

PRIMERA LEY DE LA TERMODINÁMICA.



1. Que relaciona la termodinámica:

trabajo y el calor

Trabajo y energía cinética

Trabajo solamente

Calor solamente

2. La primera ley de la termodinámica dice que la energía _____ ni se destruye, sino que se _____

3. la ecuación matemática de la Primera ley o Principio es:

$$Q = \Delta U + W$$

$$\Delta Q = \Delta U$$

$$w = \Delta U + \Delta Q$$

4. una con una línea, cada parte de la ecuación con su concepto correspondiente:

ΔU

Es el trabajo intercambiado por el sistema a sus alrededores. (Joule)

Q

Es el calor intercambiado por el sistema a través de unas paredes bien definidas, (cal o joule)

w

Es la variación de energía del sistema, (joule)

5. complete el grafico, colocando las partes correspondientes en su lugar.

