



**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

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

¿Ponga una X en la fórmula que utilizaría?

$$M = \frac{m}{v}$$

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

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

DATOS

$$V = \boxed{\text{ }} = \boxed{\text{ }}$$

$$n = \boxed{\text{ mol}}$$

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

$$M = ?$$

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

DATOS

$$m \text{ STO} = 20,8$$

$$V = 257 \text{ ml} = 0,257 \text{ L}$$

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

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