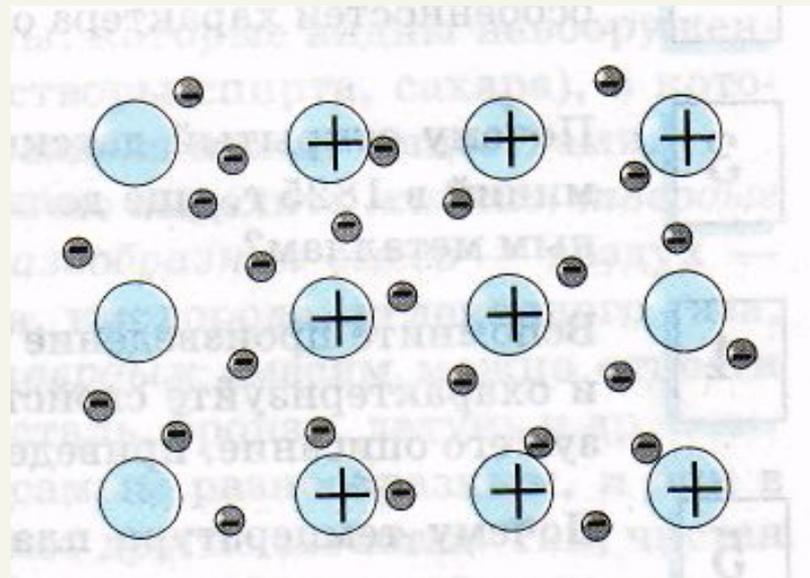


Свойства простых веществ  
металлов и неметаллов  
в свете ОВР

# МЕТАЛЛОВ (80 штук)

Na, K, Mg, Al, Zn, Cu, Fe,  
Ag, Ca, Li, Mn,  
Rb, Cs, Sn,  
Au, Hg, Co  
Ba, Cr, Pb



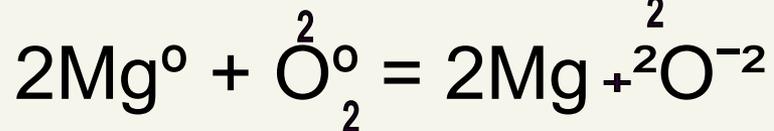
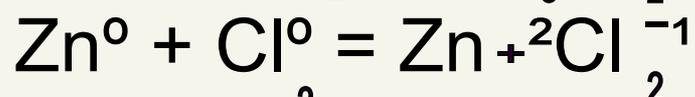
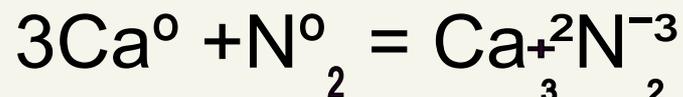
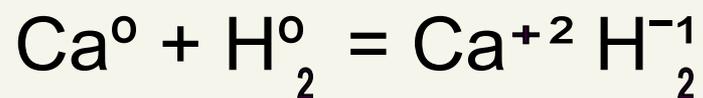
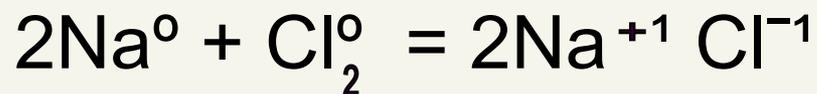
# МЕТАЛЛОВ (80 штук)

Металлическая кристаллическая решетка  
Имеют сравнительно большие размеры  
радиусов

На внешнем уровне у металлов от 1 до 3 е.

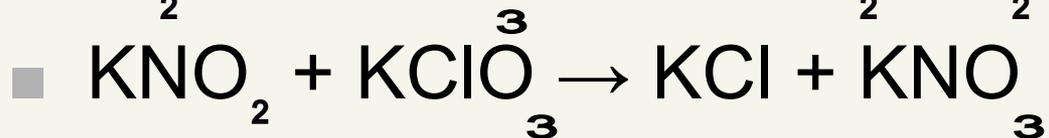
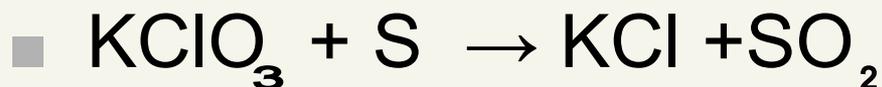
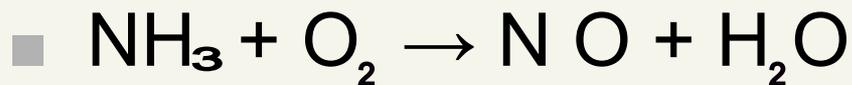
Подумай, какую роль будут  
выполнять металлы в ОВР как  
простые вещества?

# Примеры



# Примеры

Методом электронного баланса подберите коэффициенты в схемах ОВР:



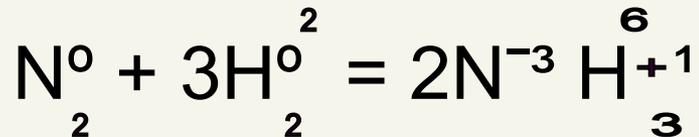
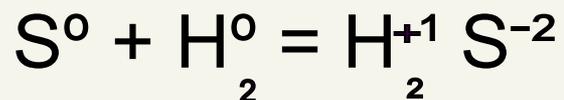
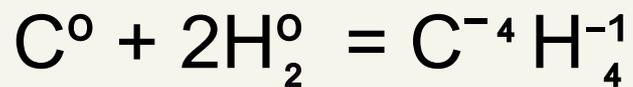
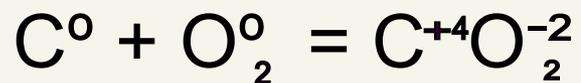
# ВЫВОД:

- Металлы в ОВР проявляют восстановительные свойства.
- $\text{Me}^0 - n\bar{e} \rightarrow \text{Me}^{n+}$
- Металлы – восстановители!

# НЕМЕТАЛЛЫ(C, N<sub>2</sub>, P, S, O<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>, I<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>)

- Кристаллическая решетка атомная или молекулярная
- Имеют сравнительно небольшие размеры радиусов
- На внешнем уровне у неметаллов от 4 до 7 е.
- **Подумай, какую функцию будут выполнять неметаллы: окислителя или восстановителя?**

# Примеры

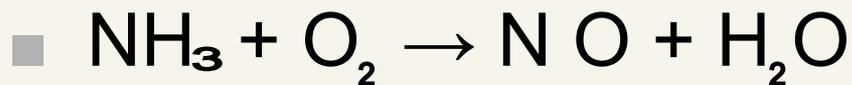


# ВЫВОД:

1.  $\text{HeMe} - n\bar{e} \rightarrow \text{HeMe}^n$  (восстановитель)
2.  $\text{HeMe} + n\bar{e} \rightarrow \text{HeMe}^{n-}$  (окислитель)

- Неметаллы в ОВР являются и окислителями и восстановителями (кроме фтора)
- PS: Пользуйся рядом электроотрицательности HeMe  
Si, As, H, P, Se, I, C, S, Br, Cl, N, O, F  
усиление электроотрицательности 

Методом электронного баланса подберите коэффициенты в схеме ОВР:



Методом электронного баланса подберите коэффициенты в схемах ОВР:



# Задание

Составить краткий конспект, используя презентацию

Методом электронного баланса подберите коэффициенты в схемах ОВР:

