

Klasa 7a i 7b – CHEMIA lekcja z dnia 26. 05.2020 r.

Temat : **Prawo zachowania masy.**

Cel: Nauczysz się co, to jest prawo zachowania masy. Wykonywanie prostych obliczeń z zastosowaniem prawa zachowania masy.

Przeczytaj uważnie materiał zawarty w podręczniku str. 148- 150

DZISAJ POLECAM OBEJRZENIE MATERIAŁU NA STRONIE

<https://www.youtube.com/watch?v=VNMkuk9GW-E>

oraz

<https://www.youtube.com/watch?v=ck2aCqHxSFU>

Notatka do zeszytu

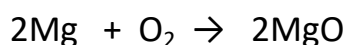
1. Prawo zachowania masy

W reakcji chemicznej sumy mas produktów i substratów są sobie równe.

Przykład 1

W reakcji spalania magnezu 48g w 64 g tlenu otrzymano tlenek magnezu. Oblicz , ile gramów tlenku magnezu powstało w reakcji.

magnez + tlen → tlenek magnezu



$$m \text{ Mg} = 48 \text{ g} + m \text{ O}_2 = 64\text{g} \rightarrow x$$

$$x = 48\text{g} + 64 \text{ g}$$

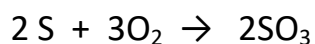
$$x = 112 \text{ g}$$

odp. W tej reakcji otrzymano 112 g tlenku magnezu

Przykład 2

Oblicz, ile gramów tlenu uległo reakcji spalania z 32g siarki , jeśli otrzymano 160g tlenku siarki (VI).

siarka + tlen \rightarrow tlenek siarki (VI)



$$64g + x = 160g$$

$$x = 160g - 64 g$$

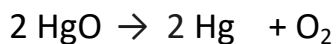
$$x = 96 g$$

odp. W tej reakcji wzięło udział 96 g tlenu.

Przykład 3

Oblicz, ile gramów rtęci otrzymano w reakcji analizy 43,32g tlenku rtęci (II).
W tej reakcji powstało 3,2 g tlenu.

tlenek rtęci (II) \rightarrow rtęć + tlen



$$43,32g = x + 3,2g$$

$$X = 43,32 g - 3,2g$$

$$X = 40,12g$$

odp. W tej reakcji otrzymano 40,12g rtęci .

ZADANIE DOMOWE ćwiczenia str. 78 i 79

LICZĘ NA WASZĄ SUMIENNOŚĆ W WYKONYWANIU ZADAŃ I DZISIAJ NIE WYSYŁAMY. 😊

Temat: Potwierdzenie prawa zachowania masy

Grupa I

Uzupełnij opis schematu doświadczenia. Zapisz obserwacje i podaj zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej. Określ typ reakcji chemicznej.

.....	
imię i nazwisko ucznia	
.....
data	klasa



Obserwacje:

.....

.....

.....

Wniosek: Masa produktu reakcji chemicznej – siarczku żelaza(II) – jest taka sama, jak masa substratów.

Zapis słowny przebiegu reakcji chemicznej:

.....

Typ reakcji chemicznej:

.....