

Ejercicios de preparación de disoluciones

Disolución TENGO (CONCENTRADA)

	soluto	disolvente	disolución
masa (g)			
volumen (L)			
densidad (g/L)			
riqueza (%)			
Molaridad (mol/L)			

$$d_{disolución} = \frac{m_{disolución}}{v_{disolución}}$$

$$riqueza_{disolución} = \frac{m_{soluto}}{m_{disolución}} \cdot 100$$

$$M_T = \frac{n_{soluto}}{v_{disolución}} \quad n = \frac{m_{soluto}}{Mm_{soluto}}$$

Saco de la disolución TENGO con ayuda de una pipeta (saco líquidos)

	soluto	disolvente	disolución

masa (g)			
volumen (L)			
moles			

Necesito para la disolución QUIERO (DILUIDA)

	soluto	disolvente	disolución
Molaridad (mol/L)			
volumen (L)			
moles			

$$M_Q = \frac{n_{\text{solute}}}{v_{\text{disolución}}}$$

$$n = \frac{m_{\text{solute}}}{Mm_{\text{solute}}}$$



Disolución concentrada (i)



Disolución diluída (f)



Tenemos la disolución concentrada en el vaso de precipitados y con la ayuda de un ipeta tomamos un cierto volumen de la disolución y la pasamos al matraz aforado. Añadimos ahora agua para obtener la disolución diluida.