

Вещества:

■ ПРОСТЫЕ:

Металлы:

Fe, Cu, Al, Zn.

Неметаллы:

H₂, O₂, N₂, Cl₂.

■ СЛОЖНЫЕ:

Оксиды:

CaO, CuO, MgO

Основания:

Ca(OH)₂, Cu(OH)₂,
Mg(OH)₂

Кислоты:

H₂SO₄, HCl, HNO₃.

Соли:

NaCl, NaNO₃, CuSO₄.

**Почему в природе
существуют простые и
сложные вещества?**

ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

- **Химическая связь-это совокупность сил, удерживающих атомы друг около друга**

Варианты соединения атомов:

- $Me + Me =$ металлическая связь
- $Me + HeMe =$ ионная связь
- $HeMe + HeMe =$ ковалентная неполярная связь
- $HeMe + HeMe =$ ковалентная полярная связь
- $H_2O + H_2O =$ водородная связь

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ

ИОННАЯ
Me+HeMe

КОВАЛЕНТНАЯ
НЕПОЛЯРНАЯ
HeMe+ HeMe

КОВАЛЕНТНАЯ
ПОЛЯРНАЯ
HeMe+HeMe

МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ
Me+Me

ВОДОРОДНАЯ
(между молекулами
воды)

ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ СВЯЗЕЙ

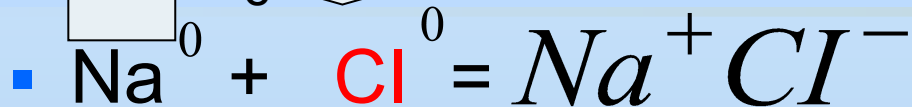
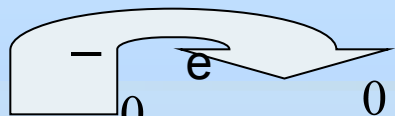
Типы связи	Соединяющиеся частицы	Механизм возникновения связи	Сила связи	Примеры веществ
ионная	Ионы	Смещение электронов	прочная	Галогениды, щелочи, гидриды
ковалентная неполярная	Атомы	Образование общих электронных пар	непрочная	Простые вещества-неметаллы
ковалентная полярная	Атомы	Образование общих электронных пар	прочная	Оксиды, кислоты органические вещества
металлическая	Ионы(+), Атомы, Электроны	Делокализация связывающих электронов	прочная	Металлы, сплавы металлов
водородная	H(+) и (-) атомы других элементов	Протон одной молекулы притягивается неподеленной электронной парой атома другой молекулы	непрочная	Вода, спирты, белки.

**Физическая природа
химической связи **ЕДИНА** –
это ядерно-электронное
взаимодействие**

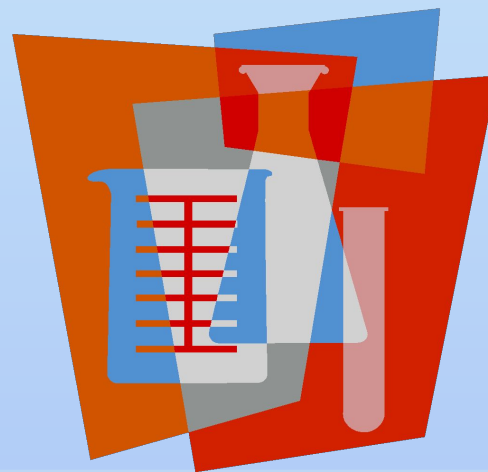
Основные понятия:

- Атом
- Молекула
- Простое вещество
- Сложное вещество
 - Оксид
 - Основание
 - Кислота
 - Соль

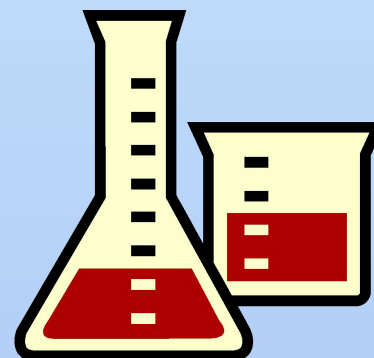
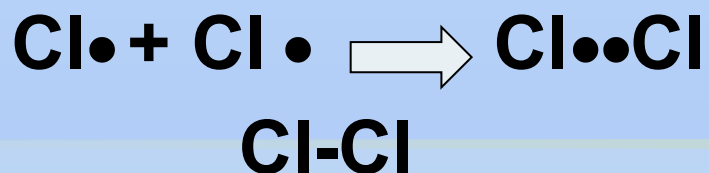
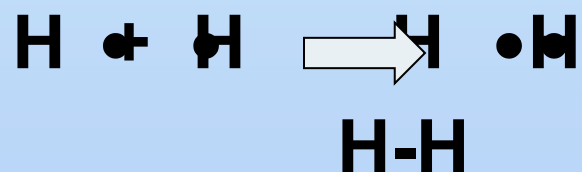
ИОННАЯ СВЯЗЬ



- Связь между ионами (катионами и анионами)
- В образовании связи участвуют атомы металлов и неметаллов.

