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

1.Calcule la molaridad (M) de una solución al disolver 316 g de $MgBr_2$ en 859 ml de solución.

DATOS ECUACION DESPEJE SUSTITUCIONES RESULTADO

PESO MOLECULAR $MgBr_2$ **M**

2. Un litro de solución 1 M, ¿Cuántos gramos contiene de cada una de las siguientes sustancias? Completa la Tabla.

a) HNO_3 Peso Molecular : g/mol

b) KOH Peso Molecular :

c) H_2SiO_3 Peso Molecular :

d) NaCl Peso Molecular :

Sustancia 1 M Volumen 1.0 litro	HNO3	KOH	H_2SiO_3	NaCl
Gramos de sustancia (g)				

LIVEWORKSHEETS