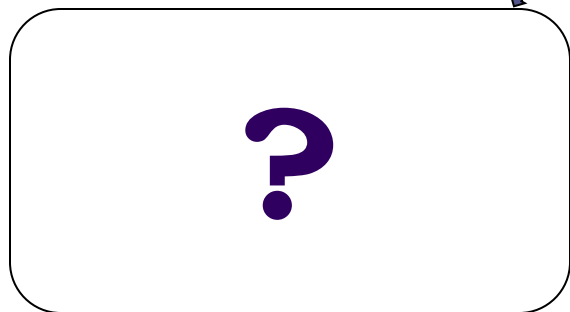


# ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ



**ПЕРЕХОДНЫ  
Е  
ЭЛЕМЕНТЫ**

# ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ

**МЕТАЛЛЫ**

**Me)))**

**1-?ê**

**НЕМЕТАЛЛЫ**

**неMe)))**

**?-8ê**



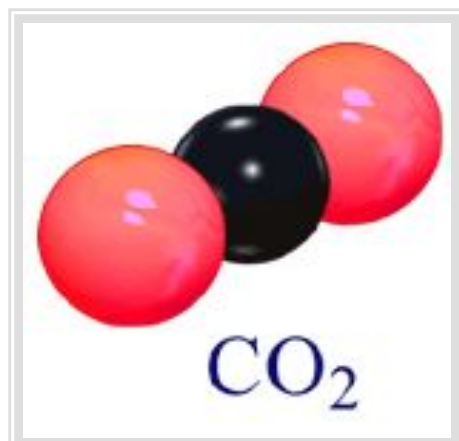
**металлы отдают**

**внешние электроны**

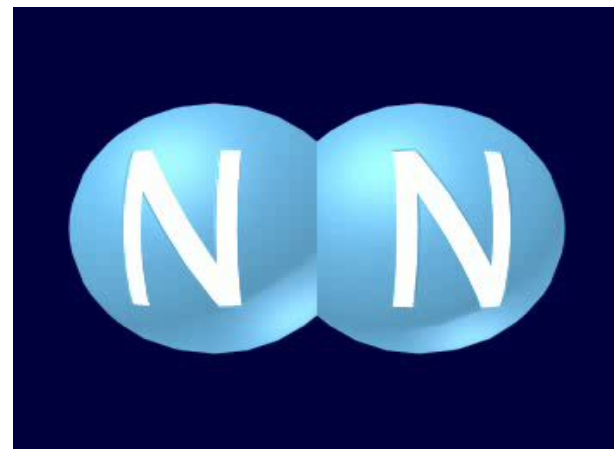


**неMe принимают электроны**

# КАКИЕ ВЕЩЕСТВА ЯВЛЯЮТСЯ СЛОЖНЫМИ? ОБЪЯСНИТЕ СВОЙ ВЫБОР.



Углекислый газ



Азот



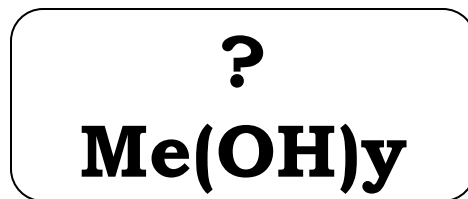
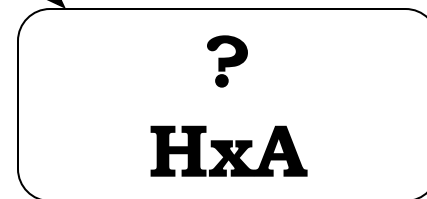
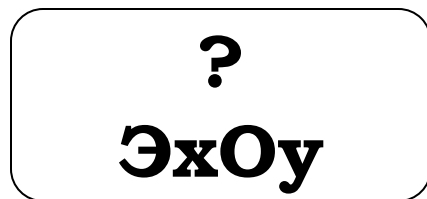
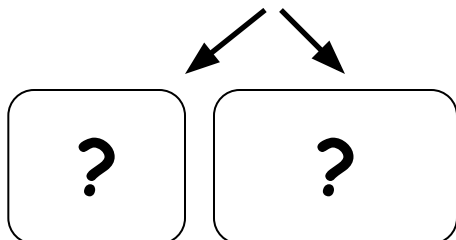
# КЛАССИФИКАЦИЯ ВЕЩЕСТВ



