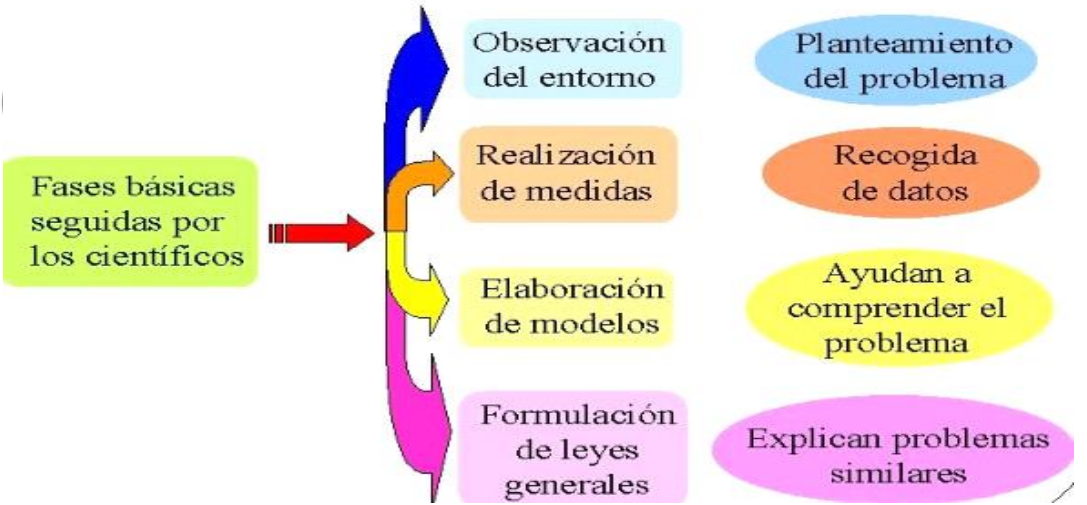


LA ACTIVIDAD CIENTÍFICA

NOMBRE:

¿Qué es medir? ¿En qué etapa del Método Científico se lleva a cabo?	
Escribir en notación científica la siguiente cantidad de masa: 125000000 kg.	
Escribir en notación decimal la siguiente cantidad de temperatura: 2×10^2 K.	
Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: 144 km/h.	
La densidad del agua del mar es 1.030 g/cm^3 , y la del grifo 1010 kg/m^3 . ¿Cuál es mayor?	
Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 6789.52 cm^2 .	
Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 0.123 dm^3 .	
Escribir en notación científica la siguiente cantidad de temperatura: 1200 K.	
Escribir en notación decimal la siguiente cantidad de masa: 2.45×10^{-4} kg.	

LA ACTIVIDAD CIENTIFICA



NOMBRE:

¿Qué es medir? ¿En qué etapa del Método Científico se lleva a cabo?	Medir es comparar con una medida fija que llamaremos UNIDAD. En la etapa de RECOGIDA de DATOS utilizamos las mediciones
Escribir en notación científica la siguiente cantidad de masa: 125000000 kg.	$125\,000\,000 = 1'25 \cdot 10^8 \text{ Kg}$
Escribir en notación decimal la siguiente cantidad de temperatura: $2 \times 10^2 \text{ K}$.	$2 \cdot 10^2 \text{ K} = 200 \text{ K}$
Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: 144 km/h.	$144 \frac{\text{Km}}{\text{h}} \cdot \frac{1\text{h}}{3600\text{s}} \cdot \frac{10^3\text{m}}{1\text{Km}} = 40 \text{ m/s}$
La densidad del agua del mar es 1.030 g/cm^3 , y la del grifo 1010 kg/m^3 . ¿Cuál es mayor?	Lo paso todo a g/cm^3 la del grifo es mayor $1010 \frac{\text{Kg}}{\text{m}^3} \cdot \frac{10^3\text{g}}{1\text{Kg}} \cdot \frac{1\text{m}^3}{10^6\text{cm}^3} = 1010 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$
Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 6789.52 cm^2 .	$6789'52\text{cm}^2 = \underline{\underline{679 \text{ cm}^2}}$
Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 0.123 dm^3 .	$0'123 \text{ dm}^3 = \underline{\underline{0'123 \text{ dm}^3}}$
Escribir en notación científica la siguiente cantidad de temperatura: 1200 K.	$1200 \text{ K} = \underline{\underline{1'2 \cdot 10^3 \text{ K}}}$
Escribir en notación decimal la siguiente cantidad de masa: $2.45 \times 10^{-4} \text{ kg}$.	$2'45 \cdot 10^{-4} \text{ Kg} = \underline{\underline{0,000245 \text{ Kg}}}$
Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: $4.5 \times 10^8 \mu\text{s}$.	$1 \text{ microsegundo } (\mu\text{s}) = 10^{-6} \text{ seg.}$ $4'5 \cdot 10^8 \mu\text{s} \cdot \frac{10^{-6}\text{s}}{1\mu\text{s}} = \underline{\underline{4'5 \cdot 10^2 \text{ seg.}}}$