Practica Virtual sobre primera ley de la termodinámica

Undécimo Grado

Nombre: _____

Instrucciones: En hoja aparte resuelva cada ejercicio, luego escriba la respuesta en el casillero

1. Cuando el calor es absorbido, el signo se considera:

6,98J

2. Cuando el sistema absorbe 200 C, debemos colocar el signo:

927,9J

3. Un trabajo de 200J se realiza sobre el sistema, debo colocar el signo:

+

4. Un trabajo de 300J es realizado por el sistema, entonces debo colocar el signo:

-

5. La variación de energía interna si un sistema absorbe 150C y sobre él se realiza un trabajo de 300 J corresponde a:

+

6. Un sistema libera 2KC de calor y realiza un trabajo por el sistema de 30J, La variación de energía interna corresponde a:

-8402J

7. En un proceso se hacen 300J de trabajo sobre un sistema durante el cual se extraen 70 cal de calor.
   Calcule con sus signos
   Energía interna

+

LIVEWORKSHEETS