

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	<input type="text"/>
Masa en gramos	<input type="text"/>
Moles	<input type="text"/>
Volumen	<input type="text"/>
Peso molecular	<input type="text"/>

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

$$M = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{}$$

¿Ponga una X en la fórmula que utilizaría?

$$M = \frac{n}{v} \quad \boxed{}$$
$$M = \frac{m}{(PM)v} \quad \boxed{}$$

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

DATOS

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

$$M = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{}$$

M = ?

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 =

$$M = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{}$$

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

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