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 en gramos ☐

Moles ☐

Volumen ☐

Peso molecular ☐

2.- Calcula la Molaridad de alcohol etílico (C2H6O) si se tiene 95.2 gramos en volumen de 0.55 litros.

DATOS

C2H6O

m = 95.2 g

V = 0.55 L

PM = 46

$$M = \frac{\square}{\square} = \frac{\square}{\square} = \square$$

¿Ponga una X en la fórmula que utilizaría? **M =** $\frac{n}{v}$ ☐ **M =** $\frac{m}{(PM)v}$ ☐

3.- Obtenga la molaridad de una sustancia con 8.78 mol en volumen de 9500 ml

DATOS

V = ☐ **=** ☐

n = ☐

M = ?

$$M = \frac{\square}{\square} = \square$$

4.- Tenemos azúcar (C12H22O11) con masa de 20.8 gramos en 275 ml de volumen. Calcula la concentración molar (Molaridad)

DATOS

m azúcar = 20.8 g

V = 275 ml = 0.275 L

PM = ☐

$$M = \frac{\frac{\square}{\square}}{\square} = \frac{\square}{\square} = \square$$

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

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

LIVEWORKSHEETS