

Ecuación de un gas ideal (Perfecto)

$$PV = nRT$$

R = Constante de los gases ideales $R = 8.314 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ $R = 0.08206 \text{ L atm/mol } ^\circ\text{K}$

T = Temperatura absoluta

P = Presión

V = Volumen

n = Número de moles

$$\text{No. de Moles} \quad n = \frac{m}{M}$$

m = Masa

M = Masa molar