 g = 540 g

1. U 200 g 10%- nog rastvora secera dodato je 20 g secera. Koliki je procentni sastav tako dobijenog rastvora?

100g rastvora 10 g secera

200g rastvora x

x= 20 g secera

220 g rastvora 40 g secera

100g x

x =18, 18 %

1. Izjednaciti sledece hemijske reakcije:

4Na + O2  ----> 2Na2O

2K + Cl2  -----> 2KCl

4Cu + O2 -----> 2Cu2O

2SO2 + O2 ----> 2SO3

1. Koliko molova natrijuma se nalazi u 46 g natrijuma?

m = 46 g

n = ?

M (Na) = 23 g/ mol

n= m / M

n = 2 mol

1. Izracunaj kolicinu vode koja nastaje u reakciji 4 mola molekula vodonika sa odgovarajucom kolicinom kiseonika.

**2H2 + O2 -----> 2H2O**

**2 mol 2 mol**

**4 mol x**

**x = 4 mol**

1. **Obnoviti svu** teoriju **vezano za rastvore i hemijske reakcije.**