

PRIMERA LEY DE LA TERMODINAMICA

COLOQUE LA OPCION EN EL CUADRO DE RESPUESTA

PREGUNTA

El Principio de la termodinámica establece una relacion

Se considera positivo el calor absorbido y el trabajo que realiza el sistema sobre el entorno.

Se considera positivo aquello que aumenta la energía interna del sistema, o lo que es lo mismo, el trabajo recibido o el calor absorbido.

ΔU

Q

W

ΔU

ΔV

RESPUESTA

Incremento de energía interna del sistema

Diferencia de energía

Calor intercambiado por el sistema con el entorno

entre la energía interna del sistema y la energía que intercambia con el entorno en forma de calor o trabajo.

Trabajo intercambiado por el sistema con el entorno

Variación de volumen

$$= Q + W$$

$$= Q - W$$