

## NORMALIDAD Y MOLARIDAD

Resuelve los siguientes ejercicios.

Calcular la molaridad de una disolución que contiene  $2,07 \cdot 10^{-2}$  moles de soluto en 50 ml de disolvente:

$$\text{molaridad} = M = n / V$$

Calcular el número de moles de soluto en 5 litros de una disolución 0,4 M:

$$\text{molaridad} = M = n / V \rightarrow n = M \cdot V$$

calcular la molaridad de una disolución de 100 gramos de metanol  $\text{CH}_4\text{O}$  en 1 litro de disolvente.

$$\text{molaridad} = M = n / V$$

Calcular la normalidad de 20 gramos de hidróxido de berilio  $\text{Be}(\text{OH})_2$  en 700 ml de disolución:

$$\text{Normalidad (N)} = (\text{n}^\circ \text{ de Equivalentes} / \text{litros de disolución}).$$

Calcular la normalidad una disolución de 0.5 litros de Hidróxido de Magnesio  $[\text{Mg}(\text{OH})_2]$ , y si el Peso Molecular del Hidróxido de Magnesio es de 58 g/mol. Se tienen 36 gramos de éste.