



Universidade Federal
de São João del-Rei

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI – UFSJ
INSTITUÍDA PELA LEI Nº 10.425, DE 19/04/2002 – D.O.U. DE 22/04/2002
PRÓ-REITORIA DE ENSINO DE GRADUAÇÃO – PROEN

CURSO: Farmácia	Turno: Integral
Ano: 2021	Semestre: 2021/2
Docente Responsável: Rafael César Russo Chagas	

INFORMAÇÕES BÁSICAS				
Currículo 2014	Unidade curricular Química Fundamental		Departamento CCO	
Período 1º	Carga Horária			Código CONTAC FA007
	Teórica 72	Prática -	Total 72	
	Síncrona 28	Assíncrona 44		
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado	Pré-requisito -	Co-requisito FA008	

EMENTA
Reações e cálculos estequiométricos (incluindo reações em solução); Equilíbrio-Químico e reações em solução aquosa; Eletroquímica; Estrutura atômica; Configuração eletrônica; Propriedades Periódicas; Ligações químicas (Iônicas e Covalentes) e Formas Moleculares (VSEPR, Hibridação, TCC e TOM).
OBJETIVOS
A inserção de conteúdos teóricos de química, visando à relação com o meio ambiente, saúde e profissional, bem como a relação da química com o cotidiano. Além disso, oferecer aos alunos o conhecimento básico para avaliação, atenção e procedimentos pertinentes das disciplinas da área de atuação deste futuro profissional.
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
1) Átomos ; Íons e Mol. 2) Moléculas e íons moleculares. 3) Estequiometria



- 4) Reações em Solução Aquosa
- 5) Soluções e Concentração de compostos em solução.
- 6) Estequiometria das Reações em Solução Aquosa.
- 7) Equilíbrio Químico.
- 8) Equilíbrio Ácido-Base
- 9) Equilíbrio de solubilidade.
- 10) Estrutura Atômica.
- 11) Configuração Eletrônica dos Elétrons.
- 12) Propriedades Periódicas.
- 13) Ligações Químicas.
- 14) Propriedades e Geometria das Moléculas.

METODOLOGIA DE ENSINO

Todo o material e vídeos das aulas assíncronas será disponibilizado no portal didático da UFSJ. Para as 14 aulas síncronas, em datas a serem informadas no início do curso, será utilizada a plataforma Google Meets. As avaliações serão realizadas no portal didático de maneira assíncrona.

CONTROLE DE FREQUÊNCIA E CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

A frequência do aluno será verificada pela entrega das atividades assíncronas propostas durante o semestre. O aluno será avaliado com 4 avaliações assíncronas, cada uma com valor de 2,5 pontos. A média final será calculada pela média aritmética simples das notas. O aluno terá direito a segunda chamada a qualquer uma das avaliações, conforme resolução 012/2018 do CONEP. O aluno que não for aprovado terá direito a uma avaliação substitutiva, com todo o conteúdo do semestre, que substituirá a nota do aluno caso a nota da substitutiva seja maior que a soma das avaliações normais.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. KOTZ, John C; TREICHEL Jr., Paul M; WEAVER, Gabriela C. **Química geral e reações químicas**. 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010. v.1. 611 p.
2. BROWN, Theodore L.; et al. **Química: a ciência central**. 9.ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2007. 972 p. 1ª reimpressão



ATKINS, Peter; JONES, Loretta. **Princípios de química**: questionando a vida moderna, o meio ambiente. 3.ed. Porto Alegre: Bookman, 2007. 965 p.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. UCKO, David A. **Química para as ciências da saúde**: uma introdução à química geral, orgânica e biológica. 2.ed. São Paulo: Manole, 1992. 646 p.
2. RUSSELL, John B. **Química geral**. 2.ed. Sao Paulo: Pearson Makron Books, 2008. v.1. 621 p.
3. RUSSELL, John B. **Química geral**. 2.ed. São Paulo: Pearson: Makron Books, 2009. v.2. 623-1268 p.
4. KOTZ, John C; TREICHEL Jr., Paul M; WEAVER, Gabriela C. **Química geral e reações químicas**. 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010. v.2. 614--1018 p.
5. BRADY, James E; HUMISTON, Gerard E. **Química geral**. 2 ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007. v. 1. 661 p.
6. BRADY, James E; HUMISTON, Gerard E. **Química geral**. 2 ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007. v. 2. 661 p.