



ACTIVIDAD 2: NOTACIÓN CIENTÍFICA Y ORDEN DE MAGNITUD.

Cadete: _____ N° _____ curso: _____

1. Los resultados de la medición de un trabajo fueron los siguientes:

$A = 0,245 \text{ cm}$ $B = 3,28 \text{ cm}$ $C = 15,275 \text{ cm}$ $D = 4,5 \text{ cm}$ $E = 2,84501 \text{ cm}$ $F = 7,005 \text{ cm}$
 $G = 3,2555 \text{ cm}$.

Encuentre los valores de:

a) $S = A + 2C - 3D$ Aproxime su resultado a la centésima.

b) $T = 2F - 3E + 4A$ Aproxime su resultado a la unidad.

c) $U = G - 4E + 2B$ Aproxime su resultado a la milésima.

d) $X = A \times 2C$ Aproxime su resultado a la unidad.

e) $Y = 2F \times 3E \times 4D$ Aproxime su resultado a la décima.

f) $Z = 3G \times 4B$ Aproxime su resultado a la centésima.

2. Expresé en NOTACIÓN CIENTÍFICA las siguientes cantidades:

g) $L = 0,00000205003 \text{ s}$

h) $M = 44500012405 \text{ MN}$

i) $N = 68500123 \text{ nudos}$



3. Exprese el ORDEN DE MAGNITUD de los siguientes valores (R del átomo = $2,00 \times 10^{-10}m$)

j)
$$\frac{2,75 \times 10^{-24} \times 318 \times 10^{16}}{0,005 \times 10^{-31} \times 3054 \times 10^6}$$

k)
$$\frac{0,000000005324}{3216845698}$$

l) El volumen de un átomo expresado en m^3

$$V_{esfera} = \frac{4}{3} \pi R^3$$

4. Podemos medir fácilmente la longitud de una hoja de un libro o de un cuaderno, pero, por otra parte, tendríamos dificultades para medir su espesor.

- Trate de obtener la medida, usando una regla de milímetros, del espesor de una hoja de un libro. ¿Lograría obtener algún valor de esta medición?

- Un truco sencillo permite resolver satisfactoriamente este problema; mida el espesor de una pila de hojas (un número grande, digamos, de 100 hojas). Con base en el valor encontrado, calcule el espesor de una de ellas.

- Con un procedimiento semejante intente determinar el volumen de una gota de agua que sale de un cuentagotas.