	Institución Educativa Benjamín Herrera <small>Aprobación de estudios Res.16309 del 27 de Nov. de 2002</small>	REG-DC-SEA-06
	PLAN DE APOYO	
	Revisó: Líder de proceso	Aprobó: Rector

ÁREA:	FÍSICA	DOCENTE:	Julián Eduardo Jaramillo Zapata
Clei:	IV	ESTUDIANTE:	
PERIODO:	PRIMERO		
FECHA DE ENTREGA:		VALOR DEL TRABAJO:	30%
FECHA DE SUSTENTACIÓN:		VALOR DE LA SUSTENTACIÓN:	70%

Calor y Temperatura

Objetivo: Comprender la diferencia entre calor y temperatura, sus características y aplicar sus conceptos en la solución de problemas.

Teoría

La temperatura es una magnitud física que indica qué tan caliente o frío está un cuerpo. El calor es la energía que se transfiere de un cuerpo a otro debido a una diferencia de temperatura.


Unidades:

- Temperatura: grados Celsius (°C), Kelvin (K), Fahrenheit (°F).
- Calor: Joules (J) o calorías (cal).

Fórmula del calor:

$$Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$

Donde:

	Institución Educativa Benjamín Herrera <small>Aprobación de estudios Res.16309 del 27 de Nov. de 2002</small>	REG-DC-SEA-06
	PLAN DE APOYO	Versión 1
	Revisó: Líder de proceso Aprobó: Rector	Fecha de Aprobación del Formato: Enero de 2019

Q = cantidad de calor

m = masa

c = calor específico

ΔT = cambio de temperatura

1. Define con tus propias palabras qué es temperatura.
2. ¿Qué es el calor y cómo se diferencia de la temperatura?
3. ¿Cuáles son las unidades de medida de la temperatura y del calor?
4. Escribe la fórmula del calor y explica cada una de sus variables.
5. Menciona un ejemplo cotidiano donde se evidencie la transferencia de calor.
6. Un cuerpo de 2 kg recibe 500 J de calor. Si su calor específico es $0.5 \text{ J/kg}\cdot^\circ\text{C}$, ¿cuál es el cambio de temperatura?
7. ¿Cuánto calor se necesita para elevar la temperatura de 1 kg de agua en 10°C ? (c del agua = $4186 \text{ J/kg}\cdot^\circ\text{C}$)