



INSTITUCION EDUCATIVA LA PRESENTACION
2019

PERIODO	AREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
1°	QUÍMICA	10°

LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS
Reconoce la importancia de los enlaces químicos para identificar y diferenciar una sustancia de otra.	<ol style="list-style-type: none"> Describe la organización interna de los átomos desde diferentes puntos de vista históricos. Establece semejanzas y diferencias entre los principales modelos atómicos Establece relaciones entre la composición del átomo, número atómico, masa atómica y distribución electrónica. Distingue los tipos de enlaces presentes en los compuestos químicos. construye, comprende y desarrolla una actitud científica, utilizando los conocimientos adquiridos en la solución problemas diarios y en el mejoramiento de las condiciones de vida. 	<ul style="list-style-type: none"> Estructura atómica. Modelos atómicos. La tabla periódica. Propiedades periódicas. Número de oxidación. Enlaces químicos

AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO

FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACION	
		Cuantitativa	cualitativa
	Evaluación Programada: VALOR: 25%		
	Seguimiento a la formación conceptual: consultas, ejercicios aplicativos y actividades en el aula. VALOR: 25%		
	Seguimiento procedimental: Talleres y laboratorios VALOR: 25%		
	Aplicación conceptual: Trabajo final de periodo (consulta, construcción, desarrollo y sustentación) VALOR: 25%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO: ES EL PROMEDIO DE LAS CUATRO NOTAS ANTERIORES.		



INSTITUCION EDUCATIVA LA PRESENTACION
2019

PERIODO	AREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
1°	QUÍMICA	10°

LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS
Reconoce la importancia de los enlaces químicos para identificar y diferenciar una sustancia de otra.	<ol style="list-style-type: none"> Describe la organización interna de los átomos desde diferentes puntos de vista históricos. Establece semejanzas y diferencias entre los principales modelos atómicos Establece relaciones entre la composición del átomo, número atómico, masa atómica y distribución electrónica. Distingue los tipos de enlaces presentes en los compuestos químicos. construye, comprende y desarrolla una actitud científica, utilizando los conocimientos adquiridos en la solución problemas diarios y en el mejoramiento de las condiciones de vida. 	<ul style="list-style-type: none"> Estructura atómica. Modelos atómicos. La tabla periódica. Propiedades periódicas. Número de oxidación. Enlaces químicos

AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO

FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACION	
		Cuantitativa	cualitativa
	Evaluación Programada: VALOR: 25%		
	Seguimiento a la formación conceptual: consultas, ejercicios aplicativos y actividades en el aula. VALOR: 25%		
	Seguimiento procedimental: Talleres y laboratorios VALOR: 25%		
	Aplicación conceptual: Trabajo final de periodo (consulta, construcción, desarrollo y sustentación) VALOR: 25%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO: ES EL PROMEDIO DE LAS CUATRO NOTAS ANTERIORES.		