# 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**

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

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

LIVEWORKSHEETS