



Universidade Estadual do Sudoeste da Bahia

CREENCIADA PELO DECRETO ESTADUAL Nº 7.344 DE 27.05.98
DEPARTAMENTO DE ESTUDOS BÁSICOS E INSTRUMENTAIS - DEBI

SELEÇÃO PÚBLICA – Edital 062/2011

Pontos e referências para das disciplinas: Química Geral, Química Inorgânica e Tópicos Especiais em Química Inorgânica

Pontos:

1. Ligação Covalente: Conceito e Modelo Eletrônico de Lewis, Ligações Sigma e Pi; Geometria molecular; Polaridade das moléculas.
2. Forças Intermoleculares e os estados condensados da matéria.
3. Classificação Periódica dos Elementos: A configuração eletrônica e a Tabela Periódica, Características gerais dos grupos dos elementos representativos e de Transição.
4. Soluções: Conceito e classificação; Natureza e terminologia das soluções, Unidades de concentração, solubilidade e fatores que afetam a solubilidade; Diluição de Soluções.
5. Teorias ácido-base

Referências:

1. Russel, J.B. QUÍMICA GERAL, 2a Ed. Editora Makron Books, 2002.
2. Lee, J. D. – QUÍMICA INORGÂNICA NÃO TÃO CONCISA –2005 , Editora Edgard Blücher Ltda, 2005.
3. Cotton; Wilkinson – QUÍMICA INORGÂNICA – Livros Técnicos e Científicos Editora S.A . – 1990..
4. ATKINS, P., JONES, L., *Princípios de Química*, Trad. da 3a ed. Inglesa, Editora BookMan: Porto Alegre, 2002.