

# КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ

## **Ковалентная полярная**

**СВЯЗЬ** – это связь между атомами, которые незначительно различаются по электроотрицательности; общие электронные пары смещены в сторону атома более электроотрицательного элемента.

Полярность связи характеризуется электроотрицательностью элемента

<sup>та</sup>  
**ЭЛЕКТРООТРИЦАТЕЛЬНОСТЬ ЭЛЕМЕНТА (ЭО) -**

**это способность его атомов притягивать к себе общие электронные пары в соединении.**

## Характеристики ковалентной связи

**Длина связи – это  
расстояние между ядрами  
атомов в молекуле.**

Длина связи в молекуле хлора  $\text{Cl}_2$  (связь одинарная) равна 0,198 нм, а в молекуле азота  $\text{N}_2$  (связь тройная) равна 0,109 нм. Значит, чем больше общих электронных пар у атомов в молекуле, тем меньше расстояние между ядрами атомов и прочнее химическая связь.



**Энергия связи** – это

количество энергии,  
которое необходимо для  
разрыва связи.

Её выражают в кДж/моль.

# В ковалентной полярной связи

- Молекула состоит из разных элементов, и общая электронная пара смещена в сторону атома с более выраженными неметаллическими свойствами