Programa: QUÍMICA (15025012071P6)

Disciplina: QUÍMICA ANALÍTICA AVANÇADA

Sigla: PPGQU0039

Carga Horária: 90h

Créditos: 06

Ementa:

Tratamento termodinâmico do estado de equilíbrio; Força Iônica do Meio; Atividade e coeficiente de Atividade; Equilíbrio Químico e Atividade; Equilíbrio Acido Base e Atividade; Construção de Diagramas de Equilíbrio; Equilíbrio Heterogêneo e Atividade; Par iônico; Efeito do íon Comum e Íon não comum; Construção de Diagramas de Equilíbrio Heterogêneo.

Bibliografia:

SCHENK, G. H. Qualitative Analysis and Ionic Equilibrium, Cengage Learning, 1995.

WISMER, R. K. Qualitative Analysis with Ionic Equilibrium, Macmillan, 1991

BUTLER, J. N. Ionic equilibrium. Solubility and pH calculations. John Wiley & Sons, 1998.

BUTLER, J. N. Ionic equilibrium: a mathematical approach, Reading Addison-Wesley, 1964.

LAITINEN, H. A.; HARRIS, W. E. Chemical Analysis: an advanced text and reference. McGraw Hill, 2009.

CHRISTIAN, G. D. Analytical Chemistry. Wiley, 2003.

SKOOG, D. A., WEST, D. M.; HOLLER, F. J.; CROUCH, S. R. Fundamentos de Química Analítica, tradução da 9ª ed., São Paulo: Editora Cengage Learning, 2018.

FATIBELLO FILHO, O.; Equilíbrio iônico: aplicações em química analítica. 2ª edição; São Carlos: EdUFSCar, 2019.

McBREWSTER,J.; MILLER,F.P.; VANDOME, A.F., Chemical Equilibrium. Alphascript Publishing, 2009.

WRIGHT, M. R. An Introduction to Aqueous Electrolyte Solutions. Wiley, 2007.

Artigos recentes publicados em periódicos indexados.