

### 3\_ Disoluciones

90 ml D

$$C = \frac{125 \text{ g}}{1 \text{ l}} \cdot \frac{1 \text{ l}}{1000 \text{ ml}} = \frac{125 \text{ g}}{1000 \text{ ml}}$$

$$90 \text{ ml} \cdot \frac{125 \text{ g}}{1000 \text{ ml}} = 11'25 \text{ g}$$

Aunque añadamos más agua, los gramos de soluto disueltos no cambia. Esto sólo cambiaría si añadieramos más cantidad de soluto, pero no es el caso, entonces  $\rightarrow$

Nosotros tenemos 11'25 g disueltos en 90 ml, si añadimos agua hasta 200 ml, tendremos

11'25 g disueltos en 200 ml:

$$\frac{11'25 \text{ g}}{90 \text{ ml}} \xrightarrow{\text{AGUA}} \frac{11'25 \text{ g}}{200 \text{ ml}}$$

$$\frac{11'25 \text{ g}}{200 \text{ ml}} \cdot \frac{1000 \text{ ml}}{1 \text{ l}} = 56'25 \text{ g/l} \approx 56'3 \text{ g/l}$$

$$C = 56'3 \text{ g/l}$$

$\leftarrow$  Es más diluida que la disolución inicial porque  $56'3 \text{ g} < 125 \text{ g}$ .