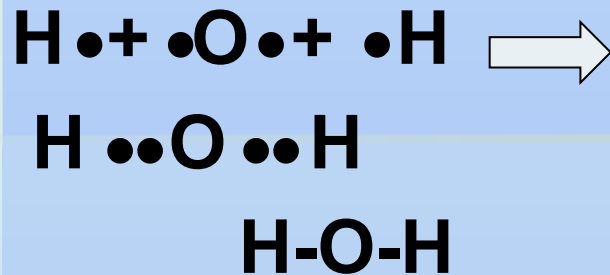
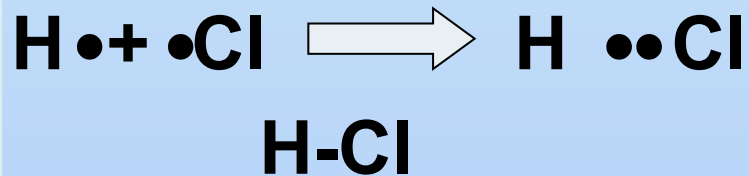


Ковалентная неполярная связь



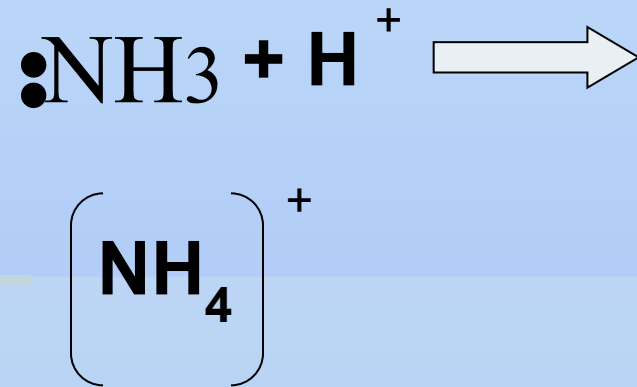
Ковалентная полярная

ОБМЕННАЯ:



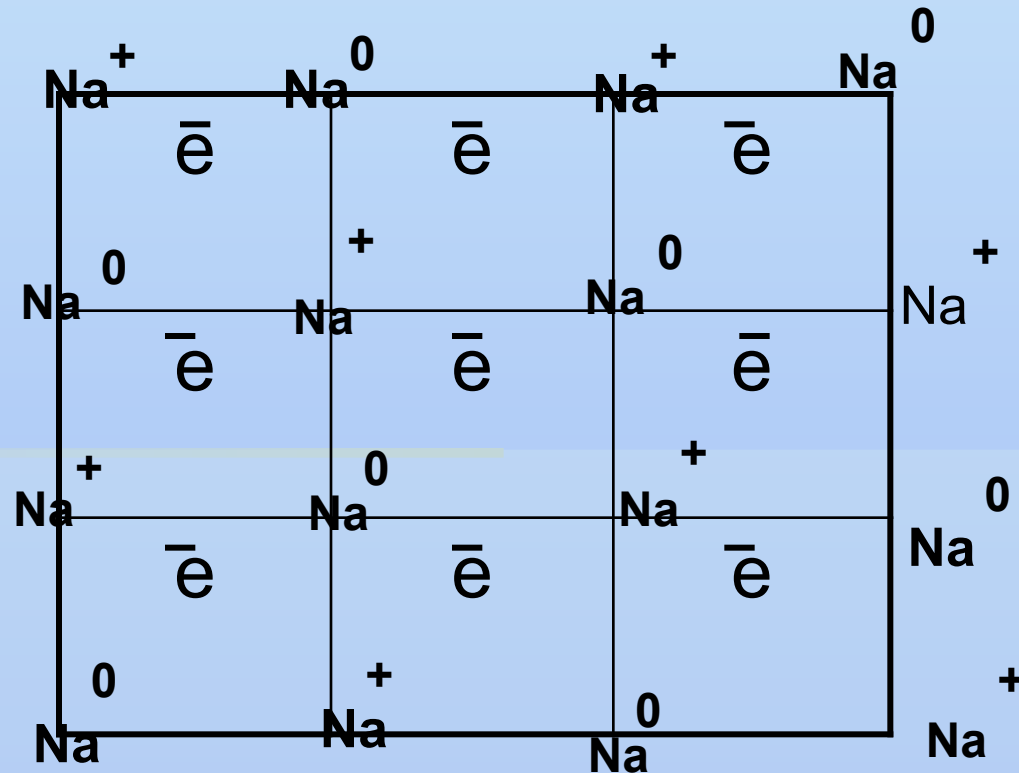
ДОНОРНО-

АКЦЕПТОРНАЯ:

