

### **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)*

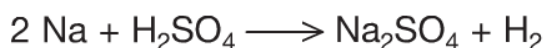
#### **3. Zadanie 3/155**

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*