

EN UN AGUA MINERAL MAY
UNA CONCENTRACIÓN DE BICARBONATO
DE 297.2 mg/L

• CALCULA LA CONCENTRACIÓN EN g/L

$$C(g/L) = \frac{\text{MASA DEL COMPONENTE}}{\text{VOLUMEN}}$$

PARA 1L DE AGUA: $297.2 \text{ mg} = 0.2972 \text{ g}$

$$C(g/L) = \frac{0.2972}{1} = \boxed{0.2972 \text{ g/L}}$$

EN 3L DE AGUA MINERAL ¿QUE
CANTIDAD DE BICARBONATOS HAY?

$$0.2972 = \frac{m}{3} \Rightarrow 0.2972 \cdot 3 = m$$
$$m = 0.8916 \text{ g}$$

$$0.2972 \cdot 3 = m$$

CALCULA EL VOLUMEN DE AGUA MINERAL
NECESARIO PARA TENER 25g DE
BICARBONATOS

$$C(g/L) = \frac{m}{V} \quad 0.2972 = \frac{25}{V}$$

$$0.2972 \cdot V = 25$$

$$V = \frac{25}{0.2972} = 84.118 L$$