

COORDENADORIA DO CURSO DE ENGENHARIA QUÍMICA
PLANO DE ENSINO

Disciplina: Química Geral			Período: primeiro	Currículo: 2023	
Docente Responsável: Elidia Maria Guerra			Unidade Acadêmica: DQBIO		
Pré-requisito:			Correquisito:		
C.H. Total: 45	C.H. Prática:	C.H. Teórica: 45	Grau: Bacharelado	Ano: 2024	Semestre: 1º

EMENTA

Matéria, estrutura eletrônica dos átomos, propriedades periódicas dos elementos, teoria das ligações químicas, forças intermoleculares, reações em fase líquida e gasosa e sua estequiometria, equilíbrio químico e eletroquímica.

OBJETIVOS

Ao final da disciplina, os discentes devem ser capazes de: • Compreender os conceitos relacionados às propriedades químicas dos elementos e moléculas, reações químicas e processos químicos.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Notação e nomenclatura, estequiometria, soluções, fundamentos de estrutura atômica, tabela periódica e propriedades periódicas, ligações químicas, interações intermoleculares, fases condensadas, reações químicas, equilíbrio químico.

METODOLOGIA DE ENSINO

Aulas expositivas; audiovisuais; Resolução de exercícios com participação dos alunos: exercícios básicos resolvidos pelo professor, exercícios de aplicação resolvidos “em casa” pelos alunos e posteriormente em aula.

É vetada a filmagem, tirar foto ou gravação das aulas conforme art. 20 do Código Civil e Lei 9610/98 – Lei de Direitos Autorais.

CONTROLE DE FREQUÊNCIA E CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

O controle de frequência será feito oralmente, por chamada de presença, onde cada aluno deverá confirmar verbalmente a sua presença em sala de aula. Caso o aluno saia da aula após realizado o controle de frequência no início da aula, será considerado falta.

Serão realizadas três provas com pesos de 20%, 40% e 40%, respectivamente. Haverá prova substitutiva após a terceira prova e será aplicada para substituir a nota de todo o conteúdo e nota do semestre.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. BROWN, Theodore L. et al. Química: a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson Education do Brasil, c2005.
2. BROWN, Lawrence S. Química geral aplicada à engenharia. 3. ed. São Paulo: Cengage Learning Brasil, 2021.
3. ATKINS, Peter; JONES, Loretta. Princípios de química: questionando a vida moderna, o meio ambiente. 7. ed. Porto Alegre: ArtMed, 2018.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. SPENCER, James N; BODNER, George M; RICHARD, Lyman H. Química: Estrutura e dinâmica, 3 ed., Rio de Janeiro: LTC, 2007. v. 1 e 2.
2. BRADY, James E.; HUMISTON, Gerard E. Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007. v. 1 e 2.
3. MAHAN, Bruce M; MYERS, Rollie J. Química: um curso universitário. São Paulo: Edgard Blücher, 1995.
4. KOTZ, John C. et al. Química geral e reações químicas. 3. ed. São Paulo: Cengage Learning, 2016. v. 1 e 2.
5. TOMA, Henrique E. Estrutura atômica, ligações e estequiometria. 2. ed. São Paulo: Blucher, 2013 . E-book.

Profª. Dra. Elidia Maria Guerra
Docente Responsável

Aprovado pelo Colegiado em / /

