



BIOTECNOLOGIA

EMENTA DE DISCIPLINA

Disciplina: Química Geral Prática		Código: INQ0162
Pré requisito: Nenhum		
CHA total: 32h/a	CHA teórica:	CHA prática: 32h/a
Ementa: Estrutura Atômica. Ligações Químicas. Termodinâmica Química. Equilíbrio Químico. Soluções. Gases.		
Objetivo Geral: A disciplina Química Geral Prática pretende ensinar aos alunos os princípios práticos básicos da química, tanto relativos aos conteúdos abordados na teoria, como também vivenciados em seu cotidiano. Durante esta disciplina o aluno também deverá: conhecer as normas de segurança e manusear a aparelhagem básica de um laboratório de química; aprender conceitos fundamentais e técnicas básicas de laboratório. Além disso, o aluno será capaz de refletir, interpretar, discutir e expressar resultados experimentais a partir da redação de relatórios científicos.		
Objetivos específicos: Entender os princípios básicos dos conteúdos iniciais da Química, sendo eles: <ul style="list-style-type: none"> - Compreender as propriedades das substâncias; - Compreender soluções; - Compreender cálculos de processos químicos, incluindo os de óxido-redução e de soluções; - Compreender os compostos químicos quanto às suas nomenclaturas e propriedades; - Compreender e reconhecer equações para os tipos comuns de reações em solução aquosa; - Reconhecer agentes oxidantes e redutores e identificar reações de oxirredução; - Compreender a reversibilidade de reações em um sistema em equilíbrio químico. - Compreender que reagentes e produtos coexistem em um sistema em equilíbrio químico. - Compreender que reações reversíveis ocorrem a certa extensão. - Identificar os tipos de reações eletroquímicas e suas aplicações 		
Bibliografia Básica 1. KOTZ, J.C., TREICHEL, P.J. Química e Reações Químicas. 4 ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2002. 1v.		

2. RUSSELL, J.B. Química geral. 2. ed. São Paulo: Makron Books do Brasil, 1994. 2v.
3. EBBING, D.D. Química Geral. 5. ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1998. 1v.

Bibliografia Complementar:

1. MACHADO, A.B.M. Neuroanatomia funcional. 3. ed. São Paulo: Atheneu, 2014.
2. MOORE, K.L., DALLEY, A.F. Anatomia orientada para a clínica. 6. ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2011.
3. SCHÜNKE, M., SCHULTE, E., SCHUMACHER, U. Prometheus: Atlas de Anatomia. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2007. 3v.
4. SPALTEHOZ, W. Anatomia humana: atlas e texto. 1. ed. São Paulo: Roca, 2006.
5. TORTORA, G.J., DERRICKSON, B. Princípios de anatomia

BIOTECNOLOGIA

PROGRAMA DE DISCIPLINA

Período	Conteúdo Programático
1ª Semana	Apresentação da disciplina, normas de segurança e vidraria básica
2ª Semana	Medidas volumétricas
3ª Semana	Propriedades das substâncias
4ª Semana	Métodos de extração e separação de substâncias
5ª Semana	Propriedades de substâncias iônicas e moleculares
6ª Semana	Solubilidade
7ª Semana	Espaço profissões (não haverá aula)
8ª Semana	Preparo de soluções
9ª Semana	Padronização de soluções
10ª Semana	Volumetria ácido-base
11ª Semana	Avaliação N2
12ª Semana	Reações químicas
13ª Semana	Equilíbrio químico
14ª Semana	Equilíbrio iônico em solução aquosa – ácidos e bases
15ª Semana	Reações de transferência de elétrons
16ª Semana	Avaliação N3

Coordenador(a) da Disciplina