

Ponownie proszę o uzupełnienie zadań z : soli, hydratów, test 15 zadań : nr 3,10,11,20. Są również osoby, które przesłały tylko jedno zadanie: nr1, 16 do **19.05**

Prześlij do oceny rozwiązanie samych zadań z poprzednich lekcji do 22.05:

Zad. 2a str.128 Zad. 3a str.138 Zad.1 str.147

Lekcja 9

Temat : Obliczenia stechiometryczne.

Czy masa substratów zmienia się podczas reakcji chemicznej?

Wyjaśnij ten problem na podstawie przeprowadzonego doświadczenia 1 w poniższym linku

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>

1. Prawo zachowania masy:

masa substratów jest równa masie produktów reakcji chemicznej.

2. Jak można wykorzystać prawo zachowania masy w obliczeniach chemicznych?

- a) pomaga określić masę jednej substancji, gdy znamy masy pozostałych substratów i produktów
- b) pozwala także obliczyć między innymi ilość produktów powstających z określonej masy substratów

3. W jaki sposób obliczyć masę produktu reakcji chemicznej?

Przeanalizuj przykład 41 str. 148

4. **Dokonaj interpretacji równań reakcji chemicznych** podr.str.149
pomogą również informacje zawarte w poniższym linku

<https://epodreczniki.pl/a/interpretacja-zapisow-chemicznych/D1aAjQsf>

- a) cząsteczkowa
 - b) molowa
 - c) masowa
 - d) objętościowa – dla gazów w warunkach normalnych
 - e) wynikająca z liczby Avogadra
5. **W jaki sposób obliczyć liczbę moli produktu na podstawie równania reakcji chemicznej i znanej liczby moli jednego z substratów**
przykład 42 str.150

Zadanie

1 str. 152 wykonaj wzorując się na przykładzie 41. Sprawdź czy poprawnie wykonałeś zadania str. 313

Do obliczeń należy napisać reakcje magnezu z kwasem solnym