

Тема уроку. **Повторення. Закон збереження маси.**

Мета уроку: пригадати правила перетворення схем хімічних перетворень на рівняння.

Закон збереження маси речовин під час хімічної реакції



Ломоносов і Лавуазьє відкрили закон збереження маси речовин під час хімічної реакції:

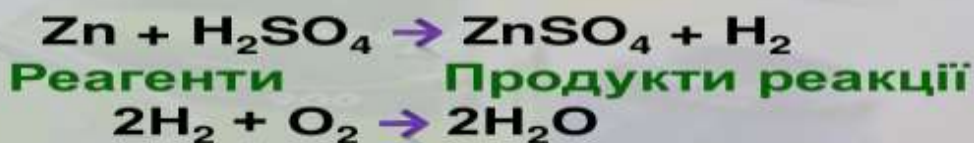
Загальна маса речовин, що вступили в хімічну реакцію, дорівнює загальній масі речовин, які утворилися внаслідок реакції.



$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$

Маса не змінюється тому, що під час реакції проходить тільки перегрупування атомів

**•ХІМІЧНЕ РІВНЯННЯ —
ЦЕ УМОВНИЙ ЗАПИС РЕАКЦІЇ ЗА
ДОПОМОГОЮ ХІМІЧНИХ ФОРМУЛ
І МАТЕМАТИЧНИХ ЗНАКІВ.**



**У НАПИСАННІ
ХІМІЧНИХ РІВНЯНЬ
НЕ МОЖНА:**

- а) ставити коефіцієнти в середину формули:
 $\text{H}_2 + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{2O}$;
- б) міняти індекси у формулі:
 $\text{H}_2 + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O}_2$;
- в) ставити коефіцієнти в декілько раз більше:
 $4\text{H}_2 + 2\text{O}_2 = 4\text{H}_2\text{O}$.

Правила складання рівнянь хімічних реакцій:

1. Потрібно знати формули речовин, що вступили в реакцію (формули реагентів), і формули речовин отриманих в результаті реакції (формули продуктів).
2. Необхідно записати ліву частину рівняння, де розміщуються формули реагентів (у будь-якому порядку). Між формулами ставлять знаки плюс (+).
3. Далі треба поставити стрілку і записати праву частину рівняння: формули продуктів (у будь-якому порядку) і знаки «плюс» між ними. Стрілочка вказує напрям перебігу реакції.
4. Число атомів кожного елемента в лівій частині рівняння повинно дорівнювати числу атомів кожного елемента в правій частині рівняння. Для досягнення цього потрібно підібрати і поставити перед формулами відповідні коефіцієнти. Стрілочку в схемі замінити на знак рівності.

Завдання.

1. Опрацювати §1.
2. Виконати вправу №7 на стор.9.

Відповіді надсилайте в Хьюмен або на електронну адресу nftelepneva@gmail.com