

Leyes de los Gases 1

Edgar Trejo Avila

Sábado 22 de octubre del 2022

La ley de *Boyle* fue uno de los modelos matemáticos más relevantes propuestos para entender el comportamiento de los gases.

La ley de Boyle establece que el producto de la presión y el volumen de un gas en un proceso **isotérmico** es una constante, es decir, que dichas variables son inversamente proporcionales y son iguales para cualquier configuración del gas:

$$P_0V_0 = PV = C$$

$$P = \frac{C}{V}$$

$$V = \frac{C}{P}$$