

I	Nombre:	3° ESO B	

- 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)  $2,5\cdot10^5$  cm<sup>2</sup>
- 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 Acet<mark>ona ( $C_3H_6O$ )</mark>.
  - 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	