
			INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2022						INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2022		
PERÍODO		ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO	PERÍODO		ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO				
3		Ciencias Naturales	Séptimos	3		Ciencias Naturales	Séptimos				
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS	LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS				
Comprende que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos, y que dichos productos se forman a partir de fuerzas intramoleculares.	<ul style="list-style-type: none"> -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 		Reacciones químicas Cambios físicos Cambios químicos Tipos de enlaces Propiedades de los compuestos químicos	Comprende que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos, y que dichos productos se forman a partir de fuerzas intramoleculares.	<ul style="list-style-type: none"> -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 		Reacciones químicas Cambios físicos Cambios químicos Tipos de enlaces Propiedades de los compuestos químicos				
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO				AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO							
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN		FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN					
		Cuantitativa	Cualitativa			Cuantitativa	Cualitativa				
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%				EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%						
	AUTOEVALUACION 5%				AUTOEVALUACION 5%						
	SEGUIMIENTO 75%				SEGUIMIENTO 75%						
	DEFINITIVA DEL PERIODO				DEFINITIVA DEL PERIODO						
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:				DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:						