

# *Ecuación de un gas ideal (Perfecto)*

$$PV = nRT$$

*R = Constante de los gases molar*

*T = Temperatura absoluta*

*P = Presión*

*V = Volumen*

*n = Número de moles*

*No. de Moles*

$$n = \frac{m}{M}$$

*Const. de los gases*

$$R = 8.314 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$$