

- 1.- Expresa estas medidas en unidades del Sistema Internacional.
  - a) 72 m/h
  - b) 70 dm/min
  - c) 2 Kcd/cm<sup>2</sup>

- d) 0,580 μm
- e) 325 cm<sup>3</sup>
- f)  $2.5 \cdot 10^5 \text{ cm}^2$
- 2.- Sea un cilindro de poliestireno de altura 10 cm y de radio 5 cm cuya densidad es de 0,35 g/l.
  - a) ¿Cuál es la masa del cilindro?
  - b) Si doblamos el radio, ¿Cuánto varía su masa?
- 3.- Se tienen 200 gramos de las siguientes sustancias: Hidróxido Ferroso (Fe(OH)<sub>2</sub>, Ácido hiposulfuroso ( $H_2SO_2$ ) y Acetona ( $C_3H_6O$ ).
  - a) ¿Cuántos moles y cuantas moléculas habrá de cada sustancia?
  - b) Halla cuantos átomos de Hidrógeno habrá en cada muestra

Datos: Masas atómicas (uma) H=1; S=32; O=16; Fe=56; C=12

4.- Nombra los siguientes compuestos (Tradicional y Sistemática)

| Compuesto           | Nomenclatura Sistemática | Nomenclatura Tradicional |
|---------------------|--------------------------|--------------------------|
| PH <sub>3</sub>     |                          |                          |
| Be(OH) <sub>2</sub> |                          |                          |
| HCl                 |                          |                          |
| FeO                 |                          |                          |
| BaSO <sub>4</sub>   |                          |                          |

5.- Formula los siguientes compuestos:

| Compuesto           | Fórmula   |
|---------------------|-----------|
| Trióxido de Dicloro | ı Jiménez |
| Ácido perclórico    |           |
| Hidruro auroso      |           |
| Carbonato Sódico    |           |
| Nitrato de Aluminio |           |