

Ejercicios de preparación de disoluciones

Disolución TENGO (CONCENTRADA)

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

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

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

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

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

	solute	disolvente	disolución
--	--------	------------	------------

masa (g)			
volumen (L)			
moles			

Necesito para la disolución QUIERO (DILUIDA)

	solute	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)



(b)



(c)

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.