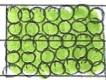


RESUMO

A matéria é constituída por corpúsculos submicroscópicos:

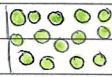
- átomos
 - moléculas
 - iões
- em constante movimento, entre os quais existe espaço vazio.

Quanto menor for a temperatura, menor será a agitação dos corpúsculos.



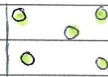
sólido

colados e organizados



líquido

separados e "organizados"



gasoso

separados e desorganizados

sólido

pouca liberdade de movimento
muita interação
muito próximos

↓
volume constante

líquido

alguma liberdade de movimento
muita interação
próximos

↓
volume constante

gasoso

muita liberdade de movimento
pouca interação
pouco próximos

↓
volume variável

$$\text{Pressão} = \frac{F^{\text{Newton}}}{A \text{ m}^2}$$

Pressão constante

Temperatura + ou -
Volume + ou -

Volume constante

Temperatura + ou -
pressão + ou -

Temperatura constante

volume \rightarrow +

pressão \rightarrow =

átomo - núcleo: prótons + neutrões

↳ nuvem eletrônica: elétrões

Os átomos são eletricamente neutros pois têm igual número de prótons e de elétrões.

Os átomos de um elemento químico

podem ser diferentes, mas todos têm igual número de prótons

molécula é um grupo de átomos ligados entre si

m ^o de átomos	moléculas
2	diatômicas
3	triatômicas
4	tetratômicas
5	pentatômicas
6	hexatômicas
7	heptatômica
8	octatômica