PROVA FINAL DE TERMODINÂMICA E MÁQUINAS TÉRMICAS (EQE-363) Prof. Frederico W. Tavares

1) (30 pontos) Uma mistura, em estado de líquido saturado, contendo 60%, em mols, de n-butano, 20%, em mols, de n-hexano e 20%, em mols, de n-octano é alimentada a unidade de flash a 1 atm. O tanque de flash trabalha a 1 atm e 50 °C. Fazendo-se as suposições pertinentes, calcular a temperatura da corrente de entrada, as composições das correntes de saída e o calor (aproximado) envolvido no processo.

Dados: $R = 1.987 \text{cal/(gmol K)} = 82.05 (\text{atmcm}^3)/(\text{gmol K})$

		, , ,	/	,	
Compostos	Tc(K)	Pc(atm)	W	$< Cp >^{V} (cal/gmolK)$	$< Cp >^{L} (cal/gmolK)$
n-butano	425,2	38,0	0,166	28	35
n-hexano	507,5	30,0	0,295	20	25
n-octano	568,8	24,5	0,394	19	22

$$P^{SAT} = P_{C} \exp[5,4(w+1)(1-T_{C}/T)] \qquad \Delta S_{n}^{VAP}(cal/gmolK) = 8,0+1,897 \ln(T_{n})$$

$$\Delta S_n^{VAP} (cal/gmol K) = 8.0 + 1.897 \ln(T_n)$$

- 2) (20 pontos) Um tanque contém quantidades equimolares de água e n-octano a 50 °C. Usando-se a aproximação de que água e n-octano sejam completamente imiscíveis na fase líquida, calcule a pressão e a composição da fase vapor dentro do tanque. Sabe-se que as propriedades críticas da água são: Tc(K) = 647, Pc(atm) = 220, w = 0.34.
- 3) (20 pontos) Sabendo-se que os componentes A e B formam uma mistura ideal com composição equimolar, calcule:
- a) As propriedades de mistura: ΔH , ΔV , ΔS e ΔG .
- b) As propriedades de excesso: H^E , V^E , S^E e G^E .

Sabe-se que:
$$\Delta G = RT(\sum_{i} x_{i} \ln \hat{a}_{i})$$
 onde $\hat{a}_{i} = \hat{f}_{i} / f_{i}^{0}$

4) (30 pontos) O ciclo de Rankine regenerativo é usado para produzir 100000 Btu/min de taxa de trabalho útil.

Dados:

Corrente 1: 500 °F e 100 psia; Corrente 2: 14,7 psia; Corrente 3: Líquido Saturado; Corrente 5: 80 psia; Corrente 6: Líquido a 228 °F.

- a) Calcular as propriedades termodinâmicas das correntes.
- b) Calcular a taxa de massa que circula na máquina e a taxa de calor envolvida na caldeira.