PROVA FINAL DE TERMODINÂMICA

Prof. Frederico W. Tavares

1) (40 pontos) Uma mistura, em estado de líquido saturado, é alimentada a unidade de flash a 1 atm e tem vazão molar de 40 mols/min de n-butano, 20 mols/min de n-hexano e 20 mols/min de n-octano. 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

$$P^{SAT} = P_{C} \exp[5.4(w+1)(1-T_{C}/T)] \qquad \Delta S_{n}^{VAP}(cal/gmolK) = 8.0 + 1.897 \ln(T_{n})$$

3) (30 Ptos) Uma corrente 1 de 10 lbm/s de vapor d'água a 85 psia e 500 °F é misturada à corrente 2 (a 202,6 °F) em um trocador de calor de contato direto (misturador de correntes, perfeitamente isolado), produzindo uma corrente 3 que passa por uma válvula de tal forma que a corrente de saída, corrente 4, tem pressao de 14,7 psia e 5% de líquido. Encontre as propriedades termodinâmicas (T, P, H e S) das correntes e calcule a quantidade, em lbm/s, da corrente 2 que deve ser utilizada no processo.

TABELA DE ÁGUA (unidades de Btu, Lbm, psia, ft³, °F)

