

Ley o Concepto	Fórmula	Descripción
Ley de Boyle	$P1 \cdot V1 = P2 \cdot V2$	Relaciona la presión y el volumen de un gas a temperatura constante.
Ley de Charles	$V1/T1 = V2/T2$	Relaciona el volumen y la temperatura de un gas a presión constante.
Ley de Gay-Lussac	$P1/T1 = P2/T2$	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= número de moles de soluto / 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)	$X_{\text{solute}} = \frac{\text{número de moles de soluto}}{\text{número total de moles de solución}}$	Proporción de un componente en una mezcla de sustancias.
Rendimiento Teorico	$\% \text{ Rendimiento} = \frac{\text{masa experimental}}{\text{masa teórica}} \cdot 100\%$	Es el rendimiento calculado a partir de la estequiometría de la reacción..
Concentración ppm	$\text{ppm} = \frac{\text{masa de soluto en mg}}{\text{volumen de solución en L}} \cdot 1000$	Partes por millón, medida de concentración.
Porcentaje masa/masa (m/m)	$m/m = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{masa de solución}} \cdot 100\%$	Proporción de la masa de soluto respecto a la masa total de la solución.
Porcentaje masa/volumen (m/v)	$m/v = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{volumen de solución}} \cdot 100\%$	Proporción de la masa de soluto respecto al volumen total de la solución.
Porcentaje volumen/volumen (v/v)	$v/v = \frac{\text{volumen de soluto}}{\text{volumen de solución}} \cdot 100\%$	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	$\% \text{ Rendimiento Real} = \left(\frac{\text{masa real del producto}}{\text{masa teórica del producto}} \right) \cdot 100\%$	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.