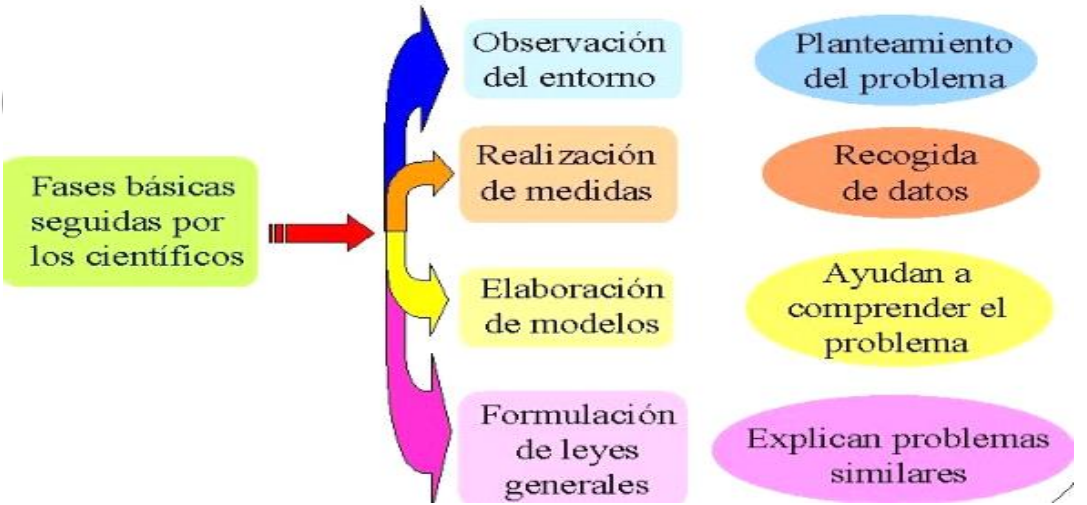


## LA ACTIVIDAD CIENTÍFICA

**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: $2 \times 10^2$ K.                           |  |
| Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: 144 km/h.                              |  |
| La densidad del agua del mar es $1.030 \text{ g/cm}^3$ , y la del grifo $1010 \text{ kg/m}^3$ . ¿Cuál es mayor? |  |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: $6789.52 \text{ cm}^2$ .                           |  |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: $0.123 \text{ dm}^3$ .                             |  |
| Escribir en notación científica la siguiente cantidad de temperatura: 1200 K.                                   |  |
| Escribir en notación decimal la siguiente cantidad de masa: $2.45 \times 10^{-4} \text{ kg}$ .                  |  |

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.<br>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 $1.030 \text{ g/cm}^3$ , y la del grifo $1010 \text{ kg/m}^3$ . ¿Cuál es mayor? | Lo paso todo a $\text{g/cm}^3$ la del grifo es mayor<br>$1010 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \cdot \frac{10^3 \text{ g}}{1 \text{ kg}} \cdot \frac{1 \text{ m}^3}{10^6 \text{ cm}^3} = 1010 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: $6789.52 \text{ cm}^2$ .                           | $6789'52 \text{ cm}^2 = \underline{\underline{679 \text{ cm}^2}}$                                                                                                                                                       |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: $0.123 \text{ dm}^3$ .                             | $0'123 \text{ dm}^3 = \underline{\underline{0'123 \text{ dm}^3}}$                                                                                                                                                       |
| 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.: $4.5 \times 10^8 \mu\text{s}$ .        | $1 \text{ microsegundo } (\mu\text{s}) = 10^{-6} \text{ seg.}$<br>$4'5 \cdot 10^8 \mu\text{s} \cdot \frac{10^{-6} \text{ s}}{1 \mu\text{s}} = \underline{\underline{4'5 \cdot 10^2 \text{ seg.}}}$                      |