



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 | 2007.1 |

PRÉ-REQUISITO:

| PROFESSOR | CURSO |
|---|-------------------------|
| Albaneide Fernandes Wanderley | 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 Ion Comum

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

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

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

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

| LOCAL | DATA | ASSINATURA DO CHEFE DO DEPARTAMENTO |
|-------|------|-------------------------------------|
| | | |