

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso:	QUIMICA GRADO 11 PERIODEO 6/11/13	
Nombre del Documento:	TALLER TIPO PRUEBAS SABER	Versión 01	Página 1 de 1

Estas son definiciones que le pueden servir para resolver el cuestionario

Porcentaje por peso: $\frac{\text{Peso soluto} \times 100}{\text{Peso solución}}$

Porcentaje peso a volumen: $\frac{\text{gr soluto} \times 100}{\text{Mililitros solución}}$

Partes por millón: $\frac{\text{Miligramos soluto}}{\text{Litro de solución}}$

Molaridad: $\frac{\text{N}^\circ \text{ moles soluto}}{\text{Litro de solución}}$

Nº de moles: $\frac{\text{peso de la sustancia, gramos}}{\text{Peso molecular sustancia gr/mol}}$

1. El %P/P de una solución es 45% y pesa 90 kilos. Cuál es el peso del soluto?

- a. 4050 kilos
- b. 40.5 kilos
- c. 405 kilos
- d. 50 kilos

2. Se disuelven de 2 kilos de Bicarbonato en 4 litros de solución. Cuál es el %P/V?

- a. 0.05%
- b. 50%
- c. 5%
- d. 5.5%

3. Una solución tiene una concentración de 200 ppm de KNO_3 . El soluto son 5 gramos de KNO_3 . Cuál es el volumen de la solución?

- a. 25 litros
- b. 2.5 litros
- c. 0.025 litros
- d. 1000 litros

4. Calcular las ppm de una solución compuesta por sal disuelta en agua. Tiene 10 gramos de sal y 500 mililitros de solución.

- a. 20000 ppm
- b. 0.02 ppm
- c. 20 ppm
- d. 6000 ppm

5. Una solución se prepara disolviendo 20 gramos

de azúcar en agua. Si la solución pesa 500 gramos, cual es el %P/P y el peso del solvente?

- a. 0.4% y 480 gramos
- b. 4% y 520 gramos
- c. 0.04% y 480 gramos
- d. 40% y 520 gramos

6. Cuál es la molaridad de una solución al disolver 58 gramos de $\text{Mg}(\text{OH})_2$ en 10 litros de agua. Pesos atómicos: Mg=24, O=16, H=1

- a. 1 molar
- b. 10 molar
- c. 0.1 molar
- d. 0.14 molar

7. Cual es el peso y el número de moles de HCl que serán necesarios disolver para preparar una solución 2molar y que tenga un volumen de 3600 mililitros?.

Peso molecular de HCl= 36.5 gramo/mol

- a. 6.5 moles y 250 gramos
- b. 8.5 moles y 300 gramos
- c. 2 moles y 36 gramos
- d. 7.2 moles y 262 gramos

Responda las preguntas 8, 9 y 10 después de leer:
Una solución se prepara al disolver 10 gramos de sal en 500 gramos de agua

8. El soluto es
- a. La sal
 - b. El agua
 - c. El alcohol
 - d. El azúcar

9. El peso de la solución en gramos es

- a. 10
- b. 510
- c. 500
- d. 490

10. El peso del solvente en gramos es

- a. 10
- b. 510
- c. 490
- d. 500