



Programa de Disciplina de Graduação

Dados da Disciplina

Departament DEPTO. DE QUÍMICA - QMC
Código: QMC154 **Carga Horária** 90 **Créditos** 3
Nome: QUIMICA INORGANICA EXPERIMENTAL I - A

Objetivos

Caracterizar elementos químicos, seus principais ions e compostos, relacionando suas propriedades com suas respectivas estruturas. Preparar compostos inorgânicos básicos e caracterizá-los.

Conteúdo Programático

UNIDADE 1 - PROPRIEDADES, IDENTIFICAÇÃO E OBTENÇÃO DE ELEMENTOS E SEUS PRINCIPAIS

- 1.1 - Carbono.
- 1.2 - Nitrogênio.
- 1.3 - Oxigênio.
- 1.4 - Metais alcalinos e alcalino-terrosos.
- 1.5 - Halogênios.
- 1.6 - Enxofre.
- 1.7 - Fósforo. Arsênio.
- 1.8 - Antimônio. Bismuto.
- 1.9 - Estanho. Chumbo.
- 1.10- Alumínio. Tálho.
- 1.11- Boro. Silício.
- 1.12- Cádmió. Mercúrio.
- 1.13- Metais de transição.

UNIDADE 2 - PREPARAÇÕES INORGÂNICAS BÁSICAS E SUA CARACTERIZAÇÃO

- 2.1 - Síntese de sais inorgânicos em meio aquoso.
- 2.2 - Síntese e caracterização de um sal duplo.
- 2.3 - Síntese de óxidos metálicos.

UNIDADE 3 - REAÇÕES DE COMPOSTOS DE COORDENAÇÃO

- 3.1 - Síntese e caracterização de compostos de coordenação em meio aquoso.

BIBLIOGRAFIA

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- PECK, L.; IRGOLIC, K.J. Measurement and Synthesis in the chemistry Laboratory. Macmillan Publishing Company, New York, 1992.
- DEAN, J.A. Lange's Handbook of Chemistry. Fourteenth Edition, McGraw-Hill, INC., New York, 1992.
- RUSSEL, J.B. Química Geral. Segunda Edição, Vol.1 e 2, Makron Books, SP, 1994.
- KOTZ, J.C.; TREICHEL, P.M. Química e Reações Químicas. Terceira Edição, LTC Livros Técnicos e Científicos, vol.1 e 2, RJ, 1998.