Драги седмаци , завршили смо Хемијска израчунавања

Предходну лекцију можете обновити на

<https://www.mojaskola.gov.rs/mod/quiz/view.php?id=2647>

Почињемо Воду , Прочитајте лекцију са 133,134 и 135стране

 Ваш задатак је да санзнате - домаћи :

1. Шта је то аномалија воде?
2. Које врсте воде постоје ?

3 .Хемијска својства воде :

А)написати реакцију настајања синтезе воде из водоника и кисеоника ,

б) реакцију разлагање воде

4 . Објаснити тип хемијске везе у молекулу воде .

Или направите презентацију о води у power point

Домаће шаљите на : mirijanailic1983@gmail.com , до 17.5.2020 до 15чaсова

 Предходни домаћи задатак - хемијска израчунавања

1. Шта је Прустов закон ?
2. Одреди однос маса елемената у једињењима : N2O3 , NO2
3. Колико молова водоника реагује са 10мол кисеоника при чему настаје вода :

2H2 + O2 = 2H2O

1. Колико грама водоника реагује са 10мол кисеоника при чему настаје вода :

2H2 + O2 = 2H2O

1. Колико се грама магнезијум-оксида добија у реакцији 20г магнезијума и кисеоника ?

2Mg + O2 = 2 MgO

 Рад :

1. Прустов закон :Хемијски елементи се међусобно једине у сталним односима маса и састав једињења је сталан без обзира на начин на који је добијено једињење
2. однос маса елемената у једињењима : N2O3 , NO2

N2O3

2\* Аr (N) : 3\*Ar (O) = 2\* 14 : 3\*16 = 28 : 48 = 7 : 12

Однос масе атома у N2O3 је 7: 12

NO2

 Ar(N) : 2\*Ar(O) = 14 : 2\*16 = 14 : 32 = 7: 16

Однос масе атома у NO2 је 7: 16

X 10mol

1. 2H2 + O2 = 2H2O

2mol 1mol

X : 10mol = 2mol : 1mol

X\*1mol = 20mol2

X = 20mol водоника

4. x 10mol - непознао

 2H2 + O2 = 2H2O

 2mol 1mol - познато

X : 10mol = 2mol : 1mol

X\*1mol = 20mol2

X = 20mol водоника

 n= m/M

m = n\*M = 20mol\* 2g/mol

m = 40g водоника

5.

20g x - непознато

 2Mg + O2 = 2 MgO

2\*24g/mol 2\* (24+16)g/mol - познато

20g : x = 48g/mol : 2\*40g/mol

20g\*80 = 48\*x

X = 33,33g магнезијум-оксида настаје из 20г магнезијума

\*( релативна атомска маса Аr(Mg) = 24g/mol ,

 релативна молекулска маса магнезијум-оксида - Mr(MgO) = Ar(Mg) + Ar(O) = 24g/mol +16g/mol = 40g/mol )