**29.04.2020r**.

**Chemia klasa VIIa**

**Kontynuujemy treści związane z prawem zachowania masy!!!Dzisiaj rozwiązujemy zadania z treścią!!!**

Dopisz do tematu lekcji z piątku dzisiejszą datę: **Prawo zachowania masy.**

**Nauczysz się:**

* podawać treść prawa zachowania masy
* wykonywać obliczenia z zastosowaniem prawa zachowania masy

**Pamiętamy treść prawa zachowania masy:**

**Masa substratów= masa produktów**

1. Otwórz podręcznik do chemii str.149-150 i przeanalizuj rozwiązane zadanie 36,37,38

**Aby rozwiązywać zadanie w oparciu o prawo zachowania masy trzeba wykonywać następujące działania:**

**-zapisać przebieg reakcji**

**-podpisać pod reagentami:co mamy dane w zadaniu a co trzeba policzyć(szukane)**

**-korzystając ze znajomości prawa (masa substratów= masa produktów) obliczyć szukaną**

**-udzielić odpowiedzi**

2.Zapisz w zeszycie zad.3 str.150**(rozwiążemy je razem)to co na czerwono przepisz**

**2H2O🡪2H2 +O2**

**72g = x +8x**

korzystając ze znajomości prawa **(masa substratów= masa produktów**)możemy wstawić między substratami i produktami znak =. W reakcji mamy 2 produkty więc wstawiamy między nimi+(żeby ich masę zsumować!!). Otrzymaliśmy proste równanie , któ®e każdy potrafi rozwiązać☺

**72g=9x/:9**

**x=8g**

**czyli mH=8g**

**mO=8×8g**

**mO=64g**

**Odp. W reakcji otrzymano 8g wodoru i 64g tlenu.**

3. Zapisz w zeszycie zad.5 str.150**(rozwiążemy je razem)to co na czerwono przepisz**

**2Mg +O2🡪2MgO**

**x +x =8g**

**1x=8g**

**x=8g/×3**

**5x=24g/:5**

**x=4,8g magnezu**

**8g-4,8g=3,2 g tlenu**

**Odp. W reakcji wzięło udział 4,8gmagnezu i 3,2g tlenu.**

1. Otwórz **zeszyt ćwiczeń str.78** i jeżeli **nie uczestniczyłeś w lekcji on-line wykonaj zadania 40,41,42,43 ( gdy pracowałeś ze mną na lekcji masz je zrobione☺)**
2. **Praca domowa**: Uruchom ponownie ten adres:

<https://view.genial.ly/5e747ffdb7b93c1013ed5d40/interactive-image-prawo-zachowania-masy?fbclid=IwAR0tCydSRkzCKsmnZz4e69f1IBK5-5B5LK_eEubADaP-aSgyE-9m_X0auG8>

**W piątek wykonałeś pkt. 1,2 i 3 to dzisiaj wykonaj pkt. 4,5,6(zadań nie wysyłaj ), zrób je dokładnie ,gdyż na następnej lekcji mogę sprawdzić ich wykonanie☺**

Powodzenia!!!

Małgorzata Wiśniewska