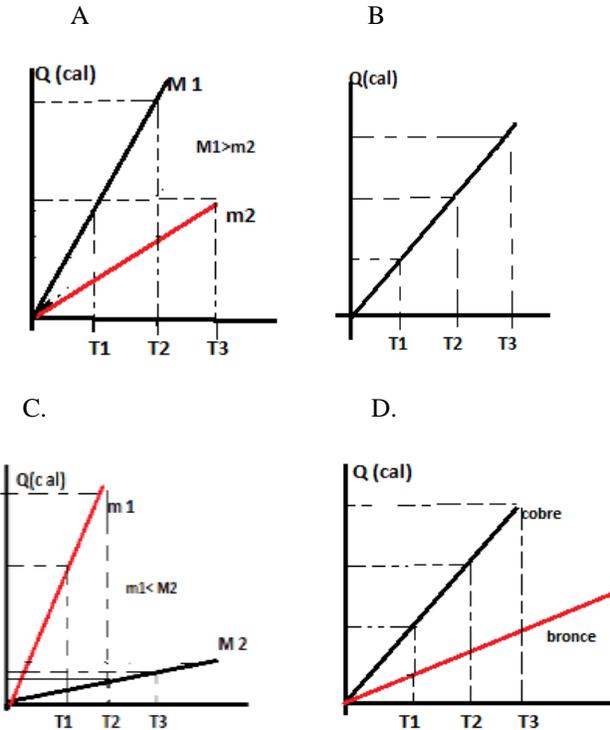


	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR		
Nombre del Documento: PRUEBA FINAL DE PERIODO UNO		Termodinamic	Página 1 de 2
FECHA:	NOMBRE:	FISICA 11	GRUPO:

Responda las preguntas 1,2 y 3 de acuerdo con los siguientes gráficos



- “Si al suministrar calor a una sustancia se produce un aumento en su temperatura, la cantidad de calor suministrada es proporcional a la variación de la temperatura”. la gráfica que corresponde con el enunciado es;
 - Gráfico B
 - Gráfico A
 - Gráfico D
 - Gráfico C
- “La cantidad de calor es tanto mayor cuanto mayor es la masa a la cual se le esta suministrando energía”.
 - Gráfico B
 - Gráfico A
 - Gráfico D
 - Gráfico C
- “Cuanto mayor sea el calor específico de una sustancia, mayor será la cantidad de calor que deberá absorber para aumentar su temperatura y de la

misma forma mayor será también la cantidad de calor que desprenda al disminuir su temperatura”. según lo anterior y con ayuda de la gráfica se puede concluir que:

- El bronce posee mayor calor específico que el cobre.
 - La cantidad de calor absorbida por el cobre es menor comparada con el bronce
 - La cantidad de calor absorbida por el bronce es menor comparada con el cobre.
 - El calor desprendido del por el bronce es mayor comparado con el cobre.
- Para determinar el calor específico de una sustancia desconocida se ha calentado 100g de la misma hasta una temperatura de 340^ok.introduciendola ahora con gran rapidez, en un vaso de icopor, que contiene 200 cm³ de alcohol a 8^oc.una vez agitado el alcohol con la pieza adentro, la temperatura adentro se estabiliza en 24^oc ¿Cuál es el calor específico de la sustancia?
 - 2,44 cal/g^oc
 - 17.6 cal/g^oc
 - 0.056 cal/g^oc
 - 0,409 cal/g^o

el calor es una forma de energía que ese transfiere de unos cuerpos a otros. este concepto significa que los cuerpos:

 - pierden frío ganan calor
 - Ceden calor ganan frío
 - La energía solo se transforma

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR		
Nombre del Documento: PRUEBA FINAL DE PERIODO UNO		Termodinamic	Página 2 de 2
FECHA:	NOMBRE:	FISICA 11	GRUPO:

- d. Ceden calor o ganan calor
6. **Al ordenar de mayor a menor calor específico las sustancias hierro, cobre, aluminio, mercurio y plomo, quedaran así:**
- Cobre; plomo; mercurio; aluminio; hierro
 - Mercurio; plomo; hierro; cobre; aluminio
 - Plomo; aluminio; hierro; cobre; mercurio
 - Aluminio; hierro; cobre; plomo; mercurio
7. **Frecuentemente el calor específico se expresa a en :**
- Julios
 - Julio/Kg⁰k
 - cal/ g⁰c
 - cal
- c. Ambas personas poseen igual calor específico.
- d. la persona de menor masa posee menor calor específico.
9. Una persona dice que su abrigo es de buena calidad porque impide que el frio pase a través de él. ¿Esta afirmación es correcta?
- si, la persona ha recordado que el frio es una fuente de energía que se transfiere entre cuerpos.
 - No, la persona ha olvidado que los cuerpos solo transfieren calor.
 - Si, ya que el saco fue creado para generar calor.
 - No, ya que la única fuente de calor es su propio cuerpo y el abrigo impide que se transfiera al exterior.

Conteste Cuanto mayor sea el calor específico de una sustancia, mayor será la cantidad de calor que deberá absorber para aumentar su temperatura y de la misma forma mayor será también la cantidad de calor que desprenda al disminuir su temperatura.

8. **Si asumimos que dos personas se encuentran en un mismo lugar (expuestos a la misma temperatura ambiente en igual condición) y una de ellas dice sentir “frio” por lo cual se abrazan para equilibrar sus temperaturas, podríamos asumir que:**
- la persona pose más calor posee mayor calor específico.
 - la persona que dice sentir “frio” posee mayor calor específico