

Nombre:			
Curso:		Examen 1	
Fecha:		1ª Evaluación	

1.- Expresa estas medidas en unidades del Sistema Internacional. (0,4 puntos x 5)

- a)** 0,0009 dam/h **b)** 4800 cm/min² **c)** 0,52 Gg **e)** 27,50 cm³ **f)** 2,5·10⁵ cl

2.- María está realizando un experimento en el laboratorio de Química. Mide con una probeta un volumen de agua de 75 cm³ y lo coloca en un recipiente. Añade a ese mismo recipiente 5 mL de agua medidos con una pipeta y 2 cL de agua con ayuda de una bureta. ¿Cuál es el volumen total de agua que María ha añadido al recipiente? Expresa el resultado en unidades del S.I. (2 puntos)

3.- El níquel tiene una densidad de 8,90 g/cm³: (1 punto x 2)

- a)** ¿Qué masa tiene un objeto de níquel cuyo volumen es de 38,5 cm³?
b) ¿Cuál es el radio de una esfera de níquel de masa 45 g?

4.- Completa la siguiente tabla con el nombre o el símbolo de cada elemento según corresponda: (2 puntos, cada error resta 0,5 puntos)

Potasio		Bromo		Azufre
	Te		Se	
	Antimonio		Tl	
As		Sr		Ga

5.- Indica razonadamente cuál de las siguientes afirmaciones es verdadera o falsa. (0,5 puntos x 4)

- a)** La densidad de los sólidos es siempre mayor que la de los líquidos.
b) Si la densidad del mercurio es de 13,6 g/cm³, significa que 1 L de mercurio tiene una masa de 13,6 kg.
c) 1 mL de agua no cabe en un cubo de 1 cm³ de volumen.
d) El volumen de un taco de madera de forma cúbica es de 8 cm³, por tanto, la arista del cubo mide $\sqrt{8}$ cm.