PROVA ESPECIAL DE TERMODINÂMICA

Prof. Frederico W. Tavares

1) (40 pontos) Um tanque industrial com 30 % (em mols) de propanol(1) e 50 % (em mols) de n-hexano (2) e o restante de nitrogênio(3) a 200 0 F. Sabendo-se que o nitrogênio pode ser tratado como um componente não condensável, que as pressões de vapor dos componentes (1) e (2) são $P_{1}^{SAT}(200^{0}F) = 5 psia$ e $P_{2}^{SAT}(200^{0}F) = 10 psia$ e que a mistura forma um azeótropo a 200 0 F e $x_{1}^{Az} = 0,153$.

Modelo de líquido: $\frac{G^E}{RT} = Ax_1x_2$, tem-se que $\ln \gamma_1 = Ax_2^2$ e $\ln \gamma_2 = Ax_1^2$

- a) Calcule a maior pressão do tanque para que o sistema apresente apenas fase vapor.
- b) Calcule as composições molares das fases na condição em que a corrente apresente 50% de líquido.
- 2) (30 Pontos) Uma mistura de 50% (em mols) de A e 50% de inerte I entra num reator, onde as seguintes reações ocorrem a 400 K e 5 atm:

$$A(g) \Leftrightarrow B(g) + D(s)$$
 $e B(g) \Leftrightarrow D(s)$.

Considerando o comportamento de gás ideal, calcule a composição de equilíbrio da fase gasosa na saída do reator.

Dados: Energias livres de Gibbs e calores de formação dos componentes a 300 K e 1 atm no estado de referência de gás ideal para todos os compostos exceto para o componente D que é sólido.

Compostos	$\Delta G_{\rm f}^{0}({\rm cal/gmol})$	ΔH_f^0 (cal/gmol)		
A	200	4000		
В	250	3000		
D	150	1500		
I	200	1000		

3) (30 Ptos) Duas correntes de água, corrente 1 (10 lbm/s de líquido 20 psia e 212 ⁰F) e corrente 2 (240 lbm/s nas condições de 20 psia e 500 ⁰F), são misturadas em um trocador de calor de contato direto, produzindo uma corrente 3. A corrente 3 passa por uma turbina (com eficiência de 100%) e produz uma corrente 4 a 5 psia. Encontre as propriedades termodinâmicas (T, P, H e S) das correntes e calcule a potência elétrica gerada no processo.

ABS PRESS PSIA		SAT WATER	SAT STEAM	TEMPERATURE, 200	DEG F 250	300	350	400	450	500
(SAT TEMP)	VHS	0.0161 69.73 69.73 0.1326	333.60 1044.1 1105.8 1.9781	392.5 1077.5 1150.2 2.0509	422.4 1094.7 1172.9 2.0841	462.3 1112.0 1195.7 2.1152	482.1 1129.5 1218.7 2.1445	511.9 1147.1 1241.8 2.1722	541.7 1164.9 1265.1 2.1985	571.5 1182.8 1288.6 2.2237
(162. 24)	V UHS	0.0164 130.18 130.20 0.2349	73.532 1063.1 1131.1 1.8443	78.14 1076.3 1148.6 1.8716	84.21 1093.8 1171.7 1.9054	90.24 1111.3 1194.8 1.9369	96.25 1128.9 1218.0 1.9664	102.2 1146.7 1241.3 1.9943	108.2 1164.5 1264.7 2.0208	114.2 1182.6 1288.2 2.0460
10 (193.21)	> UHS	0.0166 161.23 161.26 0.2836	38.420 1072.3 1143.3 1.7879	38.84 1074.7 1146.6 1.7928	41.93 1092.6 1170.2 1.8273	44.98 1110.4 1193.7 1.8593	48.02 1128.3 1217.1 1.8892	51.03 1146.1 1240.6 1.9173	54.04 1164.1 1264.1 1.9439	57.04 1182.2 1287.8 1.9692
14.696 (212.00)	VUHS	0.0167 180.12 180.17 0.3121	26.799 1077.6 1150.5 1.7568		28.42 1091.5 1168.8 1.7833	30.52 1109.6 1192.6 1.8158	32.60 1127.6 1216.3 1.8460	34.67 1145.7 1239.9 1.8743	36.72 1163.7 1263.6 1.9010	38.77 1181.9 1287.4 1.9265
15 (213.03)	V H S	0.0167 181.16 181.21 0.3137	26.290 1077.9 1150.9 1.7552		27.84 1091.4 1168.7 1.7809	29.90 1109.5 1192.5 1.8134	31.94 1127.6 1216.2 1.8436	33.96 1145.6 1239.9 1.8720	35.98 1163.7 1263.6 1.8988	37.98 1181.9 1287.3 1.9242
(20 (227.96)	V U H S	0.0168 196.21 196.27 0.3358	20.087 1082.0 1156.3 1.7320		20.79 1090.2 1167.1 1.7475	22.36 1108.6 1191.4 1.7805	23.90 1126.9 1215.4 1.8111	25.43 1145.1 1239.2 1.8397	26.95 1163.3 1263.0 1.8666	28.46 1181.6 1286.9 1.8921