

# КОВАЛЕНТНАЯ НЕПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ

# Виды ковалентной связи

Ковалентная  
связь

Ковалентная –  
неполярная связь

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

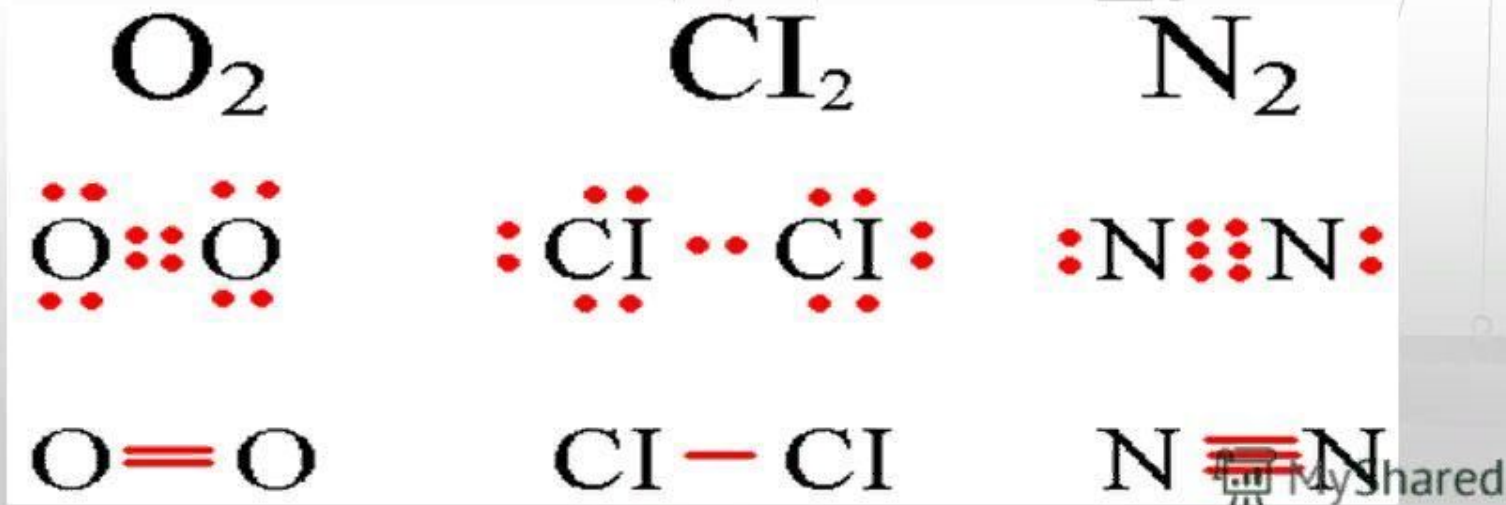
Ковалентная –  
полярная связь


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:



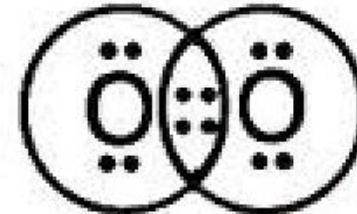


**Ковалентная неполярная СВЯЗЬ** – это связь между атомами с одинаковой электроотрицательностью; при её образовании общие электронные пары в равной степени принадлежат обоим атомам.

# 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