PROVA FINAL DE TERMODINÂMICA (EQE-363)

Prof. Frederico W. Tavares

- 1) (40 Ptos) Uma mistura contendo 60%, em mols, de **A** e o restante de **B** escoa numa tubulação industrial a 55 0 C. Sabendo-se que o comportamento da fase líquida é bem descrito com o modelo de Margules com dois parâmetros e que as pressões de vapor dos componentes puros são, respectivamente, $P_{A}^{SAT} = 80KPa$ e $P_{B}^{SAT} = 40KPa$;
 - a) Determine a menor pressão da tubulação para que a corrente não apresente fase vapor.
 - b) A mistura apresenta azeotropismo a 55 °C? Se sim, em que pressão e composição?
- c) Determine a pressão e as composições das fases para que a corrente apresente 40% de vapor. Dados:
- modelo de Margules: $\ln \gamma_1 = x_2^2 (A_{12} + 2(A_{21} A_{12})x_1)$ e $\ln \gamma_2 = x_1^2 (A_{21} + 2(A_{12} A_{21})x_2)$
- coeficientes de atividade na diluição infinita: $\gamma_1^{\infty} = 2.0$ e $\gamma_1^{\infty} = 3.0$
- 2) (30 Ptos) Supondo-se que a alimentação, em fase gasosa, do reator contenha 30%, em mols, de $\bf A$, 40% de $\bf B$, 20% de $\bf N_2$ e 10% de água. Sabendo-se que no reator ocorre a reação $\bf A(g) + 2\bf B(g) = 3\bf D$ (g), calcule a composição de equilíbrio a 700K e 5atm. Os seguintes dados da reação são conhecidos:

$$\Delta G^{0}$$
 (500K, 2 atm, gás ideal) = - 300 cal/gmol
 ΔH^{0} (500K, 2 atm, gás ideal) = 400 cal/gmol
 ΔCp (2 atm, gás ideal) = 10 + 0,01 T(K) cal/gmolK

3) (30 Ptos) Duas correntes de água, corrente 1 (15 lbm/s de líquido 14,7 psia e 120 °F) e corrente 2 (10 lbm/s nas condições de 14,7 psia e 800 °F), são misturadas em um trocador de calor de contato direto, produzindo uma corrente 3. A corrente 3 passa por um compressor (com eficiência de compressão de 70%) e produz uma corrente 4 a 85 psia. Encontre as propriedades termodinâmicas (T, P, H e S) das correntes e calcule a potência elétrica envolvida no processo.

