



**CONTROL DE CLASE III • PRIMERA EVALUACIÓN**

Alumno:

1. [2 puntos] Ordena las siguientes sustancias por orden creciente de volúmenes:
  - a. 300 g de leche.
  - b. Medio Litro de aceite.
  - c. 0,62 dag de alcohol
  - d. 100 mL de mercurio
  - e. 700 g de plomo
  
2. CUESTIONES. [2 puntos / apartado]
  - a. Determina si 200 g de hierro caben en una lata de refrescos de 33 cL
  - b. Determina si 40 mL de mercurio pesa más que 40 g de plomo.
  - c. ¿Qué pesa más 200 mL de alcohol o 10 mL de mercurio?
  - d. ¿Qué pesa más 300 g de alcohol o 10 mL de hierro?
  - e. Si en el plato de una balanza ponemos 80 mL de gasolina, ¿qué masa de plomo habrá que poner en el otro plato para que la balanza se equilibre? ¿Qué masa de hierro haría falta?
  
3. [3 puntos] Nos fabricamos un cilindro macizo de plomo y otro exactamente igual de hierro. RAZONA: (a) ¿Tendrán el mismo volumen?; (b) ¿Tendrán la misma masa?; (c) Si lo sumergimos por completo en agua, ¿qué cilindro elevará más el nivel?; (d) Si lo sumergimos en alcohol, ¿qué cilindro elevará más el nivel?
  
4. [2,5 puntos / apartado] Realizar las transformaciones que se indican USANDO FACTORES DE CONVERSIÓN:
 

a. 30 km/h	a	m/s
b. 0,028 dam <sup>2</sup>	a	dm <sup>2</sup>
c. 2 g/L	a	kg/m <sup>3</sup>
d. 10 <sup>7</sup> mm <sup>3</sup>	a	hm <sup>3</sup>

**TABLA DE DATOS de DENSIDADES en g/cm<sup>3</sup>**

Aluminio 2,7	Plomo 11,4	Mercurio 13,6	Hierro 7,9	Agua 1	Aceite 0,9	Alcohol 0,79
Oro 19,32	Níquel 8,9	Gasolina 0,68	Bromo 3,12	Acetona 0,8	Plata 10,5	Leche 1,03