

UNIDAD EDUCATIVA CRISTIANA “NAZARENO”

2024 - 2025

PLAN DE DESTREZAS CON CRITERIO DE DESEMPEÑO

Nombre del docente	Msc. Paula Córdova	Fecha	
Área	Ciencias Naturales	Grado	Segundo BGU
Asignatura	Química	Periodos	3
Unidad Didáctica	Unidad 6 – Velocidad de la reacción		
Objetivo	O.CN.Q.5.3. Interpretar la estructura atómica y molecular, desarrollar configuraciones electrónicas y explicar su valor predictivo en el estudio de las propiedades químicas de los elementos y compuestos, impulsando un trabajo colaborativo, ético y honesto.		
Criterio	CE.CN.Q.5.6. Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo a la transferencia de energía y a la presencia de diferentes catalizadores; clasifica los tipos de reacciones y reconoce los estados de oxidación de los elementos y compuestos, y la actividad de los metales; y efectúa la igualación de reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones.		

¿Qué van a aprender? DESTREZAS CON CRITERIO DE DESEMPEÑO	¿Cómo van a aprender? ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE (Estrategias Metodológicas)	RECURSOS	¿Qué y cómo evaluar? EVALUACIÓN	
			Indicadores de Evaluación de la unidad	Técnicas e instrumentos de Evaluación
CN.Q.5.1.28. Determinar y comparar la velocidad de las reacciones químicas mediante la variación de factores como la concentración de uno de los reactivos, el incremento de temperatura y el uso de algún catalizador, para deducir su importancia	CONOCIMIENTOS PREVIOS: ¿Has escuchado acerca de un aparato que se coloca en el tubo de escape de los automóviles al que suelen llamar catalizador? ¿Sabes lo que hace? Busca en un diccionario la palabra, ¿qué significa? OBSERVACIÓN REFLEXIVA ¿Cómo los catalizadores alteran la velocidad de la reacción? ¿Cuál de los factores estudiados hasta ahora son capaces de modificar? CONCEPTUALIZACIÓN: Efecto de los catalizadores	Plataforma Nazareno Libro Educatemas. Cuaderno Esferos y lápiz Colores Computadora Marcadores Pizarrón	I.CN.Q.5.6.1. Deduce la posibilidad de que se efectúen las reacciones químicas de acuerdo a la transferencia de energía y a la presencia de diferentes catalizadores; clasifica los tipos de reacciones y reconoce los estados de oxidación de los elementos y compuestos, y la actividad de los metales; y efectúa la igualación	Técnica: Observación sistemática Instrumento: Cuestionario Herramienta digital

	Funcionamiento de los catalizadores químicos Velocidad de corrosión Determinación de la velocidad de corrosión TRANSFERENCIA Realice un organizador grafico de los efetos de los catalizadores y la velocidad de la corrosión		de reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones. (I.2.)	
--	---	--	---	--

Adaptaciones curriculares

Especificación de la necesidad educativa	Especificación de la adaptación a ser aplicada			EVALUACIÓN	
	DESTREZAS CON CRITERIO DE DESEMPEÑO	ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE	RECURSOS	Indicadores de Evaluación de la unidad	Técnicas e instrumentos de Evaluación

ELABORADO	REVISADO	APROBADO
Estudiante: Génesis Azoguez	Docente: Paula Córdova	Vicerrectorado Académico: Msc. Rosana Paredes
Firma:	Firma:	Firma:
Fecha	Fecha:	Fecha: