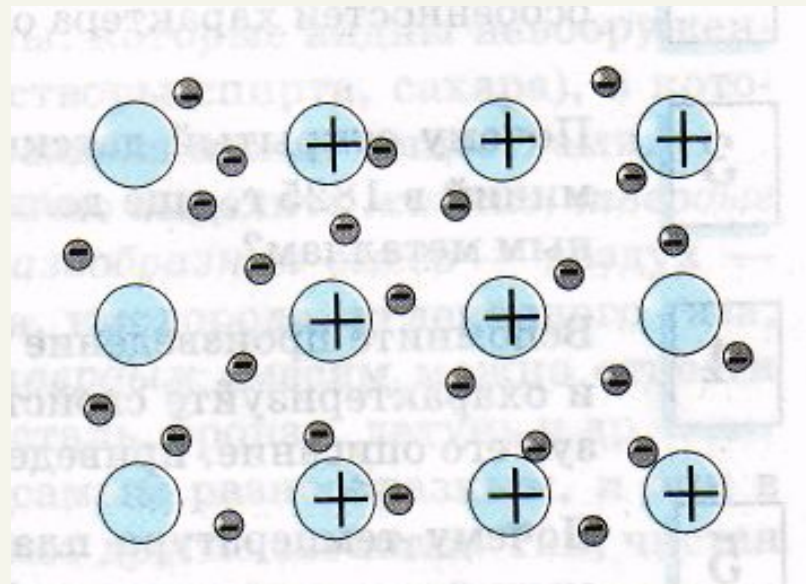


Свойства простых веществ
металлов и неметаллов
в свете ОВР

МЕТАЛЛОВ (80 штук)

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



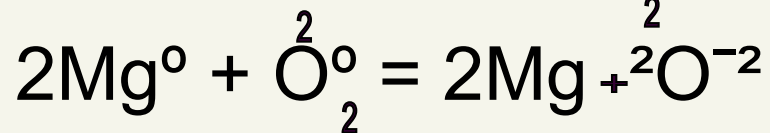
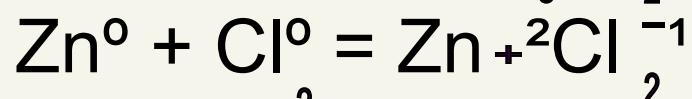
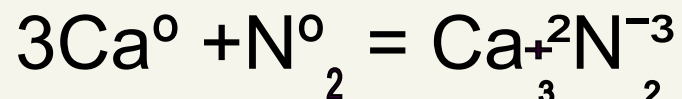
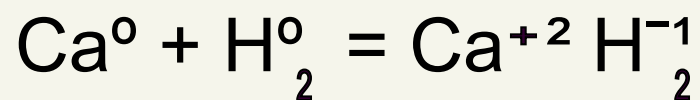
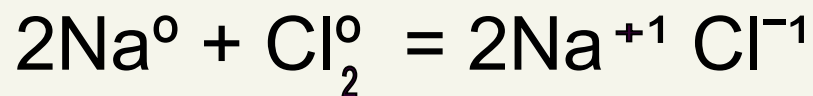
МЕТАЛЛОВ (80 штук)

Металлическая кристаллическая решетка
Имеют сравнительно большие размеры
радиусов

На внешнем уровне у металлов от 1 до 3 e^- .

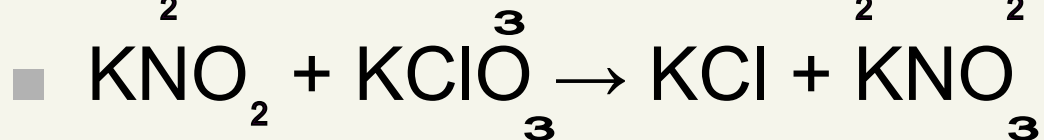
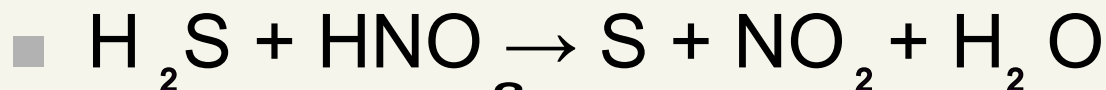
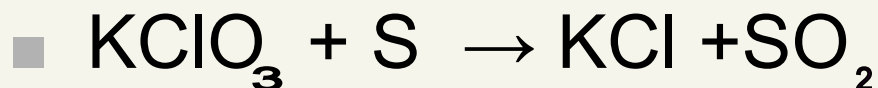
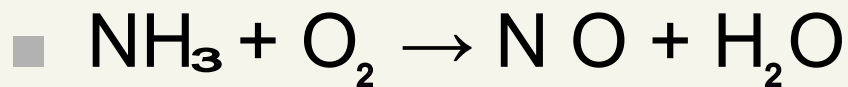
Подумай, какую роль будут
выполнять металлы в ОВР как
простые вещества?

Примеры



Примеры

Методом электронного баланса подберите коэффициенты в схемах ОВР:



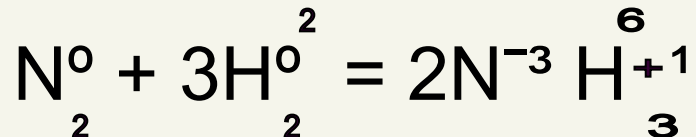
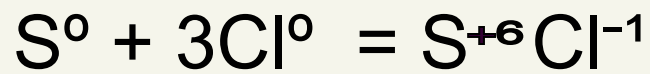
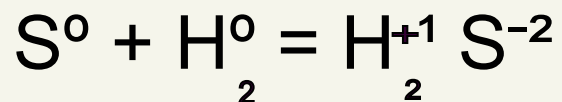
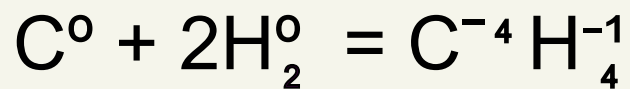
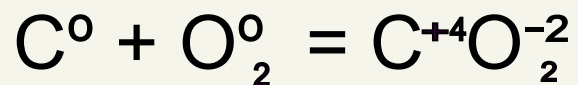
ВЫВОД:

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

НЕМЕТАЛЛЫ(C, N₂, P, S, O₂, F₂, Cl₂, Br₂, I₂, H₂)


- 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

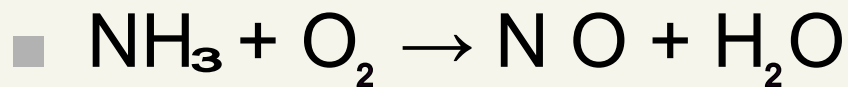


ВЫВОД:

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:

