

## **QUI015 – QUÍMICA INORGÂNICA I - 90H**

Estrutura Atômica. Tabela Periódica. Ligações Químicas: Iônica, covalente e metálica. Introdução à Química do Estado Sólido: Estrutura e propriedades dos cristais iônicos, covalentes, metálicos e moleculares. Características principais dos elementos. Nomenclatura dos elementos. Estudo dos elementos não-metálicos, semimetálicos, hidrogenados, halogenados e demais famílias: constantes físicas, estado natural, obtenção, propriedades químicas e físicas e aplicações. Teorias Ácido-base. Adequação de alguns experimentos de Química Inorgânica para o Ensino Médio.

### **BIBLIOGRAFIA BÁSICA**

1. LEE, J. D. *Química Inorgânica não tão concisa*, 4ª e 5ª edições, Editora Edgar BLÜCHER LTDA.
2. SHRIVER, D. F., ATKINS, P. W. *Química Inorgânica*, 3ª e 4ª Edições, Editora Bookman.
3. HUHEEY, J. F., KEITER, E. A., KEITER, R. L. *Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity*, 4ª Edição, Harper Collins College Publishers, 1993.

### **BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR**

1. COTTON, F. A., WILKINSON, G., GAUS, P. L. *Basic Inorganic Chemistry*, 3ª Edição, John Wiley & Sons, Inc, 1995.
2. COTTON, C. A. M.; BOCHMANN, M. *Advanced Inorganic Chemistry*, 6th Edition.
3. BRITO, M. A. *Química Inorgânica: Compostos de Coordenação*, 1ª Edição, Editora Edifurb, 2007.
4. Revista *Química Nova*, Órgão de Divulgação da Sociedade Brasileira de Química, São Paulo.
5. Revista *Química Nova na Escola*, Órgão de Divulgação da Sociedade Brasileira de Química, São Paulo.