

Disciplina	CH Teórica	CH Prática	CH Exten.	Crédito
QUÍMICA GERAL II	45	15	0	3.0

Turma		
Identificação	Cursos que Atende	Período
P2, S1, S2	CIÊNCIAS DA NATUREZA SBF	2025.2
Horário	Professor	N. Qtd Subturmas
QUA - 20 30 21 20 21 20 22 10; SEX - 19	AMANDA ALVES BARBOSA	2

Ementa

Tabela Periódica; Periodicidade das Propriedades dos Elementos; Teoria da Repulsão dos Pares de Elétrons na Camada de Valência; Teoria de Ligação de Valência, Hibridização; Teoria dos Orbitais Moleculares; Interações Intermoleculares; Soluções; Funções Inorgânicas Ácido, Base, Sal e Óxido; Reações Inorgânicas; Equilíbrio Cinético; Propriedade dos Gases. Experimentos envolvendo a obtenção de substâncias inorgânicas; O uso de experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem.

Objetivo

-Possibilitar ao aluno a compreensão de funções, propriedades e processos químicos reacionais, além de desenvolver o interesse científico motivando o aprendizado dos alunos através de atividades teóricas e experimentais correlacionadas ao seu cotidiano. Objetivos específicos - Conhecer a tabela periódica e compreender sua relação com as propriedades dos elementos; - Estudar a geometria molecular por meio da repulsão eletrostática dos elétrons da camada de valência; - Classificar as soluções, bem como determinar as concentrações de solutos existentes nas mesmas; - Aplicar de forma coerente às leis de diluição; - Misturar soluções e determinar as concentrações de solutos existentes nas misturas. - Identificar, classificar e nomear os compostos inorgânicos; - Prever e caracterizar a ocorrência das reações químicas inorgânicas; - Compreender as leis físicas que regem os sistemas gasosos e aplicá-las na resolução de problemas;

Metodologia

- Aulas teóricas expositivas com interação ativa dos estudantes, acompanhada de exercícios teóricos, relacionados aos assuntos abordados; - Aulas práticas no Laboratório de Química relacionadas ao conteúdo teórico estudado; - Execução de pré-relatórios e relatórios em grupo; - Estudo de artigos de química e/ou ciências.

Conteúdo Programático

-Tabela Periódica; - Geometria molecular e teorias de ligação; - Forças intermoleculares - Soluções - Funções inorgânicas. - Estudo físico dos gases.

Forma de Avaliação

A avaliação será distribuída em 03 notas (EE1 + EE2 + EE3) / 3, sendo - EE1 = 10,00 Prova teórica individual - EE2 = 10,00 Prova teórica individual - EE3 = 10,00 Relatórios e Trabalhos propostos.

Avaliação 3 Exercícios

Bibliografia

BÁSICA:

Nenhuma bibliografia basica cadastrada para o componente curricular.

COMPLEMENTAR:

ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3. ed. São Paulo Bookman, 2007. KOTZ, J.C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. Química geral e reações químicas. 6ª ed. São Paulo Cengage Learning, 2012. LEE, J. D. Química Inorgânica Não Tão Concisa. 5ª ed. São Paulo Edgard Blücher, 1999. Bibliografia Complementar GUIMARÃES, C.C.; Experimentação no Ensino de Química Caminhos e Descaminhos Rumo à Aprendizagem Significativa. Química Nova na Escola, v. 31, n. 3, p198-202, 2009. MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química Um Curso Universitário. 4ª ed., Edgard Blücher, 1995.

Emitido em 20/09/2025

PLANO DE CURSO Nº 137/2025 - CCINAT - SBF (11.01.02.07.78)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 20/09/2025 18:04)

ISAAC FIGUEREDO DE FREITAS

COORDENADOR

1078336

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sig.univasf.edu.br/documentos/> informando seu número: **137**, ano: **2025**, tipo: **PLANO DE CURSO**, data de emissão: **20/09/2025** e o código de verificação: **8cfed33575**