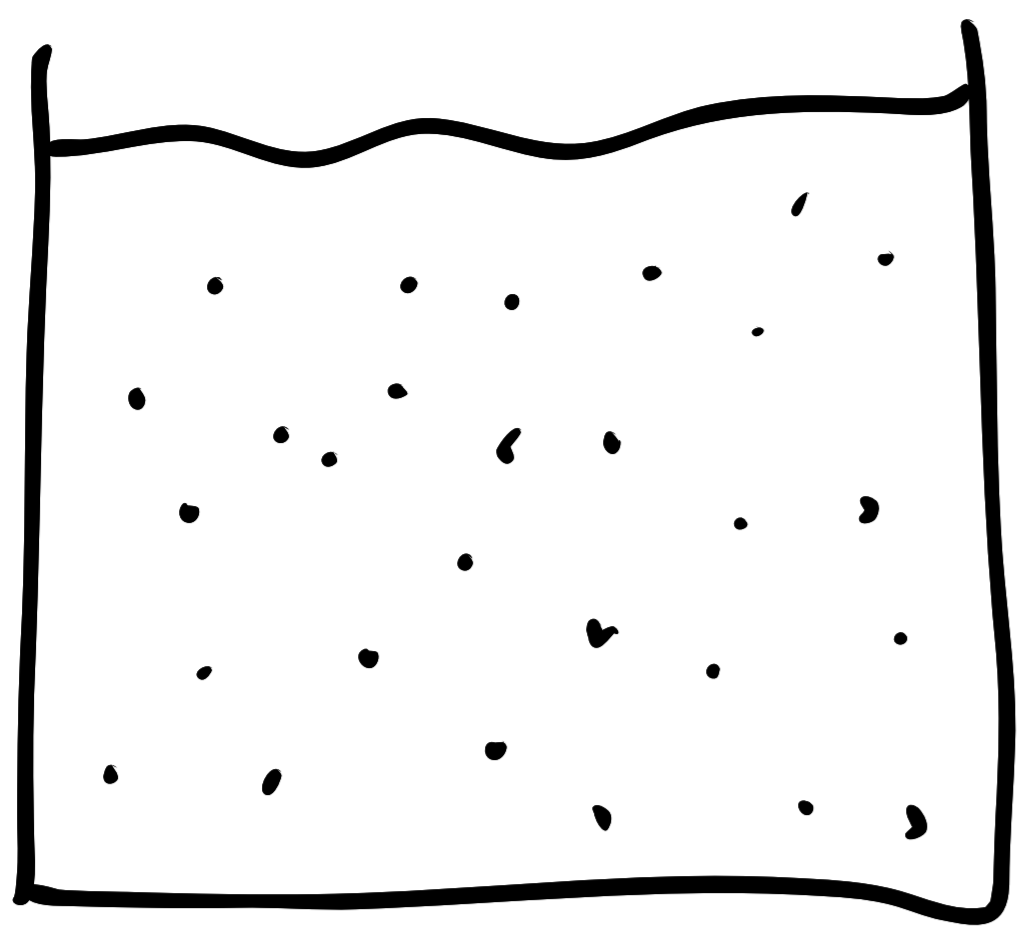


2. DISOLUCIONES



500 ml_D

$$500 \text{ ml}_D \cdot \frac{12 \text{ g soluto}}{1000 \text{ ml}_D} = 6 \text{ g soluto}$$

$$c = 12 \text{ g/l} ; c = \frac{12 \text{ g S}}{1 \text{ l}_D} \cdot \frac{1 \text{ l}_D}{1000 \text{ ml}_D} = \frac{12 \text{ g S}}{1000 \text{ ml}_D}$$

El ppe la concentración sea de 12g/l me dice que QM cada litro de disolución se encuentra disueltas 12g de sal común (el soluto). Utilizando factores de conversión podremos saber cuánto volumen necesitaremos tomar de muestra disolución de 500 ml para tener una cantidad de 5g de sal común.

$$5 \text{ g S} \cdot \frac{1000 \text{ ml}_D}{12 \text{ g S}} = 416'6 \text{ ml}_D \approx 417 \text{ ml}_D$$

De muestra disolución de 500 ml necesitaremos tomar 417 ml si queremos disponer de 5g exactos de sal disueltas

$$V = 417 \text{ ml}_D$$