

EN 100 ml DE COCA COLA HAY 10.6g
DE HIDRATOS DE CARBONO

a) CALCULA LA CONCENTRACIÓN EN g/L

$$100 \text{ ml} = 0.1 \text{ L}$$

$$C(\text{g/L}) = \frac{\text{MASA COMPONENTE}}{\text{VOLUMEN}} = \frac{10.6}{0.1} = 106 \frac{\text{g}}{\text{L}}$$

b) CALCULA LA MASA DE HIDRATOS DE
CARBONO EN 2L DE COCA COLA

$$C(g/L) = \frac{\text{MASA COMA}}{\text{VOL.}}$$

$$C(g/L) = 106 \text{ g/L}$$
$$V = 2 \text{ L}$$

$$106 = \frac{m}{2}$$

$$106 \cdot 2 = m$$

$$m = 212 \text{ g HIDRATOS DE CARBONO}$$

c) CALCULA EL VOLUMEN DE COA COA NECESARIO PARA TENER 200g DE HIDRATOS DE CARBONO.

$$C(g) = \frac{\text{MASA H.C.}}{\text{VOLUME}}$$

$$C(g/L) = 106 \text{ g/L}$$

$$m = 200 \text{ g}$$

$$106 = \frac{200}{V}$$

$$106 \cdot V = 200$$

$$V = \frac{200}{106} = 1.89 \text{ L}$$

$$\frac{200}{V} = 106$$