

1191
1984

UNIVERSIDAD DE BUENOS AIRES

FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES

DEPARTAMENTO : Química Inorgánica, Analítica y Química Física

ASIGNATURA : Química Analítica Cuantitativa

CARRERA : Licenciatura en Ciencias Químicas ORIENTACION : Ciclo Básico

PLAN :

CHARACTER : Obligatoria

DURACION : Cuatrimestral

HORAS DE CLASE : a) Teóricas 4 hs. b) Problemas 3 hs.

(semanales) c) Laboratorio 10 hs. d) Seminarios --- e) Totales 17 hs

ASIGNATURAS CORRELATIVAS : Química Analítica Cualitativa - Física III

PROGRAMA

1.-Introducción. Contenido del curso. Esquema del proceso analítico y preparación de muestras, ensayos preliminares, medición de muestras, preparación y acondicionamiento para la etapa determinativa, medición del constituyente deseado; vinculación entre las diferentes etapas. Los métodos de determinación, distintas posibilidades; su clasificación. Bibliografía.

2.-Gravimetría. Clasificación. Métodos por volatilización, ejemplos. Métodos por precipitación. Requisitos analíticos que debe cumplir un precipitado. Solubilidad de un precipitado; factores físicos y químicos que la afectan (solubilidad intrínseca, efecto de ión común, fenómenos de hidrólisis, formación de complejos, temperatura, solvente, tamaño de partícula).
Formación, pureza y tratamiento final de los precipitados. Nucleación, conceptos fundamentales (tiempo de inducción, relación de supersaturación), mecanismos. Nucleación homogénea y heterogénea. Crecimiento, procesos, factores que lo afectan. Envejecimiento, cambios estructurales, recristalización primaria. Envejecimiento térmico. Precipitación en fase homogénea, ventajas, ejemplos.
Precipitados coloidales. Clasificación, estabilidad. Contaminación. Clasificación y tipos. Coprecipitación y postprecipitación. Tipos de adsorción. Contaminación por adsorción, oclusión y por formación de solución sólida. Leyes de distribución, breve reseña. Eliminación de contaminantes. Digestión, lavado. Requisitos que debe cumplir una solución de lavado.
Tratamiento térmico. Secado. Calcinación, crisoles utilizados. Formas de eliminación de agua. Conversión a otros tipos de pesada.

3.-Gravimetría de sulfato de bario y sulfato de plomo.
Sulfato de bario. Aplicación. Condiciones de precipitación. Tipos de contaminación. Casos particulares para determinar bario o sulfato. Interferencias. Tratamiento térmico.
Sulfato de plomo. Aplicación. Dependencia de la solubilidad con la concentración de ácido sulfúrico. Eliminación de ácido nítrico. Tipo de precipitado, tratamiento térmico.

[Handwritten signature]
M.C.

- 4.-Gravimetría de óxidos hidratados. Formación de dichos precipitados. Dependencia de la solubilidad con el pH (hierro y aluminio). Eliminación de interferencias. Filtrabilidad. Tratamiento térmico. Justificación de la temperatura utilizada.
- 5.-Otros ejemplos de gravimetría inorgánica.
Gravimetría de fósforo. Aplicación. Formas de precipitación del fósforo: precipitación como fosfomolibdato de amonio y como fosfato amónico magnésico. Ventajas y desventajas. Tratamiento térmico. Dependencia de la solubilidad del fosfato amónico magnésico con el pH. Aplicación para determinar magnesio: tipo de precipitado, eliminación de contaminantes, efecto en el resultado final; tratamiento térmico.
Oxalato de calcio. Aplicación. Dependencia de la solubilidad con el pH. Efecto de la presencia de magnesio. Filtrabilidad. Tratamiento térmico, diferentes formas de pesada, ventajas y desventajas.
Sílice. Aplicación. Equilibrio químico entre el monómero y el polímero. Disgregación de diferentes silicatos. Formas de precipitación. Tipo de precipitado. Lavado. Tratamiento térmico. Interferencias. Purificación del precipitado.
- 6.-Reactivos orgánicos en gravimetría. Ejemplos típicos.
Ventajas del uso de reactivos orgánicos. Clasificación. Formación de quelatos. Formación de sales. Clasificación en base al número de iones hidrógeno desplazables. Ejemplos. Ventajas y desventajas respecto de los reactivos inorgánicos.
Níquel dimetilglioxima. Tipo de compuesto. Aplicación del método en presencia de iones interferentes. Estabilidad del compuesto. Tipo de precipitado. Lavado. Tratamiento térmico.
Oxinas de magnesio y de aluminio. Oxina. Aplicaciones analíticas de los oxinatos. Descripción de los oxinatos de magnesio y de aluminio: fórmula, ventajas y desventajas respecto de las gravimetrías inorgánicas correspondientes. Tratamiento térmico.
- 7.-Métodos volumétricos. Clasificación: métodos basados en la combinación de iones o moléculas; métodos basados en la transferencia de electrones. Requisitos que deben cumplir los sistemas a ser determinados por volumetría. Limitaciones.
Titulaciones directas e indirectas. Técnica operativa. Ejemplos. Peso equivalente y normalidad. Título de una solución. Los cálculos en el análisis volumétrico: formas de operar, ejemplos.
Patrones primarios y secundarios: condiciones que deben cumplir para poder ser utilizados como tales; ejemplos. Soluciones valoradas: su preparación, valoración y conservación. Indicadores: clasificación. Fuentes generales de error en volumetría: el punto equivalente y el punto final. El error de titulación.
- 8.-El equilibrio ácido-base en agua.
La curva de titulación. Análisis de los casos: ácido fuerte con base fuerte; ácido débil con base fuerte; los ácidos polipróticos y sus sales; la mezcla de ácidos. Pendiente de la curva de titulación: precisión relativa. Punto equivalente y el punto de inflexión.
Los indicadores ácido-base. Criterio de selección, preparación de soluciones, ejemplos. Los indicadores mixtos.
Sustancias valoradas y sustancias patrón en ácidoalcalimetría. Determinaciones colorimétricas de pH.

M.P.

- 9.-El equilibrio ácido-base en medio no acuoso: solventes anfipróticos y solventes apróticos. La constante de autoprotólisis. Acidez y basicidad intrínsecas. Efecto nivelador del solvente. La titulación en medio no acuoso. Aplicaciones. Casos de ácidos y bases débiles. Criterio de selección de solvente y titulante. Ejemplos.
- 10.-Volumetría por precipitación: casos en que se aplica. Las curvas de titulación: análisis para iones de igual y de distinta carga. La determinación del punto final: método de igual turbidez; titulación hasta punto claro; formación de precipitados coloreados. Argenti y argentometría: la titulación de Mohr; método de Volhard. Determinación por indicadores de adsorción del punto final. Soluciones valoradas y sustancias patrón en volumetría por precipitación. Otras aplicaciones: titulación de fluoruros. Determinación de cinc con ferrocianuro. Determinación de cromato con plomo.
- 11.-Volumetría redox. Introducción: oxidación, reducción, agentes oxidantes y reductores, hemirreacciones. Serie electroquímica. Ecuación de Nernst. Potencial normal y formal. Factores que influyen sobre los potenciales: pH, agentes precipitantes y complejantes. Sustancias oxidantes y reductoras, estabilidad en agua.. Dismutación. Curvas de titulación: punto inicial, punto de equivalencia, puntos particulares. Curvas simétricas y asimétricas. Indicadores redox: teoría. Difenilamina y ferroína. Reacciones catalíticas e inducidas: mecanismo; factor inductor. Reacciones inducidas en cadena y acopladas. Preoxidación y prerreducción: agentes gaseosos, homogéneos y sólidos. Reductores metálicos y amalgamados. Reductor de Jones. Reductor de Walden.
- 12.-Aplicaciones de la volumetría redox. Permanganimetría: mecanismo. Química. Soluciones estándar. Valoración. Aplicaciones: oxalato, hierro, peróxido de hidrógeno, otras. Cerimetría: química. Mecanismos. Soluciones patrón, valoración. Aplicaciones: persulfato, oxalato, otras (directas e indirectas). Dicromatometría: química. Mecanismos. Soluciones patrón, valoración. Aplicaciones: hierro, demanda química de oxígeno, oxidación de compuestos orgánicos, alcohol en sangre, otras. Yodi- y yodometría: soluciones patrón de triyoduro y de tiosulfato, valoraciones. Almidón como indicador. Aplicaciones: arsénico, cobre, determinación de oxígeno, determinación de agua (Karl Fisher), otras directas (índice de yodo), métodos basados en la titulación de yodo con tiosulfato. Bromatometría: consideraciones generales. Soluciones patrón. Aplicaciones: determinación de antimonio y arsénico, determinación de metales con oxina, otras.
- 13.-Volumetría por formación de complejos. Introducción y fundamentos: reacciones por formación de complejos. Compuestos de coordinación. Ligantes (monodentados, polidentados). Quelatos. Complejos polinucleares. Número de coordinación. Efecto quelante. Ligantes polidentados: EDTA. Constante de formación de complejos, efecto del pH. Hidrólisis. Efecto de complejantes. Constante condicional.

