

BACHARELADO EM QUÍMICA TECNOLÓGICA	
Disciplina: Princípios de Química	CÓDIGO: G00PRQU0.01
Docente responsável: Profa Diana Quintão Lima	
Coordenadora do curso: Prof. Janice Cardoso Pereira Rocha	

Período Letivo: 1º	Semestre/ano: 2023.2
Carga horária total: 60 h/a	Créditos: 4
Natureza: (Teórica ou Prática): Teórica	(Obrigatório ou Optativa): Obrigatória
Área de formação - DCN (Básica, Profissionalizante ou Específica): Básica	
Departamento que oferta a disciplina: Departamento de Química	

Metodologia de ensino	Atividades avaliativas	Valor
Aula expositiva	Provas	85
Atividades em grupo	Trabalhos	15
Provas	Total de pontos	100

Recursos didáticos
Quadro branco Data-show Modelos moleculares Artigos
Recursos on-line (vídeos, simulações, questionários)

Cronograma de atividades*		
Aula	Data	Descrição da atividade
1	07/08	Apresentação da disciplina. 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.
2	09/08	
3	16/08	
4	21/08	Estrutura atômica: O Modelo da Radiação Eletromagnética e o Espectro Atômico; O Modelo de Bohr do Átomo de Hidrogênio; A Mecânica Quântica;
5	23/08	
6	28/08	

7	30/08	Configuração Eletrônica dos Elementos.
8	04/09	
9	06/09	Periodicidade Química: a tabela periódica. Carga nuclear efetiva, raio atômico e iônico, potencial de ionização, afinidade eletrônica. Eletronegatividade de Mulliken, Allred-Rochow e Pauling.
10	11/09	
11	13/09	
12	18/09	Prova 1 (20,0 pts)
13	20/09	Ligação química e estrutura molecular: Ligação iônica Estruturas de Lewis; O Modelo VSEPR; A Ligação Covalente e suas Propriedades (comprimento, energia e polaridade);
14	25/09	
15	27/09	
16	02/10	
17	04/10	Prova 2 (20,0 pts)
18	16/10	Teoria dos Orbitais Moleculares. Ligação metálica – Teoria de bandas Forças Intermoleculares.
19	18/10	
20	23/10	
21	25/10	Prova 3 (20,0 pts)
22	30/10	Nomenclatura de compostos inorgânicos
23	01/11	
24	06/11	Estequiometria: o Conceito de Mol; Análise Elementar e Composição Centesimal; Fórmulas Empíricas e Moleculares; Balanceamento de Equações Químicas; Cálculos Estequiométricos; Rendimento Teórico e Percentual.
25	08/11	
26	13/11	
27	20/11	Equilíbrio químico: Equações para constantes de equilíbrio de sistemas heterogêneos e homogêneos; Aplicações das constantes de equilíbrio; Princípio de Le Chatelier.
28	22/11	
29	27/11	
30	29/11	Prova 4 (25,0 pts)
	06/12	Prova substitutiva
	18/12	Exame Especial

*De acordo com o Calendário Letivo disponibilizado pela DIRGRAD

Atendimento extraclasse

Local: **Casa da rua Alpes, 533 Nova Suíça**

Horário semanal disponibilizado: 2ª e 4ª 15:00-16:00

Bibliografia adicional

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

1	Artigos a serem selecionados da revista Química Nova na Escola
2	
3	

Assinatura digital

Profª Dra. Diana Quintão Lima (elaboradora)

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

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



Emitido em 27/08/2023

PLANO DIDÁTICO Nº 1939/2023 - DEQUI (11.55.09)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 27/08/2023 21:01)

DIANA QUINTAO LIMA

PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO

DEQUI (11.55.09)

Matrícula: ###044#8

(Assinado digitalmente em 28/08/2023 10:01)

ESTHER MARIA FERREIRA LUCAS

SUBCOORDENADOR

CQTEC (11.51.09)

Matrícula: ###695#7

(Assinado digitalmente em 27/08/2023 21:11)

JANICE CARDOSO PEREIRA ROCHA

COORDENADOR

CQTEC (11.51.09)

Matrícula: ###437#9

Visualize o documento original em <https://sig.cefetmg.br/documentos/> informando seu número: **1939**, ano: **2023**, tipo: **PLANO DIDÁTICO**, data de emissão: **27/08/2023** e o código de verificação: **6e137cfe87**