

| CURSO: Farmácia | | | | |
|---|---|--|---------------------|------------------------|
| Turno: Integral | | | | |
| INFORMAÇÕES BÁSICAS | | | | |
| Currículo 2009 | Unidade curricular Química Analítica Aplicada II | | Departamento CCO | |
| Período 5° | Carga Horária | | | Código CONTAC FA033 |
| | Teórica 36 | Prática 36 | Total 72 | |
| Natureza: Obrigatória | Habilitação / Modalidade Bacharelado | Pré-requisito Química Analítica Aplicada I | Co-requisito --- | |
| EMENTA | | | | |
| Introdução a Química Analítica Instrumental. Métodos: Eletroanalíticos (Condutometria e Potenciometria), Espectrométricos (Absorção e emissão atômica e molecular) e Cromatográficos (Métodos de Separação, Cromatografia em Camada Fina, Cromatografia Líquida, Gasosa, Líquida de Alta Eficiência). Métodos de preparo e avaliação de figuras de mérito no desenvolvimento de métodos analíticos. Saúde Coletiva vinculada à análises de medicamentos e métodos analíticos. | | | | |
| OBJETIVOS | | | | |
| Apresentar ao aluno os principais métodos instrumentais de análise bem como suas aplicações e limitações. Fornecer ferramentas necessárias aos alunos que os possibilitem a escolher e avaliar diferentes métodos e ainda verificar a precisão e a exatidão de cada um. Também serão apresentadas as principais formas de tratamentos de dados. | | | | |
| CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO | | | | |
| a) Três avaliações escritas: 1ª prova - 30 pontos 2ª prova - 30 pontos 3ª prova - 30 pontos b) Relatórios (datas a combinar): 10,0 pontos | | | | |
| BIBLIOGRAFIA BÁSICA | | | | |
| 1. SKOOG, Douglas A.; et al. Fundamentos de química analítica. São Paulo: Thomson Laerning, 2007. 999 p. 2. VOGEL, Arthur I. Análise química quantitativa. 6.ed. Rio de Janeiro: LTC, 2002. 462 p. 3. VOGEL, Arthur Israel. Química analítica qualitativa. 5ª rev. São Paulo: Mestre Jou, 1981. 665 p. | | | | |

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. ATKINS, Peter; JONES, Loretta. Princípios de química: questionando a vida moderna, o meio ambiente. 3.ed. Porto Alegre: Bookman, 2007. 965 p.
2. EWING, Galen W. Métodos Instrumentais de Análise Química. São Paulo: Edgard Blucher, 2006. 2. 514 p
3. GONÇALVES, Maria de Lurdes Sadler Simões. Métodos instrumentais para análise de soluções: análise quantitativa. 4.ed. Lisboa: Fundação Calouste Gulbenkian, 2001. 1050 p.
4. HOLLER, F. James; SKOOG, Douglas A; CROUCH, Stanley R. Princípios de análise instrumental. 6.ed. Porto Alegre: Bookman, 2009. 1055 p.
5. KOTZ, John C; TREICHEL Jr., Paul M; WEAVER, Gabriela C. Química geral e reações químicas. 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010. v.1. 611 p.
6. KOTZ, John C; TREICHEL Jr., Paul M; WEAVER, Gabriela C. Química geral e reações químicas. 6.ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010. v.2. 1018 p.