M. I.

- 14.-Curvas de titulación con EDTA: punto de equivalencia. Punto inicial. Punto del 200% de titulación. Efecto regulador del pH. Variaciones de las curvas con el pH y los complejantes antes y después del punto de equivalencia. Consideraciones generales para titulación de diferentes cationes. Error de titulación.
Indicadores metalocrómicos: teoría de su uso. Distintos tipos. Efecto del pH. Mecanismos de reacción. Criterios de selección. Aplicaciones a muestras complejas. Agentes enmascarantes.
Selectividad en titulaciones complejométricas. Diferentes tipos de titulaciones: directas, por retorno, por desplazamiento, indirectas. Aplicaciones del EDTA: distintos casos; dureza del agua. Otros titulantes (EDGTA). Determinación cianométrica con plata, titulación de Liebig.
- 15.-Métodos electroanalíticos. Introducción. Convención de signos y gráficos. Corriente eléctrica. Corriente de migración. Conductividad. Ley de Kohlrausch. Aplicaciones analíticas. Reacciones en los electrodos. Potencial de equilibrio. Condiciones para que se produzcan las reacciones. Aplicaciones analíticas. Ecuación corriente-potencial. Constante de velocidad de reacción. Factor de frecuencia. Factor de probabilidad. Estudio de la ecuación. Caso de un electrodo. Sobrepotencial. Clasificación de las reacciones: diversos casos. Aplicaciones analíticas. Dos electrodos: diversos casos. Aplicaciones analíticas. Influencia de los electrodos. Área del electrodo. Historia del electrodo. Sobrepotencial. Su clasificación. Aplicaciones analíticas. Transporte de materia: sistemas regidos por la difusión. Aplicaciones analíticas. Las leyes de Faraday: aplicaciones analíticas.
- 16.-Conductimetría. Medida de la conductancia, constante de la celda. Efecto de la concentración sobre la conductividad. Técnicas operativas. Uso en la química analítica y en instrumentos automáticos.
Titulaciones conductimétricas; titulación ácido-base, diversos casos, técnica operativa. Reacciones de desolazamiento, de precipitación, de complejamiento. Ejemplos.
- 17.-Métodos potenciométricos: fundamentos. Condiciones limitantes y experimentales. Electrodos de referencia. Electrodos de referencia secundarios (calomel, plata/cloruro de plata). Electrodos indicadores, diversos tipos (metal y sus iones; metal/sal poco soluble del metal/ión que forma compuesto poco soluble del metal; metal noble/cupla de óxido-reducción). Electrodos de ión selectivo o de membrana: funcionamiento. Diversos tipos. Ejemplos. Respuesta y selectividad. Determinación potenciométrica de concentraciones iónicas: diversas técnicas, métodos operativos.
Titulaciones potenciométricas: ácido-base; precipitación; complejometría; óxido-reducción. Técnica operativa. Determinación de punto final. Tituladores automáticos. Otros tipos de aparatos automáticos. Aplicaciones analíticas e industriales. Potenciometría lineal de punto cero (Gran). Aplicaciones en titulaciones ácido-base y de precipitación. Técnica operativa.
Uso de electrodos polarizables (uno y dos). Diversos casos. Su interpretación. Error en el punto final. Condiciones experimentales. Usos en química analítica y en tituladores automáticos.