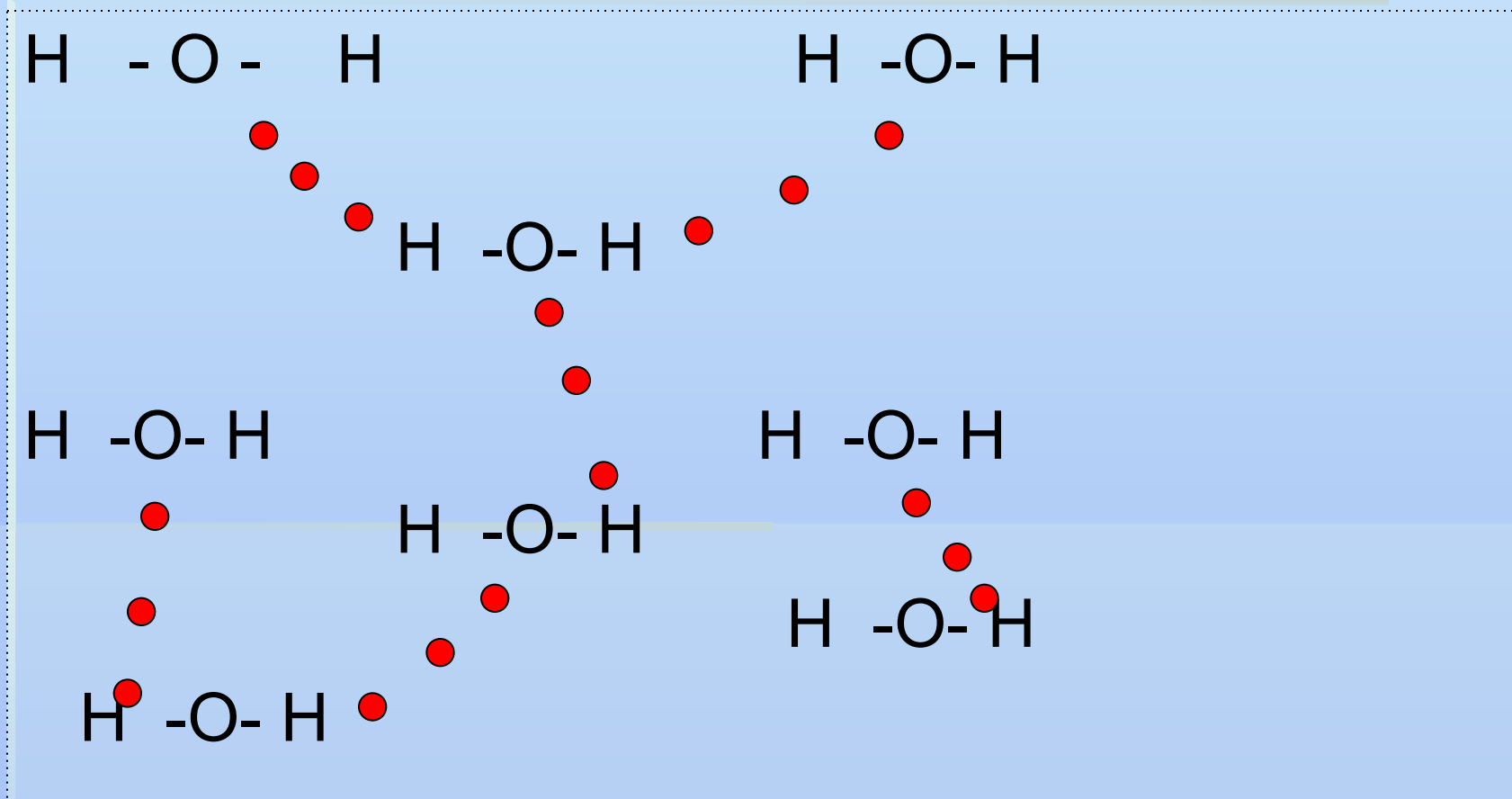


Металлическая СВЯЗЬ

- Характерна для металлов и сплавов:



Водородная СВЯЗЬ



Определите тип химической связи и рассмотрите схемы ее образования в следующих веществах:

1 группа	2 группа	3 группа	4 группа	5 группа
Mg, MgBr ₂ , Br ₂ , HBr	CaO Cl ₂ HJ Na	H ₂ O H ₂ SO ₄ Zn(NO ₃) ₂	CuSO ₄ HCl C ₂ H ₅ OH	Ca CaF ₂ F ₂ OF ₂

