

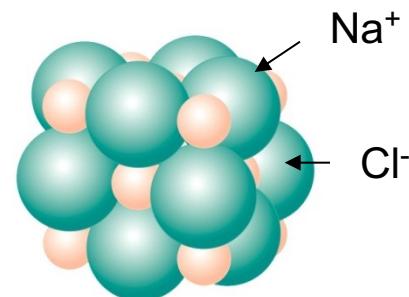
# Types de Liaisons (différence d'électronégativité)

## Liaison ionique (Liaison à caractère ionique)

Liaison entre **deux ions** de signe opposé.

Passage d'électrons de l'atome le moins électronégatif vers l'atome le plus électronégatif.

**GRANDE DIFFERENCE D'ELECTRONEGATIVITE ( $\Delta EN > 1.7$ )**

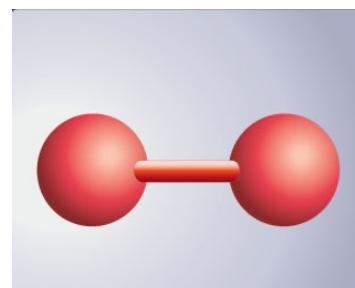


## Liaison covalente

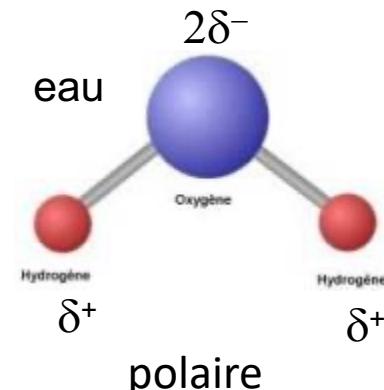
Partage d'électrons entre 2 atomes

Deux atomes d'électronégativité semblable  
**liaison covalente non polaire:** O<sub>2</sub>

Deux atomes d'électronégativités différentes :  
**liaison covalente polaire:** H<sub>2</sub>O



non polaire



## Liaison métallique

Partage d'électrons de valence entre tous les atomes dans un métal (electronégativité faible):  
électrons libres qui permettent la conductivité électrique.