M. L. V. V. V.
M. L.

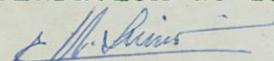
- 18.-Voltamperometría - polarografía. Condiciones operacionales generales. Instrumentación básica. Alcance. Ecuación de Ilkovič. Factores que gobiernan la corriente de difusión; linealidad entre i_d y C. Características del capilar. Constante de la corriente de difusión. Máximos polarográficos. Polarografía cualitativa. Instrumentos manuales y registradores. Técnica operativa. Medida de i_d : método de la curva patrón; método del agregado patrón; uso de la constante de la corriente de difusión.
Polarografía orgánica: aplicaciones. Relación entre la estructura y el potencial de reducción.
Titulaciones amperométricas: aparato (esquema). Aplicaciones. Diversos casos. Titulaciones bi-amperométricas.
- 19.-Electrogravimetría con intensidad de corriente controlada: condiciones experimentales. Aplicaciones. Uso de despolarizantes. Ejemplos.
Electrogravimetría con potencial controlado: condiciones experimentales. Curva $i-t$. Aplicaciones analíticas. Ejemplos.
Electrólisis interna. Uso del cátodo de mercurio.
Titulaciones coulombimétricas a intensidad constante; fundamentos. Reactivo precursor. Generación interna y externa del agente titulante. Medición de la intensidad de corriente y del tiempo de electrólisis. Aplicaciones. Aparatos automáticos.
Coulombimetría a potencial controlado: medición de la cantidad de electricidad. Aplicaciones.
- 20.-Métodos espectroscópicos: introducción a los métodos ópticos. Naturaleza de la energía radiante. Interacciones con la materia. Regiones espectrales. Clasificación de los métodos ópticos. Aplicaciones.
- 21.-Espectroscopía de absorción molecular: absorptividad. Desviaciones. Exactitud fotométrica. Aparatos: componentes básicos. Fuentes de energía radiante. Elementos dispersantes y su funcionamiento. Celdas. Detectores.
Instrumentación: colorímetros. Fotómetros de filtros. Espectrofotómetros (de simple y de doble haz; de doble longitud de onda).
Espectroscopía de absorción en el UV y visible: espectros, especies absorbentes. Análisis cuali- y cuantitativo. Métodos de trabajo. Análisis de trazas. Titulaciones fotométricas.
Espectroscopía de absorción atómica: principios. Instrumentos. Atomizadores con y sin llama. Fuentes de radiación. Interferencias. Aplicaciones.
Espectroscopía de absorción en el infrarrojo: teoría. Instrumentos. Manipuleo de muestras. Aplicaciones cuali- y cuantitativas.
Espectroscopía de emisión: excitación de muestras. Preparación de muestras y electrodos. Instrumentos. Identificación de líneas. Análisis cuali- y cuantitativo. Fotometría de llama: instrumentación, preparación y manejo de muestras. Aplicaciones.
Fluorescencia: relación de la potencia fluorescente con la concentración. Tipos de aparatos. Manipuleo de muestras. Aplicaciones.
Espectroscopía Raman: instrumentación y aplicaciones.
Turbidimetría y nefelometría: instrumentación y aplicaciones.
Métodos de rayos X: producción y espectros. Obtención de haces monocromáticos: cristales monocromadores, absorción, fuentes radiactivas. Detectores. Difracción y fluorescencia de rayos X. Aparatos. Usos analíticos. Sonda de rayos X.

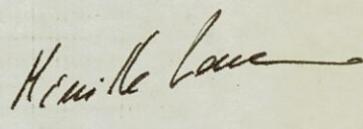
M. P.

- 22.-Métodos cromatográficos: Coeficiente de partición. Factor de partición. Número de platos teóricos. Ecuación de van Deemter. Resolución. Cromatografía gas-líquido: aparato. La columna cromatográfica: tipos, usos. El soporte sólido. La fase líquida. El gas de arrastre. Inyección de muestra. Detectores: de conductividad térmica, de captura electrónica, de ionización de llama, coulombimétricos. Ventajas y usos de cada uno. Programación de temperatura. Identificación de componentes. Análisis cuantitativo.
Cromatografía líquida de alta presión: aparatos. Bombas. Columnas. Detectores. Aplicaciones analíticas.
Cromatografía de permeación de geles: aparato. Aplicaciones.
- 23.-Métodos analíticos termométricos: termogravimetría; termobalanza. Gráficos. Aplicaciones.
Análisis térmico diferencial: aparato. Gráficos. Información obtenible. Uso analítico. Análisis térmico diferencial de barrido. Titraciones termométricas.

Junio de 1984

Firma Profesor:
Aclaración de firma:


E. M. SIMONIN

Firma Director: 
Aclaración de firma:

Dr. MIREILLE PEREC
Secretaria Académica
Dpto. Qc'a. Inorg. Anal. y Qc'a. Fís

A/G DESPACHO