Fecha aprobación: 08/03/2021



Nivel:

FACULTAD DE CIENCIA Y TECNOLOGÍA ESCUELA DE INGENIERÍA EN MINAS

1. Datos generales

Materia: QUÍMICA INORGÁNICA

Código: INI0201

Paralelo: A

Periodo: Marzo-2021 a Julio-2021

Profesor: CARRASCO PEÑA MARÍA DEL ROCÍO

Correo rcarrasc@uazuay.edu.ec

electrónico:

Distribución de horas.						
Docencia	Práctico	Autónomo: 40		Total horas		
		Sistemas de tutorías	Autónomo			
48	32	0	40	120		

Prerrequisitos:

Código: CYT0003 Materia: QUÍMICA GENERAL

2. Descripción y objetivos de la materia

La asignatura Química Inorgánica está estructurada para conseguir que el estudiante, comprenda la utilidad de los conocimientos sobre las propiedades de los diferentes compuestos químicos relacionadas con su área de estudio: metales, metaloides y no metales, desde la perspectiva de un aprovechamiento eficiente apegado al desarrollo sustentable y responsable. Dedica el estudio a las propiedades químicas, físicas, estado natural, localización, métodos de extracción, aplicaciones, relacionándolos con la parte analítica, con el propósito de que el estudiante tenga conocimientos sobre las características observables para una aproximación a su identificación basada también en la interpretación de marchas analíticas.

Se relaciona con los fundamentos de la Química General, Geología General y Yacimientos Minerales.

Permite que el estudiante cuente con una herramienta importante para un mejor desenvolvimiento en el campo profesional capacitándolo en el reconocimiento de materiales y en su reactividad para entender su toxicidad, riesgos, y beneficios.

3. Objetivos de Desarrollo Sostenible

4. Contenidos

Conceptos generales: Tendencias periódicas y reacciones					
Obtención industrial de hidrógeno, reacciones y aplicaciones					
Compuestos binarios de hidrógeno					
Gases nobles principales características					
Halógenos: Estado natural, propiedades, obtención y reacciones					
Aplicaciones de los halógenos					
Oxiacidos y oxianiones					
Propiedades del oxigeno					
Preparación, usos del oxígeno y reacciones					
Ozono					
Oxido reducción					

03.05.	Peróxido de hidrógeno
04.01.	Presencia en la naturaleza. Obtención y reacciones
04.02.	Propiedades y usos del Azufre, Selenio, Teluro
04.03.	Sulfuros. Estado natural, Propiedades físicas, solubilidad y reacciones
05.01.	Propiedades del nitrógeno
05.02.	Preparación y usos del nitrógeno
05.03.	Principales compuestos del nitrógeno y reacciones
05.04.	Presencia en la naturaleza. Aislamiento y propiedades
06.01.	Formas elementales del carbono
06.02.	Principales compuestos del carbono
06.03.	Características generales del los elementos del grupo 4A
06.04.	Presencia en la naturaleza y preparación del silicio
06.05.	Silicatos
06.06.	Vidrio
06.07.	Boro
07.01.	Caracteristicas del enlace metálico
07.02.	Redes espaciales y sistemas cristalinos
07.03.	Métodos par el estudio de las estructuras cristalinas
07.04.	Defectos fases y cambio de fase
08.01.	Estado Natural de los metales y principales yacimientos
08.02.	Propiedades y obtencion de los metales
08.03.	Solubilidad de los metales

5. Sistema de Evaluación

Resultado de aprendizaje de la carrera relacionados con la materia

Resultado de aprendizaje de la materia

Evidencias

b. Desarrolla las ciencias de la ingeniería basados en fundamentos y modelos lógicos, matemáticos, físicos y químicos.

Conocer las propiedades físicas , químicas, estado natural, aplicaciones de los-Evaluación escrita				
compuestos inorgánicos relacionados con el área de la minería	-Prácticas de laboratorio -Resolución de ejercicios, casos y otros			
-Reconocer de manera aproximada materiales relacionados con el aprovechamiento de recursos minerales, basándose en propiedades y marchas analíticas	-Evaluación escrita -Prácticas de laboratorio -Resolución de ejercicios, casos y otros			

Desglose de evaluación

Evidencia	Descripción	Contenidos sílabo a evaluar	Aporte	Calificación	Semana
Evaluación escrita	Prueba escrita	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	APORTE DESEMPEÑO	5	Semana: 7 (26-ABR- 21 al 29-ABR-21)
Prácticas de laboratorio	Práctica e informe de laboratorio	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	APORTE DESEMPEÑO	2	Semana: 7 (26-ABR- 21 al 29-ABR-21)
Resolución de ejercicios, casos y otros	Tarea	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	APORTE DESEMPEÑO	3	Semana: 11 (25-MAY- 21 al 29-MAY-21)
	APORTE CUMPLIMIENTO		APORTE CUMPLIMIENT O	10	Semana: 15 (21-JUN- 21 al 26-JUN-21)
	APORTE ASISTENCIA		APORTE ASISTENCIA	10	Semana: 15 (21-JUN- 21 al 26-JUN-21)
Resolución de ejercicios, casos y otros	Trabajo	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	EXAMEN FINAL ASINCRÓNIC O	10	Semana: 17-18 (05- 07-2021 al 18-07- 2021)
Evaluación escrita	Examen Final	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	EXAMEN FINAL SINCRÓNICO	10	Semana: 19-20 (19- 07-2021 al 25-07- 2021)
Resolución de ejercicios, casos y otros	Trabajo	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	SUPLETORIO ASINCRÓNIC O	10	Semana: 17-18 (05- 07-2021 al 18-07- 2021)
Evaluación escrita	Examen Final	AZUFRE, SELENIO Y TELURO, ESTRUCTURA DE LOS METALES, HALOGENOS Y GASES NOBLES, METALES Y METALURGIA, NITRÓGENO Y ELEMENTOS DEL GRUPO 5A, OXIGENO Y OTROS ELEMENTOS DEL GRUPO 6A, QUÍMICA DE LOS NO METALES	SUPLETORIO SINCRÓNICO	10	Semana: 19-20 (19- 07-2021 al 25-07- 2021)

Metodología

Descripción	Tipo horas
Será obligación del estudiante hacer revisiones periódicas de la materia antes y después de cada clase. Se enviarán trabajos para reforzar sus conocimientos.	Autónomo

La metodología de enseñanza se basará en la explicación teórica y práctica de la materia mediante el uso de diapositivas, videos explicativos, herramientas virtuales, prácticas e informes de laboratorio, lecturas, trabajos e investigaciones. De ser posible, las prácticas de laboratorio se realizarán de forma presencial en la Facultad.

Total docencia

Descripción La evaluación será de forma individual y grupal fuera de las horas docentes. Los trabajos realizados tendrán que ser presentados a través de la plataforma Campus Virtual. Se tomará en cuenta el conocimiento, cumplimiento y puntualidad del estudiante.			Tipo horas		
			Autónomo		
 Asistencia: esta nota ir estudiantes. Se empleare Participación en clase estudiantes. Se empleare Notas de evaluaciones conocimiento, cumplimi Referencias Bibliografía base 	á un formato que contenga : esta nota incluye el desem á un formato que contenga	encia en clase de cada uno de los el registro para esta actividad. peño en clase de cada uno de los el registro para esta actividad. y exámenes. Se tomará en cuenta el		Fotal docencia	
Libros					
Autor	Editorial	Título	Año	ISBN	
Chang / Goldby	Mc Graw Hill Educación	QUÍMICA	2017	9786071513939	
Kenneth W. Whitten RAYMOND E. DAVIS m. LARRY PECK gEORGE G. S TANLEY	Cengaje Learning	QUÍMICA	2018	978607519958O	
John E Mc Murry	Pearson Educacion	QUÍMICA GENERAL	2009	9789702612865	
Robert C. Fay Sergio Gaviria Melo	Universidad Nacional de Colombia	QUÍMICA PARA GEOLOGÍA: APLICACIÓN EN LABORATORIO Y CAMPO	2015	9789587754292	
G. F. Liptrot	C.E.C.S.A	QUÍMICA INORGÁNICA MODERNA			
Web					
Software Revista					
Bibliografía de apoyo Libros					
Web					
Software					
Revista					

Fecha aprobación: 08/03/2021 Aprobado

Estado:

Docente

Director/Junta