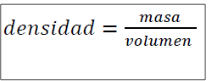
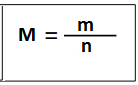
**FORMULARIO: SOLUCIONES**

Solución acuosa significa disuelto en agua. Densidad del agua = 1,00 g/mL o 1 kg/ L

**Densidad (d)**: Es la masa de una sustancia dividida por el volumen que ocupa dicha sustancia



**Masa Molar (M):** Es la masa (**m**) de una sustancia dividida por la cantidad de moles (**n**)que le corresponden



**Porcentaje en masa (% m/m):** Expresa la masa de soluto en gramos (g) que se encuentra disuelta en 100 g de solución. Se expresa por:



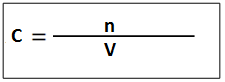
**Porcentaje masa en volumen (% m/V):** Indica la masa de soluto en gramos por cada 100 mL de solución. Se expresa como:



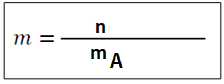
**Porcentaje en volumen (% V/V):** Expresa el volumen de soluto en mililitros (mL) que se encuentran disueltos en 100 mL de solución. Se expresa por:



**Molaridad** (**M**) **o Concentración Molar** (**C**): Son los mol de soluto (**n**) que se encuentran disueltos en un volumen de solución (Litros) (**V**)



**Molalidad** (***m***): Son los mol de soluto (**n**), que se encuentran disueltos en una masa de solvente, en kilogramos (**mA**)



**Fracción Molar (X):** Son los mol de soluto (**nB**), que se encuentran disueltos en los moles totales de la solución (**nT**).

**nT = nA + nB** ( **nA = moles de solvente)**

