

<b>Molaridad</b>	$M = \frac{\text{n}^\circ \text{ moles soluto}}{\text{volumen disolución (L)}}$
<b>Normalidad</b>	$N = \frac{\text{n}^\circ \text{ equivalentes soluto}}{\text{volumen disolución (L)}}, \quad N = \text{Molaridad} \times \text{Valencia}$
<b>Molalidad</b>	$m = \frac{\text{n}^\circ \text{ moles soluto}}{\text{masa disolvente (kg)}}$
<b>Gramos/litro</b>	$g/L = \frac{\text{masa soluto (g)}}{\text{volumen disolución (L)}}$
<b>Fracción molar de soluto</b>	$\chi_s = \frac{n_s}{n_s + n_d} = \frac{\text{n}^\circ \text{ moles soluto}}{\text{n}^\circ \text{ moles soluto} + \text{n}^\circ \text{ moles disolvente}}$
<b>Porcentajes</b>	$\%_{\text{masa}} = \frac{\text{masa soluto}}{\text{masa disolución}} \times 100$ $\%_{\text{volumen}} = \frac{\text{volumen soluto}}{\text{volumen disolución}} \times 100$
	$\text{N}^\circ \text{ moles} = \frac{\text{masa (g)}}{\text{masa molar (g/mol)}}$ $\text{N}^\circ \text{ equivalentes} = \frac{\text{masa (g)}}{\text{masa equivalente (g/eq)}}$ $\text{Masa equivalente} = \frac{\text{masa molar (g/mol)}}{\text{valencia (eq/mol)}}$ $\text{Densidad} = \frac{\text{masa}}{\text{volumen}}; \quad d = \frac{m}{v}$
<b>Ecuaciones gases ideales</b>	$P V = n R T \quad \frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} \quad P V = \frac{m}{M} R T \quad P \cdot M = d R T$ <p>Siendo:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li><math>P</math> = Presión (atm)</li> <li><math>V</math> = Volumen (L)</li> <li><math>n</math> = N° moles gas (mol)</li> <li><math>T</math> = Temperatura absoluta (K)</li> <li><math>R</math> = 0,082 atm·L·mol<sup>-1</sup>·K<sup>-1</sup> constante de los gases</li> <li><math>m</math> = Masa (g)</li> <li><math>M</math> = Masa molar (g/mol)</li> <li><math>d</math> = Densidad (g/L)</li> </ul>
<b>Conversiones</b>	<p>Presión: 1 atm = 760 mmHg = 760 torr = 101 325 Pa</p> <p>Temperatura: [K] = [°C] + 273,15</p> <p>C.N. = Condiciones normales: 1 atm, 0 °C = 273,15 K</p> <p>1 mol de gas ocupa 22,4 L en C.N.</p> <p>1 mol = 6,022·10<sup>23</sup> moléculas (átomos, iones, etc.).</p>