

MOLALIDAD

3.10 Se agregan 5 gramos de HCl a 35 gramos de agua. Determine la molalidad de la solución

Datos :

Soluto =

Solvente =

El peso del soluto es igual a

Los gramos expresados en moles son igual a

Los gramos de agua expresados en kilogramo equivalen a

La molalidad de la solución es igual a

NORMALIDAD

$$N = \frac{\text{Eq. soluto}}{\text{Lts}}$$

$$E_{\text{ácido}} = \frac{MM_{\text{ácido}}}{\text{total de H en la fórmula}}$$



$$E_{\text{base}} = \frac{MM_{\text{base}}}{\text{total de OH en la fórmula}}$$



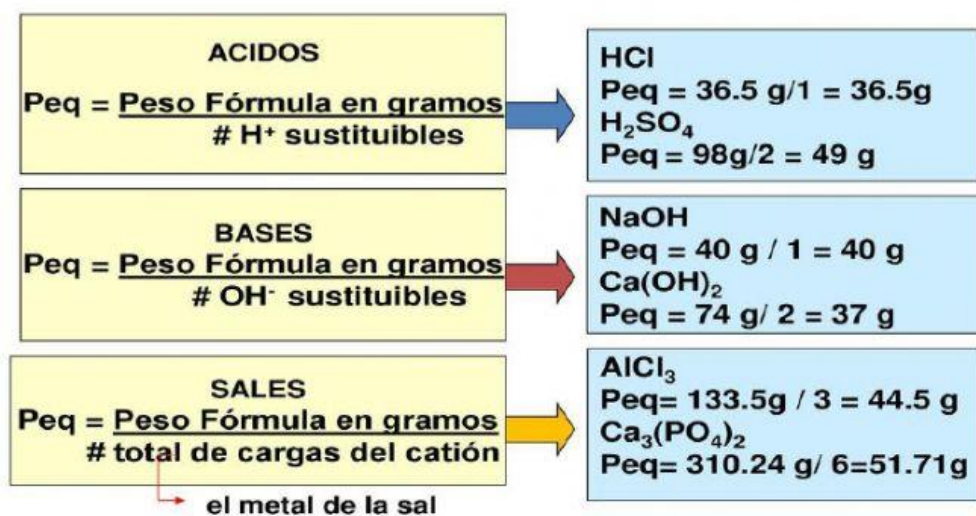
$$E_{\text{sal}} = \frac{MM_{\text{sal}}}{\text{total de cargas de catión}}$$

PESO EQUIVALENTE

Ejemplo calculo de Peso Equivalente



Peso Equivalente (Peq), como se calcula:



3.11 Calcule la Normalidad de 1,5 litros de solución de HNO₃ que contiene 7,88 gramos .

NORMALIDAD

$$N = \frac{\text{Eq. soluto}}{\text{Lts}}$$

Datos: volumen = soluto =

Calcula el valor de 1 equivalente- gramo

Peso del HNO₃ =

1 equivalente gramo HNO₃ =

Convierta 7,88 gramos a equivalentes- gramos =

La relación es 1 eq-g HNO₃ equivale a

Reemplazamos en la fórmula

N =

N =

3.12 Cuantos gramos de Na₂SO₄ se requieren para preparar 2 000 ml de solución 1,5 Normal.

Datos:

Volumen =

N =

Eq-g =

$$N = \text{eq-g/L} \text{ despeja Eq-g Sln} = \quad \text{Eq-g Sln} =$$

$$\text{Eq-g Sln} =$$

Calcula el peso del $\text{Na}_2\text{SO}_4 =$

$$1 \text{ eq-g } \text{Na}_2\text{SO}_4 = \quad / \quad =$$

Convierte los equivalentes -gramos de la Sln en gramos

$$\text{equivalente} \times \frac{\text{gramos}}{1 \text{ eq.g}} = \quad \text{gramos HNO}_3$$