

	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 35%-III-III 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)

- Un ejemplo donde la energía útil se degenera y ya no puede efectuar el mismo trabajo es:
 - Una moto en reposo
 - La caída del agua para mover una turbina
 - Un carro en reposo
 - El viento
- La calidad de la energía en los procesos naturales aumenta con cada transformación:
 - Verdadero
 - Falso
 - Algunas veces
 - Solo cuando el entorno es favorable
- Un ejemplo de un estado que tiende al desorden es:
 - Envasar agua
 - Un edificio recién hecho
 - Recibir un paquete
 - Abrir la tapa de un perfume
- Es probable que en tu dormitorio haya 10^{27} (10 elevado a la 27) moléculas de aire. Si todas ellas se congregaran a un lado del recinto te podrías asfixiar, pero eso es improbable. Esa congregación espontánea de moléculas si hay pocas es:
 - Menos probable
 - Igualmente probable
 - Más probable
 - No se puede saber
- Los procesos en los que el desorden regresa al orden en los procesos de la naturaleza:
 - Nunca suceden sin ayuda externa
 - Nunca suceden con ayuda externa
 - Es probable que sucedan cuando hay calor
 - Es improbable que suceda cuando no hay calor
- El agua congelada (hielo) está en un estado más desordenado que el agua líquida:
 - Cierto
 - Falso
 - Es lo mismo porque es agua de todas formas
 - Algunas veces es cierto
- La entropía es:
 - Una medida de la cantidad de desorden en un sistema
 - Una medida de la rapidez molecular
 - Una medida de la compresión cinética de un sistema de partículas
 - Una razón entre la velocidad y la distancia recorrida por el sistema
- La segunda ley se relaciona con las máquinas térmicas en que:
 - Estas se calientan a mayor temperatura
 - Su fuerza proviene de la electricidad que genera calor en el sistema
 - No hay máquina térmica que convierta en energía mecánica todo el calor que se le suministra
 - Las máquinas térmicas siempre funcionan a temperatura constante en todo el sistema
- La contaminación térmica es cuando el calor expulsado es:
 - Reutilizable
 - Se recicla
 - Se desvanece en las piezas mecánicas
 - Es indeseable
- Un proceso adiabático tiene lugar cuando en el sistema:
 - La energía es añadida

- b. La energía es extraída
- c. No hay energía añadida ni sustraída
- d. No hay energía