

### Act. 13: Quiz 3

1

Puntos: 1

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera:

Seleccione una respuesta.

- a. La temperatura depende de la masa de los cuerpos.
- b. Los cuerpos mas grandes tienen mas temperatura.
- c. La temperatura se mide de forma indirecta, utilizando otras variables.
- d. La temperatura depende del calor que tienen los cuerpos.

2

Puntos: 1

La unidad de Temperatura en el sistema internacional es:

Seleccione una respuesta.

- a. Kelvin
- b. grado centigrado
- c. grado Celsius
- d. Caloria

3

Puntos: 1

Este tipo de preguntas consta de dos proposiciones, así: una Afirmación y una Razón, unidas por la palabra **PORQUE**. Usted debe examinar la veracidad de cada proposición y la relación teórica que las une.

Se sumerge un cubo de hielo, en un vaso con agua a temperatura ambiente. Luego de un tiempo este se derrite, y la temperatura final del agua es menor **PORQUE** el hielo transfiere energía, enfriando el agua.

Seleccione una respuesta.

- a. si la afirmación es FALSA, pero la razón es una proposición VERDADERA.
- b. si la afirmación es VERDADERA, pero la razón es una proposición FALSA.
- c. si la afirmación y la razón son VERDADERAS, pero la razón NO es una explicación CORRECTA de la afirmación.
- d. si la afirmación y la razón son VERDADERAS y la razón es una explicación CORRECTA de la afirmación.

4

Puntos: 1

Responda falso o verdadero.

Vivimos en el fondo de la atmósfera, pero en realidad no advertimos su presión en nuestras actividades de todos los días. Nuestro cuerpo está compuesto en gran parte por fluidos, que ejercen una presión compensadora hacia afuera. Así los astronautas en el espacio o en la luna deben usar trajes presurizados no sólo para proporcionarles oxígeno, sino para darles una presión interna similar a la que hay sobre la superficie de la tierra.

Respuesta:

- Verdadero
- Falso

5

Puntos: 1

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera:

Seleccione una respuesta.

- a. La temperatura depende de la masa de los cuerpos.
- b. La temperatura depende del calor que tienen los cuerpos.

- c. Los cuerpos mas grandes tienen mas temperatura.
- d. La temperatura se mide de forma indirecta, utilizando otras variables.

6

Puntos: 1

Se puede afirmar que la ecuacion de Bernouille se relaciona con el principio de conservacion de:

Seleccione una respuesta.

- a. La energia
- b. La masa
- c. La cantidad de flujo
- d. El volumen

7

Puntos: 1

La primera ley de la termodinámica establece que cuando un sistema experimenta un cambio de estado a otro, el cambio de la energía interna es:  $\Delta E = Q - W$ ,

Donde Q es la energía transferida dentro del sistema por calor y W es el trabajo realizado por el sistema. Por otra parte, un proceso adiabático es aquel en el cual no hay transferencia de energía por calor entre el sistema y sus alrededores. De la información anterior se puede concluir que para un proceso adiabático se cumple:

Seleccione una respuesta.

- a.  $\Delta E = Q$
- b.  $\Delta E = Q + W$
- c.  $\Delta E = -W$
- d.  $\Delta E = 0$

8

Puntos: 1

La unidad de calor latente puede ser:

Seleccione una respuesta.

- a. cal/(kg K)
- b. cal/K
- c. J/kg
- d. J/K

9

Puntos: 1

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera, respecto a las propiedades de los fluidos cuando estan en equilibrio:

Seleccione una respuesta.

- a. La fuerza puede ser normal y tangencial
- b. La presion del fluido solamente depende de la posicion.
- c. La presion es constante.
- d. La densidad es constante.

10

Puntos: 1

La unidad de calor latente puede ser:

Seleccione una respuesta.

- a. J/kg
- b. J/K
- c. cal/K

- d. cal/(kg K)

11

Puntos: 1

La unidad de Temperatura en el sistema internacional es:

Seleccione una respuesta.

- a. grado Celsius
- b. grado centigrado
- c. Caloria
- d. Kelvin

12

Puntos: 1

Se sumergen dos bloques de idéntico tamaño en agua, uno es de plomo y el otro de cobre. Se puede afirmar que con respecto a los dos bloques que:

Seleccione una respuesta.

- a. La fuerza de flotación del bloque de plomo es mayor
- b. La fuerza de flotación del bloque de cobre es mayor
- c. El bloque de plomo desplaza más agua
- d. La fuerza de flotación es la misma sobre cada bloque

13

Puntos: 1

El principio de Arquímedes se utiliza para solucionar los problemas de:

Seleccione una respuesta.

- a. Calculo de la compresibilidad de los fluidos.
- b. Flotacion de cuerpos.
- c. Calculo de la presion con la profundidad.
- d. Cambios de presion en un fluido.

14

Puntos: 1

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera, respecto a las propiedades de los fluidos cuando estan en equilibrio:

Seleccione una respuesta.

- a. La presion del fluido solamente depende de la posicion.
- b. La densidad es constante.
- c. La presion es constante.
- d. La fuerza puede ser normal y tangencial

15

Puntos: 1

La unidad de calor en el sistema internacional es:

Seleccione una respuesta.

