

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

# PLANO DE ENSINO

# **BACHARELADO EM QUÍMICA TECNOLÓGICA CAMPUS NOVA SUÍÇA - NS** CÓDIGO: G00PRQU0.01 Disciplina: Princípios de Química

Início: Março/2023	Ano/Semestre: 2023.1	
Carga horária total: 60 horas-aula	Semanal: 4 horas-aula	Créditos: 4
Natureza: <b>Téorica</b>		
Área de Formação – DCN: <b>Específica</b>		
Departamento que oferta a disciplina: Departamento de Química		

## **Ementa**

Conceitos básicos em química. Nomenclatura de compostos inorgânicos. Teoria atômica. Periodicidade química. Modelo de ligações químicas. Forças intermoleculares. Estequiometria. Equilíbrio químico em sistemas gasosos e líquidos.

Química Tecnológica	10	[3] Química Geral e Inorgânica Tecnológica	Obrigatória
Curso(s) onde a disciplina é ofertada	Período	Eixo (número e nome)	Obrigatória ou Optativa?

# Interdisciplinaridade Pré-requisitos: Não há Correquisitos: Não há

Objetivos: A disciplina deverá possibilitar ao estudante	
1.	desenvolver e consolidar conceitos básicos na área de química.
2.	compreender as relações básicas entre estruturas químicas, nomenclatura eprincipais propriedades químicas.
3.	desenvolver o entendimento sobre o método científico, unidades de medida e o sistema métrico.
4.	compreender o papel da química na sociedade moderna.

Unidades de Ensino		Carga horária: horas-aula
1.	Matéria: classificação da matéria; as transformações da matéria e a lei da conservação de massa; teoria atômica de Dalton; as massas atômicas relativas - a unidade de massa atômica.	06

Referências bibliográficas revisadas e aprovadas na 247ª reunião do CGRAD, de acordo com a Deliberação CGRAD/CEPE/CEFET-MG № 9/24, de 17/05/24.

2.	Nomenclatura de compostos inorgânicos	04
3.	Estrutura atômica: o modelo da radiação eletromagnética e o espectro atômico; o modelo de Bohr do átomo de hidrogênio; a mecânica quântica; configuração eletrônica dos elementos.	12
4.	Periodicidade química: a tabela periódica; carga nuclear efetiva, raio atômico e iônico; potencial de ionização; afinidade eletrônica; eletronegativade de Mulliken, Allred-Rochow e Pauling.	06
5.	Ligação química e estrutura molecular: estruturas de Lewis; o modelo VSEPR; a ligação covalente e suas propriedades (comprimento, energia e polaridade); teoria dos orbitais moleculares; forças intermoleculares.	16
6.	Estequiometria: o conceito de mol; análise elementar e composição centesimal; fórmulas empíricas e moleculares; balanceamento de equações químicas; cálculos estequiométricos; rendimento teórico e percentual.	08
7.	Equilibrio químico: equações para constantes de equilibrio de sistemas heterogêneos e homogêneos; aplicações das constantes de equilibrio; princípio de Le Chatelier.	08
Total		60

Bibliografia Básica		
1.	ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o	
١.	meio ambiente. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2006.	
2.	BROWN, T. L. et al. Química: a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson, 2005.	
	BROWN, T. L. et al. Química: a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson, 2005. E-book.	
3.	KOTZ, J.; TREICHEL, P.; WEAVER, G. C. Química geral e reações químicas. São	
	Paulo: Cengage Learning, 2009.	

Biblic	Bibliografia Complementar	
1.	ATKINS, P. W. et al. Química inorgânica. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2008.	
2.	BETTELHEIM, F. A.; BROWN, W. H.; CAMPBELL, M. K.; FARRELL, S. O. Introdução à Química Geral. São Paulo: Cengage Learning, 2012.	
3.	MIESSLER, G. L.; FISCHER, P. J.; TARR, D. A. <b>Química inorgânica</b> . 05. ed. São Paulo: Pearson, 2014. E-book.	
4.	RUSSELL, J. B. <b>Química geral</b> . 2. ed. São Paulo: Makron Books, 1994. v. 1.	
5.	RUSSELL, J. B. <b>Química geral</b> . 2. ed. São Paulo: Makron Books, 1994. v. 2.	

# Assinatura Digital (na última página)

Profa. Dra. Diana Quintão Lima (elaboradora)

Prof. Dr. Emerson Pedroso (elaborador)

Prof. Dr. Eudes Lorençon (elaborador)

Profa. Dra. Priscila Silva Caldeira (elaboradora)

Profa. Dra. Raquel Vieira Mambrini (coordenadora do Eixo)

Profa. Dra. Esther Maria Ferreira Lucas (subcoordenadora do curso)

Profa. Dra. Janice Cardoso Pereira Rocha (coordenadora do curso)

# MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO CENTRO FEDERAL DE EDUCAÇÃO TECNOLÓGICA DE MINAS GERAIS SISTEMA INTEGRADO DE PATRIMÔNIO, ADMINISTRAÇÃO E CONTRATOS

#### FOLHA DE ASSINATURAS

#### PLANO DE ENSINO Nº 1265/2024 - CQTEC (11.51.09)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 20/06/2024 15:09 ) DIANA QUINTAO LIMA

PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO
DEQUI (11.55.09)
Matrícula: ###044#8

(Assinado digitalmente em 19/06/2024 18:13) ESTHER MARIA FERREIRA LUCAS

> SUBCOORDENADOR CQTEC (11.51.09) Matrícula: ###695#7

(Assinado digitalmente em 19/06/2024 11:47 ) JANICE CARDOSO PEREIRA ROCHA

> COORDENADOR CQTEC (11.51.09) Matrícula: ###437#9

(Assinado digitalmente em 19/06/2024 10:04 ) RAQUEL VIEIRA MAMBRINI

PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO DEQUI (11.55.09) Matrícula: ###220#7 (Assinado digitalmente em 19/06/2024 12:09 ) EMERSON FERNANDES PEDROSO

> PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR DEQUI (11.55.09) Matrícula: ###528#5

(Assinado digitalmente em 19/06/2024 11:29 ) EUDES LORENCON

PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO DEQUI (11.55.09) Matrícula: ###779#7

(Assinado digitalmente em 19/06/2024 13:56 ) PRISCILA PEREIRA SILVA CALDEIRA

PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO DEQUI (11.55.09) Matrícula: ###057#6

Visualize o documento original em <a href="https://sig.cefetmg.br/documentos/">https://sig.cefetmg.br/documentos/</a> informando seu número: 1265, ano: 2024, tipo: PLANO DE ENSINO, data de emissão: 19/06/2024 e o código de verificação: 9e792a7a36