

Chemia klasa 7b_24.04

Temat: Podsumowanie wiadomości o łączeniu się atomów i równaniach reakcji chemicznych.

Wykonaj podane poniżej zadania i odeślij odpowiedzi na adres krystynaoliwa45@gmail.com

1. Uzupełnij tabelkę

6p

Nazwa związku chemicznego	Wzór związku chemicznego	Nazwa związku chemicznego	Wzór związku chemicznego
tlenek wodoru			FeS
	SnS ₂		CuO
tlenek węgla(IV)		tlenek chromu(VI)	
	Ag ₂ O		CaCl ₂
	CO	bromek wapnia	
tlenek miedzi(I)			Al ₂ O ₃

2. Napisz wzory strukturalne 4-ech związków podanych w tabeli.

4p

3. Napisz za pomocą symboli i wzorów podane równania reakcji chemicznych.

4p

a) siarka + potas → siarczek potasu

.....

Typ reakcji chemicznej –

b) tlenek azotu(I) → azot + tlen

.....

Typ reakcji chemicznej –

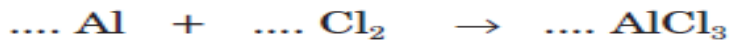
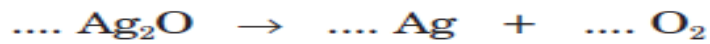
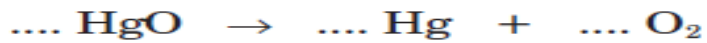
c) chlorek miedzi(II) + cynk → chlorek cynku(II) + miedź

.....

Typ reakcji chemicznej –

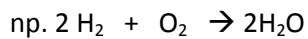
4. Uzupełnij współczynniki stechiometryczne w podanych równaniach.

5p



5. Napisz interpretację słowną pierwszych 3 (a, b, c) reakcji z zadania 4 (po uzgodnieniu, podaj ilości atomów i cząsteczek)

3p



odczyt: 2 cząsteczki wodoru + 1 cząsteczka tlenu \rightarrow 2 cząsteczki tlenku wodoru

a/

b/.....

c/.....

6. Rozwiąż podane zadania tekstowe. Zadanie a – prawo zachowania masy, zadanie b – obliczenia stechiometryczne

2 x 3p = 6p

a/ W wyniku spalania 2,4g węgla otrzymano 8,8g tlenku węgla(IV). Oblicz ile miligramów tlenu wzięło udział w tej reakcji i jaki jest stosunek masowy węgla do tlenu w tlenku węgla(IV).

b/W wyniku spalania siarki w tlenie otrzymano 128g tlenku siarki(IV). Ile gramów siarki uległo spaleniu?