

UBA – CBC

Avellaneda

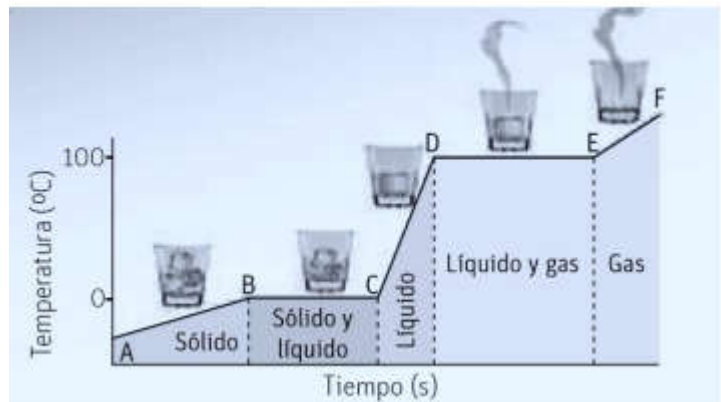
Física e Introducción a la Biofísica - Cátedra Única

Cuestionario Orientativo Calorimetría

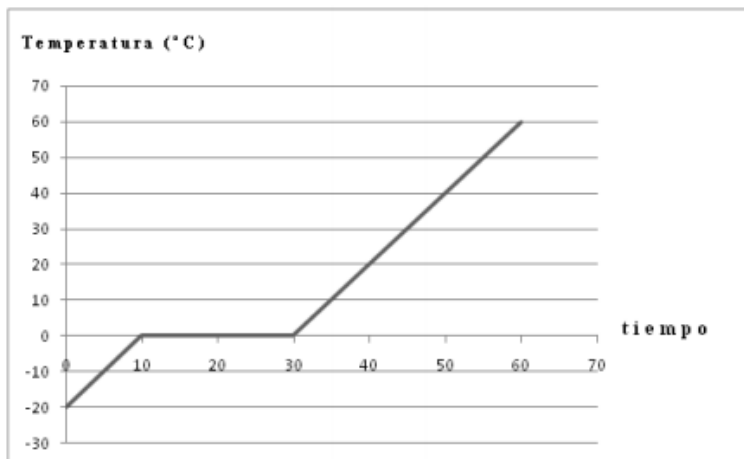
1. ¿Es lo mismo Calor que Temperatura? .
2. ¿Cuál de las siguientes frases podemos decir que es correcta a pesar de haber las, en lenguaje coloquial, en repetidas ocasiones?:
 - El paciente tiene 40°C de temperatura
 - Necesito tomar algo pronto, tengo mucho calor
3. ¿Por qué hay más energía térmica en un iceberg a temperaturas inferior a cero °C que en una taza de agua hirviendo?
4. ¿Cuántas escalas termométricas conocés?. ¿Qué equivalencia hay entre ellas?

5. Observe el siguiente gráfico y responda:

- a) Indique en que tramo(s) no se observa aumento de la temperatura.
- b) Explique, usando el concepto de calor latente, por qué en esos tramos no se observa aumento de la temperatura.
- c) El hielo siempre funde a 0 °C y el agua siempre entra en ebullición a 100°C?



6. ¿a que se llama punto fijo?
7. Señala a cuál de los siguientes experimentos corresponde la gráfica temperatura- tiempo de la derecha



- a. Se calienta hielo a -20°C hasta que se convierte en vapor de agua a 100°C
- b. Se enfría agua 60°C hasta que se convierte en hielo a -20°C
- c. Se calienta hielo a -20°C hasta que se convierte en agua a 60°C
- d. Se calienta hielo a 0°C hasta

que se convierte en agua a 60°C e. Se calienta hielo a -20°C hasta que se convierte en vapor de agua a 60°C .

8. Cuando podemos decir que 2 o más cuerpos alcanzan el equilibrio térmico?
9. ¿Es posible que se entregue energía en forma de calor a un cuerpo y la temperatura de este no se modifique? Si es así, ¿Qué sucede?
10. ¿Qué diferencia hay entre **capacidad calorífica** de un cuerpo, **calor específico** de una sustancia y calor Latente de una sustancia?