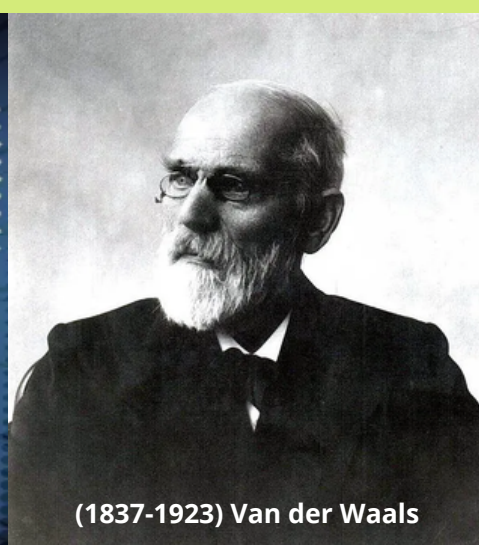


Biofísica

Interações de Van der Waals

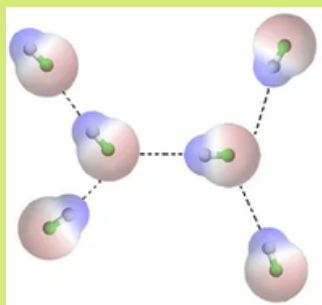
As moléculas podem se atraírem a distâncias moderadas e se repelem mutuamente quando estão próximas. As forças atrativas são chamadas coletivamente de interações "van der Waals". Interações de Van der Waals são muito mais fracas do que as ligações covalentes, e o movimento aleatório das moléculas dependente da temperatura ambiente, que normalmente pode superar ou perturbar essas interações.



<https://www.youtube.com/watch?v=qDm-X0g1so>

Existem três tipos de forças intermoleculares, que são: dipolo permanente, dipolo induzido e ligações de hidrogênio (antigamente chamadas de pontes de hidrogênio).

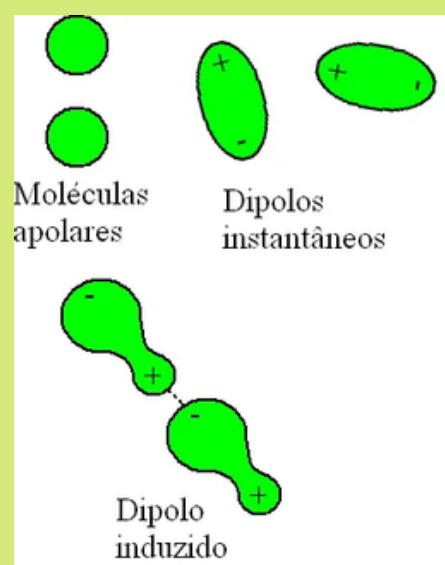
Força de dipolo permanente: Ocorre somente em moléculas polares, em que os elétrons estão distribuídos de forma assimétrica, ou seja, uma parte da molécula possui maior densidade eletrônica.



Força de dipolo permanente entre moléculas de cloreto de hidrogênio.

Para aprofundar seus conhecimentos e ver outros vídeos sobre o assunto, recomendamos o link abaixo:

<https://www.manualdaquimica.com/quimica-geral/tipos-forcas-intermoleculares.htm>



A força de dipolo induzido é a de menor intensidade e é também chamada de Força de London.

Teste seus conhecimentos:

<https://exercicios.mundoeducacao.uol.com.br/exercicios-quimica/exercicios-sobre-forcas-intermoleculares.htm>