

CRONOGRAMA BIMESTRAL

Área o asignatura: Química	Curso: Octavo	Año:2024
Periodo: Segundo	Docentes a cargo: Paola Rodríguez Romero Stiven Herrera Hernández	

CRITERIOS DE EVALUACIÓN.	
OBJETIVOS	<p>Diferenciar en términos teóricos los diferentes tipos de enlaces presentes entre elementos de la tabla periódica.</p> <p>Representa los diferentes tipos de enlaces que se pueden presentar entre dos o más moléculas.</p> <p>Presentar una actitud positiva, cumplidora y entusiasta en el desarrollo de las clases.</p>
Indicadores de Logro	<p>*Cognitivo: Comprende las características del enlace químico: iónico, covalente y metálico.</p> <p>*Procedimental: Explica los tipos de enlaces químicos presentes en las diferentes moléculas.</p> <p>*Actitudinal: Desarrolla los talleres de clase de forma correcta y ordenada.</p>

CONTENIDOS DEL BIMESTRE.	
1.Enlace químico 2.Tipos de enlace 3.Enlace iónico	4.Enlace metálico

PROCESO Y ACTIVIDADES			
ETAPA	FECHAS (Semanas)	ACTIVIDADES	PROCESO DE EVALUACIÓN (Relacionar si se revisará en trabajo en clase 60%, trabajo para casa 20% o proceso de evaluación 20%)
ANTICIPACIÓN.	Semana 1 y 2	Socialización de procesos Descripción del curso para el segundo periodo Exploración e indagación de conocimientos y de ideas previas a los procesos del periodo.	Trabajo en clase

Proceso académico bimestral.

CRONOGRAMA BIMESTRAL

CONSTRUCCIÓN DEL CONOCIMIENTO.	Semana 3	Conceptualización unión de átomos: debate qué mantiene unidos a los átomos	Trabajo en clase
	Semana 4	Enlace químico y la regla del octeto: desarrollo de ejercicios, elaboración modelo tridimensional	Trabajo en clase Trabajo en casa
	Semana 5	Clases de enlaces: Elaboración mapa conceptual	Trabajo en clase Proceso de evaluación
	Semana 6	Conceptualización enlace iónico: desarrollo de ejercicios formación de enlaces	Trabajo en clase
	Semana 7	Conceptualización enlace metálico: desarrollo de ejercicios formación de enlaces	Trabajo en clase
	Semana 8	Propiedades del enlace metálico: desarrollo de guía interactiva	Trabajo en clase
CONSOLIDACIÓN.	Semana 9 y 10	Socialización final Retroalimentación del periodo	Proceso de evaluación *Autoevaluación *Heteroevaluación

Proceso académico bimestral.