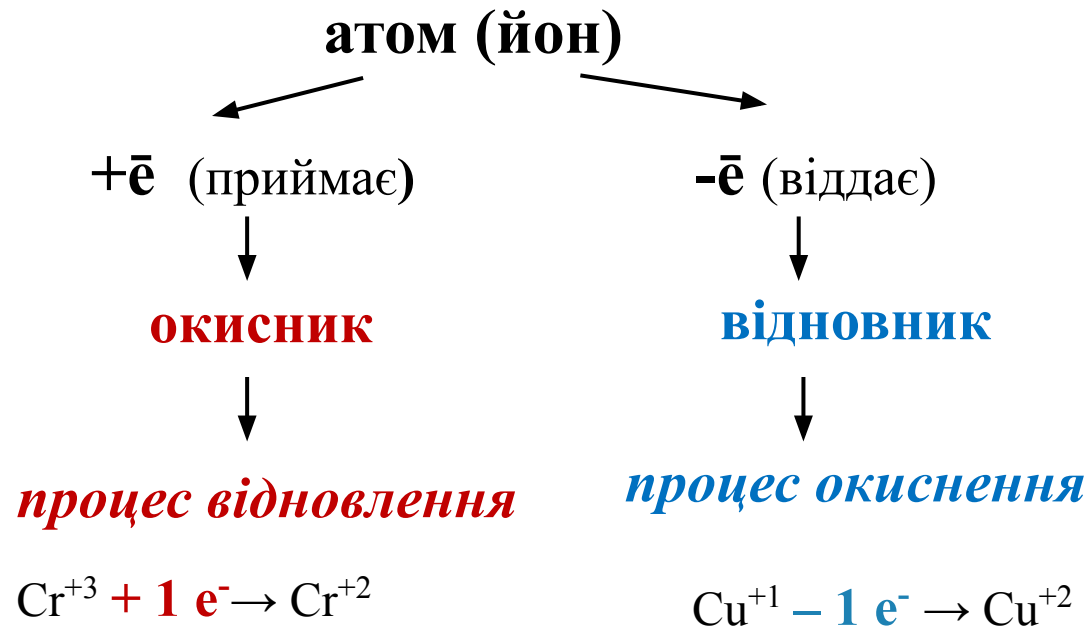


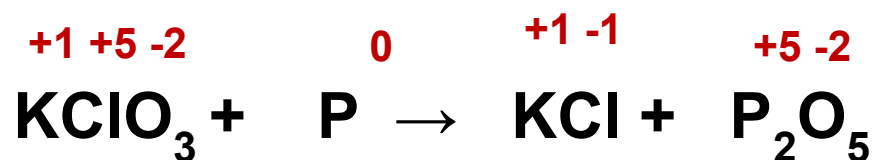
**Складання рівнянь
окисно-відновних реакцій.
Метод електронного балансу**

Окисно - відновна реакція ОВР – реакція, яка відбувається зі зміною ступеня окиснення елементів



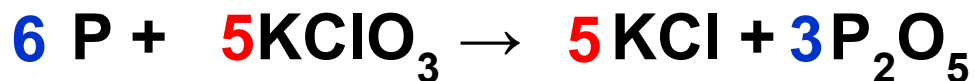
Приклад 1

Розставте коефіцієнти методом електронного балансу, визначте окисник і відновник, укажіть процеси окиснення й відновлення

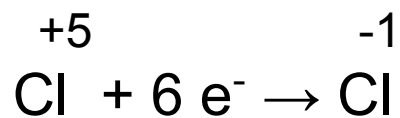
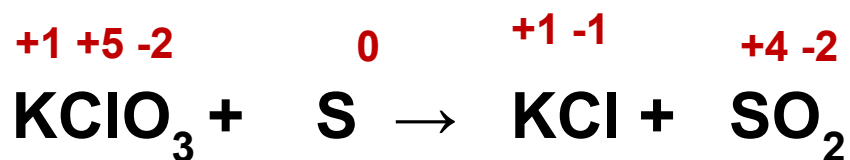


