	INSTITUTO COMERCIAL INDUSTRIAL Y TECNOLÓGICO "I.C.I.T"
	"Por una formación integral para la vida fundamentada en la ciencia y la tecnología"
	EVALUACION DE FÍSICA 20%-II-II DOCENTE: Fernando Salazar R. GRADO 8

NOMBRE: _____

ITEM SELECCIÓN MÚLTIPLE

Instrucciones: Lee atentamente, resuelve y elige una de las alternativas para la respuesta correcta. Marcar en minúscula(a,b,c,d)

1. El punto de fusión de una sustancia es:
   a. El cambio de fase de estado sólido a gaseoso
   b. El cambio de fase sólida a líquida
   c. El cambio de fase líquida a sólida
   d. El cambio de fase líquida a gaseosa
2. El punto de ebullición de una sustancia es la temperatura a la cual se produce:
   a. El cambio de fase de estado sólido a gaseoso
   b. El cambio de fase sólida a líquida
   c. El cambio de fase líquida a sólida
   d. El cambio de fase líquida a gaseosa
3. Cuando aumenta la temperatura de una sustancia, sus moléculas o átomos:
   a. Se mueven con más rapidez y en promedio se alejan entre sí
   b. Se mueven más lentamente por el desgaste de los choques
   c. Se mueven más rápido porque su energía se transforma completamente en energía potencial
   d. Se mueven lentamente debido al movimiento imperceptible de los átomos
4. Cuando un gas como el vapor libera energía:
   a. Se convierte en sólido y luego líquido
   b. Se convierte en vapor más caliente
   c. Se vuelve líquido y luego vapor
   d. Se vuelve líquido y luego sólido
5. Si se calienta una olla con agua hasta su punto de ebullición a 100 °C, y si se sigue calentando, entonces:
   a. Su temperatura aumenta a más de 100 °C
   b. Su temperatura disminuye porque se enfría
   c. Su temperatura permanece constante mientras se evapora
   d. Su temperatura permanece constante pero no se evapora
6. En los cambios de fase cuando una sustancia absorbe calor:
   a. Siempre hay cambios de temperatura
   b. A veces cambia la temperatura
   c. La temperatura puede subir y bajar mientras cambia de fase
   d. La temperatura no varía
7. Cuando las moléculas de agua a 100 °C tienen la energía suficiente para ejercer una presión de vapor igual a la presión de agua que las rodea, además de la presión atmosférica, se habla entonces de:
   a. Punto de fusión
   b. Punto de ebullición
   c. Punto de quiebre
   d. Punto de calor
8. La ebullición es un proceso de enfriamiento porque:
   a. Se enfría con la misma rapidez que se calienta
   b. Se calienta más rápido de lo que se enfría
   c. Se enfría más rápido de lo que se calienta
   d. Se enfría reduciendo su temperatura por debajo del punto de ebullición

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS