

Disoluciones: mezcla homogénea formada por soluto y disolvente.

Material necesario:

Vidrio de reloj

balanza

matraz aforado



1° se pesa en la balanza la cantidad necesaria de soluto 100 g de CuSO_4 ,sulfato de cobre (II)

2° se calcula la masa molecular del compuesto y se calcula el n° de moles ,utilizando el factor de conversión.

Masa molecular CuSO_4 : 159,5

n° moles CuSO_4 : 100 g de CuSO_4 $\frac{1 \text{ mol de } \text{CuSO}_4}{159,5 \text{ g de } \text{CuSO}_4} = 0,62 \text{ moles de } \text{CuSO}_4$

3° utilizamos un matraz aforado ,en este caso es de 250 mL.

El soluto pesado se pasa al matraz y se añade agua , se disuelve y posteriormente se añade más agua hasta la señal de enrase del matraz.

En el matraz tengo soluto y disolvente, y por tanto el volumen de disolución que tengo será que indica el matraz aforado 250 mL.

Volumen de disolución = 250 mL = 0,25 L de disolución



Molaridad = $\frac{\text{n° moles de soluto}}{\text{Litro de disolución}}$

Molaridad = $\frac{0,62 \text{ moles de } \text{CuSO}_4}{0,25 \text{ L de disolución}} = 2,48 \text{ M}$