

## Temat: Obliczenia stechiometryczne.

### Cele lekcji

1. Doskonalenie umiejętności zapisu za pomocą symboli pierwiastków chemicznych i wzorów związków chemicznych równania reakcji chemicznych
2. Wykonuje obliczenia stechiometryczne

Pomoce: podręcznik do chemii klasa 7, filmik na You Tube

<https://www.youtube.com/watch?v=ugK8DWI4R8I> (czas:15.09)

### Przebieg lekcji

1. Zannotuj w zeszytcie

**Obliczenia stechiometryczne** – obliczenia, w których interpretuje się równanie reakcji chemicznej z wykorzystaniem prawa zachowania masy.

Korzystamy z nich, gdy:

a/ szukamy ilości substratu, jakiego trzeba użyć aby przereagował on w całości

b/ szukamy ilości substratu, aby otrzymać określoną ilość produktu

2. Obejrzyj polecany filmik na You Tube
3. Zapisz ciąg dalszy notatki do zeszytu

Etapy rozwiązywania zadania z wykorzystaniem obliczeń stechiometrycznych

a/ zapisz za pomocą symboli i wzorów równanie reakcji wynikające z treści zadania

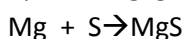
b/ sprawdź poprawność zapisu wzorów, uzgodnij równanie

c/ czytaj treść zadania, **dane** i **szukanepisz nad** podkreślając je (patrz przykład 39, 40 i 41 w podręczniku strona 152-154)

d/ pod podkreślonymi wzorami lub symbolami napisz ich masy lub ilości (atomów, cząsteczek) w zależności od treści zadania

e/ taki zapis utworzy nam proporcję, którą rozwiązujemy „na krzyż”

np.  $6xg$



24u                      56u

Proporcja to:  $6g - Xg$

24u - 56u

$6g \times 56u$

$Xg = \dots\dots\dots = 14g$

24u

4. Zadanie: Spróbuj samodzielnie wykonać zadanie 1 i 2 w podręczniku strona 155. Odpowiedzi znajdują się na stronie 240.
5. Na następnej lekcji podam zadania do wykonania, które mi odeślecie do sprawdzenia.

Pozdrawiam.

Krystyna Oliwa