



Colegio "Villa de las Flores" S.C.
"Ofreciendo una formación integral para toda la vida"
www.cvf.edu.mx



RG-SEC-02-1
VERSIÓN 6



PLAN DE CLASE/NOTA TÉCNICA

NIVEL: Secundaria

NOMBRE DEL PROFESOR: Eduardo Serrano Hernández.

GRADO: 2°

GRUPO: A y B

ASIGNATURA: Ciencias II (Física).

TRIMESTRE: Primero.

SEMANA: 07 al 11 de noviembre del 2022.

TIEMPO: 40 minutos.

TEMA: El calor es energía.

PROPÓSITOS: Científico Tecnológico.

COMPETENCIA: Elabora un diagrama propio como el visto en clase para la construcción de una red neuronal.

APRENDIZAJE ESPERADO: Interpreta la temperatura y el equilibrio térmico con base el modelo de partículas.

CONTENIDOS: Calor.

RECURSOS: Nota técnica con recursos gráficos y esquemas.

MATERIALES: Cuaderno, dispositivo electrónico y plataforma CVF.

EVALUACIÓN:

- **ACTITUDINAL:** Cumple con asistencia y participación.
- **CONCEPTUAL:** Completa sus apuntes y actividades de refuerzo.
- **PROCEDIMENTAL:** Maneja la información conceptual inicial.

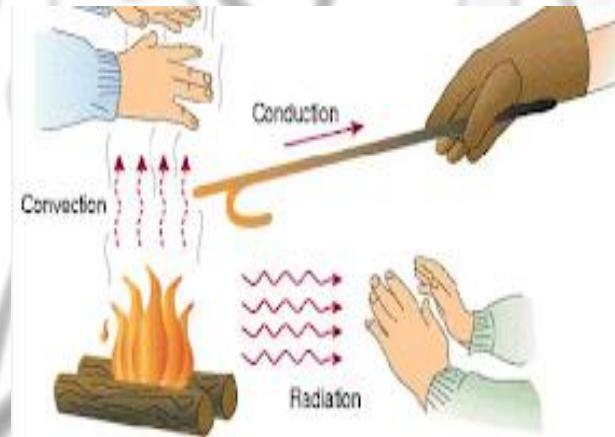
IMPLEMENTACIÓN DE ACCIONES DEL P.E.M.C.: En proceso de autorización.

INICIO:

¿Qué es el calor?

Energía que se manifiesta por un aumento de temperatura y procede de la transformación de otras energías; es originada por los movimientos vibratorios de los átomos y las moléculas que forman los cuerpos.

¿Cómo se transfiere el calor?



DESARROLLO:

¿Qué es la termodinámica y porque es importante su estudio?

La termodinámica es la rama de la física que describe los estados de equilibrio termodinámico a nivel macroscópico

¿Cuáles son las leyes de la termodinámica?

CIERRE: Actividad: Realizar un apunte de clase con base a lo visto en clase.

EVALUACIÓN: Heteroevaluación: El alumno debe presentar un apunte acorde a lo visto en clase.

TAREA: No hay.

Leyes de la termodinámica

- **Ley Cero:** temperatura (T) como propiedad del sistema.
- **Primera Ley:** conservación de la energía, energía interna (U) como propiedad del sistema.
- **Segunda Ley:** entropía (S) como propiedad del sistema.
- **Tercera Ley:** en el cero absoluto de temperatura (0 K) la entropía de toda estructura cristalina perfecta es igual a cero.