

KLASA 7 a,b,c CHEMIA

(tydzień 30III – 03IV2020r.)

Lekcja 3 i 4

Obliczenia stechiometryczne

Znajdź prosty przepis na ciasto.

Co się stanie po zmianie proporcji/ilości składników?

Działania w kuchni są podobne jak w laboratorium chemicznym:

- Przepisem jest reakcja chemiczna
- Proporcje wynikają z prawa zachowania masy.

Przeanalizuj przykłady ze str.151 w podręczniku:

- Zapis reakcji
- Duże liczby przed pierwiastkiem lub związkiem chem. (współczynniki stechiometryczne) oznaczają liczbę atomów lub cząsteczek
- Korzystając z układu okresowego odszukaj masy atomowe pierwiastków (te same są pod ilościami atomów) lub oblicz masę cząsteczki np.: $\text{CO}_2 - 1 \cdot 12u + 2 \cdot 16u = 44u$

Zapisz w zeszyte: kiedy korzysta się z obliczeń stechiometrycznych?

Polecam filmik na YouTube, gdzie jest trochę powtórki i nowości na przykładzie tlenku żelaza(III) i glinu – KhanAcademyPoPolsku – wprowadzenie do obliczeń stechiometrycznych.

Przykłady obliczeń

przeanalizuj – w miarę swoich możliwości - przykłady obliczeń str.152 – 153

spróbuj wykonać zad.1/155 według schematu:

1. $\text{Al} + \text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
2. Uzupełnij równanie
3. Podkreśl to, co wynika z zadania – dane- szukane
4. Z układu okresowego poszukaj masę glinu, siarki i oblicz masę Al_2S_3
5. Przez ile wymnożysz masę glinu? I siarczku glinu?
6. Gdzie wpiszesz „x” a gdzie 108g?
7. Zapisz proporcję według przykładu 39/152

POWODZENIA!!!!

W razie pytań – czekam na odzew!