

Área o asignatura: Química	Curso: Noveno	Año: 2024
Periodo: Cuarto	Docente a cargo: Stiven Herrera- Paola Rodríguez.	

CRITERIOS DE EVALUACIÓN.	
OBJETIVOS	Comprender los principios de la conservación de la materia desde el balance de ecuaciones químicas.
Indicadores de Logro	<p>*Cognitivo: Identifica los principales métodos en el balanceo de ecuaciones químicas.</p> <p>*Procedimental: Realiza ejercicios aplicando los diferentes métodos en el balanceo de ecuaciones químicas.</p> <p>*Actitudinal: Demuestra compromiso e interés en el desarrollo de las sesiones de trabajo.</p>

CONTENIDOS DEL BIMESTRE.	
1. Balanceo de ecuaciones químicas.	4. Balanceo por óxido- reducción.
2. Ley de conservación de la materia.	5.
3. Balanceo por tanteo.	6.

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	<p>Socialización de procesos</p> <p>Descripción del curso para el cuarto periodo</p> <p>Exploración e indagación de conocimientos y de ideas previas a los procesos del periodo.</p>	Trabajo en clase
CONSTRUCCIÓN DEL CONOCIMIENTO.	Semana 3	Ley conservación de la materia: Vídeo conservación de la materia.	Trabajo en casa.
	Semana 4	Método de tanteo: Ejercicios en clase.	Trabajo en clase.

Proceso académico bimestral.

CRONOGRAMA BIMESTRAL

	Semana 5	Método tanteo: Ejercicio práctico balanceo por tanteo.	Trabajo en clase.
	Semana 6	Método óxido- reducción: Taller ejercicios método Redox.	Trabajo en clase.
	Semana 7	Método óxido-reducción: Guía métodos de balanceo de ecuaciones químicas.	Trabajo en clase.
	Semana 8	Taller práctico métodos de balanceo de ecuaciones químicas.	Trabajo en clase.
CONSOLIDACIÓN.	Semana 9 y 10	Retroalimentación final.	Autoevaluación.