

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		2023.2
Horário	Professor	N. Qtd Subturmas	
QUA - 18 00 18 50   18 50 19 40   19 40	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 04 notas (EE1 + EE2 + EE3+EE4) / 4, sendo - EE1 = 10,00 Prova teórica individual - EE2 = 10,00 Prova teórica individual - EE3 = 10,00 Relatórios e Pré-relatórios - EE4 =Proposta de trabalho em dupla.  
Avaliação 3 Exercícios

**Bibliografia**

#### BÁSICA:

Nenhuma bibliografia basica cadastrada para o componente curricular.

#### COMPLEMENTAR:

1. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química Questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre Bookman, 2006. 2.BROWN, T. L.; LEMAY Jr., H. E.; BURSTEN, B. E. Química Ciência Central. 7ª edição, LTC, Rio de Janeiro, 1999. 3. BRADY, J. E.;HUMISTON, G. E. Química Geral. LTC, Rio de Janeiro, 1996.

---

*Emitido em 19/10/2024*

**PLANO DE CURSO Nº 116/2024 - CCINAT - SBF (11.01.02.07.78)**

**(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)**

*(Assinado digitalmente em 19/10/2024 17:59 )*

**ISAAC FIGUEREDO DE FREITAS**

*COORDENADOR*

*1078336*

Para verificar a autenticidade deste documento entre em <https://sig.univasf.edu.br/documentos/> informando seu número: **116**, ano: **2024**, tipo: **PLANO DE CURSO**, data de emissão: **19/10/2024** e o código de verificação: **84a03e57a3**