5 окисник, відновлення

6 відновник, окиснення

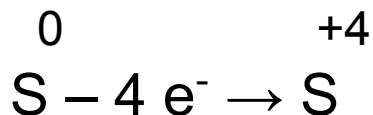


Приклад 2



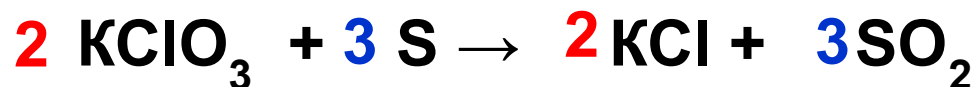
4

2 окисник, відновлення

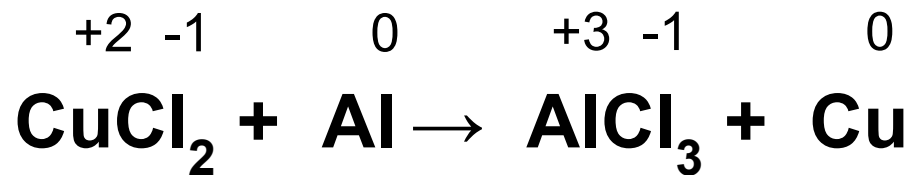


6

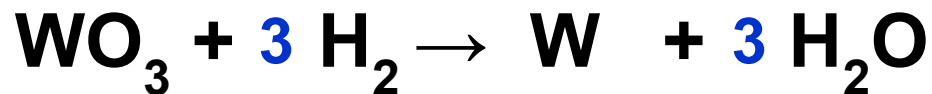
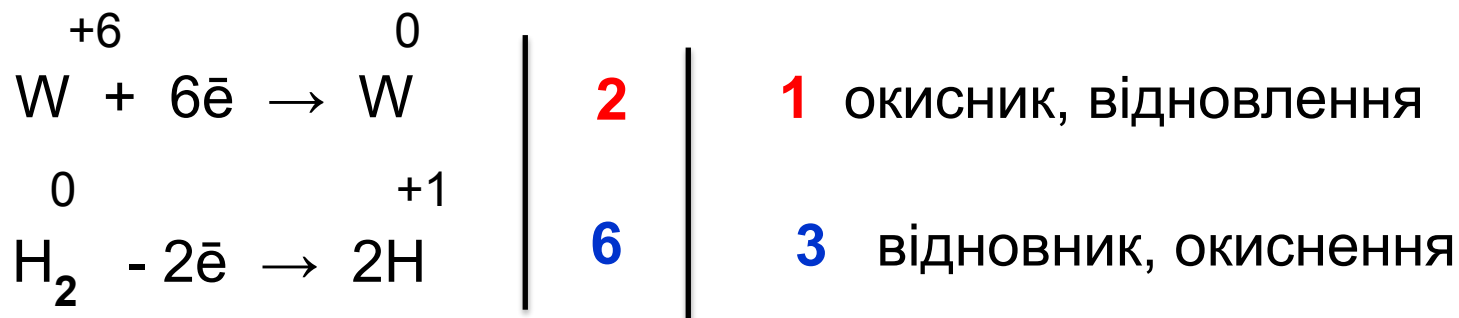
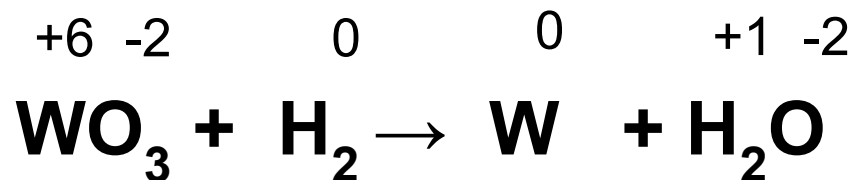
3 відновник, окиснення



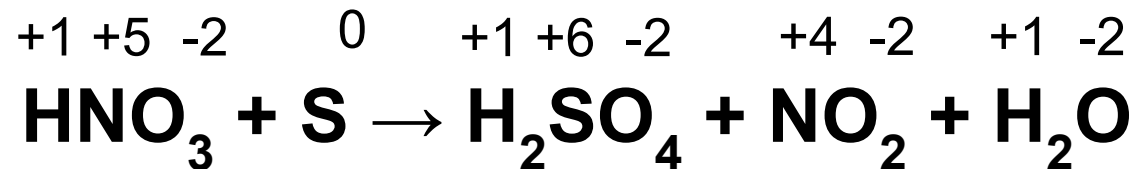
Приклад 3



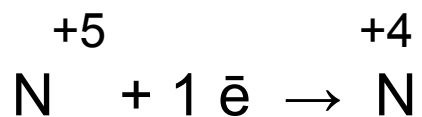
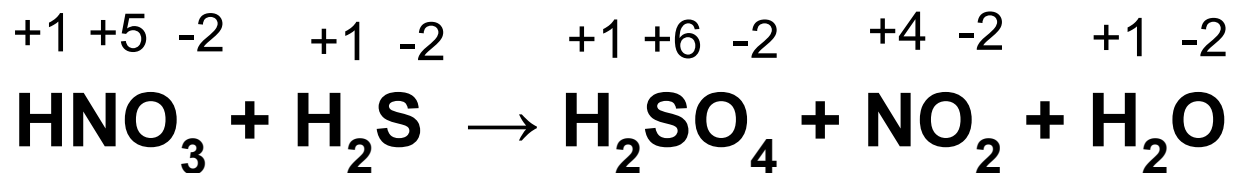
Приклад 4



Приклад 5



Приклад 6



8

ОКИСНИК, ВІДНОВЛЕННЯ

1

ВІДНОВНИК, ОКИСНЕННЯ



Домашнє завдання

1. Опрацювати § 18
2. Розібрати та записати приклади 1-6 (презентація)
3. Виконати тест за посиланням

<https://vseosvita.ua/test/start/hpo642>

до 04.12