

## 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)***



(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.