


КОВАЛЕНТНА Я СВЯЗЬ



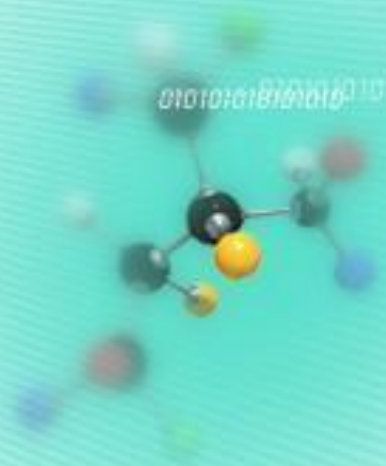


Атомы благородных газов имеют завершённый внешний энергетический уровень. Он наиболее устойчив и стабилен, что является причиной инертности атомов благородных газов.

Атомы других элементов пытаются приобрести конфигурацию ближайшего благородного газа и перейти в наиболее устойчивое состояние. Такое состояние атомы приобретают,

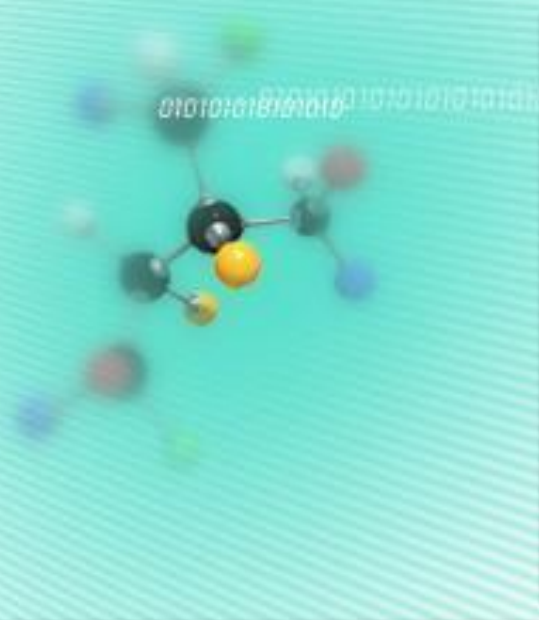


**Химическая связь –
это
силы
взаимодействия,
которые соединяют
отдельные атомы в
молекулы, ионы,**



Валентность –
это способность
атома элемента
образовывать
различное число

химических
связей с другими атомами.
Величина валентности элемента
определяется числом химических
связей, которые атом элемента
образует с
другими атомами.



В образовании химической связи участвуют только валентные электроны.

У элементов главных подгрупп это электроны внешнего энергетического уровня. Они расположены дальше от ядра и менее прочно связаны с ним. В зависимости от способа образования завершённых электронных структур атомов различают несколько видов химической связи.

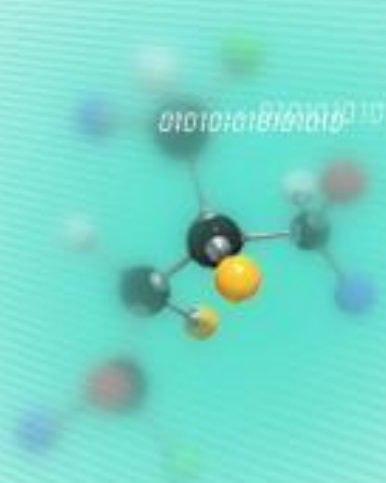
СВЯЗЬ

**металли
ческая**

ионная

водородная





ковалентная




В образовании
ковалентной
связи принимают
участие
неспаренные валентные
электроны атома,

**Число неспаренных электронов =
8 – номер группы элемента
внешнем**

Например, у серы число неспаренных
электронов равно $8 - 6 = 2$.

группа	IV	V	VI	VII
Число валентных электронов	4	5	6	7
Валентные электроны показаны точками				
Число неспаренных электронов	4	3	2	1



Ковалентная связь – это химическая связь между атомами, осуществляемая при помощи общих электронных пар.

