

Forças intermoleculares

Forças de Dispersão de London: ocorrem em moléculas apolares, é fraca e temporária.

Forças de Dipolo Permanente: ocorrem em moléculas polares, é forte e permanente.

Ligações de Hidrogênio: ocorrem também em moléculas polares, mas são mais intensas do que as forças de dipolo permanente. Ocorre quando um átomo de hidrogênio ligado à **F**, **O** ou **N** é atraído por um par de elétrons não compartilhados no átomo de **F**, **O** ou **N** de outra molécula.

Pontos de Fusão e Ebulição das Substâncias Moleculares: tendem a crescer com o aumento da massa molecular, das forças intermoleculares e do tamanho da molécula (aumenta a superfície de contato e conseqüentemente as forças intermoleculares).