

## Termodinâmica (Prova Substitutiva de 2012) (Prof. Frederico W. Tavares)

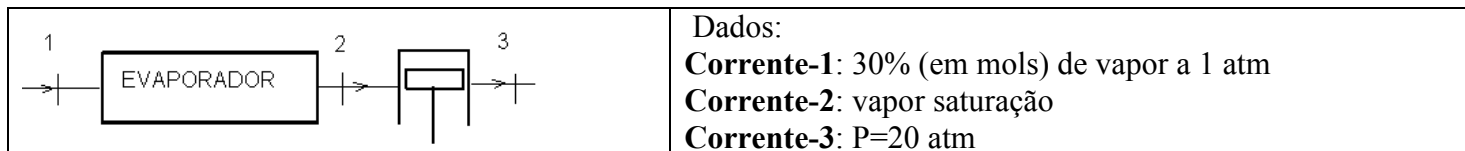
**1)(40 Ptos)** A figura a seguir mostra o processo de produção da mistura gasosa de **A e B** de composição equimolar. A corrente de entrada contém 30% (em base molar) de vapor a 1 atm. No processo, 500 cm<sup>3</sup>/min da mistura de **A e B** (composição equimolar) são produzidos a 20 atm e temperatura T<sub>3</sub>. **Calcule as taxas de calor e trabalho envolvidas no processo.**

i- Fase gasosa:  $P(\bar{V} - b) = RT$  ,  $b = \sum_i y_i b_i$  ,  $b_A = 160 \text{ cm}^3 / \text{gmol}$  ,  $b_B = 240 \text{ cm}^3 / \text{gmol}$

ii-  $C_{P,A}(T, 20 \text{ atm}) = R[4 + 0,02T(K)]$  e  $C_{P,B}(T, 20 \text{ atm}) = R[6 + 0,02T(K)]$

$P^{\text{SAT}} = P_C \exp[5,4(w + 1)(1 - T_C / T)]$

iii-  $T_C = 500 \text{ K}$  ,  $P_C = 30 \text{ atm}$  ,  $w = 0,30$



**2) (30Ptos)** A reação  $n \text{ A(g)} + 2n \text{ B(g)} = 2n \text{ C(s)} + n \text{ D(g)}$  ocorre em um sistema gasoso fechado ideal, no qual a temperatura e a pressão são mantidas constantes e iguais a 400 K e **5 bar**, respectivamente. A constante de equilíbrio da reação para **n=1**, calculada a partir da energia livre de Gibbs padrão de reação na temperatura do sistema, na pressão de **1 bar** e no estado de gás ideal para os componentes **A, B e D** e estado de sólido puro para **C** é igual a **3**. No instante inicial, há 1 gmol de A, 2 gmols de B e 5 gmols de inerte. **Determine os números de mols dos compostos no equilíbrio para a reação com n=2.**

**3) (30Ptos)** Duas correntes de água, corrente 1 (150 Kg/min de líquido a 50kPa e 45,8<sup>0</sup>C) e corrente 2 (x Kg/min nas condições de 50kPa e 500<sup>0</sup>C), são misturadas em um trocador de calor de contato direto, produzindo uma corrente 3, que deve ter 5%(em base mássica) de líquido. A corrente 3 passa em um compressor (com eficiência de 80%) e sai a 100kPa (corrente 4). **Encontre as propriedades termodinâmicas (T, P, H e S) das correntes 1, 2, 3 e 4 e a taxa de trabalho utilizada no processo.**

