

57.- A 300 cm^3 de agua (cuya densidad vale 1 g/cm^3) añadimos 25 cm^3 de ácido sulfúrico (cuya densidad vale $0'9 \text{ g/cm}^3$). Calcular la concentración de la disolución formada expresada en % en masa y en g/L.

58.- Disponemos de dos disoluciones de sal en agua. La primera contiene 8 g de sal en 500 mL de disolución, y la segunda, 10 g de sal en 2 L de disolución. Calcular la concentración en g/L de ambas disoluciones, así como la concentración en g/L de la disolución resultante al mezclar ambas.

59.- Un litro de leche contiene 44 g de lactosa. Si la densidad de la leche es $1'03 \text{ g/mL}$, calcular el porcentaje en masa de la lactosa y su concentración en g/L.

60.- Extraemos 250 ml de agua del mar y encontramos que la concentración en sal es de 22 g/L . Si la densidad del agua del mar es de $1'12 \text{ g/mL}$, calcular su concentración expresada en % en masa.

61.- Echamos 4 g de sal en agua, obteniendo 30 mL de agua salada; en otra experiencia, echamos 120 dg de sal en agua, obteniendo $0'09 \text{ dm}^3$ de agua salada. ¿En cuál de los 2 casos estará el agua más salada?

62.- La concentración de vitamina C en un zumo de naranja natural es del $0'052 \%$ en masa. ¿Qué volumen de zumo de naranja debe ingerir una persona al día si la cantidad diaria recomendada de vitamina C es de 60 mg? La densidad del zumo de naranja es de $1'1 \text{ g/mL}$.

63.- En la figura de la derecha aparece la etiqueta de un conocido medicamento infantil. Se pide:

- ¿Cuál es la concentración de ibuprofeno en el "Dalsy" expresada en % en masa y en g/L? La densidad del "Dalsy" es $1'25 \text{ g/cm}^3$.
- Un niño toma al día 3 tomas de 5 mL cada una. ¿Qué masa de ibuprofeno habrá ingerido?



64.- En la figura de la izquierda aparece la etiqueta de un conocido jarabe infantil. Se pide, a partir del porcentaje en masa que aparece en la etiqueta:

- ¿Qué masa de acetilcisteína habrá en un bote de 200 mL de jarabe? La densidad del "Flumil" es $1'1 \text{ g/mL}$.
- Calcular la concentración del jarabe expresada en g/L.

65.- Disponemos de 400 mL de agua azucarada, cuya densidad vale $1'15 \text{ g/mL}$. Sabiendo que la concentración de la disolución es del 14% en masa, se pide:

- Masa de azúcar que hay disuelta.
- Concentración de la disolución expresada en g/L.