

1, ELIGE LA IMAGEN CORRECTA DONDE SE VE LA ENERGÍA POTENCIAL



SELECCIONE LA OPCIÓN CORRECTA?

1 ES LA TRANSFERENCIA DE ENERGÍA A TRAVÉS DE LA FRONTERA DE UN SISTEMA DEBIDA A UNA DIFERENCIA DE TEMPERATURA ENTRE EL SISTEMA Y SUS ALREDEDORES

- A) TRABAJO
- B) CALOR
- C) ENERGÍA INTERNA
- D) ENERGÍA CINÉTICA

2 LA TRANSFERENCIA SE REPRESENTA A ESCALA ATÓMICA CUANDO UN INTERCAMBIO DE ENERGÍA CINÉTICA ENTRE PARTÍCULAS MICROSCÓPICA EN EL QUE LAS PARTÍCULAS MENOS ENERGÉTICAS GANAN ENERGÍA EN COLISIONES CON PARTÍCULAS MÁS ENERGÉTICAS

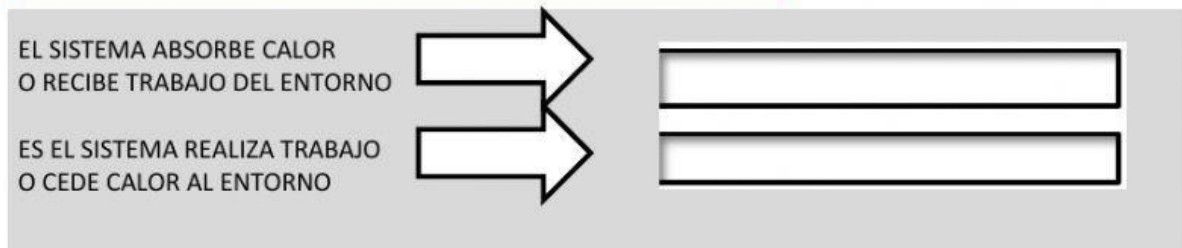
- a) CONDUCCIÓN
- b) RADIACIÓN
- c) CONVECCIÓN
- d) NINGUNA ES CORRECTA

3 SE DICE QUE LA ENERGÍA TRANSFERIDA POR EL MOVIMIENTO DE UNA SUSTANCIA CALIENTE SE TRANSFIERE POR?

- a) RADIACIÓN
- b) GRAVITACIÓN
- c) CONDUCCIÓN
- d) CONVECCIÓN

ARRASTRA LA FRASE AL LUGAR QUE CORRESPONDE

LA PRIMERA LEY DE LA TERMO DINÁMICA ES EL PRINCIPIO DE LA CONSERVACIÓN DE ENERGÍA APLICADA A UN SISTEMA. "LA ENERGÍA NI SE CREA NI SE DISMINUYE"



AUMENTA SU ENERGÍA INTERNA U

DISMINUYE SU ENERGÍA INTERNA U

CUANDO UN SISTEMA EXPERIMENTA UN CAMBIO DE VOLUMEN ΔV , INTERCAMBIAN ENERGÍA MEDIANTE **TRABAJO W** CON SU ENTORNO

RELACIONE LAS COLUMNAS

SI AGREGAMOS CIERTA CANTIDAD DE CALOR Q A UN SISTEMA Y ESTE NO REALIZA TRABAJO EN EL PROCESO LA ENERGÍA INTERNA AUMENTA EN UNA CANTIDAD IGUAL A Q

$$\Delta U = Q - W$$

SI EL SISTEMA EFECTÚA UN TRABAJO W EXPANDIÉNDOSE CONTRA SU ENTORNO Y NO SE AGREGA CALOR DURANTE ESE PROCESO SALE ENERGÍA DEL SISTEMA Y DISMINUYE LA ENERGÍA INTERNA

$$\Delta U = Q$$

SI HAY TANTO TRANSFERENCIA DE CALOR COMO TRABAJO EN CAMBIO TOTAL DE ENERGIA ES

$$\Delta U = -W$$