**Temat: Podsumowanie wiadomości o równaniach reakcji chemicznych (2lekcje)**

1. **Dobierz współczynniki stechiometryczne w równaniach**
2. Na + Cl2 → NaCl
3. K + H2S → K2S + H2
4. MnO2 → Mn3O4 + O2
5. Fe + Cl2 → FeCl3
6. P4 + O2 → P4O10
7. **Napisz równania reakcji chemicznych i podaj ich interpretację słowną.**
8. magnez + tlen → tlenek magnezu
9. azot + tlen → tlenek azotu (I)
10. tlenek rtęci (II) → rtęć + tlen
11. potas + brom → bromek potasu
12. żelazo + chlor → chlorek żelaza (III)
13. **Oblicz zadania korzystając z prawa stałości składu związku chemicznego**
14. Oblicz stosunek masowy pierwiastków w następujących związkach

chemicznych: Cu2S, CaO,

B. Oblicz skład procentowy (procent masowy) w następujących związkach:

 K2O, H2S

1. **Oblicz zadanie korzystając z prawa zachowania masy.**
2. Oblicz ile gramów magnezu uległo spaleniu w 48g tlenu, jeśli otrzymano 120g tlenku magnezu.
3. **Oblicz zadania (obliczenia stechiometryczne)**
4. Oblicz ile gramów siarczku magnezu powstanie w wyniku reakcji chemicznej 6g magnezu z siarką

Mg + S → MgS

1. Oblicz ile gramów tlenku węgla (II) utleniło się tworząc 22g tlenku węgla(IV)

2CO + O2 → 2CO2

Proszę wykonać zadania w zeszycie przedmiotowym. Temat ten jest przewidziany na dwie jednostki lekcyjne czyli na 21 i 23.04 .

Proszę wykonać te zadania i odesłać zdjęcia na Messenger w dniu 23.04 do godz.15.00