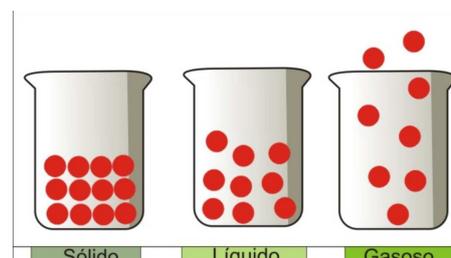


## AGRUPAMENTO DE ESCOLAS Nº 2 DE ABRANTES

### Aula nº 3

**Sumário:** A natureza corpuscular da matéria.

Estado gasoso



*Em resumo:*

- Toda a matéria é **descontínua**, sendo constituída por partículas de dimensões muito reduzidas, em constante agitação e entre as quais existem espaços vazios.
- Existem **forças de interação** entre as partículas constituintes da matéria, que as mantêm a determinadas distâncias.
- A matéria no estado gasoso **não tem forma própria** e o seu **volume é variável**, adaptando-se à forma e volume do recipiente que a contém.
- A pressão define-se como sendo a força exercida por unidade de área, e o seu valor pode ser determinado pelo quociente  $p = F/A$ .
- A unidade SI de pressão é o  $N/m^2$ , que, no SI, se designa por **pascal (Pa)**.
- Quanto maior for o volume ocupado por um gás, menor é a pressão por ele exercida e vice-versa.
- A matéria no estado líquido **não tem forma própria** mas possui **volume constante**.
- A matéria no estado sólido possui forma própria e volume constante.
- Quanto mais elevada for a temperatura a que um corpo se encontra, maior é a agitação média das partículas que o constituem.
- Quanto maior for a temperatura a que um gás se encontra, maior será a pressão por ele exercida.