

PROYECTO DE PROGRAMAS DEL CURSO TEÓRICO DE QUIMICA
INORGANICA

QUIMICA INORGANICA I

- 1 Génesis y abundancia de los elementos. Periodicidad química.
- 2 Estructura y propiedades de los sólidos. Difracción de rayos X.
- 3 Aspectos termodinámicos de la Química Inorgánica.
- 4 Gases nobles: propiedades físicas y químicas.
- 5 Halógenos: propiedades de los elementos y sus compuestos.
- 6 Hidrógeno y sus compuestos.
- 7 Oxígeno y sus compuestos.
- 8 Compuestos no-estequiométricos.
- 9 Sustancias metálicas: estructura, enlace, propiedades, metalurgia.
- 10 Química comparativa de los elementos representativos.
- 11 Ácidos y bases. Solventes no acuosos.
- 12 Química en solución acuosa.

QUIMICA INORGANICA II

- 1 Métodos de determinación de estructura molecular: espectroscópicos, magnéticos, electroquímicos.
- 2 Elementos de transición d: características generales.
- 3 Elementos de transición f: características generales.
- 4 Compuestos de coordinación: geometrías e isomería.
- 5 Compuestos de coordinación: enlace.
- 6 Compuestos de coordinación: propiedades espectrales y magnéticas.
- 7 Compuestos de coordinación: estabilidad termodinámica.
- 8 Aspectos cinéticos de la Química Inorgánica.
- 9 Compuestos de coordinación: estabilidad cinética.
- 10 Compuestos organometálicos.
- 11 Bioinorgánica.

Bibliografía

- 1 Huheey, J. E., "Inorganic Chemistry", 3rd ed., Harper & Row, New York, 1983.
- 2 Cotton, F. A. and Wilkinson, G. "Advanced Inorganic Chemistry", 5th ed., Wiley, New York, 1988.
- 3 Shriver, D. E., Atkins, P. W., and Langford, C. H., "Inorganic Chemistry", 1st ed., Freeman, New York, 1990.
- 4 Porterfield, W. W., "Inorganic Chemistry", 1st ed., Addison-Wesley, Reading, 1984.