

Equilíbrio de Fases (4 créditos, 60 horas)

Ementa: Conceitos fundamentais. Termodinâmica do equilíbrio. Propriedades termodinâmicas de substâncias puras. Relações P-V-T. Tratamento termodinâmico de soluções. Teoria de soluções. Potencial químico. Fugacidade e coeficiente de fugacidade. Equações de estado. Equilíbrio químico. Equilíbrio em sistemas homogêneos. Equilíbrio em sistemas heterogêneos.

Bibliografia: MODELL, M. e REID, R. C., "Thermodynamics and its Application", Prentice-Hall, 1974. VAN NESS, H. C. e ABBOTT, M. M., "Classical Thermodynamics of Nonelectrolyte Solutions", McGraw-Hill, 1982. PRAUSNITZ, J. M. et alli, "Molecular Thermodynamics of Fluid Phase Equilibria", 2nd. Ed., Prentice-Hall, 1986. WALAS, S. M., "Phase Equilibria in Chemical Engineering", Butterworth, 1975. REID, R. C.; PRAUSNITZ, J. M. e SHERWOOD, T. K., "The Properties of Gases and Liquids", 3rd. Ed., Mc Graw-Hill, 1977.