

Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: Obliczenia chemiczne

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
 - a. Substraty,
 - b. Produkty,
 - c. Masa.
 - d. Współczynniki i indeksy stechiometryczne
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności posiadać:
 - a. Znać treść prawa zachowania masy i rozumieć, co ono oznacza
 - b. Umiejętność rozwiązywania zadań dotyczących prawa zachowania masy
 - c. Rozumieć pojęcie współczynnika i indeksu stechiometrycznego
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
 - a. Zrozumienie przykładów oraz zadań z lekcji na podstawie rozmowy w Microsoft Teams
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
 - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era
 - b. Lekcja online w Microsoft Teams

Część II: Notatka.

Temat: Obliczenia chemiczne.

1. Zadanie 1/155

Oblicz, ile gramów siarczku glinu powstanie w reakcji 108 g glinu z siarką.

Wpisz rozwiązanie (na podstawie lekcji online lub podręcznika)

2. Zadanie 2/155?

Oblicz, ile kilogramów żelaza otrzymano w wyniku reakcji 288 kg tlenku żelaza(II) z węglem.

Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)

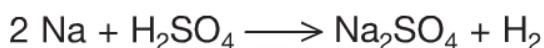
3. Zadanie 3/155

Oblicz, ile gramów wodoru powstanie w wyniku reakcji rozkładu 36 g wody.

Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)

4. Zadanie 4/155

Oblicz masę związku chemicznego otrzymanego w reakcji 4,6 g sodu z kwasem siarkowym(VI), wiedząc, że sód reaguje z kwasem siarkowym(VI) zgodnie z równaniem:



Wpisz odpowiedź (na podstawie podręcznika)

Część III: Zadanie domowe..

Przeanalizuj zadania z dzisiejszej lekcji.

Powodzenia

Jacek Kubinka