



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

<b>CURSO: Farmácia</b>	<b>Turno: Integral</b>
<b>Ano: 2020</b>	<b>Semestre: Período Emergencial 1</b>
<b>Docente Responsável: Rafael César Russo Chagas</b>	

<b>INFORMAÇÕES BÁSICAS</b>				
<b>Currículo</b> 2014	<b>Unidade curricular</b> Química Fundamental - ERE		<b>Departamento</b> CCO	
<b>Período</b> 1º	<b>Carga Horária</b>			<b>Código</b> <b>CONTAC</b> FA136
	<b>Teórica</b> 54	<b>Prática</b> -	<b>Total</b> 54	
	<b>Síncrona</b> 24	<b>Assíncrona</b> 30		
<b>Tipo</b> Optativa	<b>Habilitação / Modalidade</b> Bacharelado	<b>Pré-requisito</b> -	<b>Co-requisito</b> -	

<b>EMENTA</b>
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).
<b>OBJETIVOS</b>
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.
<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b>
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 12 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. O aluno terá direito a segunda chamada a qualquer uma das avaliações, conforme resolução 012/2018 do CONEP. O aluno que não for aprovado no somatório das quatro avaliações 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.

1. Essa é uma Unidade Curricular específica para o Ensino Remoto Emergencial?

( X ) SIM      ( ) NÃO

Se respondeu SIM, por favor, responda as perguntas 2 e 3.

2. A qual UC do PPC do Curso de Farmácia (2014) essa UC dará equivalência?

Nome: Química Fundamental

Código CONTAC: FA007 Período de Oferecimento: 1º

3. Haverá necessidade do(a) acadêmico(a) cursar outra UC para conseguir a equivalência? ( ) SIM      ( X ) NÃO.

Se SIM. Qual UC? \_\_\_\_\_ Carga Horária: \_\_\_\_\_

Essa UC complementar será oferecida:

( ) no período remoto subsequente

( ) no retorno das atividades presenciais



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

4. Você deseja oferecer esta Unidade Curricular nos cursos de Farmácia e Bioquímica simultaneamente?

SIM

NÃO