

КОВАЛЕНТНАЯ НЕПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ

Виды ковалентной связи



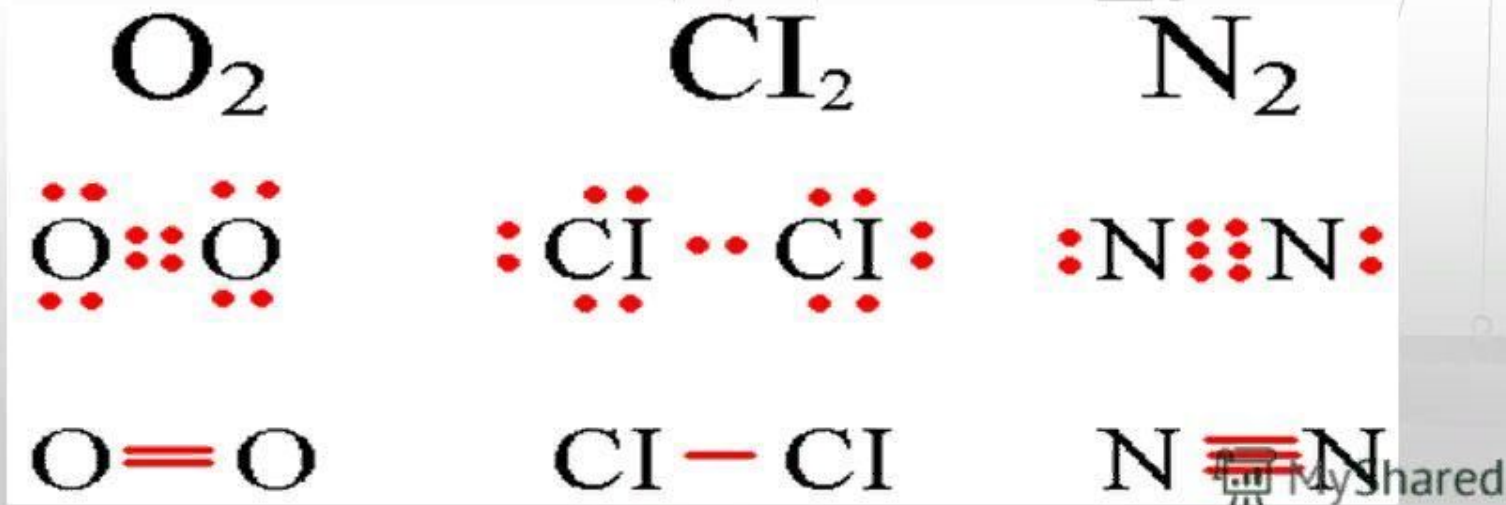
Ковалентная химическая связь, которая образуется между атомами с одинаковой электро - отрицательностью.

Химическая связь возникающая в результате образования общих электронных пар.

Примеры ковалентной - неполярной связи

В молекулах (водорода, азота, кислорода, хлора) общие электронные пары находятся на равных расстояниях от ядер атомов. В этих случаях **связь ковалентная неполярная.**

Так, в молекуле азота атомы приобретают устойчивую восьмиэлектронную конфигурацию. В молекуле кислорода атомы его приобретают восьмиэлектронную конфигурацию за счет четырех общих пар электронов:

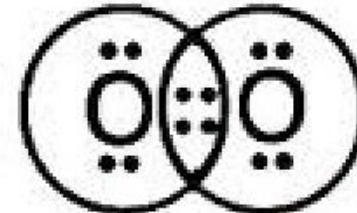


Ковалентная неполярная СВЯЗЬ – это связь между атомами с одинаковой электроотрицательностью; при её образовании общие электронные пары в равной степени принадлежат обоим атомам.

Ковалентная неполярная СВЯЗЬ

- Ковалентная связь в простых веществах (N_2 , O_2 , H_2 , Cl_2 , F_2 , Br_2 , I_2 и др.)

называется **неполярной**, т.к. общие электронные пары принадлежат обоим атомам в равной степени и ни на одном из них нет избытка отрицательного заряда, который несут электроны.



- Спасибо за внимание