

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2020</b>		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	3	Ciencias Naturales	OCTAVO
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Identifica las diferencias entre mezclas y reacciones químicas y realiza la representación y balanceo de esta última a través de ecuaciones químicas.	-Explica con esquemas, dada una reacción química, cómo se recombinan los átomos de cada molécula para generar moléculas nuevas -Representa los tipos de enlaces (iónico y covalente) para explicar la formación de compuestos dados, a partir de criterios como la electronegatividad -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	Reacciones químicas Cambios físicos Cambios químicos Tipos de enlaces Propiedades de los compuestos químicos	
<b>AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO</b>			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75%: 1 Taller teórico, 1 Video, Participación en Clase (sincrónica y asincrónica)		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2020</b>		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	3	Ciencias Naturales	OCTAVO
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Identifica las diferencias entre mezclas y reacciones químicas y realiza la representación y balanceo de esta última a través de ecuaciones químicas.	-Explica con esquemas, dada una reacción química, cómo se recombinan los átomos de cada molécula para generar moléculas nuevas -Representa los tipos de enlaces (iónico y covalente) para explicar la formación de compuestos dados, a partir de criterios como la electronegatividad -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	Reacciones químicas Cambios físicos Cambios químicos Tipos de enlaces Propiedades de los compuestos químicos	
<b>AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO</b>			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75%: 1 Taller teórico, 1 Video, Participación en Clase (sincrónica y asincrónica)		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERÍODO CON ACT. APOYO:		