

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 -SOLUCIONES NORMALES

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

1. Calcule el peso equivalente-gramo de las siguientes sustancias, completando la Tabla.

SUSTANCIA	CALCULOS	PESO EQUIVALENTE-GRAMO (Peq-g)
H ₂ SO ₄		
NaOH		
Al (OH) ₃		
Fe ₂ (SO ₄) ₃		
ZnCl ₂		

2. Calcule la normalidad de una solución de ácido fosfórico (H₃PO₄) que contiene 12.5 g disueltos en 400 ml de solución.

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

Peso Molecular :

Peso equivalente H₃PO₄ (eq-g)

N

3. Un litro de solución 1 N, ¿Cuántos gramos contiene de la sustancia H₂SiO₃?

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

Peso Molecular H₂SiO₃:

Peso Equivalente (Equivalentes gramos)

g