



FACULTAD DE CIENCIA Y TECNOLOGÍA

ESCUELA DE INGENIERÍA EN MINAS

1. Datos generales

Materia: FÍSICO - QUÍMICA AMBIENTAL PARA IEM
Código: CTE0296
Paralelo: A
Periodo : Septiembre-2018 a Febrero-2019
Profesor: CALDERON MACHUCA JUAN RODRIGO
Correo electrónico: jcaldero@uazuay.edu.ec

Nivel: 3

Distribución de horas.

Docencia	Práctico	Autónomo:		Total horas
		Sistemas de tutorías	Autónomo	
5				5

Prerrequisitos:

Ninguno

2. Descripción y objetivos de la materia

La asignatura pretende impartir los conocimientos y la aplicación de los principios de la Química Física al ambiente, utilizar los instrumentos necesarios para definir los problemas ambientales producidos por la actividad minera; formular las resoluciones de problemas de manejo sustentable de la minería.

La Química Física es una materia que estudia las relaciones que existen entre las moléculas y su entorno.. Permite al estudiante comprender los mecanismos que caracterizan el ciclo de vida de las moléculas derivadas de la actividad productiva en el ambiente y, por lo tanto, diseñar procesos que minimicen el impacto ambiental Esta asignatura está relacionada con la termodinámica y con la gestión ambiental.

N/E

3. Objetivos de Desarrollo Sostenible

4. Contenidos

1.1	Rapidez de las reacciones
1.2	Ley de la rapidez
1.3	Relación de la Concentración y del tiempo
1.4	Mecanismos de reacción y Catálisis
1.5	Los coloides, características generales.
1.6	Adsorción, Absorción, iones hidrófilos e hidrófobos. Caolines, carbón activo
2.1	Numero de oxidación. Oxidación , reducción. Ajuste de ecuaciones
2.2	Reacciones de Cr, Fe, Mn, Cl, I.
2.3	Celulas electroquímicas
2.4	Anodos , Catodos . Reacciones
2.5	Productos de electrólisis en solución acuosa.
3.1	Electrodeposición de Cu, Ag, Au.

3.2	Pilas voltaicas. Potenciales de pila
3.3	Acumuladores
3.4	Exponantiedad de las reacciones
4.1	Zonas anódicas
4.2	Zonas Catódicas
4.3	Protección galvánica
5.1	Cationes. Disociación ácida
5.2	Precipitación de sulfuros e hidróxidos
5.3	Oxido reducción

5. Sistema de Evaluación

Resultado de aprendizaje de la carrera relacionados con la materia

Resultado de aprendizaje de la materia

Evidencias

aa. Aplica los conocimientos matemáticos, físicos, estadísticos, geoestadísticos y programas informáticos en el desarrollo y empleo de métodos para la exploración, evaluación, explotación y beneficio de los recursos naturales renovables y no renovables.

-Asocia los conocimientos básicos de la química, física y matemática a los procesos mineros

-Evaluación escrita
-Prácticas de laboratorio

ab. Aplica los conocimientos científicos y técnicos de instalaciones y construcciones mineras, de explotación y de beneficio mineral, para evaluar y dar solución a los problemas identificados en el desarrollo minero.

-Discrimina situaciones de riesgo ambiental a partir de propiedades químico-físicas.

-Evaluación escrita
-Prácticas de laboratorio

-Sugiere modelos de intervención específicos.

-Evaluación escrita
-Prácticas de laboratorio

Desglose de evaluación

Evidencia	Descripción	Contenidos sílabo a evaluar	Aporte	Calificación	Semana
Prácticas de laboratorio	capitulate 1, capítulo 2	Cinética de las reacciones, Electroquímica	APORTE 1	5	Semana: 3 (01-OCT-18 al 06-OCT-18)
Evaluación escrita	capitulo 1, capítulo 2	Cinética de las reacciones, Electroquímica	APORTE 1	5	Semana: 5 (15-OCT-18 al 20-OCT-18)
Prácticas de laboratorio	capitulo 3	Electrodeposición	APORTE 2	5	Semana: 9 (12-NOV-18 al 14-NOV-18)
Evaluación escrita	capitulo 3	Electrodeposición	APORTE 2	5	Semana: 10 (19-NOV-18 al 24-NOV-18)
Prácticas de laboratorio	capitulo 4, capítulo 5, capítulo 6	Corrosión de metales, Química de los metales de transición, Química de los no metales.	APORTE 3	5	Semana: 14 (17-DIC-18 al 22-DIC-18)
Evaluación escrita	capitulo 4, capítulo 5, capítulo 6	Corrosión de metales, Química de los metales de transición, Química de los no metales.	APORTE 3	5	Semana: 15 (al)
Evaluación escrita	capitulo 1, capítulo 2, capítulo 3, capítulo 4, capítulo 5, capítulo 6	Cinética de las reacciones, Corrosión de metales, Electrodeposición, Electroquímica, Química de los metales de transición, Química de los no metales.	EXAMEN	20	Semana: 19-20 (20-01-2019 al 26-01-2019)
Evaluación escrita	capitulo 1, capítulo 2, capítulo 3, capítulo 4, capítulo 5, capítulo 6	Cinética de las reacciones, Corrosión de metales, Electrodeposición, Electroquímica, Química de los metales de transición, Química de los no metales.	SUPLETORIO	20	Semana: 21 (al)

Metodología

Criterios de evaluación

6. Referencias

Bibliografía base

Libros

Autor	Editorial	Título	Año	ISBN
BROWN, THEODORE	Pearson Prentice Hall	QUÍMICA. LA CIENCIA CENTRAL	2009	978-6-07-442021-0
CHANG, RAYMOND	Mc Graw Hill	QUÍMICA	2007	978-6-07-150928-4
HILL, JOHN W.	Pearson Prentice Hall	QUÍMICA PARA EL NUEVO MILENIO	2000	970-17-0341-3

Web

Autor	Título	Url
No Indica	Química Fácil	http://quimicaparatodos.blogcindario.com/2009/10/00118-reaccion-quimica-representacion.html
No Indica	Nomenclatura Y Formulación Química	http://www.slideshare.net/jesuspipe/ebook-nomenclatura-y-formulacin

Software

Revista

Bibliografía de apoyo

Libros

Web

Software

Revista

Docente

Director/Junta

Fecha aprobación: **12/09/2018**

Estado: **Aprobado**