



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO

SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA

INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO SERTÃO PERNAMBUCANO

CAMPUS FLORESTA

PROGRAMA DE DISCIPLINA

CURSO	QUÍMICA GERAL II		
PROFESSOR	MIRLA GARDENIA DE SOUZA MACIEL	ANO	2018.1

Código	Turma	Disciplina	Carga Horária	
			Semanal ¹	Total ²
	2017.1	QUÍMICA GERAL II	4 aulas	60

¹Número de aulas semanais; ² Total de horas (relógio) da Disciplina.

Ementa
Na disciplina serão abordados tópicos: teoria da dissociação eletrolítica, conceitos de ácido-base, estudo dos ácidos inorgânicos, estudo das bases inorgânicas, estudo dos sais inorgânicos, estudos dos óxidos, estudo das reações inorgânicas e gases.
Objetivos
<ul style="list-style-type: none">•Assimilar os conceitos de equilíbrios ácido base.•Entender a teoria da dissociação eletrolítica.•Estudar as funções inorgânicas e compreender os conceitos modernos de ácido e base.•Estudar as reações químicas entre as funções inorgânicas.•Formular um modelo ideal do comportamento dos gases para estudar suas propriedades.•Apresentar modelos empíricos para gases reais.•Comparar e contrastar o comportamento de gases reais com o comportamento de um gás ideal.•Apresentar um modelo cinético para o comportamento de gases ideais baseado em velocidades moleculares.
Conteúdo Programático
<ol style="list-style-type: none">1. Soluções aquosas de substâncias inorgânicas2. Funções Inorgânicas3. Gases

Rua Projetada, s/n – Caetano II – Floresta - PE – CEP: 56400-000

Fone/Fax: (87) 3877-2797 – www.ifsertao-pe.edu.br



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO

SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA

INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO SERTÃO PERNAMBUCANO

CAMPUS FLORESTA

Metodologia
As aulas serão ministradas de forma dialogada, como também através de pesquisa de campo e bibliográfica, estudos dirigidos, trabalhos em grupo e seminários, com a utilização das diversas tecnologias disponíveis.
Recursos Didáticos
Livros, projeção de slides, quadro branco, pincéis, apagador e experimentação em laboratório.
Instrumentos e critérios de avaliação
Avaliações escritas, seminários e relatórios de pesquisas relativos aos experimentos realizados em laboratório. Como critério avaliativo será observado o domínio dos conteúdos nos seminários, coerência nos relatórios de pesquisa, respostas coerentes nas avaliações escritas e orais.
Bibliografia Básica
<ol style="list-style-type: none">1. ATKINS, PETER W. Físico-química. 8ª Ed. Volumes 1 e 2, Rio de Janeiro: LTC, 1999.2. LEVINE, IRA N. Physical Chemistry, 6ª Ed. Volumes 1 e 2, New York: McGrawHill, 2009.3. CASTELLAN, GILBERT. Fundamentos de Físico-química. Rio de Janeiro: LTC, 1986.
Bibliografia Complementar

Rua Projetada, s/n – Caetano II – Floresta - PE – CEP: 56400-000

Fone/Fax: (87) 3877-2797 – www.ifsertao-pe.edu.br



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO

SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA

INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO SERTÃO PERNAMBUCANO

CAMPUS FLORESTA

1. ATKINS, PETER W. Físico-química – Fundamentos. 3a ed. Rio de Janeiro: LTC, 2003.
2. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2001.
3. MCQUARRIE, DONALD A.; SIMON, JOHN D. Physical Chemistry: A molecular approach. United States of America: University Science Books, 1997.
4. MOORE, WALTER J. Físico-química. 4a ed. Volume 1. São Paulo: Edgard Blücher, 1976.
5. BUENO, W. A.; DEGREVE, L. Manual de Laboratório de Físico-química. 1a. ed. Editora Hill, 1980.
6. BRENNAN, T. B. Manual De Laboratório De Físico-química. Editora Urmo, 1967.

Rua Projetada, s/n – Caetano II – Floresta - PE – CEP: 56400-000

Fone/Fax: (87) 3877-2797 – www.ifsertao-pe.edu.br
