Драги седмаци , обанвљамо хемијска израчунавња ,

Ево вашег домаћег , 7/2 и 7/3 шаље домаће на mirijanailic1983@gmail.com до 24.5.2020 , do 15 часова

7/1 шаље домаће на mirjamij@yahoo.com до 24.5.2020 часова

 Хемијска израчунавања , мол , моларна маса , једначење

( потребне формуле kоличина супстанце : n = m/M ,

Где су n – количина супстанце(mol) , m – маса (g) , M-моларна маса (g/mol)

\*2 H2O = 2H2 + O2 - хемијска једначина , коефицијенти су молови

 2mol воде = 2мола водоника + 1мол кисеоника )

 Домаћи

1. Поред сваке хемијске једначине написати да ли представља анализу или синтезу :

 а) N2 + O2 = NO

б) CO + O2 = CO2

в) Al + Cl2 = AlCl3

г) 2 H2O = 2H2 + O2

1. Израчунај количину воде која има масу од 36грама?
2. Израчунај масу 0,1мола магнезијум-оксида (MgO)?
3. Изједначи дате хемијске реакције :

а ) H2 + Br2 = HBr

b) P4 + O2 = P2O5

в ) Аl (OH)3 + HCl = AlCl3 + H2O

г ) CH4 + O2 = CO2 + H2O

5.Напиши једначине хемијских реакиција и изједначи их :

 А) синтеза сумпор(IV) –оксида и кисеоника до сумпор (VI) –оксида

Б) сагоревање магнезијума до магнезијум-оксида

1. Израчунати масу калцијум-оксида , која настаје у реакцији 10мола кисеоника и калцијума

(2 Ca + O2 = 2 CaO )

1. Израчунати масу азот (V) –оксида која је потребна да у реакцији са водом настане 189г азотне киселине.

( N2O5 + H2O = 2HNO3 )

8.Израчунај однос елемената у следећим једињењима :

 P2O5 , CaCO3 ,  N2O5