Água saturada: tabela em função da pressão

Pressão kPa	Temp. °C	Volume específico (m³/kg)		Energia interna (kJ/kg)			Entalpia (kJ/kg)			Entropia (kJ/kg K)		
		Líquido sat.	Vapor sat.	Líquido sat.	Evap.	Vapor sat.	Líquido sat.	Evap.	Vapor sat.	Líquido sat.	Evap.	Vapor sat.
$P$	$T$	$v_l$	$v_v$	$u_l$	$u_{lv}$	$u_v$	$h_l$	$h_{lv}$	$h_v$	$s_l$	$s_{lv}$	$s_v$
10	45,81	0,001010	14,67355	191,79	2246,10	2437,89	191,81	2392,82	2584,63	0,6492	7,5010	8,1501
15	53,97	0,001014	10,02218	225,90	2222,83	2448,73	225,91	2373,14	2599,06	0,7548	7,2536	8,0084
20	60,06	0,001017	7,64937	251,35	2205,36	2456,71	251,38	2358,33	2609,70	0,8319	7,0766	7,9085
25	64,97	0,001020	6,20424	271,88	2191,21	2463,08	271,90	2346,29	2618,19	0,8930	6,9383	7,8313
30	69,10	0,001022	5,22918	289,18	2179,22	2468,40	289,21	2336,07	2625,28	0,9439	6,8247	7,7686
40	75,87	0,001026	3,99345	317,51	2159,49	2477,00	317,55	2319,19	2636,74	1,0258	6,6441	7,6700
50	81,33	0,001030	3,24034	340,42	2143,43	2483,85	340,47	2305,40	2645,87	1,0910	6,5029	7,5939
75	91,77	0,001037	2,21711	394,29	2112,39	2496,67	384,36	2278,59	2662,96	1,2129	6,2434	7,4563
100	99,62	0,001043	1,69400	417,33	2088,72	2506,06	417,44	2258,02	2675,46	1,3025	6,0568	7,3593
125	105,99	0,001048	1,37490	444,16	2069,32	2513,48	444,30	2241,05	2685,35	1,3739	5,9104	7,2843
150	111,37	0,001053	1,15933	466,92	2052,72	2519,64	467,08	2226,46	2693,54	1,4335	5,7897	7,2232
175	116,06	0,001057	1,00363	486,78	2038,12	2524,90	486,97	2213,57	2700,53	1,4848	5,6868	7,1717
200	120,23	0,001061	0,88573	504,47	2025,02	2529,49	504,68	2201,96	2706,63	1,5300	5,5970	7,1271
225	124,00	0,001064	0,79325	520,45	2013,10	2533,56	520,69	2191,35	2712,04	1,5705	5,5173	7,0878
250	127,43	0,001067	0,71871	535,08	2002,14	2537,21	535,34	2181,55	2716,89	1,6072	5,4455	7,0526
275	130,60	0,001070	0,65731	548,57	1991,95	2540,53	548,87	2172,42	2721,29	1,6407	5,3801	7,0208
300	133,55	0,001073	0,60582	561,13	1982,43	2543,55	561,45	2163,85	2725,30	1,6717	5,3201	6,9918

Tabela B.1.3

Vapor d'água superaquecido

$T$	$v$ (m³/kg)	$u$ (kJ/kg)	$h$ (kJ/kg)	$s$ (kJ/kg K)	$v$ (m³/kg)	$u$ (kJ/kg)	$h$ (kJ/kg)	$s$ (kJ/kg K)	$v$ (m³/kg)	$u$ (kJ/kg)	$h$ (kJ/kg)	$s$ (kJ/kg K)
$P = 10 \text{ kPa (45,81)}$					$P = 50 \text{ kPa (81,33)}$				$P = 100 \text{ kPa (99,62)}$			
Sat.	14,67355	2437,89	2584,63	8,1501	3,24034	2483,85	2645,87	7,5939	1,69400	2506,06	2675,46	7,3593
50	14,86920	2443,87	2592,56	8,1749	-	-	-	-	-	-	-	-
100	17,19561	2515,50	2687,46	8,4479	3,41833	2511,61	2682,52	7,6947	-	-	-	-
150	19,51251	2587,86	2782,99	8,6881	3,88937	2585,61	2780,08	7,9400	1,93636	2582,75	2776,38	7,6133
200	21,82507	2661,27	2879,52	8,9037	4,35595	2659,85	2877,64	8,1579	2,17226	2658,05	2875,27	7,8342
250	24,13559	2735,95	2977,31	9,1002	4,82045	2734,97	2975,99	8,3555	2,40604	2733,73	2974,33	8,0332
300	26,44508	2812,06	3076,51	9,2812	5,28391	2811,33	3075,52	8,5372	2,63876	2810,41	3074,28	8,2157
400	31,06252	2968,89	3279,51	9,6076	6,20929	2968,43	3278,89	8,8641	3,10263	2967,85	3278,11	8,5434
500	35,67896	3132,26	3489,05	9,8977	7,13364	3131,94	3488,62	9,1545	3,56547	3131,54	3488,09	8,8341
600	40,29488	3302,45	3705,40	10,1608	8,05748	3302,22	3705,10	9,4177	4,02781	3301,94	3704,72	9,0975
700	44,91052	3479,63	3928,73	10,4028	8,98104	3479,45	3928,51	9,6599	4,48986	3479,24	3928,23	9,3398