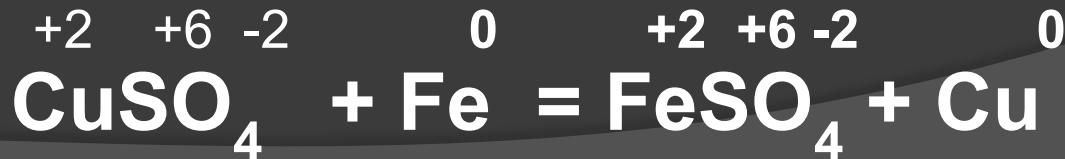
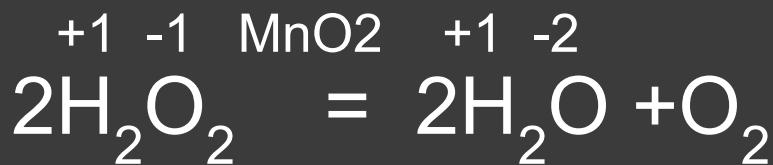
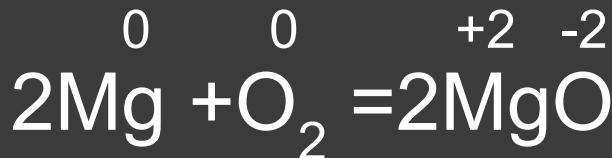


# Окисно –відновні реакції

## ПОНЯТТЯ ПРО МЕТОД ЕЛЕКТРОННОГО БАЛАНСУ

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



Відновни

Приєднує  
електрони  
Знижує С.О.

процес  
окиснення

Окисник

Віддає  
електрони  
Підвищує С.О.

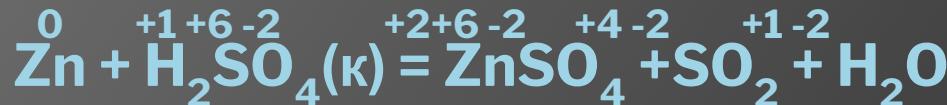
процес

# 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 електролі зу. Закони Фарадея	Процеси фотосинтезу і дихання	Природні явища: бліскавка, виверження вулканів

