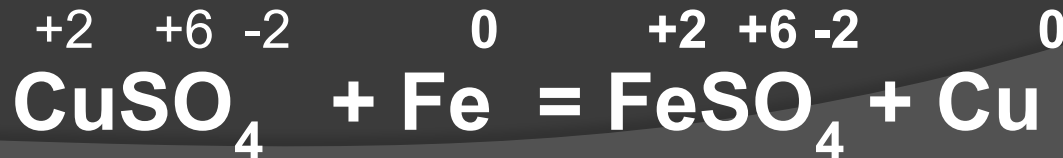
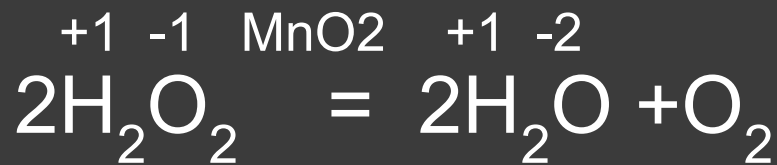
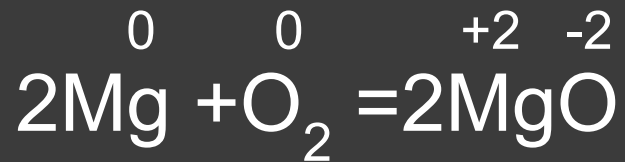


**Окисно –відновні реакції**

**ПОНЯТТЯ ПРО МЕТОД  
ЕЛЕКТРОННОГО  
БАЛАНСУ**

Окисно – відновні реакції – це реакції, які відбуваються зі зміною ступенів окиснення атомів елементів реагуючих речовин



Відновник

Приєднує  
електрони  
Знижує С.О.

процес  
ОКИСНЕННЯ

ОКИСНИК

Віддає  
електрони  
Підвищує С.О.

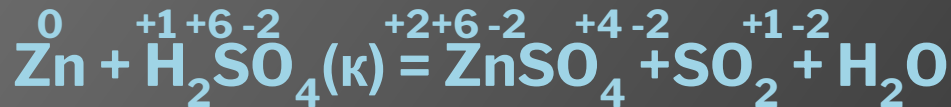
процес

# Алгоритм складання рівнянь окисно – відновних реакцій

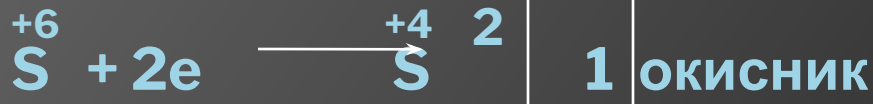
- Записуємо схему реакції



- Визначаємо СО елементів у лівій і правій частині схеми, підкреслюємо ті, які змінили СО



- Складаємо схему електронного балансу, вказуємо окисник і відновник



- Підставляємо одержані коефіцієнти у схему



- Зрівнюємо кількість атомів інших елементів і перевіряємо за Оксигеном



## Домашнє завдання:

**1) § 16**

**2) ПІДГОТУВАТИ ПРОЕКТ НА ОДНУ  
ІЗ ЗАДАНИХ ТЕМ:**

- ЗНАЧЕННЯ ОВР У ЖИВІЙ ПРИРОДІ
- ЗНАЧЕННЯ ОВР У НЕЖИВІЙ ПРИРОДІ
- ЗНАЧЕННЯ ОВР У МЕТАЛУРГІЇ
- ЗНАЧЕННЯ ОВР У ПОБУТІ
- ШКІДЛИВА РОЛЬ ОВР

# Окисно - відновні реакції

Внутрішньо – предметна інтеграція	Фізика	Біологія та екологія	Географія
Хімічні властивості металів та неметалів (10 клас Хімія)	Процес електролізу. Закони Фарадея	Процеси фотосинтезу і дихання	Природні явища: блискавка, виверження вулканів

