

Ley o Concepto	Fórmula	Descripción
Ley de Boyle	$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$	Relaciona la presión y el volumen de un gas a temperatura constante.
Ley de Charles	$V_1/T_1 = V_2/T_2$	Relaciona el volumen y la temperatura de un gas a presión constante.
Ley de Gay-Lussac	$P_1/T_1 = P_2/T_2$	Relaciona la presión y la temperatura de un gas a volumen constante.
Ley de los Gases Ideales	$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$	Combina las tres leyes anteriores en una sola ecuación.
Molaridad (M)	$M = \text{número de moles de soluto} / \text{volumen de solución en litros}$	Cantidad de soluto por volumen de solución.
Normalidad (N)	$N = M \cdot F$	Cantidad de equivalentes de soluto por volumen de solución. (F) es el factor de equivalencia de H y OH presente en la ecuación.

Ley o Concepto	Fórmula	Descripción
Fracción Molar (X)	X soluto = número de moles de soluto / número total de moles de solución	Proporción de un componente en una mezcla de sustancias.
Rendimiento Teorico	% Rendimiento = (masa experimental / masa teórica) • 100%	Es el rendimiento calculado a partir de la estequiometría de la reacción..
Concentración ppm	ppm = masa de soluto en mg / volumen de solución en L • 1000	Partes por millón, medida de concentración.
Porcentaje masa/masa (m/m)	m/m = (masa de soluto / masa de solución) • 100%	Proporción de la masa de soluto respecto a la masa total de la solución.
Porcentaje masa/volumen (m/v)	m/v = (masa de soluto / volumen de solución) • 100%	Proporción de la masa de soluto respecto al volumen total de la solución.
Porcentaje volumen/volumen (v/v)	v/v = (volumen de soluto / volumen de solución) • 100%	Proporción del volumen de soluto respecto al volumen total de la solución.
Condiciones Normales de Presión y Temperatura (CNPT)	1 atm y 0 °C (273.15 K)	Condiciones estándar para mediciones de gases.

Ley o Concepto	Fórmula	Descripción
Rendimiento Real	<p>% Rendimiento Real $= (\text{masa real del producto} / \text{masa teórica del producto}) \cdot 100\%$</p>	Es el rendimiento obtenido en condiciones experimentales.
Molalidad (m)	$m = \frac{\text{número de moles de soluto}}{\text{masa de solvente en kilogramos}}$	Cantidad de soluto por masa de solvente.