Драги семаци , настављамо са хемијским реакцијама , предходну лекцију можете да провежбате на <https://www.mojaskola.gov.rs/mod/quiz/view.php?id=2269>

Сада настављамо , израчунавања у хемији( количина супстанце , моларна маса 154 страна ,поновите релативну атомаску масу са 68 стране и релативну молекулску масу са 108 стране)

Израчувавања у хемији :

\***Количина супстанце** - n јединица mol

Један мол неке супстанце садржи исти број честица колико има у једном молу било које супстанце.

**\*Моларна маса супстанце** је однос масе супстанце и њене количине супстанце :

 M = m/ n

Где је М молрна маса , њена јединица g/mol

m - маса супстанце у грамима

n – количина супстанце , њена јединица mol

Домаћи задатак :

Теоријски део :

1. Шта је мол ?
2. Напиши израз за израчунавање моларне масе ?

Рачунски задаци :

1. Израчунај моларну масу М :

а ) CO2

b) CaCl2

\* релативне атомске масе:

Аr (C) = 12 , Ar (O) = 16 , Ar (Ca) = 40 , Ar(Cl) = 35,5

1. Израчунај масу у грамима :

а ) 3mola SO3b) 5 mola CO

\*релативне атомске масе :

Аr (S) = 32 , Ar (O) = 16 , Аr (C) = 12

1. Израчунај количину супстанце :

а ) 117g NaCl

b) 138g азот (IV) – оксида

 \*релативне атомске масе :

Аr (Na) = 23 , Ar (Cl) = 35,5 , Аr (N) = 14 , Ar (O) = 16

 Хемијске једначине – предходни домаћи

 Теријски део :

1. Где се пишу реаткатнти , а где хемијски производи у хемијској реакцији?
2. Објасни шта заначи квалитативно а шта кавнтитативно протумачити хемијску реакцију?
3. Како пишемо неметале , метале и племените гасове у хемијским реакцијама ?

 Задаци:

1. Заокружи слово испред хемијске једначине која је исправно написана:

А) H2 + O2 =  H2O

b) H2 = H2O + O2

v) 2 H2 + O2 = 2H2O под в

 Задаци:

1. Изједначи (напиши коефицијенте) непотпуне једначине хемијских реакција:

А) N2 + O2 = 2 NO

b) 2CO + O2 = 2CO2

v) 2 Al + 3Cl2 = 2AlCl3

6.Допуни и изједначи хемијске једначине:

А) N2 + 3H2 = 2NH3

b) 2Fe +3 Cl2 = 2FeCl3

v) 4 Al + 3O2 = 2 Al2O3