

# UNIDAD 1. ELEMENTOS BÁSICOS

**Ejercicio 1. Expresar en horas, minutos y segundos el intervalo de tiempo de 4210 s.**

$$(4210 \text{ s}) \left( \frac{1 \text{ h}}{3600 \text{ s}} \right) = 1.169 \text{ h} \approx 1.17 \text{ h}$$

$$1 \text{ h} + (0.17 \text{ h}) \left( \frac{60 \text{ min}}{1 \text{ h}} \right) = 1 \text{ h} + 10.20 \text{ min}$$

$$1 \text{ h} + 10 \text{ min} + (0.20 \text{ min}) \left( \frac{60 \text{ s}}{1 \text{ min}} \right) = 1 \text{ h} + 10 \text{ min} + 12 \text{ s}$$

$$\therefore 4210 \text{ s} = 1 \text{ h } 10 \text{ min } 12 \text{ s}$$

**Ejercicio 2. Un terreno tiene un área de 1500 yardas<sup>2</sup>, expresar esta área en m<sup>2</sup>**

$$1500 \text{ yd}^2 = (1500 \text{ yd}^2) \left[ \frac{(0.914 \text{ m})^2}{(1 \text{ yd})^2} \right] = 1253.09 \text{ m}^2$$

$$\therefore 1500 \text{ yd}^2 = 1253.09 \text{ m}^2$$

**Ejercicio 3. Determine las dimensiones de  $A = 3\pi \frac{\alpha^2}{\beta^3}$ , siendo  $\alpha$  una aceleración,  $\beta$  una longitud y  $\pi = 3.1416$ .**

Sabemos que:  $[\alpha] = LT^{-2}$  y  $[\beta] = L$

Sustituyendo:  $[A] = \frac{(LT^{-2})^2}{(L)^3}$

$$[A] = \frac{L^2 T^{-4}}{L^3} = L^2 T^{-4} L^{-3} = L^{-1} T^{-4}$$

$$\therefore [A] = L^{-1} T^{-4}$$

Nota: 3 y  $\pi$  son constantes adimensionales.

**Ejercicio 4. Expresar la distancia de la Tierra al Sol en pársec (pc) y en años luz. Expresar un año luz y un pársec en kilómetros**

$$\text{Distancia de la Tierra al Sol} = D_{TS} = 1.49 \times 10^8 \text{ km}$$

$$1 \text{ pc} = 3.084 \times 10^{13} \text{ km}$$

$$1 \text{ Año luz} = 9.46 \times 10^{12} \text{ km}$$

Entonces:

$$D_{TS} = (1.49 \times 10^8 \text{ km}) \left( \frac{1 \text{ pc}}{3.084 \times 10^{13} \text{ km}} \right) = 4.8314 \times 10^{-6} \text{ pc}$$

$$D_{TS} = (1.49 \times 10^8 \text{ km}) \left( \frac{1 \text{ Año luz}}{9.46 \times 10^{12} \text{ km}} \right) = 1.5751 \times 10^{-5} \text{ año luz}$$

**Ejercicio 5.** ¿Cuál es la incertidumbre porcentual en el volumen de una esfera cuyo diámetro es de  $(4.96 \pm 0.03)$  cm?

$$V = \frac{4}{3}\pi r^3 = \frac{4}{3}\pi \left(\frac{D}{2}\right)^3 = \frac{4}{3}\pi \frac{D^3}{8} = \frac{4\pi}{(3)(8)}D^3 = \frac{\pi}{6}D^3$$

$$\Delta V = \frac{\pi}{6}(3D^2)\Delta D = \frac{\pi}{2}D^2\Delta D$$

$$\frac{\Delta V}{V} = \frac{\frac{\pi}{2}D^2\Delta D}{\frac{\pi}{6}D^3} = 3 \frac{\Delta D}{D} = \frac{3 \times 0.03 \text{ cm}}{4.96 \text{ cm}} = \frac{0.09}{4.96} = 0.02$$

$$\therefore \frac{\Delta V}{V} \times 100 = 2 \%$$

**Ejercicio 6.** La rapidez,  $V$ , de un cuerpo está dada por la ecuación:  $V = 2At^3 + 6Bt^2 + 7Ct$ , donde  $t$  representa el tiempo, ¿cuáles son las dimensiones de  $A$ ,  $B$  y  $C$ ?

Sabemos que  $[V] = \frac{L}{T} = LT^{-1}$ , entonces cada sumando de la ecuación debe tener las mismas dimensiones  $\therefore AT^3 = LT^{-1}$ ;  $BT^2 = LT^{-1}$  y  $CT = LT^{-1}$ .

Despejando de cada ecuación se obtiene:

$$[A] = \frac{LT^{-1}}{T^3} = LT^{-4}; \quad [B] = \frac{LT^{-1}}{T^2} = LT^{-3}; \quad [C] = \frac{LT^{-1}}{T} = LT^{-2}$$

$$\therefore [A] = LT^{-4}; [B] = LT^{-3}; [C] = LT^{-2}.$$

Nota: 2, 6 y 7 son constantes adimensionales.

