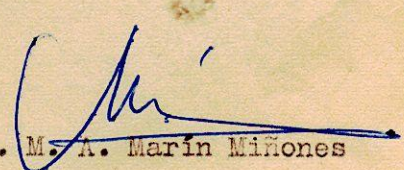



26 9. Inorg
(1979)

SEMINARIO DE QUIMICA INORGANICA - 1979 - 2º cuatrimestre.-

- 1.- Complejos inorgánicos. Introducción. Isomería. Teorías relacionadas; Werner; Pauling; Campo cristalino - ligante. Hechos experimentales, Interpretación. Ejemplos.
- 2.- Correlación estructura - espectro. Sistemas de alto y bajo spin. Momentos magnéticos asociados. Magnetoquímica de complejos. Efecto Jahn Teller.
- 3.- Tipos de complejos. Tipos de ligantes. Series. Polarizabilidad de ligantes. Principio de electroneutralidad de Pauling y estabilidad. Variación de carga del ión metálico..
- 4.- Estereoquímica de complejos. Geometría. Tipos de isomería. Definición de estructuras.
- 5.- Teoría de orbitales moleculares aplicada a complejos.
- 6.- Compuestos con ligantes tipo π (pi) (CO,NO,CN⁻, PR₃, etc.) y tipo σ (sigma). Uniones Me-Me. Características y ejemplos. Clusters o conglomerados metálicos.
- 7.- Estabilidad de complejos y constantes asociadas. Nociones de cinética y mecanismos de sustitución de complejos. (Octaédrica y plana cuadrada)
- 8.- Iones complejos en solución. Solvatación y polimerización por ligantes puente. Comportamiento redox. Estabilización de estados de oxidación. Estados de oxidación anómalos.
- 9.- Nomenclatura de complejos. Normas generales de la IUPAC.


Dr. M. A. Marín Miñones


Dra. J. F. BOSSIDONI de ALBINATI
DIRECTORA DEL DEPTO. DE
QUIMICA INORGANICA ANALITICA
Y QUIMICA - FISICA