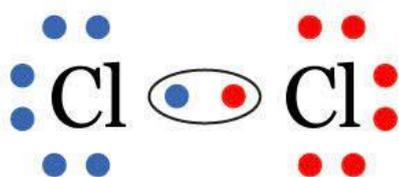


# Ligações Químicas

- Busca por estabilidade: átomos ganham, perdem ou compartilham elétrons para adquirirem estabilidade química como os gases nobres, ou seja, 8 elétrons na camada de valência

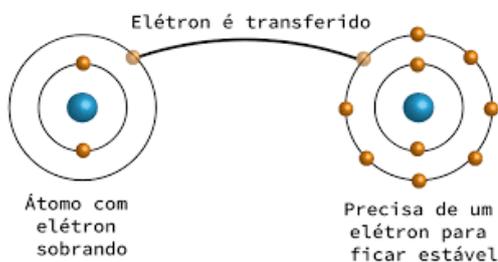
## LIGAÇÃO IÔNICA OU ELETROVALENTE:

- Ocorre entre íons (cátions e ânions)



- Metais
- X Ametais
- Metais
- X Hidrogênio

- Atração eletrostática entre átomos
- Doação de elétrons
- Forma composto iônico



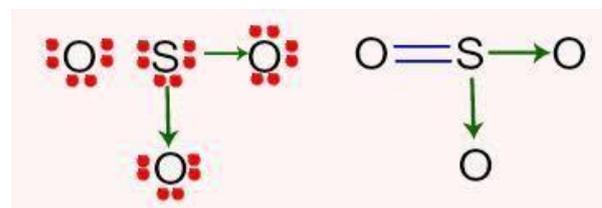
## - características dos compostos iônicos

- Sólidos sob condições ambientais
- Temperatura de fusão acima de 300°C
- Duros, porém quebradiços
- Água é o melhor solvente
- Conduzem corrente elétrica — quando fundidos em solução aquosa

## LIGAÇÃO COVALENTE:

- ocorre por compartilhamento de pares de elétrons
- forma composto molecular
- par de elétrons compartilhados

- **Ligação Dativa:** Ligação covalente dativa, também conhecida como ligação semipolar, ligação covalente coordenada, ou simplesmente como ligação dativa ou coordenada, é descrita como uma ligação covalente entre dois átomos, na qual os dois elétrons compartilhados provêm do mesmo átomo.



## LIGAÇÃO METÁLICA

- ocorre entre metais (iguais ou diferentes entre si)
- “Mar de Elétrons”
- não segue a regra do octeto

