

Zajęcia na MsTeams

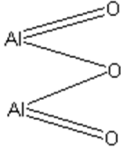
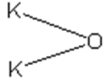
Dzisiejszy temat zajęć to: **Podsumowanie wiadomości o łączeniu się atomów i równaniach reakcji chemicznych**. Proponuję kartę pracy, którą omówimy na lekcji:

KARTA PRACY

1. Podaj definicje: (3 pkt)

- a. wiązanie jonowe –
- b. wzór sumaryczny –
- c. prawo zachowania masy -

2. Uzupełnij tabelkę (12 pkt)

NAZWA ZWIĄZKU CHEMICZNEGO	WZÓR SUMARYCZNY	WZÓR STRUKTURALNY	STOSUNEK MASOWY PIERWIASTKÓW W ZWIĄZKU
			
	MgCl ₂		
SIARCZEK ŻELAZA (III)			
			

3. Wpisz podane wzory cząsteczek do odpowiednich rubryk w tabeli (5 pkt)

Br₂, MgCl₂, H₂, CO₂, O₂, F₂, NaBr, H₂O, NH₃, KCl

WIĄZANIE JONOWE	WIĄZANIE KOWALENCYJNE

4. Oblicz, który związek chemiczny ma większą zawartość procentową wodoru: woda H_2O czy siarkowodor H_2S (3 pkt)

Obliczenia:

Odp.:

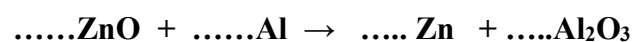
5. Uzupełnij współczynniki stechiometryczne w podanych reakcjach, określ typ reakcji oraz zapisz słownie ile atomów bądź cząsteczek reagentów jest w każdej z nich: (9 pkt)



Zapis słowny równania reakcji:

.....

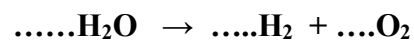
Typ reakcji:



Zapis słowny równania reakcji:

.....

Typ reakcji:



Zapis słowny równania reakcji:

.....

Typ reakcji:

6. W wyniku spalania 30 g węgla w tlenie otrzymano 110g tlenku węgla (IV). Oblicz, ile gramów tlenu zużyto. (3 pkt)

Równanie reakcji:

.....

Obliczenia:

Odp.:

.....