Introdução

A polaridade de uma molécula está relacionada à distribuição dos elétrons ao redor dos átomos. **Se essa distribuição for simétrica, a molécula será apolar, mas se for assimétrica,** sendo que uma das partes da molécula possui maior densidade eletrônica, então **se trata de uma molécula polar.**

**Se as moléculas se orientarem na presença desse campo,** ou seja, se uma parte for atraída pelo polo positivo e a outra parte da molécula for atraída pelo polo negativo, então, **elas são polares.** Do contrário, **se elas não se orientarem, elas são apolares.**

**Forças intermoleculares** são as formas como as moléculas dos compostos (polares ou apolares) formados por ligações covalentes interagem ente si.

Perceber a existência das diferentes forças intermoleculares (interações) é simples, já que na natureza podemos encontrar uma mesma matéria em diferentes estados físicos.

Tipos de forças intermoleculares:

As três **forças intermoleculares** existentes **são**: **força** de dipolo permanente, **força** de dipolo induzido e ligação de hidrogênio.

Ligações de Hidrogênio:

Essa é a **força intermolecular mais** intensa e é uma atração que ocorre entre o hidrogênio e átomos de flúor, oxigênio e nitrogênio.

As forças dipolo induzido-dipolo induzido são de fraca intensidade e ocorrem entre moléculas apolares, entre átomos de

gases nobres ou entre moléculas polares e apolares. Essa força ocorre por uma deformação momentânea na nuvem eletrônica da molécula.

As interações dipolo-dipolo ou interações entre dipolos permanentes são forças atrativas que ocorrem entre moléculas polares.

https://m.manualdaquimica.com/quimica-geral/tipos-forcas-intermoleculares.htm

https://brasilescola.uol.com.br/?\_gl=1\*rvdssm\*\_ga\*QjMxdTA3TVlHY2U3b1UySFNSRjJWUGRMMi1xVnE1WFpmQjVYblFzaVg2WDBzdXQ5VXVsaWJhN1FLN2FVYl

pXNA..