



Тема:

Виды химической связи

ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

***это такое взаимодействие
атомов,
которое связывает их в
молекулы, ионы, радикалы,
кристаллы.***

Электроотрицательность (ЭО)

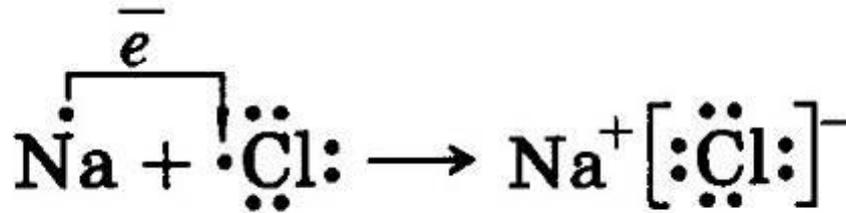
— это свойство оттягивать к себе валентные электроны от других атомов.

Ионная химическая связь

это связь, которая образуется за счет электростатического притяжения

катионов к **анионам**

(связь между металлом и не металлом)



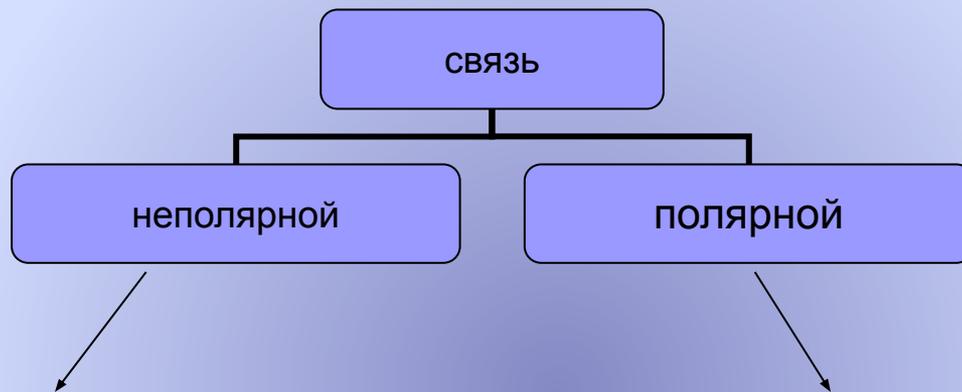
Примеры: оксиды металлов
гидроксиды
соли

Ковалентная химическая связь

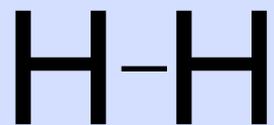
это связь, возникающая между атомами за счет образования общих электронных пар.

Полярность ковалентной связи

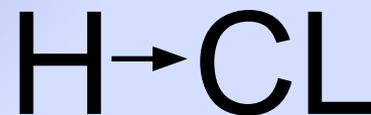
Это степень смещенности общих электронных пар к одному из связанных ими атомов.



Ковалентную химическую связь, образующуюся между атомами с одинаковой электроотрицательностью, называют неполярной

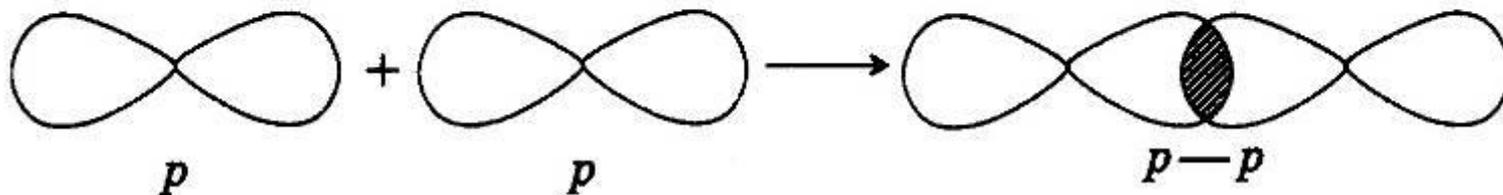
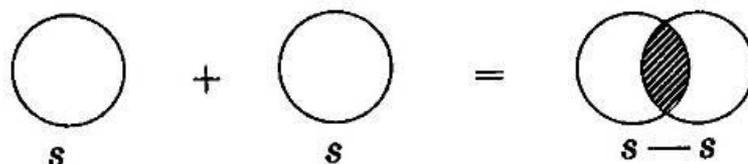
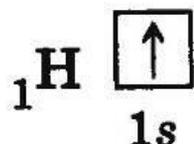


Ковалентную химическую связь, образующуюся между атомами с разной электроотрицательностью, называют полярной



