UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE DISOLUCIONES.

· **g/l**: gramos de soluto en 1l de disolución.

$$\frac{\text{g. soluto}}{\text{l}}$$

· **% en masa**: g. de soluto en 100g de disolución

$$\frac{\text{g soluto}}{\text{g. disolv.}} \cdot 100$$

· **Molaridad**: nº moles de soluto en 1l disolución

$$\frac{\text{nº moles soluto}}{\text{l disoluci.}}$$

• **molalidad**: nº moles de soluto en 1kg de disolvente

$$\frac{\text{nº moles soluto}}{\text{kg de disolven.}}$$

· **Normalidad**: nº eq.g de soluto en 1l de disolución.

$$\frac{\text{nº Eq.g soluto}}{\text{l disolución}} \qquad 1\,\text{eq.g} = \frac{Mm}{\text{valencia}} \qquad N = M \cdot \text{valencia}$$

Ácidos → nº Hs
Hidróxido → nº oxid.
Sales → nº Hs cambiado

· **fracción molar soluto (X_s)**:

$$\frac{\text{nº moles soluto}}{\text{nº total moles.}}$$

$$(\text{nº } m_s + \text{nº moles disolvente})$$

Inés
Camino Selectividad