

ESCUELA PREPARATORIA OFICIAL ANEXA A LA NORMAL NUM. 1 DE TOLUCA
QUIMICA II

PROFESORA: I.Q. SOFIA GUADALUPE IGLESIAS AGUILAR

NOMBRE DEL ALUMNO: _____ FECHA: _____

BLOQUE II. SISTEMAS DISPERSOS

TEMA: SOLUCIONES QUIMICAS -UNIDADES FISICAS

INSTRUCCIONES: Resuelve los siguientes ejercicios de soluciones químicas, siguiendo para cada problema planteado el proceso de cálculo correctamente estructurado.

1. Se requiere preparar 250 g de una solución al 25.5 % P/P de Glucosa.

A) ¿Qué peso de glucosa debe disolverse? g

B) ¿Cuánta agua es necesaria adicionar? g

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCIONES	RESULTADO
-------	----------	---------	---------------	-----------

2. Se prepara una solución que contiene 6.9 g de NaHCO_3 con 100 g de agua. ¿Cuál el % P/P de la solución?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCIONES	RESULTADO
-------	----------	---------	---------------	-----------

% P/P

3. ¿Qué % volumen de alcohol tiene una botella de cerveza de 875 ml con 8 ml de alcohol?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCIONES	RESULTADO
-------	----------	---------	---------------	-----------

% V/V

4. ¿Qué volumen de jugo de limón se necesitan para preparar una solución de 2000 ml (2 l) de limonada al 15 % V/V?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCIONES	RESULTADO
-------	----------	---------	---------------	-----------

ml

5. Calcula la ppm de 85 mg de Cl en 2900 ml de Agua?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCIONES	RESULTADO
-------	----------	---------	---------------	-----------

ppm

6. Las normas de salud pública de México permiten 1.0 ppm de Ba^{+2} en el agua para beber. Si una muestra de agua de 2.0 litros contiene 4 mg del ion Ba^{+2} . ¿El agua está dentro de los parámetros establecidos para beber?

DATOS	ECUACION	DESPEJE	SUSTITUCIONES	RESULTADO
-------	----------	---------	---------------	-----------

ppm SI / NO