



**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 (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O) si se tiene 75,3 gramos en volumen de 0,55 litros.

**DATOS**

C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O

STO = g

V = L

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

¿Ponga una X en la fórmula que utilizaría?

$$M = \frac{m}{v} \quad \text{[ ]}$$

$$M = \frac{n \text{ STO}}{v \text{ SLON}} \quad \text{[ ]}$$

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

**DATOS**

$$V = \text{[ ]} = \text{[ ]}$$

$$n = \text{[ ] mol}$$

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

M = ?

4.- Tenemos azúcar (C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>) con masa de 20.8 gramos en 257 ml de volumen. Calcula la concentración molar (Molaridad)

**DATOS**

m STO = 20,8

V = 257 ml = 0,257 L

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

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

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