

Concentración de una disolución: La concentración de una disolución es la cantidad de soluto disuelta en un cantidad de disolvente. Según la cantidad de soluto las disoluciones pueden ser diluidas (poca cantidad de soluto), concentradas (mucha cantidad de soluto) y saturadas (no admiten más soluto).

3.- Formas de expresar la concentración de una disolución.

Hoy sólo vamos a trabajar la primera

a) Porcentaje en masa: indica los gramos de soluto que hay en 100 g de disolución.

Ejemplo: Se añaden 30 g de soluto a 125 g de agua. Calcula la concentración en % en masa:

$$125 + 30 = 155g$$

Disolución	Soluto
155gr	30g
100	x

$$x = \frac{30 \cdot 100}{155} = 19'35\%$$

PROBLEMAS.

- 1.- Preparamos una disolución disolviendo 40g de cloruro potásico (KCl) en 300g de agua. Calcula el porcentaje en masa de la disolución. (sol: 11,76%)
 - 2.- Hemos preparado una disolución con 34 g de azúcar y 250 ml de agua. Expresa la concentración en % en masa. (sol: 11,9%)
 - 3.- Se prepara suero glucosado disolviendo 30 g de glucosa en 750 g de agua. Expresa la concentración en % en masa. (sol 3,84%)
 - 4.- La receta de una macedonia de frutas necesita un jarabe del 20% en peso. Necesitamos 300g de jarabe. (El jarabe es agua con azúcar)
- A) ¿Cuántos g de azúcar hay que emplear? B) Cuántos de agua? (sol: 60 g y 240 g)