

[Digite texto]



Ficha 1 (permanente)

Disciplina: QUÍMICA ANALÍTICA I						Código: CQ214	
Natureza: <input checked="" type="checkbox"/> Obrigatória <input type="checkbox"/> Optativa			<input checked="" type="checkbox"/> Semestral <input type="checkbox"/> Anual <input type="checkbox"/> Modular				
Pré-requisito: -		Co-requisito: -		Modalidade: <input checked="" type="checkbox"/> Presencial <input type="checkbox"/> Totalmente EaD ()..... % EaD*			
CH Total: 90	Padrão (PD): 60	Laboratório (LB): 30	Campo (CP): 0	Estágio (ES): 0	Orientada (OR): 0	Prática Específica (PE): 0	
CH semanal: 06							
EMENTA (Unidade Didática)							
Equilíbrio Químico, Constante de equilíbrio e Lei de Ação das Massas. Princípio de LeChatelier. Equilíbrio ácido-base, de oxidação-redução, de formação de complexos e de precipitação. Balanços de carga e de massa aplicados a equilíbrios de íons em solução. Aplicações analíticas dos equilíbrios químicos. Testes qualitativos para identificação de cátions e ânions.							
Chefe de Departamento ou Unidade equivalente: _____							
Assinatura: _____							

*OBS (1): ao assinalar a opção % EAD, indicar a carga horária que será à distância.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA (mínimo 03 títulos)

1. Holler; Skoog; West; Crouch. Fundamentos da Química Analítica. Tradução da 8ª edição americana. Thomsom Pioneira. São Paulo, 2005.
2. Harris, Daniel C. Análise Química Quantitativa. 7ª edição. LTC. São Paulo, 2008.
3. Baccan, N.; Godinho, O. E. S.; Aleixo, L. M. e Stein, E.; Introdução à Semimicroanálise Qualitativa, 7ª edição. Editora da Unicamp, Campinas, 1997.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR (mínimo 05 títulos)

1. Vogel, Arthur. I. Química Analítica Qualitativa. 5ª ed., Editora Mestre Jou, São Paulo, 1981.
2. Bard, Allen J. Equilíbrio Químico. Harper & Row, New York, 1970.
3. Oliveira, André F. Equilíbrios em Solução Aquosa Orientados à Aplicação. Editora Átomo. Campinas, 2009.
4. Butler, James N. Ionic Equilibrium: Solubility and pH Calculations. John Wiley & Sons, Inc., New York, 1998.
5. Butler, James N. Solubility and pH Calculations. Addison-Wesley Publishing Company, Inc., 1964.