



UNIVERSIDAD TÉCNICA DEL NORTE
FACULTAD DE EDUCACIÓN, CIENCIA Y TECNOLOGÍA
CARRERA DE PEDAGOGÍA DE LAS CIENCIAS EXPERIMENTALES



ASIGNATURA:	Termodinámica	CALIFICACION:
CURSO:		
ESTUDIANTE:		
FECHA:		

Evaluación Individual: Primera Ley de la Termodinámica

Instrucciones Generales

Lee cuidadosamente cada pregunta y responde según se indique. Completa todos los ejercicios.

Parte 1: Completar (10 puntos)

PDF: Completa los enunciados utilizando las palabras clave en el recuadro:

VIRTUAL: Arrastrar las palabras para completar los enunciados correctamente:

Palabras clave: energía interna, calor, trabajo, isotérmico, isobárico, trabajo, isocórico, adiabático, trabajo, conservación, ΔU , Q , energía.

1. La Primera Ley de la Termodinámica afirma que la _____ no se crea ni se destruye, solo se transforma.
2. El cambio en la _____ de un sistema se calcula como _____ = $Q - W$.
3. En un proceso _____, la temperatura se mantiene constante, y el calor absorbido es igual al _____ realizado.
4. En un proceso _____, no hay transferencia de calor ($Q = 0$), y los cambios de energía interna se deben únicamente al _____.
5. En un proceso _____, el volumen permanece constante y no se realiza _____.

Parte 2: Relacionar conceptos con definiciones (10 puntos)

Une cada término con su definición correcta:

Términos

1. Proceso isotérmico
2. Proceso isobárico
3. Proceso isocórico
4. Proceso adiabático
5. Primera Ley de la Termodinámica

Definiciones

- a) Proceso donde el volumen permanece constante.
- b) Proceso donde no hay transferencia de calor ($Q = 0$).
- c) Proceso donde la presión se mantiene constante.
- d) Proceso donde la temperatura permanece constante y $\Delta U = 0$.
- e) Principio que establece la relación entre calor, trabajo y energía interna en un sistema.



UNIVERSIDAD TÉCNICA DEL NORTE
FACULTAD DE EDUCACIÓN, CIENCIA Y TECNOLOGÍA
CARRERA DE PEDAGOGÍA DE LAS CIENCIAS EXPERIMENTALES



(2 puntos por respuesta correcta)

Parte 3: Respuesta corta teórica (10 puntos)

Responde las siguientes preguntas de manera breve y clara:

1. ¿Por qué es importante la conservación de la energía en un sistema cerrado?
(3 puntos)

.....

.....

.....

2. Describe un ejemplo práctico en el cual se pueda observar la Primera Ley de la Termodinámica en la vida cotidiana.
(3 puntos)

.....

.....

.....

3. Si un gas ideal realiza 800 J de trabajo en un proceso isotérmico, ¿cuánto calor absorbe el sistema? Explica tu razonamiento.
(4 puntos)

.....

.....

.....

Puntaje Total: 30 puntos