

MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO CENTRO FEDERAL DE EDUCAÇÃO TECNOLÓGICA DE MINAS GERAIS DIRETORIA DE GRADUAÇÃO

PLANO DIDÁTICO

BACHARELADO EM QUÍMICA TECNOLÓGICA		
Disciplina: Estrutura E Reatividade Dos Compostos Inorgânicos	CÓDIGO:	
Docente responsável: Profa. Raquel Mambrini	G00ERCI0.01	
Coordenadora do curso: Prof. Janice Cardoso Pereira Rocha		

Período Letivo: 2º	Semestre/ano: 2025.2
Carga horária hotal: 60 h/a Créditos: 04	
Natureza: (Téorica ou Prática): Teórica	(Obrigatória ou Optativa): Obrigatória
Área de formação - DCN (Básica, Profissionalizante ou Específica): Básica	
Departamento que oferta a disciplina: Departamento de Química	

Objetivos (de acordo com o PPC)

A disciplina deverá possibilitar ao estudante

- 1. Conhecer os conceitos básicos da química inorgânica.
- 2. Reconhecer o caráter ácido, básico, neutro e oxidante relacionando a estrutura eletrônica de elementos ou compostos com sua reatividade.
- 3. Reconhecer compostos de coordenação e classificá-los frente a sua geometria.
- 4. Classificação de compostos de coordenação por grupos de ponto

Aulas expositivas em quadro Aulas com uso de projetor multimídia. Ensino Individualizado e em equipe. Ensino por modelagem e por demonstração. unitá 3 ativ para 1ª ati 2ª ati 3ª ati	Metodologia de ensino	basea Metod adota
1 1013	Aulas com uso de projetor multimídia. Ensino Individualizado e em equipe.	3 Prova unitár 3 ativi para f 1ª ativ 2ª ativ 3ª ativ

Atividades avaliativas e baseadas na Metodologia de ensino adotada	Valor
3 Provas escritas – Valor unitário de 25 pontos	75
3 atividades em sala para fixação de conteúdo 1ª atividade – 8 pontos 2ª atividade – 10 pontos 3ª atividade – 7 pontos	25
Total de pontos	100

Recursos didáticos

Quadro de aula, projetor multimídia e modelos de estruturas inorgânicas.

Cronograma de atividades*		
Aula	Data	Descrição da atividade
1	26/ago	Apresentação, ementa e avaliações. Introdução à Quim. Inorgânica
2	28/ago	Atividade Revisional
3	02/set	Principais reações inorgânicas - Introdução à teoria ácido base
4	04/set	Teoria ácido base: Conceitos de Bronsted – Tendências de acidez e basicidade
5	09/set	Teoria ácido base: Conceitos de Bronsted – Estrutura eletrônica e reatividade
6	11/set	Teoria ácido base: Conceitos de Lewis – relações entre estrutura e reatividade
7	16/set	Teoria ácido base: Conceitos de Lewis – relações entre estrutura e reatividade
8	18/set	Teoria ácido base: Conceitos de Lewis – relações entre estrutura e reatividade
9	23/set	Teoria ácido base: Conceitos de Lewis – relações entre estrutura e reatividade
10	25/set	Exercícios em sala – preparatório para a avaliação
11	30/set	1ª AVALIAÇÃO – 25 pontos
12	02/out	Ácidos e bases duros e macios- Conceito de Pearson
13	07/out	Ácidos e bases duros e macios- Conceito de Pearson
14	09/out	Ácidos e bases duros e macios- Conceito de Pearson
15	14/out	Lista de Exercícios Avaliativa (8 pontos)
16	16/out	Compostos de coordenação: definição e formação na visão ácido-base
17	21/out	Cargas globais, tipos de ligantes, número de coordenação
18	23/out	Compostos de coordenação: NOX, Geometrias, nomenclatura.
19	28/out	Compostos de coordenação: Isomeria dos compostos de coordenação
20	30/out	Compostos de coordenação: Isomeria dos compostos de coordenação
21	04/nov	Compostos de coordenação: Cor e magnetismo
22	06/nov	Exercícios Avaliativo em sala – preparatório para a avaliação (10 pontos)
23	11/nov	Compostos de coordenação: Cor e magnetismo
24	13/nov	2ª AVALIAÇÃO – 25 pontos
25	18/nov	Tabelas de caracteres
-	20/nov	FERIADO

26	25/nov	Tabelas de Caracteres/Teoria de grupos:Introdução à simetria molecular
27	27/nov	Teoria de grupos: Operações e elementos de simetria
28	02/dez	Exercícios Avaliativo em sala – preparatório para a avaliação (7 pontos)
29	04/dez	3ª AVALIAÇÃO – 25 pontos
30	09/dez	2ª CHAMADA
	A definir	EXAME FINAL

^{*}De acordo com o Calendário Letivo disponibilizado pela DIRGRAD e disponível no link: https://www.dirgrad.cefetmg.br/wp-content/uploads/sites/81/2024/07/Calendario-BH-2024_1_Retomada_b.pdf

Atendimento extraclasse

Local: Campus Nova Suíça/Prédio Principal/Sala 401

Horário semanal disponibilizado: sexta-feira, 09:00 - 10:200

Bibliografia adicional

(Para além daquelas previstas no Plano de Ensino e somente se for necessário)

Housecroft, Catherine E., Química Inorgânica Vol. 2 - 4ª Ed., LTC, 2013

Assinatura digital (última página)

Prof. Raquel Vieira Mambrini (elaboradora e coordenadora de eixo)

Profa. Janice Cardoso Pereira Rocha (coordenadora de curso)

Profa. Ívina de Paula (subcoordenadora de curso)

FOLHA DE ASSINATURAS

PLANO DIDÁTICO Nº 977/2025 - DEQUI (11.55.09)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 25/08/2025 11:00) IVINA PAULA DE SOUZA SUBCOORDENADOR - SUBSTITUTO

CQTEC (11.51.09)

Matrícula: ###157#2

(Assinado digitalmente em 29/08/2025 07:58) JANICE CARDOSO PEREIRA ROCHA COORDENADOR - TITULAR

CQTEC (11.51.09)
Matrícula: ###437#9

(Assinado digitalmente em 25/08/2025 10:26) RAQUEL VIEIRA MAMBRINI PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO DEQUI (11.55.09)

Matrícula: ###220#7

Visualize o documento original em https://sig.cefetmg.br/documentos/ informando seu número: 977, ano: 2025, tipo: PLANO DIDÁTICO, data de emissão: 25/08/2025 e o código de verificação: 99b14ecab3