

DISOLUCIONES: M/V y PPM.

Enlace con una línea la formula con su disolución correcta:

CONCENTRACION m/v

$$= \frac{\text{g soluto}}{\text{ml o g disolución}} \times 1000000$$

$$= \frac{\text{mg soluto}}{\text{L o Kg disolución}}$$

PPM

$$= \frac{\text{masa de soluto}}{\text{volumen de la solución}} \times 100$$

2.- Para preparar 750 ml de una solución de KCl se emplearon 40 gramos de sal. ¿Cuál es el % m/v de esta solución.

3.- ¿Cuántos gramos de NaCl hay en 240 cc de una solución al 25% m/v.

4.- 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 = ¿?

$$\text{ppm} = \frac{0.050}{350} \times 1000000 = 142,8 \text{ ppm}$$

5.- 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.

6.- La concentración de Anhídrido Carbónico en el aire es de 245 ppm. ¿Cuántos mg de Anhídrido Carbónico hay en 25 L de aire.