

DEPARTAMENTO: Química Inorgánica, Analítica y Química Física

ASIGNATURA: Química Física IV - Espectroscopía Molecular

CARRERA: Doctorado en Química

ORIENTACION: Química Física

PLAN:

CARACTER: Optativo

DURACION DE LA MATERIA: Cuatrimestral

HORAS DE CLASE: A) Teóricas 4hs. b) Problemas 4hs.
(semanales) c) Laboratorio 4hs. d) Totales: 12hs.

ASIGNATURAS CORRELATIVAS: Licenciatura en Ciencias Químicas

PROGRAMA

- 1.- Introducción: Métodos fisicoquímicos para determinar estructuras moleculares. Niveles de energía de átomos y moléculas (aspectos cuántico). Curvas de energía potencial de una molécula diatómica. Espectroscopía Raman. Reglas de selección. Zona del espectro (unidades y nomenclatura). Leyes de absorción. Espectrógrafos. Ancho de banda de ranura, resolución. Aplicaciones.
- 2.- La energía de las moléculas: La aproximación de Born-Oppenheimer y la separación del movimiento de los electrones y de los núcleos. La energía cinética de la molécula aislada. Las condiciones de Eckart y la separación de la vibración y de la rotación. Forma de Hamiltoniano. Energía de una molécula en fase condensada.
- 3.- Espectros de rotación pura: El rotor rígido. Tipos de rotor. El tensor de inercia. Niveles de energía para distintos tipos de rotor. Distorsión centrífuga. Reglas de selección en IR y Raman. Influencia del spin nuclear. Ejemplos de espectros sencillos. Determinación de parámetros moleculares.
- 4.- Teoría de la simetría: La teoría de grupos. La simetría de las moléculas y los grupos puntuales. Teoría de las representaciones. Relación con la mecánica cuántica. Simetría de las funciones de onda y reglas de selección. Relación de la simetría con diversas propiedades moleculares.
- 5.- La vibración de las moléculas: La energía potencial y la aproximación armónica. Tratamiento clásico, los modos normales. Uso de coordenadas internas. Elementos del método Wilson. Nociones de las funciones potenciales y su determinación. Tratamiento cuántico. Reglas de selección. La anarmonicidad, los sobretonos y las bandas de combinación. La resonancia de Fermi.
- 6.- Teoría de grupos y vibraciones moleculares: La representación vibracional y la simetría de los modos normales. Simetría de las funciones de onda. Reglas de selección por la simetría. Se...

bandas de combinación. Las coordenadas de simetría y el factor de la ecuación secular.

- 7.- Espectros de vibración rotación: Moléculas lineales. Reglas de selección. Bandas paralelas y perpendiculares. Determinación de momentos de inercia y distancias interatómicas. Rotores simétricos, tipos de bandas. La interacción vibracional rotación.
- 8.- La determinación de la simetría de las bandas de vibración: Los contornos de las bandas en fase gaseosa. Comparación de los espectros IR y Raman. La depolarización de las bandas del espectro Raman. El efecto isotópico de los espectros del sólido.
- 9.- Análisis de los espectros IR: Las vibraciones características. Origen. Zonas del espectro IR. La influencia de las interacciones intermoleculares y los espectros en fases condensadas. Nociones sobre las intensidades de banda y los factores que la influyen. Ejemplos de aplicación de los conceptos vistos anteriormente al análisis de los espectros IR de vibración.
- 10.- Espectros electrónicos: Clasificación de los estados electrónicos. Reglas de selección. Principio de Franck-Condon. Formas de las bandas. Ejemplos sencillos. Moléculas diatómicas. Efectos diversos predissociación, etc. Sistemas aromáticos. Complejos.
- 11.- Instrumental de espectroscopia molecular: Componentes de un espectrógrafo. Fuentes, elementos dispersores. Prismas y redes: ventajas y desventajas. Colimadores. Lentes y espejos. Aplicación y registro. Ruido. Espectrógrafos de absorción de simple y doble haz. Parámetros físicos que influyen en su funcionamiento. Esquemas.
- 12.- Espectroscopia de resonancia magnética: Fundamentos. Poblaciones de spin. Niveles de energía. Espectros del átomo de hidrógeno y del helio. Resonancia nuclear en sólidos. Espectros de banda ancha. Acoplamiento dipolar. Estudio estructural por el método de los momentos. Resonancia nuclear en líquidos. Análisis de los espectros. Corrientes químicas.
- 13.- Espectros de resonancia del spin electrónico en solución: Radicales libres. Separación hiperfina. Densidad de spin o apareado. Radicales orgánicos atrapados en sólidos. Efectos de segundo orden en el espectro. Fundamentos de la instrumentación para resonancia magnética. Determinación de sensibilidad del espectrómetro. Determinación del número de spins no apareados. Determinación del factor espectroscópico g.
- 14.- Difracción de Rayos X: Red cristalina, planos, índices. Red recíproca. Diagramas de polvo. Determinación de estructuras. Fotografías de rotación, oscilación de Weissenberg. Determinación del grupo espacial.
- 15.- Cálculo de modos normales con aplicación de programas de computación para casos sencillos. Ejemplos.

BIBLIOGRAFIA

- 1.- "Molecular Vibrations"-S. Bright Wilson, Jr., J.C. Decius, P.C. Cross, Mac Graw-Hill Book Co. (1955).

0.87
RDP

- 2.- "Spectroscopy and Molecular Structure"-G.King, H.Rinchart and Wiston (1964).
- 3.- "Vibrating Molecules"-P. Gans Chapman and Hall (1971).
- 4.- "Introduction to IR and Raman Spect"-N.Colthup, L.H.Daly, S. W1 berley, Ac.Press (1964).
- 5.- "IR of Inorg. and Geord. Compounds"-K.Nakamoto, J. Wiley & Sons (1963).
- 6.- "Int. to Magnetic Resonance"-A.Carrington, A.D.Mc Lachlan, Harper & Row (1963).
- 7.- "Interpretation of NMR"-R.Bauman, John Wiley & Sons (1962).
- 8.- "Absorption of Organic Chemistry"-Vol.IX "Chemical Applications of Spectroscopy"-W.West Interse.Pub.Inc. (1956).
- 9.- "Physical Methods of Organic Chemistry"-Vol.I Part III, A.Weiss berg, Ont.Pub.Inc. (1960).
- 10.- "The determination of Molecular Structure"-P.J.Wheatley, Oxford and Clarendon Press (1960).

Fecha: Noviembre 1983

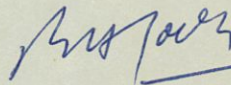
Firma profesor:

DM

aclaración firma:

D. Briceux de Mandirola -

Firma director:



aclaración firma: