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 (H2O).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

$$\text{ppm} = \frac{g\ soluto}{ml\ o\ gr\ disolucion} x1000000$$

Disolución = 350 ml

Ppm = ¿?

$$\text{ppm} = \frac{0.050}{350} x1000000 = 142{,}8\ \text{ppm}$$ ☐

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 = ?

$$M = \frac{\square}{\square} = \square$$

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 ☐

LIVEWORKSHEETS