

Polaridade das Ligações

1) Ligação iônica (Metal + Ametal e $\Delta e > 1,7$):

Toda ligação iônica é **polar**.

Exemplo: NaCl

2) Ligação covalente (Ametal + Ametal ou Ametal e hidrogênio e $\Delta e < 1,7$):

Ligação entre átomos com a mesma eletronegatividade -> **ligação covalente apolar**.

Ligação entre átomos de diferentes eletronegatividades -> **ligação covalente polar**.

Exemplo:

$\text{CO}_2 \rightarrow 3,5 - 2,5 = 1,0 = \text{polar}$

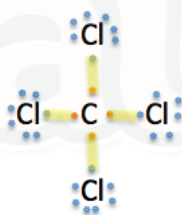
$\text{N}_2 = 3,0 - 3,0 = \text{Apolar}$

Polaridade das Moléculas

Apolar: não sobra elétrons no átomo central

Exemplo:

CCl_4



Polar: sobra elétrons no átomo central

H_2O



Solubilidade das substâncias:

- Substância POLAR dissolve substância POLAR
- Substância APOLAR dissolve substância APOLAR
- Substância de polaridade diferente não se dissolvem
- obs: Substâncias iônicas são polares