

C.E.N.S VALLE FERTIL

GUIA N°7

DOCENTE: JOSÉ PAROLDI

CURSO: 2° AÑO

QUIMICA

Actividades de repaso de Guías N° 5 y Guía N° 6.

1-¿Cuál es la concentración de la sal de mesa o cloruro de sodio (NaCl) en una solución formada por 100 **gramos** de agua (solvente) y 10 **gramos** de esta sal (soluto)?

2-Una solución de agua azucarada pesa 200 gramos, y contiene 50 gramos de azúcar de mesa o sacarosa ($C_{12}H_{22}O_{11}$). ¿Cuál es la concentración del azúcar?

3-¿Cuál es la concentración, o porcentaje de peso sobre volumen (%P/V) , de 40 gramos de sal de mesa en una solución de 350 mililitros de agua salada?

4-¿Cuál es la concentración, o porcentaje de peso sobre volumen (%P/V), de 300 gramos de azúcar de mesa en una solución de 1000 mililitros de agua azucarada?

5-¿Cuál es la concentración de alcohol en una solución formada por 45 mililitros de agua (solvente) y 5 ml de alcohol (soluto)?

6-Una solución de agua azucarada contiene 1 moles de azúcar ($C_{12}H_{22}O_{11}$) y 4 kilogramo de agua ¿Cuál es la molalidad de la solución?

7-¿Cuál es la molaridad de dos 3 moles de NaCl en 2000 ml?

8-Una solución 200 g de azúcar en 1000 ml de agua ¿Cuál es su concentración en p/v y p/p?

9-¿Cuántos gramos de NaCl contiene una solución 2 M ?

10-Explique cómo disuelve los productos de limpiezas y cuáles son las concentraciones usadas.

Director: Juan Carlos Costa