**Zadania dla klasy 7**

**Temat 1: Wiązania i reakcje chemiczne – powtórzenie wiadomości.**

**Drodzy uczniowie! Przesyłam Wam zadania na powtórzenie, które powinno być w środę 18.03.2020r.**

**Wszystkie zadania robiliśmy na lekcjach, więc jeśli skrupulatnie pisaliście to macie to w zeszytach.**

**W razie pytań kontaktujcie się ze mną przez Messengera lub na discord.**

Zadanie 1.

Oblicz masy cząsteczkowe następujących związków chemicznych:

1. mNa2O =…………………………………………………………………………………………
2. mC2H5OH= ………………………………………………………………………………………
3. mK2S = ……………………………………………………………………………………………..
4. mHNO3 = ………………………………………………………………………………………….

Zadanie 2. Oblicz ile gramów chloru przereagowało z 2,5 grama sodu, jeśli powstało 5,90 g chlorku sodu. ( prawo zachowania masy)

Zadanie 3. Oblicz ile gramów siarczku glinu powstanie w reakcji 6,4 g glinu z 9,7g siarki.

(prawo zachowania masy)

Zadanie 4. Podaj w jakim stosunku masowym połączone są pierwiastki chemiczne w następujących związkach chemicznych:

1. tlenek sodu
2. tlenek azotu (V)
3. tlenek żelaza (II)
4. siarczek potasu
5. siarkowodór (H2S) (Prawo stałości składu związku chemicznego)

Zadanie 5. Oblicz skład procentowy pierwiastków w związkach chemicznych o podanych nazwach:

1. tlenek żelaza (III)
2. tlenek ołowiu (II)
3. siarczek sodu

Zadanie 6. Napisz wzory sumaryczne i strukturalne następujących związków chemicznych.

1. Tlenek cyny (II)
2. Siarczek glinu
3. Bromek potasu
4. Chlorek żelaza (III)
5. Siarczek wapnia

Zadanie 7. Uzgodnij równania reakcji chemicznych i napisz ich interpretację słowną :

1. Mg + O2 → MgO
2. HgO → O2 + Hg
3. Cr + H2S → Cr2S3+ H2
4. Al + S → Al2S3
5. Fe + HCl →FeCl2 + H2