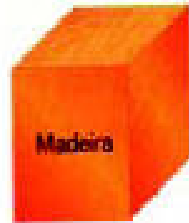


✓ Os estados físicos e a agregação dos corpúsculos.

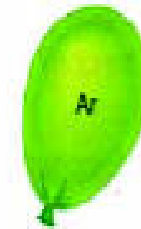
✓ *A pressão dos gases*



Sólido



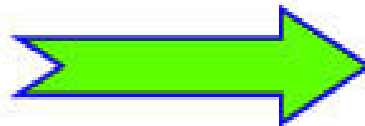
Líquido



Gasoso

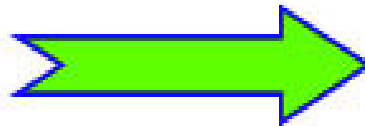
Os estados físicos da matéria aplicam-se em termos de agregação corpuscular. Essa agregação relaciona-se com a intensidade das forças que ligam os corpúsculos uns aos outros.

Forças de ligação dos corpúsculos fortes



Forte agregação corpuscular

Forças de ligação dos corpúsculos fracas



Fraca agregação corpuscular

OS ESTADOS FÍSICOS E OS MOVIMENTOS DOS CORPÚSCULOS!



Sólido

A liberdade de movimento dos corpúsculos é pequena.



Líquido

A liberdade de movimento dos corpúsculos é maior que nos sólidos.

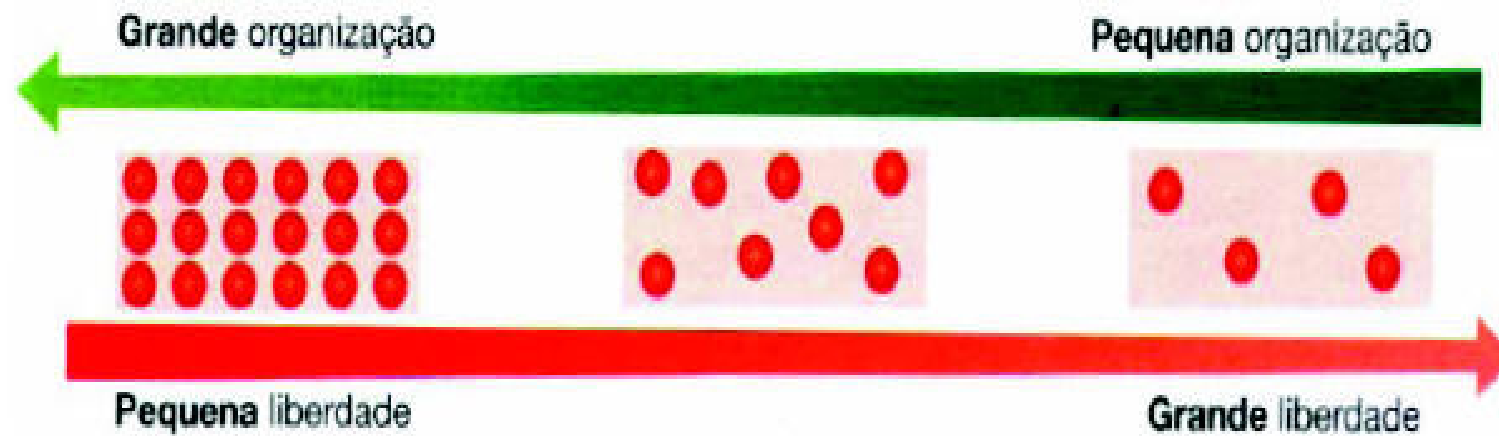


Gasoso

A liberdade de movimento dos corpúsculos é pequena.



A temperatura e a agitação dos corpúsculos



Maior temperatura → Maior agitação

Menor temperatura → Menor agitação

A pressão dos gases!

RECORDAR:

- O movimento dos corpúsculos constituintes de um gás processa-se de forma desordenada.

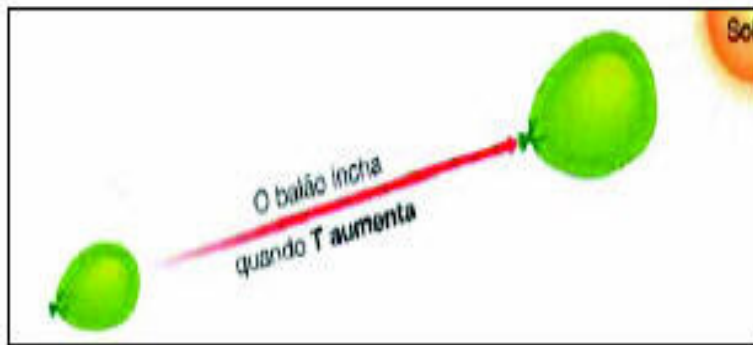


Como consequência deste movimento, ocorrem colisões entre os corpúsculos e as paredes do recipiente que contém o gás.

A FORÇA EXERCIDA (PELOS CORPÚSCULOS) POR UNIDADE DE SUPERFÍCIE, DESIGNA-SE POR PRESSÃO.

Relação entre a pressão e temperatura de um gás!

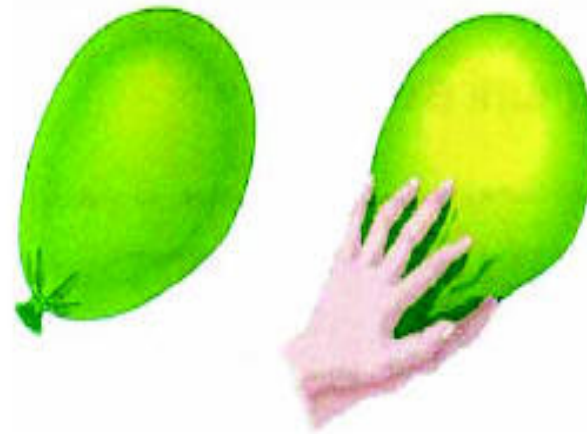
(volume constante)



- Quando a **temperatura aumenta**, os corpúsculos passam a mover-se mais rapidamente. O aumento da agitação provoca um aumento do número de choques dos corpúsculos com as paredes do balão, pelo que a **pressão do gás no interior do balão aumenta**.

Relação entre a pressão e volume de um gás!

(temperatura constante)



- Quando apertas um balão o seu volume diminui.
- Quando o **volume diminui**, os mesmos corpúsculos passam a ter menos espaço para se movimentarem e chocam mais vezes com as paredes do balão, pelo que a **pressão aumenta**.

Relação entre pressão e número de corpúsculos

- (A volume e temperatura constantes)
- Quanto maior o número de corpúsculos, maior a pressão