UNIDAD EDUCATIVA MUNICIPAL MILENIO "BICENTENARIO"

AÑO LECTIVO 2022-2023

Nombre: **Curso y paralelo:** **Fecha:**

MOLARIDAD

1.- En la Química se utiliza las siguientes letras para identificar y abreviar, pesos, masas, volúmenes y otros.Ponga la letra correcta al frente de su palabra:

Molaridad ☐

Masa o peso molecular ☐

Moles ☐

Volumen ☐

2.- Calcula la Molaridad de alcohol etílico (C2H6O) si se tiene 75,3 gramos en volumen de 0,55 litros.

DATOS

C2H6O

STO = **g**

V = **L**

$$M = \frac{\text{moles}}{\text{litros}} = \text{mol/l}$$

¿Ponga una X en la fórmula que utilizaría? $M = \frac{m}{v}$ ☐ $M = \frac{n\ STO}{v\ SLON}$ ☐

3.- Obtenga la molaridad de una sustancia con 6,75 mol en volumen de 9500 ml

DATOS

V = ☐ **=** ☐

n = ☐ **mol**

$$M = \frac{\text{moles}}{\text{litros}} = \text{mol/l}$$

M = ?

4.- Tenemos azúcar (C12H22O11) con masa de 20.8 gramos en 257 ml de volumen. Calcula la concentración molar (Molaridad)

$$M = \frac{n\ soluto}{v\ solucion} =$$

DATOS

m STO = 20,8

V = 257 ml = 0,257 L

M ☐ **g** / **litros** = = mol/l

Elem.	Peso Atómico	Moléculas	Total
C =		X 12	=
H =		X 22	=
O =		X 11	=
TOTAL PESO MOLECULAR			

LIVEWORKSHEETS