Выберите возможные варианты соединения частиц в молекулы и объясните механизм образования связи между ними:

Na,

Cl,

O,

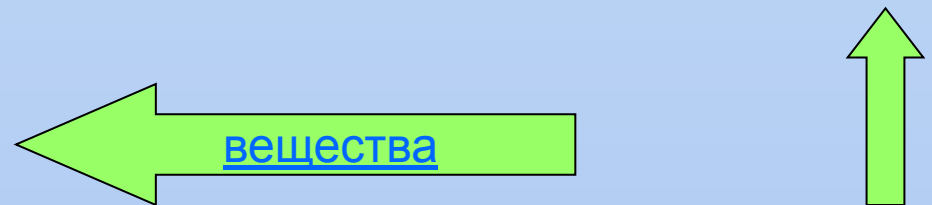
H,

NH₃,

H⁺.

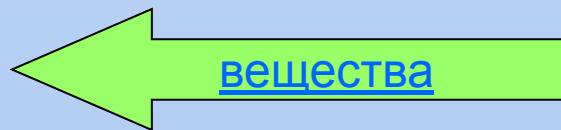
ОКСИДЫ

- Бинарные соединения, в состав которых входит кислород.
- Оксиды делятся на оксиды металлов (CuO , FeO , MgO), неметаллов (CO_2 , SO_3) и амфотерные оксиды (Al_2O_3 , ZnO).



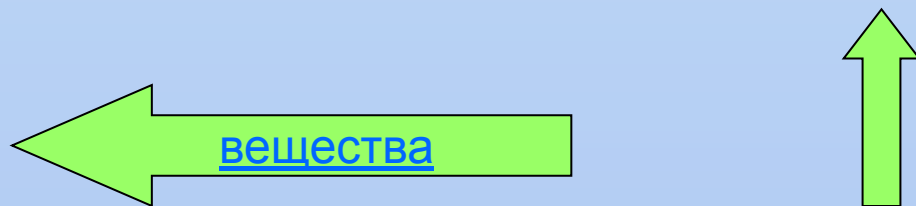
Основания

- Сложные вещества, состоящие из атомов металлов, связанных с одной или несколькими гидроксидными группами.
- Основания делятся на растворимые-щелочи (NaOH KOH) и нерастворимые в воде (CuOH)₂ (AlOH)₃.



Кислоты

- Сложные вещества, состоящие из атомов водорода, связанных с кислотными остатками.
- Кислоты делятся на кислородсодержащие (HNO_3 , H_2SO_4), бескислородные (HCl , H_2S).

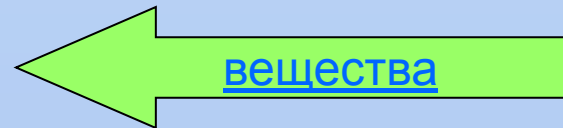


СОЛИ

- Сложные вещества, состоящие из атомов металлов, связанных с кислотными остатками.
- Соли делятся на средние (NaCl , CuSO_4).

кислые (NaHCO_3)

основные ($\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$)



**АТОМ- ЭТО ХИМИЧЕСКИ
НЕДЕЛИМАЯ ЧАСТИЦА,
СОСТОЯЩАЯ ИЗ ЯДРА И
ВРАЩАЮЩИХСЯ ВОКРУГ
НЕГО ЭЛЕКТРОНОВ.**



АТОМ

- это химически неделимая частица, состоящая из ядра и вращающихся вокруг него электронов.



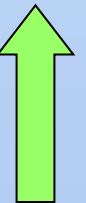
Молекула

- мельчайшая, химически делимая частица вещества, сохраняющая его свойства



ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА

- **Вещества, состоящие из атомов одного химического элемента.**
 - **Металлы**
 - **Водород**
 - **Кислород**
 - **Сера**
 - **Фосфор**
 - **Углерод**



СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА

- **Вещества, состоящие из атомов разных химических элементов.**
 - Оксиды
 - Соли
 - Кислоты
 - Основания
- Органические вещества



Определите тип химической связи и рассмотрите схемы ее образования в следующих веществах:

- - металлическая
- - ионная
- - ковалентная неполярная
- - ковалентная полярная

1 группа	2 группа	3 группа	4 группа	5 группа
Mg, MgBr ₂ , Br ₂ , HBr	CaO Cl ₂ HJ Na	H ₂ O H ₂ SO ₄ Zn(NO ₃) ₂	CuSO ₄ HCl C ₂ H ₅ OH	Ca CaF ₂ F ₂ OF ₂