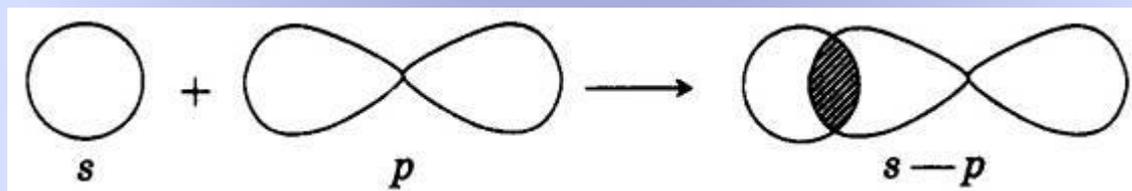
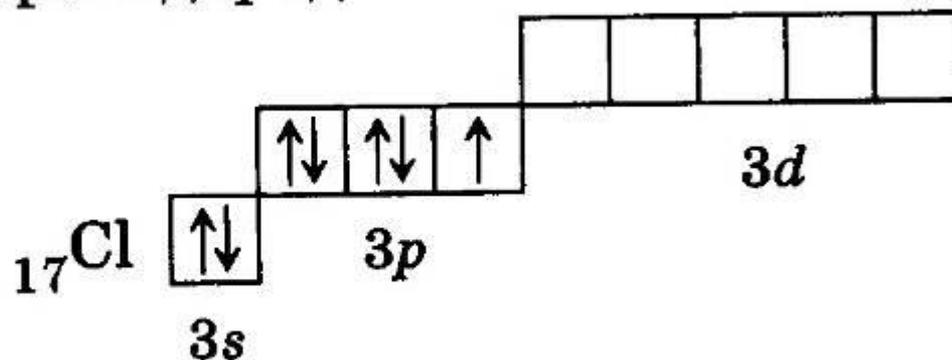
Ковалентная неполярная ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

H_2 — водород:



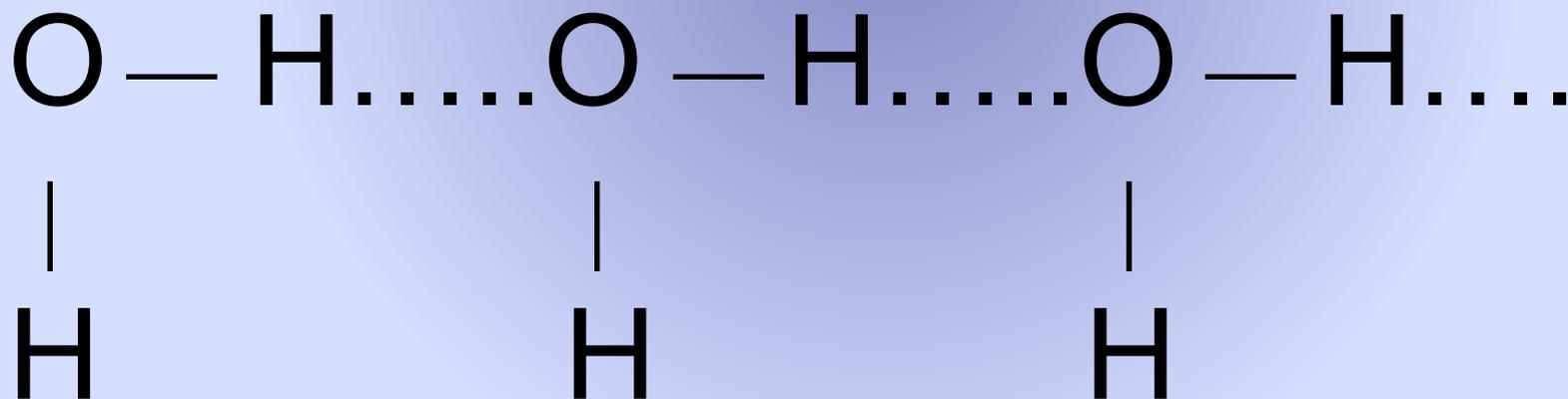
Ковалентная полярная связь

HCl — хлороводород:



Водородная связь

- Химическая связь между положительно заряженным атомом водорода одной молекулы и отрицательно заряженным атомом сильно электроотрицательного элемента (F, O, N, Cl, S) другой молекулы.



Металлическая связь

- связь в металлах и сплавах, которую выполняют относительно свободные электроны между ионами металлов в металлической кристаллической решетке

Схема образования металлической связи:

