



UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO
COMISSÃO PERMANENTE PARA A MELHORIA DO ENSINO

PLANO DE CURSO

DISCIPLINA	CÓDIGO	CARGA HORÁRIA	CRÉDITOS	PERÍODO
Química Geral	8104105	60 h/a	4	2007.2 – P1
PRÉ-REQUISITO:				

PROFESSOR	CURSO
Michelle Menezes de Oliveira	Bacharelado em Ecologia
EMENTA	
Estudo dos elementos químicos, seus compostos e funções inorgânicas. Aplicações e implicações no uso de compostos químicos.	
OBJETIVOS	
Adquirir conhecimentos sobre os compostos Químicos, bem como suas propriedades e funções.	
METODOLOGIA	
Aulas explicativas, expositivas e discussão dos exercícios.	
RECURSOS DIDÁTICOS	
Quadro branco, retro-projetor, data-show, fotocopiadora.	
MODOS E MEIOS DE AVALIAÇÃO	
As avaliações serão realizadas através de provas escritas, seminários e participações em sala de aula.	
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
Unidade I	
1.0 Modelo Quântico Atual	
1.1 Modelo Quântico do Átomo	
1.2 Números Quânticos	
1.3 Distribuição Eletrônica	
Unidade II	
2.0 Tabela Periódica	
2.1 Histórico	
2.2 Estrutura da Tabela	
2.3 Estudos dos Elementos Representativos e de Transição	
2.4 Propriedades Periódicas	
Unidade III	
3.0 Ligação Química	
3.1 Tipos de Ligação	
3.2 Ligação Iônica	
3.3 Fórmulas Eletrônicas	
3.4 Propriedades dos Compostos Iônicos	
3.5 Ligação Covalente	

- 3.6 TOM
- 3.7 TLV
- 3.8 A Polaridade nas Ligações e nas Moléculas
- 3.9 Forças Intermoleculares
- 3.10 Propriedades dos compostos covalentes

Unidade IV

4.0 Funções Inorgânicas

- 4.1 Ácidos (Classificação e Nomenclatura)
- 4.2 Bases (Classificação e Nomenclatura)
- 4.3 Sais (Classificação e Nomenclatura)
- 4.4 Óxidos (Classificação e Nomenclatura)

Unidade V

5.0 Reações Inorgânicas

- 5.1 Classificação das Reações
- 5.2 Reações em Solução Aquosa e de Oxi-Redução

Unidade VI

6.0 Equilíbrio iônico

- 6.1 Equilíbrio Iônico envolvendo Ácidos e Bases
- 6.2 pH e pOH
- 6.3 Íon Comum

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

ATKINS, P., JONES, L., *Princípios de Química*, Trad. da 3ª ed. Inglesa, Editora BookMan: Porto Alegre, 2001.

MAHAN, M., *Química um Curso Universitário*, Editora Edgard Blucher: São Paulo, 4ª Edição, 2000.

BRADY, J. E., HUMISTON, G.E., *Química Geral*, Editora LTC: Rio de Janeiro, 2ª Edição, 1999. V I e II.

LOCAL	DATA	ASSINATURA DO CHEFE DO DEPARTAMENTO