

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

Turma			
Identificação	Cursos que Atende		Período
P1, S1, S2	CIÊNCIAS DA NATUREZA SBF		2023.2
Horário	Professor		N. Qtd Subturmas
QUA - 19 40 20 30; SEX - 20 30 21 20 21	CAMILA DE SOUZA ARAÚJO		2

Ementa

Estados Físicos da Matéria; Transformações da Matéria; Histórico dos Modelos Atômicos; Estrutura Atômica; Configuração Eletrônica, Blindagem e Carga Nuclear Efetiva; Ligações Iônicas, Covalentes e Metálicas; Fórmulas Químicas; Equações Químicas, Balanceamento e Estequiometria; Estrutura de Moléculas; Molaridade e Massa Molar. Segurança no laboratório; Vidrarias; Técnicas Básicas de trabalho no laboratório de Química; O uso de experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem.

Objetivo

Objetivo geral Estudar a matéria e suas transformações, observando o acontecimento de reações químicas, realizando os cálculos estequiométricos relacionados, além de estudar os modelos atômicos a relação com configuração eletrônica e as ligações químicas, tendo em vista ainda, conhecer os principais tipos de soluções, como essas podem ser preparadas e padronizadas, de maneira a utilizar-se dos experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem. Objetivos específicos Compreender a matéria e suas transformações; Estudar a evolução dos modelos atômicos; Diferenciar os tipos de ligações; Realizar o cálculo estequiométrico; Preparar soluções, observando diferentes métodos de cálculo de concentração, além da realização de diluições.

Metodologia

A disciplina será ministrada através da explanação do conteúdo, com apresentação de problemáticas para iniciar o conteúdo a ser trabalhado na turma com realização de experimentos para fundamentação e fixação das discussões (parte prática), sendo realizada leitura de textos para facilitação e compreensão do conteúdo em questão. RECURSOS MATERIAIS UTILIZADOS Quadro branco, pincel, apagador, data show, computador.

Conteúdo Programático

Estados Físicos da Matéria; Transformações da Matéria; Histórico dos Modelos Atômicos; Estrutura Atômica; Configuração Eletrônica, Blindagem e Carga Nuclear Efetiva; Ligações Iônicas, Covalentes e Metálicas; Fórmulas Químicas; Equações Químicas, Balanceamento; Estequiometria; Estrutura de Moléculas; Molaridade e Massa Molar; Segurança no laboratório; Vidrarias; Técnicas Básicas de trabalho no laboratório de Química; O uso de experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem.

Forma de Avaliação

A avaliação ocorrerá de forma contínua, como também através de provas, atividades das práticas desenvolvidas e seminário sobre os temas discutidos durante o semestre.
Avaliação Padrão da UNIVASF

Bibliografia

BÁSICA:

Nenhuma bibliografia basica cadastrada para o componente curricular.

COMPLEMENTAR:

Bibliografia Básica 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, p. 198-202, 2009. MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química um curso universitário. 4ª ed. São Paulo Edgard Blücher, 1995

Emitido em 19/10/2024

PLANO DE CURSO Nº 115/2024 - CCINAT - SBF (11.01.02.07.78)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 19/10/2024 17:57)

ISAAC FIGUEREDO DE FREITAS

COORDENADOR

1078336

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sig.univasf.edu.br/documentos/> informando seu número: **115**, ano: **2024**, tipo: **PLANO DE CURSO**, data de emissão: **19/10/2024** e o código de verificação: **af53372d61**