

DEPARTAMENTO: Química Inorgánica, Analítica y Química Física

ASIGNATURA: **Química Analítica Cualitativa**

CARRERA: Licenciatura en Ciencias Químicas ORIENTACION: Ciclo Básico

PLAN:

CARACTER: Obligatoria

DURACION DE LA MATERIA: Cuatrimestral

HORAS DE CLASE: A) Teóricas 4hs. b) Problemas 2hs.
(semanales) c) Laboratorio 9 hs. d) Seminarios-hs. e) Totales: 15hs.

ASIGNATURAS CORRELATIVAS: Química General e Inorgánica (II)

PROGRAMA

- 1.- Introducción. Objetivos de la Química Analítica; sus distintas ramas y respectivas interdependencias. Importancia de la Química Analítica en ciencia y tecnología. Fuentes bibliográficas; su empleo.
- 2.- Muestreo. Importancia sobre los resultados cuali y cuantitativos. Tratamiento estadístico. Métodos de muestreo según estado físico y características del material. Normas. Escalas analíticas; su selección según tamaño y concentración del analito.
- 3.- La reacción en Química Analítica, características (necesarias y parámetro de evaluación cuali y cuantitativos. Influencia de distintas variables sobre esos parámetros. Reacciones de gran sensibilidad, catalíticas inducidas, de fluorescencia y biológicas. Reactivos inorgánicos y orgánicos. Su clasificación según distintos criterios. Propiedades.
- 4.- Preparación de la muestra para el análisis químico. Disolución, disgregación, destrucción de la materia orgánica. Ensayos preliminares. Acondicionamiento.
- 5.- Equilibrios de electrolitos. Fundamentos físicos y químicos. Constantes aparentes; su utilidad. Balances de masa y carga. Clasificación de los equilibrios.
- 6.- Equilibrio de precipitación; formación de precipitados. Teorías. Tipos de precipitados. Impurificación de precipitados según su naturaleza. Técnicas de purificación. Tratamiento térmico. Nociones.
- 7.- Equilibrio ácido-base. Revisión de ácidos y bases. Influencia del solvente. Cálculo de la acidez en sistemas diversos, complejidad. Curvas de titulación. Regulación. Parámetros de evaporación.
- 8.- Equilibrio de complejos. Clasificación de complejos. Factores que intervienen en la formación de complejos. Constantes. Fuerzas de dadores y aceptores. Enmascaramiento de iones. Diagramas de distribución. Curvas de titulación. Regulación de complejos.
- 9.- Equilibrio redox: ecuación de Nernst. Fuerza de oxidantes y reductores. Tablas de potenciales. Previsión de reacciones. Potencial normal, formal y aparente. Dismutación y anfoterización. Curvas de titulación. Regulación redox.

- 10.- Equilibrio precipitación-ácido base: Solubilidad de hidróxidos y sales en función del pH. Estudio analítico e interpretación gráfica. Precipitaciones en medio de pH controlado. Reguladores heterogéneos. Titulaciones de precipitación.
- 11.- Otros equilibrios dobles: estudio analítico e interpretación gráfica de la interdependencia de los equilibrios combinados: Precipitación. Complejos. Precipitación y disolución de compuestos en medios complejantes.
- 12.- Complejos-ácido base: Influencia del pH sobre el equilibrio de los complejos. Curvas de titulación complejométricas. Enmascaramiento y desesmascaramiento en valoraciones complejométricas.
- 13.- Redox-ácido base: Sistemas redox del agua. Estabilidad de las soluciones de oxidantes y reductores: rH_2 y rO_2 . Influencia de las propiedades redox de diversos sistemas en función del pH. Electrodo indicadores del pH.
- 14.- Redox-Complejos: Variaciones de las propiedades óxido-reductores por formación de complejos. Equilibrio de dismutación. Redox. Precipitación: Variaciones del potencial en función de la concentración de agentes precipitantes. Electrodo de referencia.
- 15.- Equilibrio de extracción: Mg, D y E. Proceso de extracción. Sus etapas. Equilibrio extracción-ácido base. Equilibrio extracción-Complejos. Estudio analítico e interpretación gráfica. Métodos de extracción: Extracción "batch". Extracciones múltiples y consecutivas. Extracción continua de sólidos. Extracción en contra corriente. Extracción sinérgica.
- 16.- Equilibrio triples: equilibrio extracción-complejos-ácido base. Curvas de extracción en función del pH. pH de extracción media/ Equilibrio precipitación-redox-ácido base.
- 17.- Métodos de análisis sistemáticos para aniones y cationes. Cationes: Sistemas con y sin sulfhídrico. Sistemas de Fresenius. Sistema de Noyes y Bray. Sistema de Vanossi.
Aniones: Sistema de Engelder. Sistema de Dobbins. Sistema de las sales de Plomo. Métodos de ensayos directos para cationes y aniones: West y Smith y Charlot.
- 18.- Microanálisis cualitativo: Técnicas generales. Análisis a la gota. Papeles reactivos. Estufa anular. Microscopía química. Separaciones por precipitación, extracción, volatilización y adsorción/
- 19.- Aplicaciones a la identificación de elementos de distintas matrices. Minerales, aleaciones, pigmentos, cenizas. Sistemas biológicos y bromatológicos. Contaminantes ambientales.

BIBLIOGRAFIA

- 1.- Burriel, Lucena y Arribas: Química Analítica Cualitativa.
- 2.- Butler: Ionic Equilibriums.
- 3.- Charlot: L'Analyse Quantitative et les Reactions en Solution.
- 4.- Kirk: Quantitative Cultramicroanalysis.

M.P.



./.

- 5.- Morrison y Rreise: Solvent Extraction in Analytical Chemistry,
- 6.- Y. Marcus y A.S.Kertes: Ion Exchange and Solvent Extraction of Metal Complexes, Wiley Interscience.

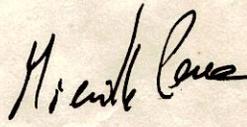
Fecha: Julio 1985.-


 DR. OSVALDO E. TROCCOLI
 PROF. ASOC. QUIMICA ANALITICA

Firma Profesor:



Firma Director:



Declaración firma:

Dra. JULIA F. POSSIDONI de ALBINATI
 Profesora Titular Ordinaria
 Laboratorios Análisis de Trazas

Declaración firma:

1/a

DR. ROBERTO J. FERNANDEZ PRINI
 Director Interino
 Dto. Qc'a. Inorg. Anal. y Qc'a. Fis.