



Universidade Federal do Oeste da Bahia

Centro das Ciências Exatas e das Tecnologias
Programa de Pós-Graduação em Química Pura e Aplicada



Tipo do Componente Curricular: Disciplina	
Unidade Responsável: Programa de Pós-Graduação em Química Pura e Aplicada	
Nome: Tópicos avançados em química analítica	
Código: QUI0031	
Carga Horária Teórica: 30 h.	Carga Horária Prática: 30 h.
Carga Horária Total: 60 h.	Excluir da Avaliação Institucional: Não
Matriculável On-Line: Sim	Horário Flexível da Turma: Não
Horário Flexível do Docente: Sim	Obrigatoriedade de Conceito: Sim
Pode Criar Turma Sem Solicitação: Não	Necessita de Orientador: Não
Exige Horário: Sim	Permite CH Compartilhada: Não
Quantidade de Avaliações: 3	
Ementa/Descrição: Princípios de Eletroquímica; Potenciometria; Coulometria; Eletrogravimetria; Voltametria; Condutometria.	
Referências: 1. A.J. Bard, L.R. Faulkner, <i>Electrochemical methods: fundamentals and applications</i> , 2 nd ed., New York: John Wiley & Sons, 2001. 2. A.M.O. Brett, C.M.A. Brett, <i>Electroquímica: princípios, métodos e aplicações</i> . 1 st ed., Coimbra: Almedina. 1993. 3. J. Wang, <i>Analytical electrochemistry</i> , 3 rd ed., Hoboken: Wiley-VCH. 2006. 4. F. Scholz, <i>Electroanalytical methods: guide to experiments and applications</i> , 2 nd ed., New York: Springer. 2009. 5. O. Fatibello-filho, T.A. Silva, F.C. de Moraes, B.C. Janegitz, <i>Potenciometria: Aspectos Teóricos e Práticos</i> . 1 st ed., São Carlos: EdUFSCAR. 2019. 6. A.I. Vogel, <i>Análise química quantitativa</i> , 6 th ed., Rio de Janeiro: LTC, 2002. 7. D.S. Hage, J.D. Carr, <i>Química analítica e análise quantitativa</i> . São Paulo, Pearson Education do Brasil, 2012. 8. D.C. Harris, <i>Análise química quantitativa</i> . 8 th ed., Rio de Janeiro: LTC, 2012. 9. D.A. Skoog, F.J. Holler, T.A. Nieman, <i>Princípios de análise instrumental</i> , 6 th ed., Porto Alegre, Bookman, 2009.	



Universidade Federal do Oeste da Bahia

Centro das Ciências Exatas e das Tecnologias
Programa de Pós-Graduação em Química Pura e Aplicada



10. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, S.R. Crouch, Fundamentos de química analítica, 9th ed., São Paulo: Pioneira Thomsom Learning, 2015.