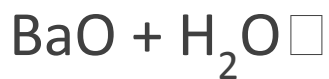
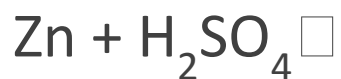
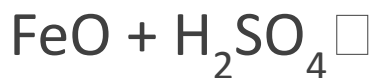
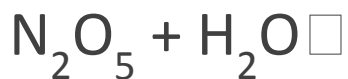
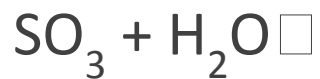
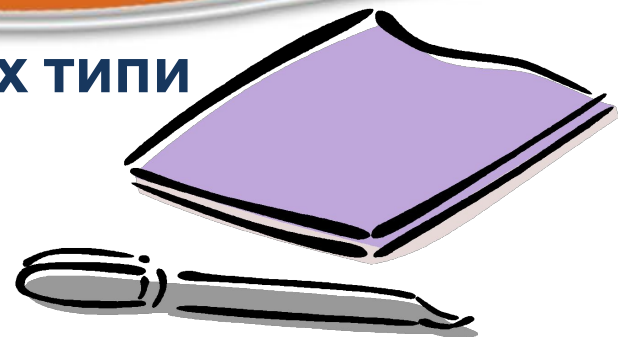


**Окисно-відновні реакції.
Процеси окиснення та
відновлення, окисники та
відновники.**

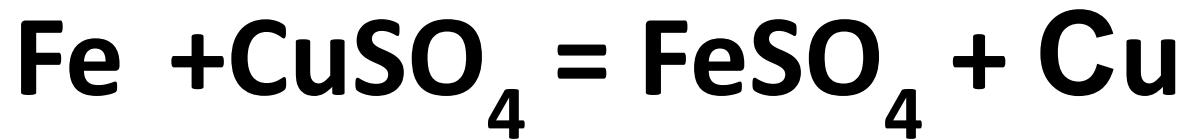


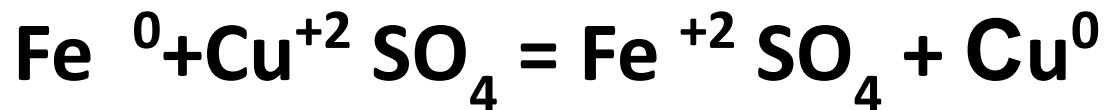
Хімія 9 клас

Записати рівняння реакцій, вказати їх типи



Запишемо рівняння реакції





Відновник

Окиснення



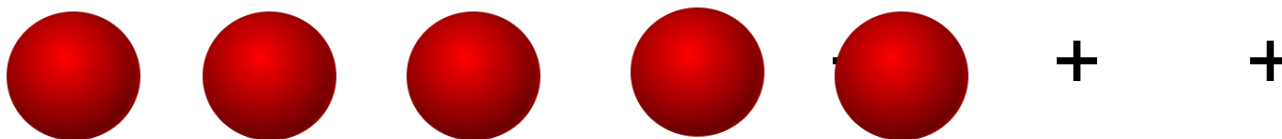
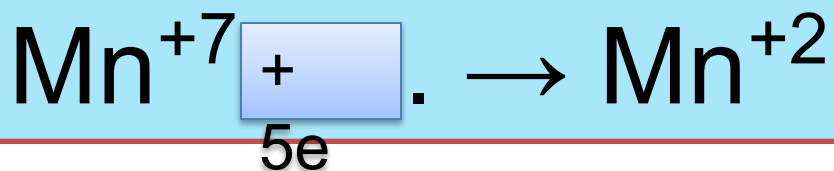
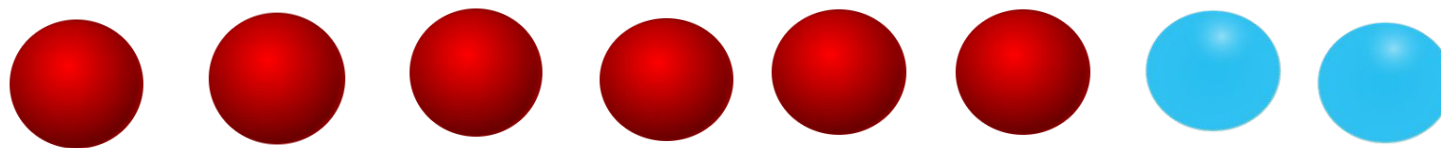
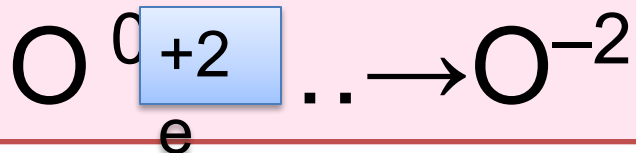
Окисник

Відновлення

Основні поняття

- *Окиснення* — це процес віддачі електрона.
- *Відновлення* — процес прийому електрона.
- Атом, що віддає електрони, називається *відновником*.
- Атом, що приймає електрони, називається *окисником*.

Завдання: допишіть число електронів, яке було „віддане“, або „прийняте“ атомами у схемах



Завдання: допишіть число електронів, яке було „віддане“, або „прийняте“ атомами у схемах



Доповніть схем електронних процесів

