

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 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	HNO_3	KOH	H_2SiO_3	$NaCl$
Gramos de sustancia (g)				