

ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ



**ПЕРЕХОДНЫ
Е
ЭЛЕМЕНТЫ**

ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ

МЕТАЛЛЫ

Me)))

1-?ê

НЕМЕТАЛЛЫ

неMe)))

?-8ê



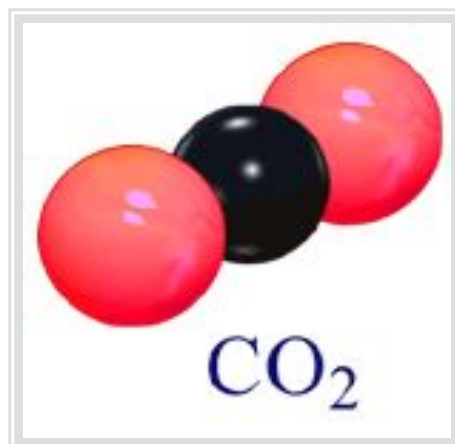
металлы отдают

внешние электроны

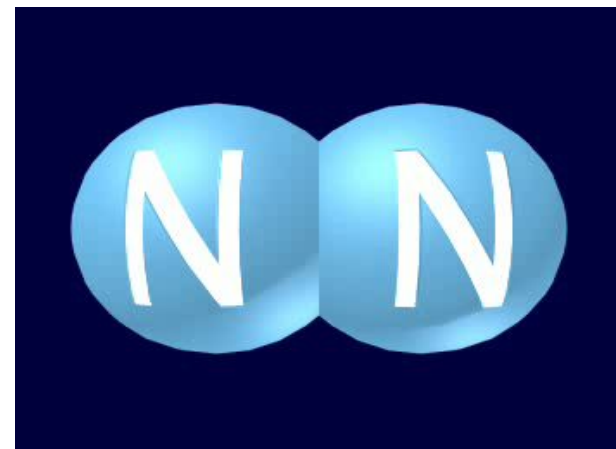


неMe принимают электроны

КАКИЕ ВЕЩЕСТВА ЯВЛЯЮТСЯ СЛОЖНЫМИ? ОБЪЯСНИТЕ СВОЙ ВЫБОР.

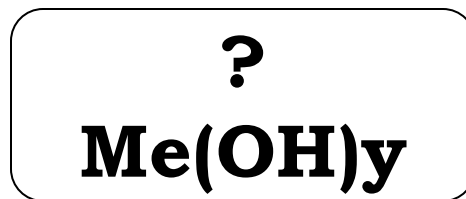
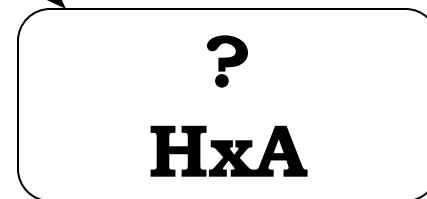
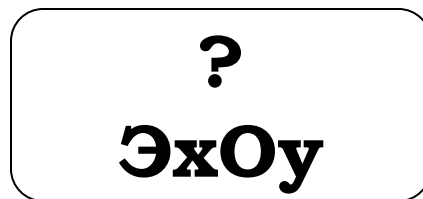
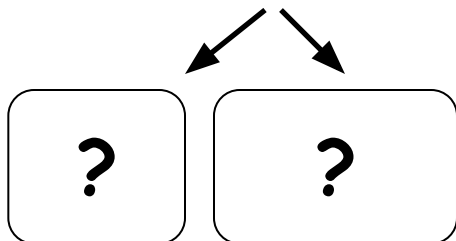


Углекислый газ



КЛАССИФИКАЦИЯ ВЕЩЕСТВ

ВЕЩЕСТВА
ПРОСТЫЕ СЛОЖНЫЕ



КЛАССИФИКАЦИЯ ВЕЩЕСТВ

ВЕЩЕСТВА

ПРОСТЫЕ ← → СЛОЖНЫЕ

Me

неMe

Оксиды
ЭхОу

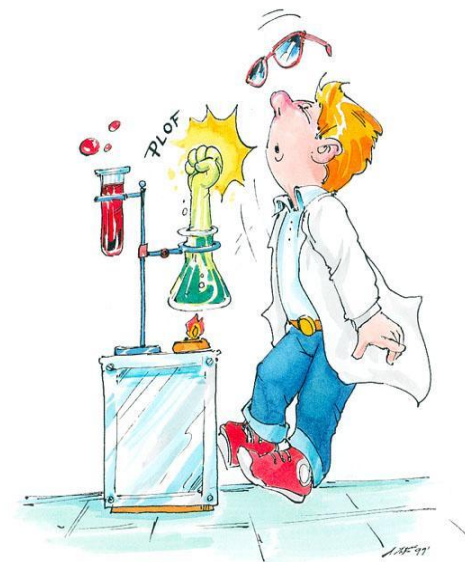
Основани
я
Me(OH)у

Кислоты
НхА

Соли
МеxАу

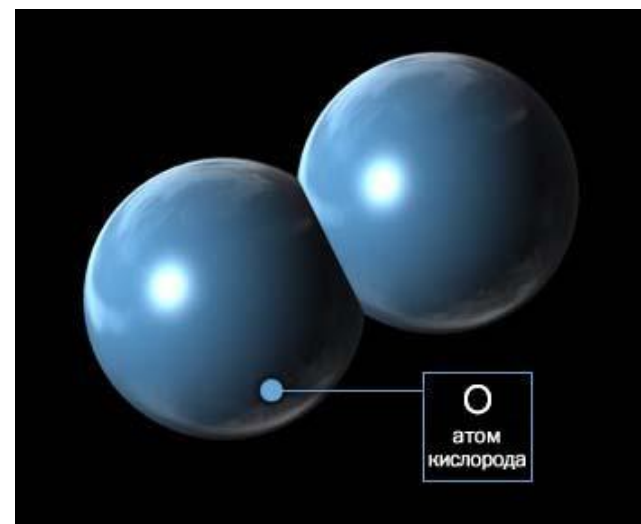
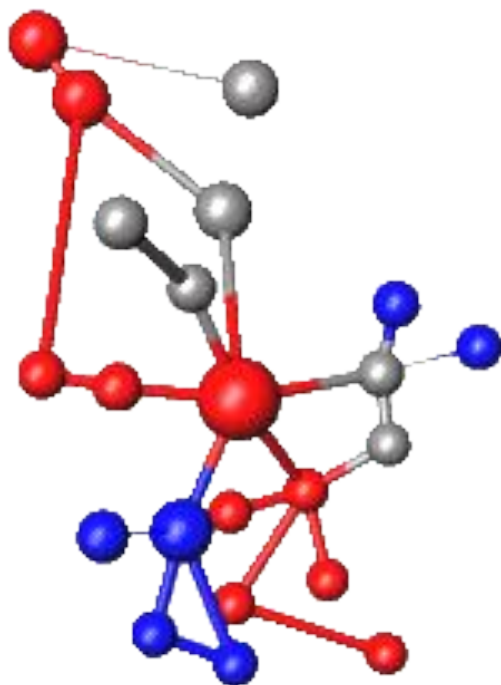


СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ



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



Схема образования ИС (ионной связи)

