

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:

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

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

