Nombre:	1	2	3	4	T	Escrito:	Oral:
						Fallo:	

Examen Ciencias Físicas 2° año Febrero 2011

- 1) a) Realiza un dibujo de un termómetro de laboratorio he indica las partes de él.
 - b) Si la temperatura que indica el termómetro es de 28,5 °C, ¿cuál es el valor en Kelvin y Fahrenheit?
 - c) ¿Por qué la escala Celsius y Kelvin son escalas centígradas?
- 2) a) Realiza el esquema de una gráfica de temperatura en función del tiempo, para el calentamiento de azufre desde 20°C hasta 600°C, empleando 6 minutos en cada zona y señala en el esquema los estados físicos de la sustancia durante el proceso. El punto de fusión del azufre es 119,5°C y el de ebullición es 449,0°C.
 - b) ¿Cuál es el punto de solidificación y condensación del azufre? ¿Por qué?
 - c) ¿En qué estado se encuentra el azufre a: 100°C; 350°C; 56 °C y 449°C?
- 3) La temperatura inicial de un objeto de cobre es 48,0 °C y su masa de 20,0 g. Luego de cierto tiempo alcanza la temperatura ambiente de 16,0 °C. El Ce cobre es 0,389 (J/g.°C) y 0,093 (cal/g.°C).
 - a) ¿El objeto absorbió o liberó energía? Justifique.
 - b) ¿Cuánto calor absorbió o liberó el objeto de cobre? Expresa el resultado en Joule y en calorias.
 - c) Si la masa del objeto fuera el doble y la variación de temperatura la misma, ¿cambia la cantidad de calor transferida?
- 4) a) A partir del sistema formado por **AGUA, TALCO y LIMADURA DE HIERRO**, explica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:
 - I. Esta formado por dos fases.
 - II. Los componentes son cuatro, porque parte del talco se disolvió en agua.
 - III. Es un sistema heterogéneo, porque sus propiedades extensivas son iguales en todos sus puntos.
 - b) Defina y clasifique al sistema de la parte (a) y explica cómo podrías separar a los componentes.

- RECUERDA HACER UN EJERCICIO POR CARILLA.
 - NO OLVIDES LAS UNIDADES
 - NO OLVIDES LAS CIFRAS SIGNIFICATIVAS.
 - NO OLVIDES LOS PLANTEOS MUCHA SUERTE!!!