

Tipo de actividad: Laboratorio(QCA121L)
Nombre: Laboratorio de Química Inorgánica General.
Requisitos:

Créditos: 4
Intensidad Horaria: 4 Horas semanales.
Correquisitos: QCA121

Introducción

Esta asignatura profundiza en los principios básicos de química, estudiando las propiedades de los elementos con base a su estructura electrónica y las de los compuestos a través de teorías de enlace, iniciando un proceso de análisis para explicar fenómenos de reactividad, estabilidad y geometría de los compuestos inorgánicos

Objetivo General

- Familiarizar al estudiante con la instrumentación y procedimientos que se aplican en las síntesis y caracterización de compuestos inorgánicos, comprendiendo y profundizando en los aspectos teórico-prácticos del área.

Contenido

1. CONTENIDO

- Teoría atómica (virtual).
- Periodicidad química.
- Sólidos cristalinos.
- Semiconductores.
- Propiedades generales de los grupos IA, IIA y IIIA.
- Síntesis de halogenuros de estaño.
- El proceso solvay.
- Propiedades magnéticas de los compuestos de coordinación.
- Síntesis de trioxalatoaluminato (III) trihidrato de potasio.
- Determinación del número de coordinación de un complejo.
- Síntesis de Cloruro de Trietilendiaminiquel(II).

Bibliografía

- Basolo, F. QUÍMICA DE LOS COMPUESTOS DE COORDINACIÓN. Barcelona: Ed. Reverte.1989.

- Cotton, A. Y Wilkinson, G. QUÍMICA INORGÁNICA AVANZADA. México: Ed. Limusa. 1990.
- Weis, A.F. QUÍMICA INORGANICA ESTRUCTURAL. Barcelona: Ed Reverte. 1980.
- Dodd, R.E. QUÍMICA INORGÁNICA EXPERIMENTAL. Barcelona: Ed Reverte. 1990.
- Lagowski, J.J. QUÍMICA INORGÁNICA MOCERNA. Barcelona: Ed Reverte. 1990.
- Shriver, D.F. ; P.W. Atkins, C.H. Langford. INORGANIC CHEMISTRY. Oxford University Press.1994

