



UNIVERSIDAD DE ATACAMA
VICERRECTORÍA ACADÉMICA
FACULTAD DE INGENIERIA
DEPARTAMENTO DE INGENIERIA EN METALURGIA

Programa de asignatura

Química Analítica

Carrera	Ingeniería Civil en Metalurgia											
Código de Asignatura	ME21515											
Nivel/ Semestre	201 / 1											
Créditos SCT - Chile	Docencia 3 directa			Trabajo Autónomo			2		Total 5			
Ejes de Formación	General		Especi	alidad	X	Práct	tica		Optativa		Electivo	
Descripción breve de la asignatura	para el anál los producto para el cont requiere de e inorgánic importante analítica pa aplicación conocimien químico, su químicos co	isis questions to tros a, question la contraction and al air al air atos y as proponents on fir vince	uímico o minados e los procientiza or comprembito de habilida pósitos y alados	de las ma , de acue cesos me nientos de gánica, zación de ensión y e la inguides el es y recurso ticos y a l context	etali etali e di fisio e le va eni tud es, A	ias printo a la na dirgicos istintas coquím os bassiloració ería en iante po Adquiriar algela quie la quie e la quie	mas, eatural s. La e discinica, amen on de odrá a ir, intunos	de eza quí pli físi tos lo tal abo ega hál	los material a y propósito mica analíti nas tales con ica y materi a que suster s alcances urgia, por ordar proble rar y aplicar bitos y actit	es e	tos empleadon proceso y one se requiera contemporáne uímica genera, siendo mu a la química misma y so, entre otrocas del anális conocimiento de de formació crán muy útiles.	le in ea al iy ca su os is os on
Pre-requisitos / Aprendizajes Previos	Conocimientos Previos: Cálculos de Estequiometría. Química de las reacciones: Acido – Base, Oxidación – Reducción, Formación de Complejos y de Precipitación. Ouímica General											





Aporte al perfil de egreso

Competencias genéricas:

- Aprende y se actualiza en forma autónoma.
- Se comunica en español y en el simbólica en el ámbito de la Ingeniería.
- Se integra a equipos de trabajo multidisciplinarios.

Competencias específicas:

- Identifica, analiza y resuelve problemas relacionados con cálculos en química analítica.
- Aplica el conocimiento de las Ciencias Básicas en el ámbito de la Ingeniería Metalúrgica.

Competencias que desarrolla la asignatura

- Transfiere los principios teóricos de la química a la programación del análisis aplicado en el ámbito de la Ingeniería en metalurgia, a través de casos concretos en el campo analítico, poniendo en acción el pensamiento hipotético-deductivo y relacionando los resultados experimentales con los previstos por la
- Profundiza en el conocimiento de las especies químicas en solución y la regulación de los equilibrios correspondientes, en el ámbito de la Ingeniería en metalurgia a través de la aplicación del método científico en la resolución de problemas.
- Demuestra valoración y correcta aplicación de procedimientos vinculados a la química analítica y a la evaluación de calidad de resultados analíticos.
- Comprende e interpreta que el análisis químico exige criterios para la elección y aplicación de procedimientos, que requiere control de calidad de resultados y eficientes prácticas de laboratorio.
- Trabaja colaborativamente con otros estudiantes en la resolución de problemas y búsqueda de información de distintas fuentes con propósitos específicos.
- Se comunica eficazmente en forma oral y escrita, en diferentes contextos utilizando lenguaje formal y técnico.
- Organiza y procesa información como informe técnico.





Unidades de aprendizaje	Resultados de aprendizaje
 Unidad 1: Introducción a la Química Analítica 1.1. Definición, objetivos y campos de aplicación. 1.2. La Química Analítica como fundamento del control de calidad de los procesos metalúrgicos. 1.3. Aplicaciones en la industria metalúrgica 	 Identifica y explica la importancia de la Química Analítica como base de un sistema de control de calidad de los procesos metalúrgicos. Diferencia y explica las clasificaciones y los tipos de análisis químicos cualitativos y cuantitativos más comunes en la industria metalúrgica.
 Unidad 2: El Análisis Químico 2.1. Clasificación y etapas comunes a los distintos tipos de análisis químicos. 2.2. Conceptos de exactitud y precisión 2.3. Parámetros estadísticos: Media, mediana, desviación estándar, errores absolutos y relativos, rechazo de mediciones. 	 Identifica, reconoce y explica las características y técnicas de análisis químico. Identifica y explica los conceptos de exactitud y precisión. Transforma datos en información en base a herramientas estadísticas válida para la toma de decisiones. Calcula parámetros estadísticos a partir de datos de análisis.
Unidad 3: Análisis Gravimétrico 3.1. Fundamentos, clasificación y definición de los análisis gravimétricos	 Identifica y explica los fundamentos, los tipos y las etapas de análisis gravimétrico de volatilización, precipitación y electrogravimetría. Identifica los equipos e instrumentos usados en gravimetría. Identifica y explica las condiciones para realizar un análisis gravimétrico. Identifica, analiza y resuelve problemas de cálculos gravimétricos. Identifica y explica las condiciones necesarias





