



Temperatura

→ Grau de agitação das partículas

→ Em Kelvin

$$T_K = T_C + 273$$

Pressão

→ As partículas se chocam contra as paredes do recipiente

→ atm, mmHg, Pa

Volume

→ Corresponde ao volume do recipiente que o contém

→ $1\text{m}^3 = 1000\text{ L}$

$1\text{dm}^3 = 1\text{ L}$

$1\text{ L} = 1000\text{ mL}$

Estudo dos gases

Transformação Isotérmica
(Boyle - Mariotte)

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

Transformação Isobárica
(Gay Lussac)

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

Transformação Isocórica ou Isovolumétrica
(Charles- Gay Lussac)

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

Características

Compressibilidade e Expansibilidade

Formação de misturas homogêneas

As moléculas estão em contínuo movimento separadas por grandes espaços vazios