

# REFUERZO DISOLUCIONES

1. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se ha preparado una disolución de 25 gramos de etanol en 200 gramos de agua (H<sub>2</sub>O). Determine su concentración como porcentaje en masa.

- a) 6.97% ☐
- b) 11.11% ☐
- c) Ninguna de las anteriores ☐

2. Escriba una (V) si es verdadero y una (F) si es falso a la respuesta del siguiente ejercicio: Calcular las ppm de una disolución que tiene 0.050 g de soluto en un volumen de 350 ml de disolución.

DATOS:

Soluto = 0.050 g       $\text{ppm} = \frac{\text{g soluto}}{\text{ml o gr disolución}} \times 1000000$

Disolución = 350 ml

Ppm = ¿?       $\text{ppm} = \frac{0.050}{350} \times 1000000 = 142,8 \text{ ppm}$  ☐

3. Obtenga la molaridad de una sustancia con 8.78 mol en volumen de 9500 ml

DATOS

n = 8.78 mol

V = 9500 ml = 9.5 L

M = ?

$$M = \frac{\boxed{\phantom{000000}}}{\boxed{\phantom{000000}}} = \boxed{\phantom{000000}}$$

4. Al realizar una análisis químico de una muestra de 450 ml de leche se encontró que contiene 0.25 mg de Magnesio. ¿Cuál es la concentración del Mg en ppm.

5. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se han mezclado 25 mL de zumo de fresa con 115 mL de leche. ¿Cuál es el porcentaje en volumen de la disolución?

- a) 17.85% ☐
- b) 11.11% ☐
- c) Ninguna de las anteriores ☐