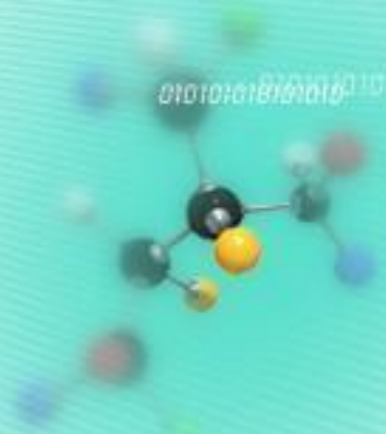
Механизм образования ковалентной связи



Неспаренные
электроны

Общая или поделённая
пара электронов

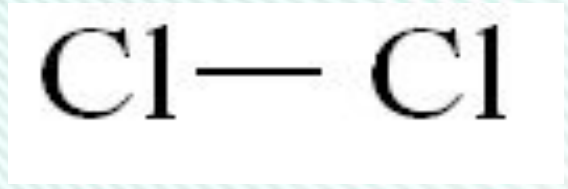
Между ядрами образуется сгущение отрицательного заряда, который притягивает к себе ядра атомов.



Формулы молекул

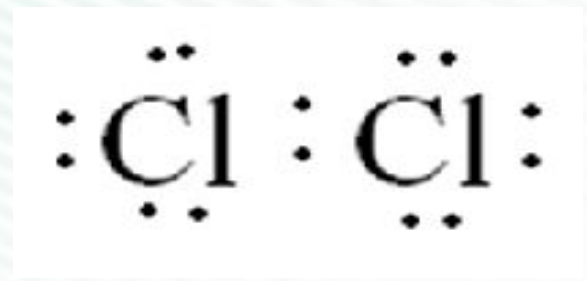
структурная

Общие электронные пары изображаются чёрточкой



электронная

Валентные электроны изображены точками





одинарные

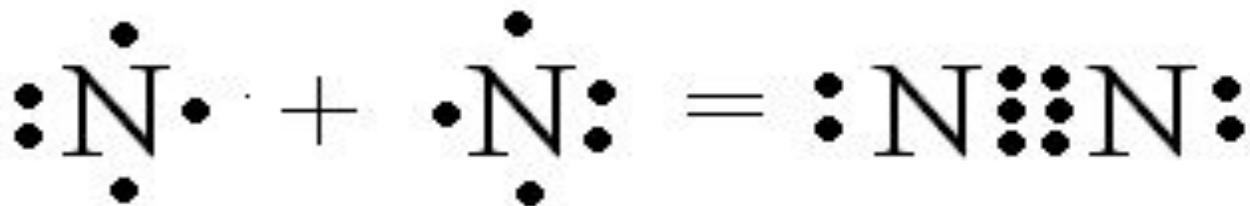
двойные

тройные

СВЯЗИ

Связь в молекуле хлора является одинарной.

Образование молекулы азота (N₂).

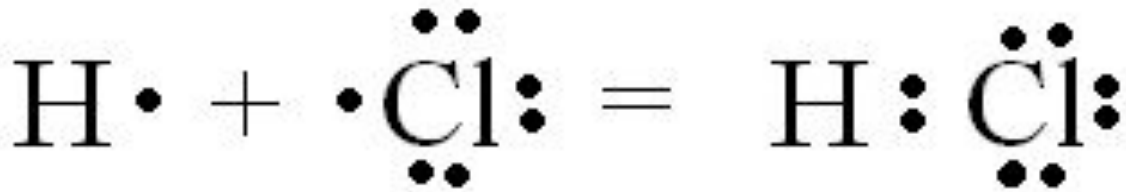
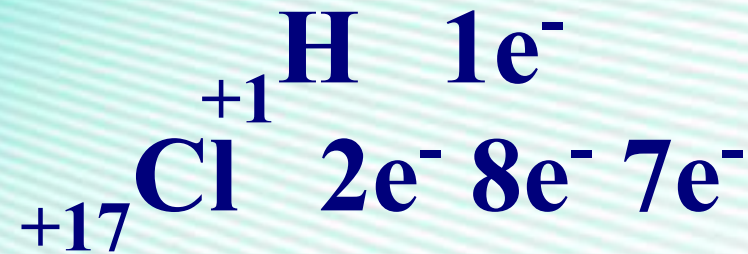


В молекуле азота образуется тройная связь, значит атом азота трёхвалентен.





Образование молекулы хлороводорода (HCl).



Водород и хлор в молекуле хлороводорода **одновалентны**, так как образуется **одинарная связь**.





Практическая часть.

Составьте схему строения атома кислорода. Подчеркните валентные электроны и обозначьте их точками вокруг символа атома. Сколько электронов атома кислорода могут участвовать в образовании связей с атомами водорода?



ОТВЕТЫ.



**Число валентных электронов равно 6, из них неспаренных - 2 ($8 - 6 = 2$).
В образовании связей с атомами водорода участвуют 2 неспаренных электрона .**