**ВЕЩЕСТВА**

**ПРОСТЫЕ**

**СЛОЖНЫЕ**



# КЛАССИФИКАЦИЯ ВЕЩЕСТВ



**ВЕЩЕСТВА**  
**ПРОСТЫЕ**      **СЛОЖНЫЕ**

**Me**      **неMe**

**Оксиды**  
**ЭхОу**

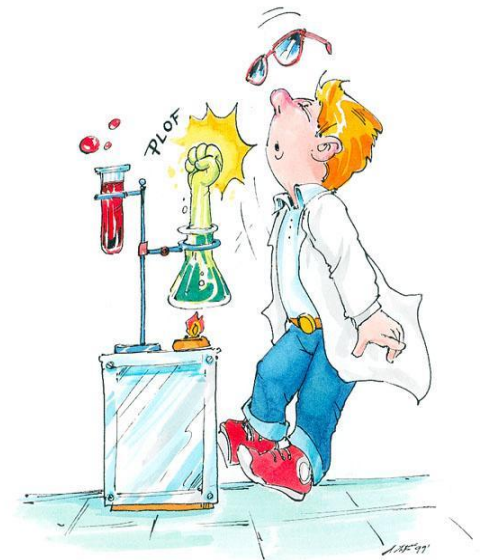
**Кислоты**  
**НхА**

**Основани**  
**я**  
**Ме(ОН)у**

**Соли**  
**МехАу**

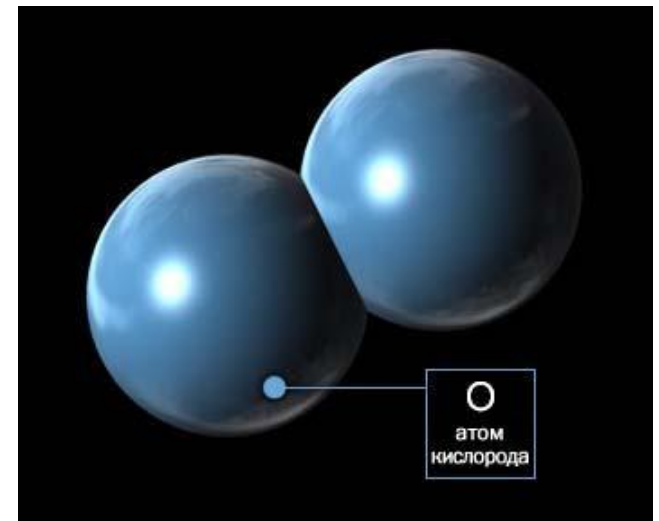
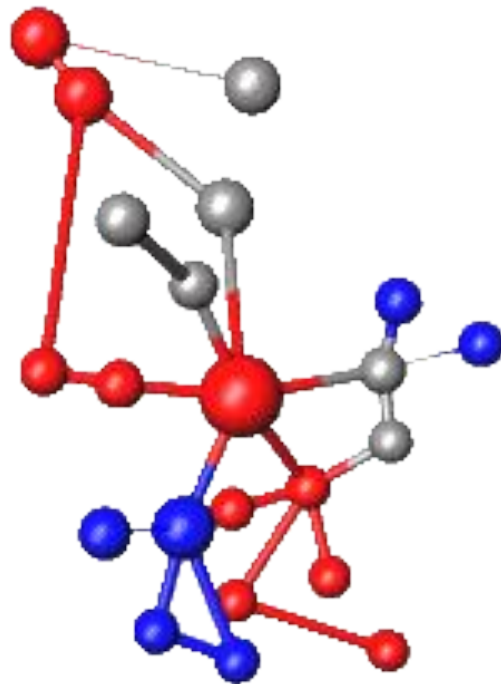


# СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ



# ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

**- возникает благодаря взаимодействию между электронами различных атомов.**



# Электроотрицательность. Виды химической связи.

- *Э.О. – свойство атомов данного элемента оттягивать на себя электроны от атомов других элементов.*
- *Чем больше э.о. тем активнее неметалл, а чем меньше тем активнее металл.*



# ИЗМЕНЕНИЕ ЭО АТОМОВ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

ПО ПЕРИОДУ

ПО ГРУППЕ

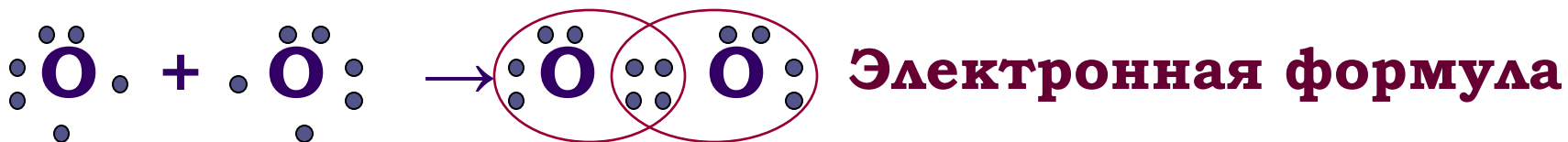
По периоду слева направо ЭО возрастает.  
Т.к. увеличивается количество электронов на последнем энергетическом уровне и заряд ядра, следовательно радиус атома уменьшается, атому становится легче притянуть электроны.

По группе сверху в низ ЭО убывает.  
Т.к. увеличивается количество энергетических уровней, следовательно радиус атома увеличивается, атому тяжелее притянуть Электроны.

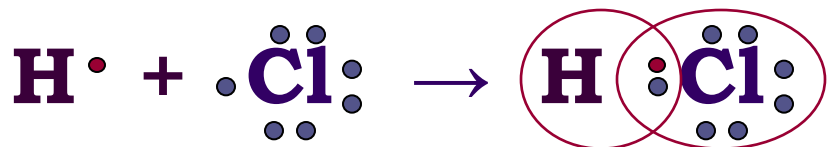
# ***ВИДЫ ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ***



# Образование КНС



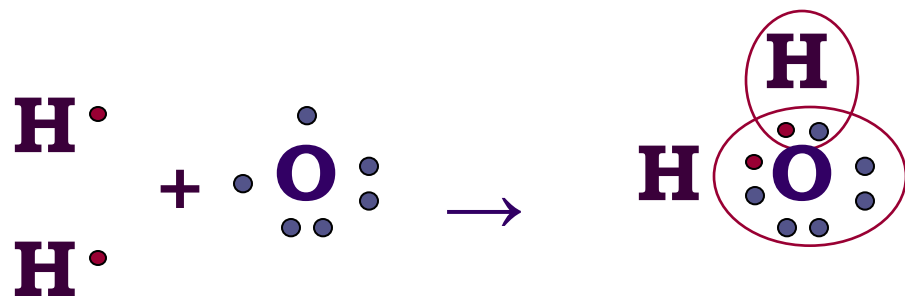
# Образование КПС



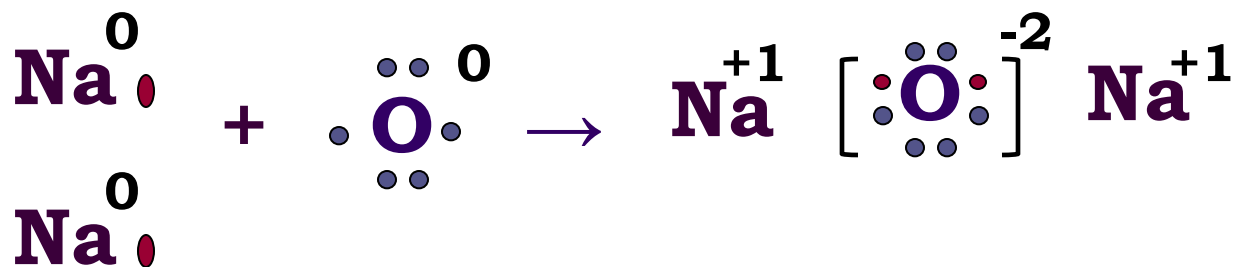
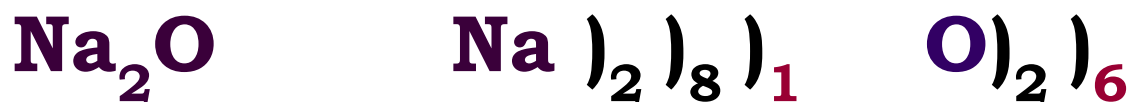
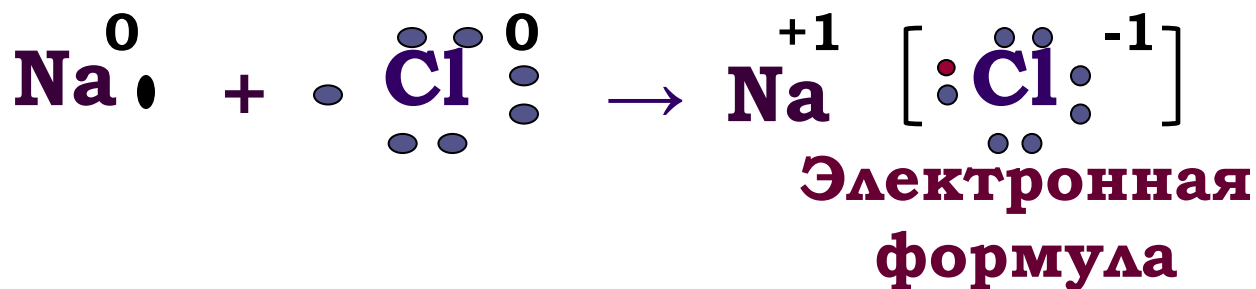
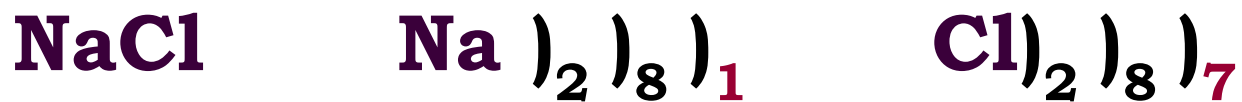
Электронная  
формула



Структурная  
формула



# Образование ИС



# МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

