

UNIVERSIDAD DE BUENOS AIRES FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES

DEPARTAMENTO: QUIMICA ÎNORGANICA, ANALITICA Y QUIMICA FISÎCA

ORIENTACION: -CARRERA: Licenciatura en Ciencias Químicas

ler. CUATRIMESTRE: AND 1794

CODIGO DE CARRERA: 01

CODIGO: 5058 MATERIA: Complementos de Química Inorgânica y Analítica

PUNTAJE: -

PLAN DE ESTUDIO: AND 1987

CARACTER DE LA MATERIA: obligatoria

DURACION: cuatrimestral

HORAS DE CLASE SEMANAL: * Teóricas: 3 hs

* Laboratorio y Problemas: 3 hs

TOTAL: 6 hs

CARGA HORARIA TOTAL: 102

ASIGNATURAS CORRELATIVAS: Qca. Analítica, Qca. Física II (Trabajos Prácticos)

FORMA DE EVALUACION: 3 parciales promocionables.

PROGRAMA ANALITICO:

- a) QUIMICA INORGANICA:
- 1) ENLACE QUIMICO EN SISTEMAS MOLECULARES. Iones complejos en solución? Teorías del campo cristalino y del campo ligando. Espectroscopía electronica. Tipos de transiciones electrónicas en iones complejos.
- 2) ENLACE QUIMICO EN SOLIDOS INORGANICOS. Generalidades sobre sólidos inorgánicos y comparación con sistemas fluidos. Consideraciones de simetría. Simetria traslacional. Redes de Bravais. Sistemas cristalinos. Indices de Miller. Grupos espaciales. Determinación experimental de las posiciones atómicas y la simetría: difracción de rayos X.

Sólidos iónicos: limitaciones del modelo. Mapas de densidad electrónica.

Diagramas de Mooser-Pearson.

Metales: el gas de electrones. El espacio k. Estado fundamental. Densidad

Sólidos covalentes: el electrón sujeto a un potencial periódico. Casos particulares. Funciones de Bloch. Aproximación por CLOA. Bandas. Características principales. Diagramas de dispersión, gráficos de densidad de estados. Distorsión de Peierles.



- 3) PROPIEDADES DE SOLIDOS INORGANICOS.

 Propiedades eléctricas: dieléctricos, aislantes, conductores metálicos y semiconductores. Interpretación en términos de la estructura electrónica y cristalina. Conductores iónicos. Importancia de los defectos.

 Propiedades magnéticas: fenómenos magnéticos cooperativos. Ferro-, electrónica y cristalina.

 Interpretación en términos de la estructura Propiedades ópticas: dispersión y absorción. Reflexión. Reflectancia especular y reflectancia difusa. Espectros electrónicos de sólidos: origen del color.
- 4) MATERIALES INORGANICOS. Ejemplos de materiales importantes. Dielectricos, semiconductores, conductores iónicos, materiales magnéticos, pigmentos. Métodos generales de síntesis y de caracterización de sus propiedades. Relación estructura/función.

b) QUIMICA ANALITICA:

11

Métodos electroanalíticos aplicados a soluciones acuosas con énfasis en

- 5) Breve repaso de los aspectos fisicoquímicos básicos para la comprensión de los fenómenos electroquímicos: doble capa eléctrica, cinética electroquímica, transporte de masa por difusión. La polarográfía de corriente continua. La disposición experimental de la técnica polarográfica, tipos de instrumento y electrodos. Tipos de corriente en una celda polarográfica: capacitiva, de migración y faradaica. Ecuaciones básicas. Sistemas electroquímicamente reversibles o no. Reacciones químicas homogéneas acopladas al proceso de electrodo.
- 6) Las técnicas polarográficas de pulso: esquema estímulo-respuesta de las polarografías de pulso normal (PPN) y pulso diferencial (PPD). Instrumenta-ción necesaria. Ventajas comparativas y aplicaciones. Ecuaciones corriente-potencial para PPN y PPD.
- 7) La técnica de "Stripping": fundamentos de la técnica de "stripping" de redisolución sobre electrodos de mercurio. Tipos de electrodo, ventajas comparativas. Las tres etapas básicas de la técnica de "stripping". Influencia de los parámetros experimentales de la técnica, modelos de cálculo. Aplicaciones en la determinación de trazas de cationes, la técnica de "stripping" por adsorción: aspectos básicos de su fundamento. Aplicaciones a casos en los cuales se dificulta la determinación por "stripping" de electroreducción.
- 8) Introducción, nociones y aplicaciones de voltamperometría cíclica.

BIBLIOGRAFIA

* Química Inorgánica Avanzada; Cotton y Wilkinson; Ed. Limusa-Wiley

* Espectros Electrónicos de los Complejos de los Metales de Transición;

y D

111

D. Sutton; Ed. Reverté.

- * Sólidos Inorgánicos; D.M. Adams; Ed. Alhambra.
- * Solid State Chemistry; D. West.
- * The Electronic Structure and Chemistry of Solids; P.A.Cox.
- * Modern Electrochemistry, Vol.2, Cap.VII; J.O.M.Bockris, A.K.N.Reddy, Plenum Press (1973). Existe edición castellana.
- * Ibid Cap. VIII
- * Electrochemical Kinetics, Cap.I; Klaus J.Vetter; Ed.Academic Press, (1967)
- * Laboratory Techniques in Electroanalytical Chemistry; Peter T. Kissinger, William R. Heineman; Ed. Marcel Dekker, N.Y. (1984)
- * Modern POlarographic Methods in Analytical Chemistry; A.M. Bond, Ed. Marcel Dekker, Inc. New York and Basel (1980)
- * Stripping Analysis; Josheph Wang; Ed. VCH Publishers, Inc. Deenfield Beach, Florida, USA (1985) V frame | Ambie
- * Sripping Voltammetry in Chemical Analysis; Kh.S.Brainina; Ed. Keterpress Enterprises, Jerusalem, Israel (1974)

Dra. S. Aldabe

Dr. J. Magallanes

vin los

Dr. M. A. Blesa

Dr. ENRIQUE A. SAN ROMAN Director

Depto. QCA. INORG. ANAL. QCA. FIS.