



Universidade Federal
de São João del-Rei

**COORDENADORIA DO CURSO DE ENGENHARIA DE TELECOMUNICAÇÕES
PLANO DE ENSINO**

Disciplina: Química Geral			Período: 1º		Currículo: 2010	
Docente Responsável: Dane Tadeu Cestarolli			Unidade Acadêmica: DQBio			
Pré-requisito: Não se aplica			Correquisito: Não se aplica			
C.H. Total: 54	C.H. Prática: 0	C.H. Teórica: 54	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 aquosa e estequiometria, cinética, equilíbrio químico, eletroquímica.						
OBJETIVOS						
Permitir que os alunos compreendam como os átomos se arranjam, por meio das ligações químicas, para formar diferentes materiais. Permitir que os alunos entendam os princípios envolvidos nas transformações químicas, as relações estequiométricas envolvidas e os aspectos relacionados com o conceito de equilíbrio químico das reações reversíveis e o conceito de reações eletroquímicas.						
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO						
Modelo atômico; Tabela periódica; Propriedades periódicas; Ligações químicas; A molécula e sua estrutura; Equilíbrio químico; Ácidos e bases; ph e pOH; eletroquímica e corrosão de metais.						
METODOLOGIA DE ENSINO						
Aulas expositivas utilizando slides e o quadro. Aulas de exercícios e dúvidas antes da aplicação das provas.						
CONTROLE DE FREQUÊNCIA E CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO						
O controle de frequência do aluno será feito de acordo com a participação nas aulas e atividades avaliativas, sendo para isso realizado controle por chamada de presença. A nota final será calculada a partir da média simples aritmética de três provas distribuídas ao longo do semestre. Caso o aluno não obtenha a média mínima igual a 6,0, poderá realizar uma prova final de recuperação ao final do semestre. Esta prova final de recuperação irá substituir a nota de todo o semestre e, sendo assim, o aluno deverá obter nota igual ou superior a 6,0 para aprovação nesta etapa final de recuperação.						
BIBLIOGRAFIA BÁSICA						
1) KOTZ, J. C.; TREICHEL Jr., P. Química e reações Químicas. Rio de Janeiro: LTC, 2005. Vol. 1 e 2. 2) BROWN, L. S.; HOLME, T. A. Química geral aplicada à engenharia. São Paulo: Cengage Learning, 2010. 3) BROWN, T. L.; LEMAY Jr., H. E.; BURSTEN, B. E. Química: a ciência central. São Paulo: Pearson, 2005.						
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR						
1) ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2006. 2) SPENCER, J. N.; BODNER, G.M.; RICKARD, L. H. Química Estrutura e dinâmica, 3ª ed., Rio de Janeiro: Editora LTC, 2006. Vol. 1 e 2. 3) BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. Química geral. Rio de Janeiro: LTC, 1986. 4) RUSSEL, J. B. Química geral. São Paulo: Makron Books, 2004. Vol. 1 e 2. 5) MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química: um curso universitário. 4a ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1995.						
Dane Tadeu Cestarolli			Aprovado pelo Colegiado em / /			



Emitido em 02/01/2024

PLANO DE ENSINO Nº PE QG 2024/1/2024 - CETEL (12.52)

(Nº do Documento: 63)

(Nº do Protocolo: 23122.000190/2024-60)

(Assinado digitalmente em 19/01/2024 18:44)

DANÉ TADEU CESTAROLLI
PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR
DQBIO (12.26)
Matrícula: ###441#1

(Assinado digitalmente em 29/01/2024 16:16)

RAMON DORNELAS SOARES
COORDENADOR DE CURSO
CETEL (12.52)
Matrícula: ###798#7

Visualize o documento original em <https://sipac.ufsj.edu.br/public/documentos/> informando seu número: **63**, ano: **2024**, tipo: **PLANO DE ENSINO**, data de emissão: **02/01/2024** e o código de verificação: **73b1019894**