

Instalações Térmicas

3º ano 6º semestre

Aula 26



Aula 26- Balanço Térmico de Geradores de Vapor Aquatubulares - Prática

Problema 26.1 (I)



Determinar o consumo de combustível e o rendimento de um gerador de vapor que produz 10000 kg/h de vapor, a temperatura de 400°C e pressão de 20 bar, sabendo que a água de alimentação entra no gerador saturada a temperatura de 120°C. A temperatura do gás de escape é de 155°C, a temperatura exterior de 30°C a do combustível 30°C, A caldeira tem grelha de cadeia de percurso directo e funciona com carvão mineral com o calor específico de 1,4 kJ/kgK, o ar é insuflado a temperatura de 220°C com o coeficiente de excesso de ar mínimo para este tipo de câmara.

Problema 26.1 (II)

O combustível tem a seguinte composição dada em massa de combustível: Carbono 54%, Hidrogénio 12%, Nitrogénio 5%, Oxigénio 22%, Enxofre 7%, e é um combustível com bastante percentagem de cinzas, com Cinzas a 40%, Humidade de 7% e o coeficiente pirotécnico é de 0,7. A fracção das cinzas retirada com a escória é a máxima possível para este tipo de fornalha e a entalpia da escória de 4 kJ/kg.



25.4 Método do Balanço Inverso

O **Método do Balanço Inverso**, consiste em determinar o rendimento bruto da caldeira pela soma das perdas de energia; produz um resultado mais preciso que o balanço directo, uma vez que a soma das perdas de energia constituem aproximadamente 10% do Calor Disponível Q_{disp} e todos estes itens podem ser medidos de maneira fiável. Este é o único método disponível para estimar o rendimento térmico da caldeira nova, durante o estágio do projecto. As perdas q_3, q_4, q_5 e q_6 são estimadas, calcula-se então a perda q_2 e determina-se o rendimento por:

$$\eta_b = 100 \frac{Q_1}{Q_{disp}} = 100 - (q_2 + q_3 + q_4 + q_5 + q_6) \quad (25.4)$$

Conhecido o rendimento pode-se determinar o consumo de combustível.



Características das Fornalhas de queima em camada (Tabela 25.1)

Tipo de fornalha	Tipo de combustível	Coeficiente de excesso de ar	Perdas de calor		Tensões térmicas admissíveis		Fracção de cinzas arrastadas
			α_f	q_3 %	q_4 %	q_f (kW/m ²)	
Com grelha fixa e alimentação manual	Lignite	1,6	2,0	6,0-8,0	800-930	230-400	0,20
	Carvão mineral	1,5-1,6	2,0	5,0-7,0	930-1050	230-400	0,15
	Antracite	1,6-1,7	1,0	8,0-10,0	1050	230-400	0,15
Com grelha fixa e alimentador pneumático	Lignite	1,4-1,5	0,5-1,0	5,0-8,0	930-1200	230-350	0,12
	Carvão mineral	1,4-1,5	0,5-1,0	4,0-7,0	930-1200	230-350	0,10
	Antracite	1,6-1,7	0,5-1,0	10,0-13,0	930-1200	230-350	0,10
Com grelha de cadeia de percurso directo	Lignite	1,3-1,4	3,0	4,0-5,5	1600	300-450	0,1-0,2
	Carvão mineral	1,3-1,4	1,5	3,0-6,0	1200	300-450	0,1-0,2
Com grelha de cadeia de percurso inverso	Lignite	1,3-1,4	0,5-1,0	3,0-7,0	1400-1700	300-450	0,1-0,2
	Carvão mineral	1,3-1,4	0,5-1,0	3,0-8,0	1400-1700	300-450	0,08-0,2
De cuba com cadeia	Turfa	1,3	1	2,0	1700-2200	300-400	



Problema 26.1 (Resolução I)

1. A massa de trabalho do combustível calcula-se de:

$$C^t = C^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 28,62\%$$

$$H^t = H^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 6,36\%$$

$$N^t = N^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 2,65\%$$

$$O^t = O^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 11,66\%$$

$$S^t = S^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 3,71\%$$

$$A^t = A^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 40\%$$

$$W^t = 7,0\%$$



Problema 26.1 (Resolução II)

