

Rozwiąż zadania, odpowiedzi wyślij na adres: jurowiecka@op.pl do dnia 10.06.2020

Zad. 1: Wzór tlenku wapnia to:

- a) CaO
- b) Ca₂O₂
- c) CaO₃

Zad.2: Wodorotlenki mają grupę:

- a) H₂O
- b) OH
- c) O₂H₂

Zad.3: Najlżejszym gazem jest:

- a) azot
- b) tlen
- c) wodór

Zad.4: Związek o wzorze K₂O nazwiesz:

- a) potasek tlenu
- b) tlenek potasu

Zad.5: Pocięcie papieru to:

- a) zjawisko fizyczne
- b) reakcja chemiczna

Zad.6: Wodór:

- a) powoduje mętnienie wody wapiennej
- b) podtrzymuje spalanie
- c) spala się wybuchowo

Zad.7: Aby zwiększyć stężenie procentowe należy:

- a) dodać substancji
- b) dodać wody

Zad.8: Kiedy w wodzie rozpuścisz cukier otrzymasz:

- a) zawiesinę
- b) koloid
- c) roztwór właściwy

Zad.9: Woda z cukrem to mieszanina:

- a) jednorodna
- b) niejednorodna

Zad.10: Który gaz podtrzymuje spalanie?

- a) azot
- b) dwutlenek węgla
- c) tlen

T: Obliczenia stechiometryczne – zadania

(środa) 10. 06. 2020

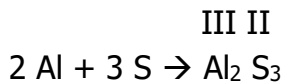
Podręcznik strona: 155

- I. Wyznaczanie stosunku masowego substratów w reakcjach chemicznych
- II. Wykonywanie obliczeń stechiometrycznych

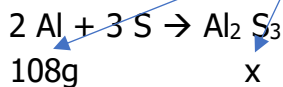
Zadanie 1:

Oblicz, ile gramów siarczku glinu powstanie w reakcji 108g glinu z siarką.

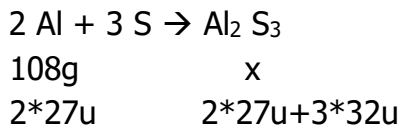
Krok 1:



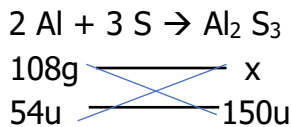
Krok 2:



Krok 3:



Krok 4:



Krok 5:

$$54u \cdot x = 108g \cdot 150u$$

Krok 6:

$$54u \cdot x = 108g \cdot 150u /: 54u$$

$$x = \frac{108g \cdot 150u}{54u}$$

$$x = 300g$$

Odp: Otrzymano 300g siarczku glinu.