ESCUELA PREPARATORIA OFICIAL ANEXA A LA NORMALNUM.1 DETOLUCA
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_2SO_4		
NaOH		
$Al(OH)_3$		
$Fe_2(SO_4)_3$		
$ZnCl_2$		

2. Calcule la normalidad de una solución de ácido fosfórico (H_3PO_4) que contiene 12.5 g disueltos en 400 ml de solución.

DATOS ECUACION DESPEJE SUSTITUCIONES RESULTADO
Peso Molecular :

Peso equivalente H_3PO_4 (eq-g) **N**

3. Un litro de solución 1 N, ¿Cuántos gramos contiene de la sustancia H_2SiO_3?

DATOS ECUACION DESPEJE SUSTITUCIONES RESULTADO

Peso Molecular H_2SiO_3:
Peso Equivalente (Equivalentes gramos)

g

LIVEWORKSHEETS