- a. Pascal
- b. Watt
- c. Joule
- d. Kelvin

Enviar todo y terminar

---

**Tiempo restante**


Usted se ha autenticado como **NELSON QUINTANA** ([Salir](#))

100413A

## Act. 13: Quiz 3

### Revisión del intento 1

Comenzado el: miércoles, 7 de noviembre de 2012, 02:56

Completado el: miércoles, 7 de noviembre de 2012, 03:38

Tiempo empleado: 41 minutos 49 segundos

Continuar

1

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera:

Seleccione una respuesta.

- a. La temperatura depende de la masa de los cuerpos.
- b. Los cuerpos mas grandes tienen mas temperatura.
- c. La temperatura se mide de forma indirecta, utilizando otras variables.
- d. La temperatura depende del calor que tienen los cuerpos.

2

La unidad de Temperatura en el sistema internacional es:

Seleccione una respuesta.

- a. Kelvin
- b. grado centigrado
- c. grado Celsius

d. Caloria

3

Este tipo de preguntas consta de dos proposiciones, así: una Afirmación y una Razón, unidas por la palabra **PORQUE**. Usted debe examinar la veracidad de cada proposición y la relación teórica que las une.

Se sumerge un cubo de hielo, en un vaso con agua a temperatura ambiente. Luego de un tiempo este se derrite, y la temperatura final del agua es menor **PORQUE** el hielo transfiere energía, enfriando el agua.

Seleccione una respuesta.

a. si la afirmación es FALSA, pero la razón es una proposición VERDADERA.

b. si la afirmación es VERDADERA, pero la razón es una proposición FALSA.

c. si la afirmación y la razón son VERDADERAS, pero la razón NO es una explicación CORRECTA de la afirmación.

d. si la afirmación y la razón son VERDADERAS y la razón es una explicación CORRECTA de la afirmación.

4

Responda falso o verdadero.

Vivimos en el fondo de la atmósfera, pero en realidad no advertimos su presión en nuestras actividades de todos los días. Nuestro cuerpo está compuesto en gran parte por fluidos, que ejercen una presión compensadora hacia afuera. Así los astronautas en el espacio o en la luna deben usar trajes presurizados no sólo para proporcionarles oxígeno, sino para darles una presión interna similar a la que hay sobre la superficie de la tierra.

Respuesta:

Verdadero

Falso

5



De las siguientes afirmaciones cual es verdadera:

Seleccione una respuesta.

- a. La temperatura depende de la masa de los cuerpos.
- b. La temperatura depende del calor que tienen los cuerpos.
- c. Los cuerpos mas grandes tienen mas temperatura.
- d. La temperatura se mide de forma indirecta, utilizando otras variables.

6

Se puede afirmar que la ecuacion de Bernouille se relaciona con el principio de conservacion de:

Seleccione una respuesta.

- a. La energia
- b. La masa
- c. La cantidad de flujo
- d. El volumen

7

La primera ley de la termodinámica establece que cuando un sistema experimenta un cambio de estado a otro, el cambio de la energía interna es:  $\Delta E = Q - W$ ,

Donde Q es la energía transferida dentro del sistema por calor y W es el trabajo realizado por el sistema. Por otra parte, un proceso adiabático es aquel en el cual no hay transferencia de energía por calor entre el sistema y sus alrededores. De la información anterior se puede concluir que para un proceso adiabático se cumple:

Seleccione una respuesta.

- a.  $\Delta E = Q$

- b.  $\Delta E = Q + W$
- c.  $\Delta E = -W$
- d.  $\Delta E = 0$

8

La unidad de calor latente puede ser:

Seleccione una respuesta.

- a. cal/(kg K)
- b. cal/K
- c. J/kg
- d. J/K

9

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera, respecto a las propiedades de los fluidos cuando estan en equilibrio:

Seleccione una respuesta.

- a. La fuerza puede ser normal y tangencial
- b. La presion del fluido solamente depende de la posicion.
- c. La presion es constante.
- d. La densidad es constante.

10

La unidad de calor latente puede ser:

Seleccione una respuesta.

- a. J/kg

- b. J/K
- c. cal/K
- d. cal/(kg K)

11

La unidad de Temperatura en el sistema internacional es:

Seleccione una respuesta.

- a. grado Celsius
- b. grado centigrado
- c. Caloria
- d. Kelvin

12

Se sumergen dos bloques de idéntico tamaño en agua, uno es de plomo y el otro de cobre. Se puede afirmar que con respecto a los dos bloques que:

Seleccione una respuesta.

- a. La fuerza de flotación del bloque de plomo es mayor
- b. La fuerza de flotación del bloque de cobre es mayor
- c. El bloque de plomo desplaza más agua
- d. La fuerza de flotación es la misma sobre cada bloque

13

El principio de Arquímedes se utiliza para solucionar los problemas de:

Seleccione una respuesta.

- a. Calculo de la compresibilidad de los fluidos.
- b. Flotacion de cuerpos.
- c. Calculo de la presion con la profundidad.
- d. Cambios de presion en un fluido.

14

De las siguientes afirmaciones cual es verdadera, respecto a las propiedades de los fluidos cuando estan en equilibrio:

Seleccione una respuesta.

- a. La presion del fluido solamente depende de la posicion.
- b. La densidad es constante.
- c. La presion es constante.
- d. La fuerza puede ser normal y tangencial

15

La unidad de calor en el sistema internacional es:

Seleccione una respuesta.

- a. Pascal
- b. Watt
- c. Joule
- d. Kelvin

Continuar