

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA VILLA FLORA</b>		<b>CÓDIGO</b> : ED-F-27	<b>VERSIÓN</b> N 3
	<b>PLAN DE APOYO</b>		<b>FECHA:</b> 18-09-2020	
<b>Área y/o Asignatura:</b> Física		<b>Grado:</b> 11°		<b>Periodo:</b> primero
<b>Docente (s):</b> Lorena Mena Mena				
<b>INDICADOR(ES) DE DESEMPEÑO:</b>				
<b>SABER CONOCER (CONCEPTUALES)</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>· Comprende la primera ley de la termodinámica a partir de la energía interna de un sistema, el calor y el trabajo, con relación a la conservación de la energía.</li> <li>· Describe el cambio en la energía interna de un sistema a partir del trabajo mecánico realizado y del calor transferido.</li> </ul>				
<b>SABER HACER (PROCEDIMENTAL)</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>· Establece relaciones entre las variables de estado en un sistema termodinámico para predecir cambios físicos y químicos y las expreso matemáticamente.</li> <li>· Relaciona las diversas formas de transferencia de energía térmica con la formación de vientos.</li> </ul>				
<b>FECHA de presentación</b>		<b>ACTIVIDAD A REALIZAR</b>		
5-9 de mayo-2025		<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Realizar 20 situaciones problemas ( plantear un problema de cada uno de ellos) de las leyes de la termodinámica que son (conversión de temperatura, calor específico, calor latente, procesos térmicos, dilatación térmica).</li> <li>2. Teniendo en cuenta la temperatura de cada planeta con relación al sol, realizar la conversión a las temperaturas vistas en clase .</li> <li>3. Diseña un juego de 20 preguntas con respuestas sobre los científicos de la termodinámica con sus aportes.</li> <li>4. Explica e interpreta cada uno de los procesos térmicos( isobárico, isocórico, isotérmico y adiabático) con gráficas representadas en un plano y su representación en el contexto.</li> </ol>		
5-9 de mayo-2025		<ol style="list-style-type: none"> <li>5. Estudiar el trabajo, para presentar la prueba escrita.</li> </ol>		
<b>OBSERVACIONES:</b> El trabajo debe ser manual ( con su letra ), bien presentado y organizado. El trabajo tiene un 50% de la nota El examen tiene un 50% de la nota Los dos trabajos equivalen al 100% de la nota El exámen será en clase. Según el horario establecido.				

