

Leis Físicas dos Gases

Lei de Boyle – Mariotte: para uma massa constante de um gás, mantida a temperatura constante, o seu volume é **inversamente proporcional** a pressão.

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

Lei de Gay – Lussac: para uma massa constante de um gás, mantida a pressão constante, o seu volume é **diretamente proporcional** a temperatura (em kelvin).

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

Lei de Charles: para uma massa constante de um gás, mantido o volume constante, a sua temperatura (em kelvin) é **diretamente proporcional** a pressão.

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