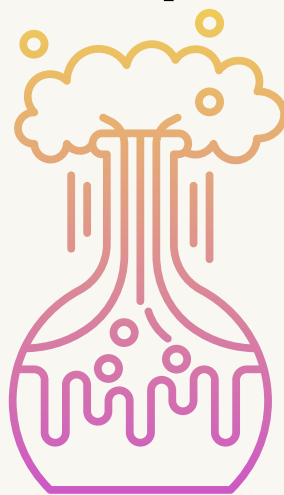
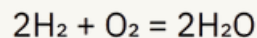
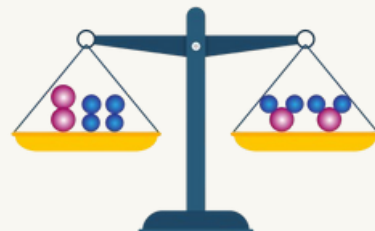


Хімічна реакція



Хімічна реакція - це явище, під час якого руйнуються сполуки і структури реагентів й утворюються нові сполуки продуктів реакції.



Закон збереження маси речовин
Маса речовин, які вступають в хімічну реакцію дорівнює масі продуктів реакції

За кількістю та складом реагентів і продуктів реакції

- Сполучення
- Розкладу
- Заміщення
- Обміну



За тепловим ефектом

- Екзотермічні
- Ендотермічні



За напрямом протікання

- Оборотні
- Необоротні



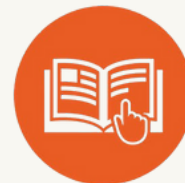
За зміною ступеня окиснення

- Без зміни ступенів окиснення
- Окисно-відновні



За наявністю каталізатора

- Каталітичні
- Некаталітичні



Ступінь окиснення

- Визначення ступеня окиснення елемента за хімічною формулою. Складання формул сполук.



Ознаки хімічних реакцій

- Поява, зникнення чи зміна забарвлення;
- Утворення або розчинення осаду;
- Виділення газу;
- Поява, зміна або зникнення запаху;
- Виділення чи поглинання теплоти;



Вебінар. НМТ. Хімічна реакція



Автор Олена Чунтук