**7 клас**

**22.01.2021.**

**Тема. Закон збереження маси речовини під час хімічних реакцій.**

**Схема хімічної реакції**

Переглянути відео за посиланням

[**https://www.youtube.com/watch?v=w-7b-EcSd74&t=69s&ab\_channel=%D0%A2%D0%B0%D1%82%D1%8C%D1%8F%D0%BD%D0%B0%D0%A7%D0%B5%D1%80%D0%B5%D0%BF%D0%BD%D1%8F**](https://www.youtube.com/watch?v=w-7b-EcSd74&t=69s&ab_channel=%D0%A2%D0%B0%D1%82%D1%8C%D1%8F%D0%BD%D0%B0%D0%A7%D0%B5%D1%80%D0%B5%D0%BF%D0%BD%D1%8F)

***В хімії існує кілька способів запису хімічних реакцій:***

Сірка + кисень = сірчистий газ

або за допомогою схем хім. реакцій: S + O2 → SO2

Але не всі схеми відображають закон збереження маси, тому використовують рівняння хімічних реакцій.

**Поетапне складання хімічного рівняння:**

* схема перетворення речовини: (пргадайте куле стержневі моделі)

Н2 + О2 → Н2О

реагенти продукти

реакції

* підбір коефіцієнтів: щоб число атомів кожного з елементів у лівій і правій частинах було однакове;

2Н2 + О2 → 2Н2О

4 ат.Н 2ат.О 4 ат.Н, 2 ат.О

* поняття коефіцієнт;
* зверніть увагу на різницю між індексом та коефіцієнтом.

Запам’ятайте! Не можна писати коефіцієнт «всередині» формули або змінювати індекс.

Порада! Якщо з одного боку стрілочки непарна кількість атомів, а з іншого – парна, то непарну кількість атомів треба подвоїти (наявний коефіцієнт помножити на 2).

**ДОМАШНЄ ЗАВДАННЯ**

1. Опрацювати §16 (записати у зошит алгоритм добору коефіцієнтів ст.119).

2. Повторити матеріал підручника §9, матеріал з підготовки до практичної роботи №3 (ст. 104-105).

Виконати завдання ст. 120 №1-2,3 а,б. (письмово) .