

Polaridade das Ligações

Ligação Covalente Apolar: ocorre quando não há diferença de eletronegatividade entre os átomos da ligação.

Ligação Covalente Polar: ocorre quando há diferença de eletronegatividade entre os átomos da ligação. Neste caso há a formação de um dipolo representado por um vetor μ , orientado no sentido do átomo de menor eletronegatividade para o de maior, chamado **momento de dipolo**.

Exemplo:

H—H , **ligação covalente apolar**.

$\overset{\rightarrow \mu}{\text{H}}$ Cl , **ligação covalente polar** com momento de dipolo **m** .