Unidad 4: Análisis Volumétrico 4.1. Fundamentos, clasificación y definición de los análisis volumétricos.	y suficientes para realizar un análisis gravimétrico. Identifica, analiza y resuelve cálculos gravimétricos. Identifica y explica los fundamentos, los tipos y las etapas de análisis volumétrico. Identifica los equipos e instrumentos usados en volumetría. Identifica y explica las condiciones para realizar un análisis volumétrico. Identifica, analiza y resuelve problemas de cálculos volumétricos. Identifica y explica las condiciones necesarias y suficientes para realizar un análisis volumétrico. Identifica, analiza y resuelve cálculos de volumetría.
Unidad 5: Análisis Instrumental 5.1. Fundamentos de Análisis Instrumental 5.2. Espectroscopía de Absorción Atómica 5.3. Difractometría de Rayos X 5.4. Microscopía electrónica de barrido.	 Identifica la instrumentación de uso común en la industria metalúrgica. Identifica y explica las condiciones para realizar un análisis instrumental. Describe el procedimiento y reconoce los propósitos de los análisis de Espectroscopía de Absorción Atómica, Difractometría de Rayos X, Microscopía electrónica de barrido.
Laboratorio - Riesgos y normas de trabajo en un laboratorio químico.	Identifica los riesgos asociados al trabajo en laboratorio.





- análisis Práctica de gravimétrico de volatilización.
- Práctica de análisis gravimétrico de precipitación.
- Práctica de electrogravimetría.
- Práctica de análisis volumétrico.
- Laboratorios Demostrativos:
- Espectroscopía de Absorción Atómica
- Difractometría de Rayos X
- Microscopía electrónica de barrido.

- Respeta las normas de trabajo en un laboratorio químico.
- Manipula materiales de laboratorio de uso común (materiales de vidrio, balanzas, pipetas, buretas, estufa) observando y respetando las normas de laboratorio, el manejo de sustancias peligrosas.
- Identifica el tipo de análisis químico adecuado de acuerdo a los requerimientos y condiciones dados.
- Selecciona una técnica y un método de análisis químico de acuerdo a las características de la muestra a analizar.

Estrategias de enseñanza y aprendizaje

Las estrategias para asegurar los resultados de aprendizaje esperados son:

- Clases expositivas interactivas (presentaciones power point y videos).
- Resolución de problemas
- Demostración, experimentación a través de laboratorio.
- Elaboración de informes de prácticas de laboratorio.
- Apoyo de medios audiovisuales.
- Aprendizaje autónomo: investigación de contenidos complementarios de la asignatura.





Procedimientos de evaluación de aprendizajes

La evaluación se realizará de los siguientes Tipos:

- Diagnóstico, a través del Test de diagnóstico de aprendizajes previos. Objetivo: Determinar el nivel de aprendizajes previos para realizar reforzamiento en aprendizajes deficientes (a cargo del CTA).
- De Tipo sumativo, a través de Pruebas de desarrollo escritas.
- Informes de laboratorio.
- Y de Tipo formativo.
- Los Instrumentos a utilizarse son los Test escritos, Pautas y/o rubricas de laboratorios e informes.

Recursos de aprendizaje

Material Propio de la asignatura:

Apuntes de materias de Unidades y Guías de Ejercicios.

Recursos Bibliográficos

- "Introducción a la Química Analítica". Douglas A. Skoog Donald M. West y Skoog y West F. James 1. Holler
- 2. "Cálculos de Química Analítica" Leicester Hamilton, Stephen Simpson y David Ellis
- 3. Editorial Mc Graw Hill
- 4 "Métodos Instrumentales de Análisis" Hobart H. Willar, Lynne L. Merrit, Jr., John A. Dean, Frank A. Settle, Jr. Grupo Editorial Iberoamérica, S.A. de C.V. edición 1991
- 5. "Química Analítica Cuantitativa"
- R.A. Day, Jr, A.L. Underwood Pearson Educación 5° edición 6.

Recursos Informáticos

Listados de videos disponibles en: www.youtube.com www.quimitube.com

Correo electrónico de la asignatura. Recursos de Laboratorio