# LOM3247 - Técnicas de Análises Espectroscópicas

# **Techniques for Spectroscopic Analysis**

Créditos-aula: 4Créditos-trabalho: 0Carga horária: 60 h

• Departamento: Engenharia de Materiais

#### **Objetivos**

Fornecer ao estudante uma introdução às técnicas de espectroscopia utilizadas na física da matéria condensada, na físico-química e na biofísica.

## Docente(s) Responsável(eis)

• 519033 - Carlos Yujiro Shigue

#### Programa resumido

Espectroscopia de Microondas. Espectroscopia Vibracional: Infravermelho e Raman. Espectroscopia Eletrônica. Ressonância Magnética Nuclear. Ressonância Paramagnética Eletrônica. Espectroscopia Mössbauer.

### **Programa**

Espectro Eletromagnético. Níveis de energia em átomos e moléculas. Estrutura de bandas em sólidos. Transições. Regras de seleção. Espectroscopia de Microondas. Espectros rotacionais. Determinação de momentos dipolares. Espectro de inversão (NH3). Elementos de Simetria e Teoria de Grupos. Operações de simetria. Espécies de simetria. Tabelas de caracteres. Espectroscopia Vibracional : Infravermelho e Raman. Espectroscopia vibracional de moléculas. Propriedades ópticas dos sólidos.. Semicondutores: gap de energia. Éxcitons. Espectroscopia Raman em cristais. Espectroscopia de absorção em cristais iônicos. Espectroscopia Eletrônica. Espectros eletrônicos moleculares e regras de seleção. Elementos de campo cristalino. Espectros de absorção de complexos de metais de transição. Centros de cor. Luminescência. O fenômeno de ressonância magnética. Ressonância Magnética Nuclear: espectros, relaxação e espectroscopia de alta resolução. Ressonância Paramagnética Eletrônica: espectros hiperfinos; espectros de íons metálicos; Hamiltoniano de Spin. Espectroscopia Mössbauer.

#### Avaliação

- Método: Aulas expositivas e práticas ministradas em laboratório.
- Critério: Média ponderada de duas provas escritas, trabalhos e relatórios: P1, P2 e TR. Conceito Final = (P1 + 2P2 + TR)/4
- Norma de recuperação: Média ponderada de duas provas escritas, trabalhos e relatórios: P1, P2 e TR. Conceito Final = (P1 + 2P2 + TR)/4

# Bibliografia

ATKINS, P. W.; FRIEDMAN, R. S. Molecular Quantum Mechanics, Oxford University Press, 1997. DEMTRÖDER, W. Molecular Physics, Wiley-VCH, 2006. HAKEN, H.; WOLF, H. C. Molecular Physics and Elements of Quantum Mechanics, Springer, 2010 HOLLAS, J. M. Modern Spectroscopy, Wiley, 1992. HARRIS, D. C.; BERTOLUCCI, M. D. Symmetry and Spectroscopy, Dover, 1978. McHALE, J. L. Molecular Spectroscopy, Prentice Hall, 1998. PAVIA, D. L.; LAMPMAN, G. M.; KRIZ, G. S.; VYVYAN, J. A. Introduction to Spectroscopy, Brooks Cole, 2008. WEIL, J. A.; BOLTON, J. R. Electron Paramagnetic Resonance: Elementary Theory and Practical Applications, Wiley-Interscience, 2007. DICKSON, D. P. E.; BERRY, F. J. Mössbauer Spectroscopy, Cambridge University Press, 2005. INGLE Jr., J. D.; CROUCH, S. R. Spectrochemical Analysis, Prentice Hall, New Jersey, 1988. LEVER, A. B. P. Inorganic Electronic Spectroscopy, Elsevier Science, New York, 1984.

Ver no Jupiter Salvar em pdf Salvar em docx

© 2020 . Contact: luizeleno@usp.br. Powered by Jekyll and Github pages. Original theme under Creative Commons Attribution