

	<b>INSTITUCION EDUCATIVA LA PRESENTACION 2020</b>		
	PERIODO	AREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	2	CIENCIAS NATURALES	OCTAVOS
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Comprende y explica las leyes de la termodinámica y las relaciona con el funcionamiento de máquinas térmicas y el comportamiento de los gases	-Explica 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. -Explica con esquemas, dada una reacción química, cómo se recombinan los átomos de cada molécula para generar moléculas nuevas. -Justifica si un cambio en un material es físico o químico a partir de características observables que indiquen, para el caso de los cambios químicos, la formación de nuevas sustancias (cambio de color, desprendimiento de gas, entre otros). -Predice algunas de las propiedades (estado de agregación, solubilidad, temperatura de ebullición y de fusión) de los compuestos químicos a partir del tipo de enlace de sus átomos dentro de sus moléculas.	Energía Leyes de la termodinámica Leyes de los gases Comportamiento de gases ideales	
<b>AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO</b>			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACION	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75% (Seguimiento a la dedicación mínima en clase 30%; actividades extra no obligatorias 15% (quienes no participen tendrán un 3,0 en este aspecto), laboratorios 15%, videos 15%)		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		

	<b>INSTITUCION EDUCATIVA LA PRESENTACION 2020</b>		
	PERIODO	AREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	2	CIENCIAS NATURALES	OCTAVOS
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Comprende y explica las leyes de la termodinámica y las relaciona con el funcionamiento de máquinas térmicas y el comportamiento de los gases	-Explica 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. -Explica con esquemas, dada una reacción química, cómo se recombinan los átomos de cada molécula para generar moléculas nuevas. -Justifica si un cambio en un material es físico o químico a partir de características observables que indiquen, para el caso de los cambios químicos, la formación de nuevas sustancias (cambio de color, desprendimiento de gas, entre otros). -Predice algunas de las propiedades (estado de agregación, solubilidad, temperatura de ebullición y de fusión) de los compuestos químicos a partir del tipo de enlace de sus átomos dentro de sus moléculas.	Energía Leyes de la termodinámica Leyes de los gases Comportamiento de gases ideales	
<b>AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO</b>			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACION	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75% (Seguimiento a la dedicación mínima en clase 30%; actividades extra no obligatorias 15% (quienes no participen tendrán un 3,0 en este aspecto), laboratorios 15%, videos 15%)		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		

