

Evaluación de unidades de concentración

Área Química

Prof: Lic. Reinaldo Céspedes Céspedes

Completa las siguientes descripciones del tema

La **Molaridad** es el **número de moles de** que están disueltos en un determinado **volumen**.

La **Molaridad** se expresa en las unidadessobre..... (**molar**)

La **molalidad** se expresa en las unidadessobre..... (**molal**)

La **Normalidad** de una disolución es el **número de Equivalentes** o **equivalentes-gramo de soluto** por litro de

La **Molalidad** es el **número de moles de soluto** que están en 1 **kilogramo de disolvente**.

II Arrastra a la ecuación correspondiente de unidad de concentración

1). Molalidad

$$M = \frac{n \text{ mol soluto}}{Vol \text{ solución}}$$

2). Normalidad

$$n = \frac{m}{PM}$$

3). Molaridad

$$N = \frac{n^0 \text{ Eq (equivalente - gramo)}}{\text{Litros de solución}}$$

4). número de moles de soluto

$$(m) = \frac{n \text{ (nº de moles de soluto)}}{m \text{ (kilogramos de disolvente)}}$$

5). Eq Químico

$$n^0 \text{ Eq} = \frac{PM}{n^0 c \arg a}$$

III Resuelve los ejercicios

1. Calcular la molaridad de una disolución que contiene $1,05 \times 10^{-3}$ moles de soluto en 90 ml de disolvente.

Datos

n moles de soluto =

V_{sol} =L

Ecuación reemplazando valores

$M =$

Resultado

$M =$ []

2. Hallar la Normalidad de 205 ml de una solución que contienen disueltos 0.42 moles de Ca(OH)_2

Datos

V_{sol} = L

n =

Interrogante

$N=?$

PM =

Ecuación reemplazando valores

Eq_{sust} =

m_{sust} =

$n^o Eq$ =

N =

Resultado

N = []

3. calcular la molalidad de una disolución del ácido sulfúrico H_2SO_4 siendo la masa del disolvente de 400 gramos y la cantidad de ácido de 40 gramos.

1 Datos

m_{sol} = Kg

$m_{sóluto}$ = Kg

PM =

Interrogante

Ecuación reemplazando valores

m =

Resultado

m = []