

CONCEPTOS FUNDAMENTALES

Temperatura

Relación entre °C y °F

$$^{\circ}\text{C} = \frac{5}{9} (^{\circ}\text{F} - 32)$$

Relación entre °C y °K

$$^{\circ}\text{K} = ^{\circ}\text{C} + 273$$

Relación entre °R y °F

$$^{\circ}\text{R} = 460 + ^{\circ}\text{F}$$

Densidad (ρ)

Densidad absoluta (ρ)

$$\rho = \frac{m}{v} = \frac{\text{masa}}{\text{volumen}} = \left[\frac{\text{gr}}{\text{cm}^3} \right]$$

Densidad Relativa

Relación entre la densidad absoluta y la densidad del agua ($\rho_{\text{H}_2\text{O}} = 1[\text{gr}/\text{cm}^3]$)

$$\rho_r = \frac{\rho}{\rho_{\text{H}_2\text{O}}}$$

Peso específico

$$Pe = \frac{w}{v} = \frac{\text{peso}}{\text{volumen}}$$

Peso $w=mg$

$$Pe = \frac{mg}{v} = \rho_g$$

Peso atómico (PA)

$$PA_A = \frac{\text{Peso del átomo de A}}{1/12 \text{ peso del átomo de carbono 12}}$$

Peso molecular (PM)

Del compuesto $A_xB_yC_z$

$$\left. \begin{array}{l} (PA_x * x \text{ veces}) \\ (PA_y * y \text{ veces}) \\ (PA_z * z \text{ veces}) \end{array} \right\} \sum = PM_{A_xB_yC_z}$$