**01.04.20 Chemia kl VII**

Temat: **Równania reakcji, prawo zachowania masy - rozwiązywanie zadań.**

*Rozwiąż w zeszycie zadania. Nie trzeba odsyłać do mnie tych zadań. Jeżeli coś będzie niezrozumiałe będę tłumaczyć na e-lekcji.*

1.Uzgodnij współczynniki stechiometryczne w równaniach reakcji. W miejsce kropek wpisz typ reakcji (synteza, analiza, wymiana)

Mg + O2 → MgO …………………………

Na + O2 → Na2O …………………………

Be + HCl ⭢ BeCl2 + H2 …………………………

Mg + CO2 ⭢ MgO + C …………………

Ag2O → Ag + O2 …………………………

K + O2 → K2O …………………………

NH3 + O2 → N2 + H2O …………………………

FeO + H2 → Fe + H2O …………………………

2.Podaj słowną interpretację równań reakcji. Dla ułatwienia pod wzorami

 związków chemicznych są podane ich nazwy.

Mg + 2HCl → MgCl2 + H2

 (kwas solny) (chlorek magnezu)

.....................................................................................................................................................

C2H6 + 3,5O2 → 2CO2 + 3H2O

 (etan)

.....................................................................................................................................................

Ca + 2HCl → CaCl2 + H2

 (kwas solny) (chlorek wapnia)

.....................................................................................................................................................

CH4 + 2O2 → CO2 + 2H2O

(matan)

.....................................................................................................................................................

Zad.3

Oblicz ile g siarki przereagowało z 63,5g miedzi, jeżeli otrzymano 79,5g siarczku miedzi (I). Reakcja przebiega wg. równania:

 S + 2Cu → Cu2S

Zad.4

Przeprowadzono reakcję 12g magnezu z parą wodną wg. równania:

 Mg + H2O → MgO + H2

W wyniku tej reakcji powstało 20g tlenku magnezu i 1g wodoru. Oblicz masę pary wodnej, która wzięła udział w tej reakcji.