# Material de apoyo: UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SOLUCIONES

| **UNIDAD DE CONCENTRACIÓN** | **SÍMBOLO** | **CONCEPTO** | **FÓRMULA O EXPRESIÓN** |
|---|---|---|---|
| **Gramos por litro** | **g/L** | Masa de soluto (gramos) en un litro de solución. | **g/L** = masa soluto(g) / volumen solución(L) |
| **Molaridad** | **M** | Cantidad en mol del soluto en un litro de solución. | **M** = n soluto (mol) / Volumen solución (L) |
| **Porcentaje masa-volumen** | **%m/v** | Masa de soluto en 100 mL de solución. | **%m/v** = masa soluto (g) x 100 / Volumen solución(mL) |
| **Porcentaje masa-masa** | **%m/m** | Masa de soluto en 100 g de solución. | **%m/m** = masa de soluto(g) x 100 / masa solución(g) |
| **Porcentaje volumen-volumen** | **%v/v** | Volumen de soluto en 100 mL de solución. | **%v/v** = volumen soluto(mL) x 100 / volumen solución(mL) |

| | | | |
|---|---|---|---|
| **Densidad de la solución** | **d** | Representa la masa de solución contenida por unidad de volumen. | **d**= masa solución (g) / volumen solución(mL) |