**Ejercicio 7.** Las masas atómicas del hidrógeno y el oxígeno son 1.00797 y 15.9984 unidades de masa atómica, respectivamente, una unidad de masa atómica ( $u$ ) es igual a  $1.6604 \times 10^{-27}$  kg. Expresa en kilogramos y gramos la masa atómica de un átomo de hidrógeno y un átomo de oxígeno.

$$M_H = 1.00797 u \times \left(\frac{1.6604 \times 10^{-27} \text{ kg}}{1 u}\right) = 1.6736 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

$$1.6736 \times 10^{-27} \text{ kg} \times \left(\frac{1 \times 10^3 \text{ g}}{1 \text{ kg}}\right) = 1.6736 \times 10^{-24} \text{ g}$$

$$M_O = 15.9984 u \times \left(\frac{1.6604 \times 10^{-27} \text{ kg}}{1 u}\right) = 2.6564 \times 10^{-26} \text{ kg}$$

$$2.6564 \times 10^{-26} \text{ kg} \times \left(\frac{1 \times 10^3 \text{ g}}{1 \text{ kg}}\right) = 2.6564 \times 10^{-23} \text{ g}$$

**Ejercicio 8.** La densidad volumétrica de masa ( $\rho$ ) del gas estelar en nuestra galaxia se estima en:  $10^{-21} \text{ kg/m}^3$ . Suponga que el gas sea principalmente hidrógeno, estime el número de átomos de hidrógeno por cada centímetro cúbico.

$$\rho = \left( \frac{10^{-21} \text{ kg}}{\text{m}^3} \right) \left( \frac{1 \text{ m}^3}{10^6 \text{ cm}^3} \right) = 1 \times 10^{-27} \frac{\text{kg}}{\text{cm}^3}$$

La masa de un átomo de hidrógeno en kilogramo es:

$$M_H = (1.00797 \text{ u}) \left( \frac{1.6604 \times 10^{-27} \text{ kg}}{1 \text{ u}} \right) = 1.6736 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

$$\rho = \left( \frac{10^{-27} \text{ kg}}{\text{cm}^3} \right) \left( \frac{M_H}{1.6736 \times 10^{-27} \text{ kg}} \right) = \frac{1}{1.6737} \frac{M_H}{\text{cm}^3}$$

$$\therefore \rho = 0.5972 \frac{\text{átomos H}}{\text{cm}^3}$$

**Ejercicio 9.** Un estudiante deriva la ecuación  $x = vt^2 + \frac{1}{2}at$ . Donde  $x$  es la magnitud del desplazamiento,  $v$  la rapidez,  $a$  la magnitud de la aceleración y  $t$  el tiempo. Usando análisis dimensional, diga si la ecuación es probablemente correcta:

Se sabe que:	$[x] = L$	$[t] = T$
	$[v] = LT^{-1}$	$[a] = LT^{-2}$

Entonces:

$$[x] = [v][t]^2 + [a][t]$$

$$L = LT^{-1}T^2 + LT^{-2}T = LT + LT^{-1}$$

$$\therefore L \neq LT + LT^{-1} \text{ No es correcta.}$$

**Ejercicio 10.** Una partícula de masa  $m$  gira en un círculo de radio  $r$  con aceleración  $a$ . Use análisis dimensional y encuentre la rapidez  $v$  de dicha partícula.

Se propone:  $v \sim m^p r^q a^s$

Se introduce una constante adimensional  $[K] = 1$ , tal que:

$$v = K m^p r^q a^s$$

Cambiando cada variable por los observables:

$$[v] = LT^{-1}; [m] = M; [r] = L \text{ y } [a] = LT^{-2}$$

Tenemos:

$$[v] = [K][m]^p[r]^q[a]^s \Rightarrow LT^{-1} = M^p L^q (LT^{-2})^s$$

Quedando el sistema de ecuaciones:

$$\begin{aligned} L: 1 &= q + s \\ T: -1 &= -2s \\ M: 0 &= p \end{aligned}$$

Al resolver el sistema de ecuaciones, cuya solución es:

$$\begin{aligned}p &= 0 \\s &= 1/2 \\q &= 1/2\end{aligned}$$

Sustituimos dichos valores en la potencia de cada variable:

$$v = K r^{1/2} a^{1/2} \therefore v = K \sqrt{ra}$$

**Ejercicio 11. Exprese en unidades fundamentales del Sistema Internacional de Unidades, la cantidad  $A = \frac{200(N)^2}{(h)(mg)^2}$ .**

Para escribir A en unidades fundamentales del Sistema Internacional de Unidades se usa la definición:  $1 N = \frac{1 kg \cdot m}{s^2}$ , y las equivalencias:

$$1 h = 3.6 \times 10^3 s$$

$$1 mg = 1 \times 10^{-6} kg$$

para construir factores unitarios y simplificar, como se muestra a continuación

$$\begin{aligned}A &= \frac{200(N)^2}{(h)(mg)^2} \left( \frac{1 kg \cdot m}{s^2} \right)^2 \left( \frac{1 h}{3.6 \times 10^3 s} \right) \left( \frac{1 mg}{1 \times 10^{-6} kg} \right)^2 \\A &= \frac{200(N)^2 (kg)^2 (m)^2}{(h)(mg)^2 (s^2)^2 (N)^2} \frac{h}{3.6 \times 10^3 s} \frac{(mg)^2}{1 \times 10^{-12} (kg)^2}\end{aligned}$$

Simplificando unidades y números, se obtiene finalmente:

$$A = \frac{200}{(3.6 \times 10^{-9})} \frac{(m)^2}{(s)^5} = \frac{200}{3.6} \times 10^9 \frac{m^2}{s^5} = 5.6 \times 10^{10} \frac{m^2}{s^5}$$

Entonces:

$$A = \frac{200(N)^2}{(h)(mg)^2} = 5.6 \times 10^{10} \frac{m^2}{s^5}$$