2. O volume teórico do ar é dado por:

$$V^{\circ}_{ar} = 0,0889 \cdot (C^t + 0,375 \cdot S^t) + 0,265 \cdot H^t - 0,0333 \cdot O^t = 3,965 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

3. O volume teórico dos Gases Biatómicos calcula-se de:

$$V^{\circ}_{N_2} = 0,79 \cdot V^{\circ}_{ar} + 0,008 \cdot N^t = 3,154 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

4. O volume teórico de água obtém-se de:

$$V^{\circ}_{H_2O} = 0,1116 \cdot H^t + 0,0124 \cdot W^t + 0,0161 \cdot V^{\circ}_{ar} = 0,860 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

5. Volume os Gases Triatómicos:

$$V_{R_{O_2}} = 1,867 \cdot (C^t + 0,375 \cdot S^t) / 100 = 0,560 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$



Problema 26.1 (Resolução III)

6. O volume real dos Gases Biatómicos calcula-se de:

$$V_{R2} = V^{\circ}_{N_2} + (\alpha - 1) \cdot 0,79 \cdot V^{\circ}_{ar} = 4,093 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

7. O volume real de água obtém-se de:

$$V_{H_2O} = V^{\circ}_{H_2O} + 0,0161 \cdot (\alpha - 1) \cdot V^{\circ}_{ar} = 0,880 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

8. O volume dos Gases Triatómicos calcula-se de:

$$V_{R0_2} = 1,867 \cdot (C^t + 0,375 \cdot S^t) / 100 = 0,560 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

9. O volume do Oxigénio Excedente obtém-se de:

$$V_{O_2} = 0,21 \cdot (\alpha - 1) \cdot V^{\circ}_{ar} = 0,250 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$



Problema 26.1 (Resolução IV)

10. O volume dos Gases de Combustão calcula-se de:

$$V_g = V_{R_{O_2}} + V_{R_2} + V_{H_2O} + V_{O_2} = 5,783 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

11. As fracções dos gases obtêm-se de:

$$r_{R_{O_2}} = \frac{V_{R_{O_2}}}{V_g} = 0,097 \quad m^3 / m^3$$

$$r_{H_2O} = \frac{V_{RH_2O}}{V_g} = 0,152 \quad m^3 / m^3$$

$$r_{R_{O_2}} = \frac{V_{RN_2}}{V_g} = 0,708 \quad m^3 / m^3$$

$$r_{O_2} = \frac{V_{O_2}}{V_g} = 0,043 \quad m^3 / m^3$$

12. O Poder Calorífico Inferior calcula-se de:

$$Q_i^t = 4,187 \left[81C^t + 300H^t - 26(O^t - S^t) - 6(W^t + 9H^t) \right] = 15215,893 \quad [kJ/kg]$$



Problema 26.1 (Resolução V)

13. Entalpia da combustão

$$I_q = \frac{Q_i}{V_g} = 2631,115 \text{ kJ/m}^3$$

14. Entalpia do ar

$$I_{ar} = \frac{Q_{ar}}{V_g} = \frac{c_{p_{ar}} t_{ar} V_{ar} \alpha}{V_g} = 256,066 \frac{\text{kJ}}{\text{m}^3}$$

15. Entalpia do combustível

$$I_c = \frac{Q_c}{V_g} = \frac{c_{p_{comb}} t_{comb}}{V_g} = 6,052 \frac{\text{kJ}}{\text{m}^3}$$

16. Entalpia dos gases de escape

$$I_g = I_q + I_a + I_c = 2957,67 \text{ kJ/m}^3$$



Problema 26.1 (Resolução VI)

17. A entalpia dos gases também obtém-se de:

$$I_g = r_{RO_2} \cdot (C\theta)_{RO_2} + r_{N_2} \cdot (C\theta)_{N_2} + r_{H_2O} \cdot (C\theta)_{H_2O} + r_{O_2} \cdot (C\theta)_{O_2} = 2943,19 \left[\frac{\text{kJ}}{\text{m}^3} \right]$$

18. A temperatura teórica dos gases é **1835,56 °C**

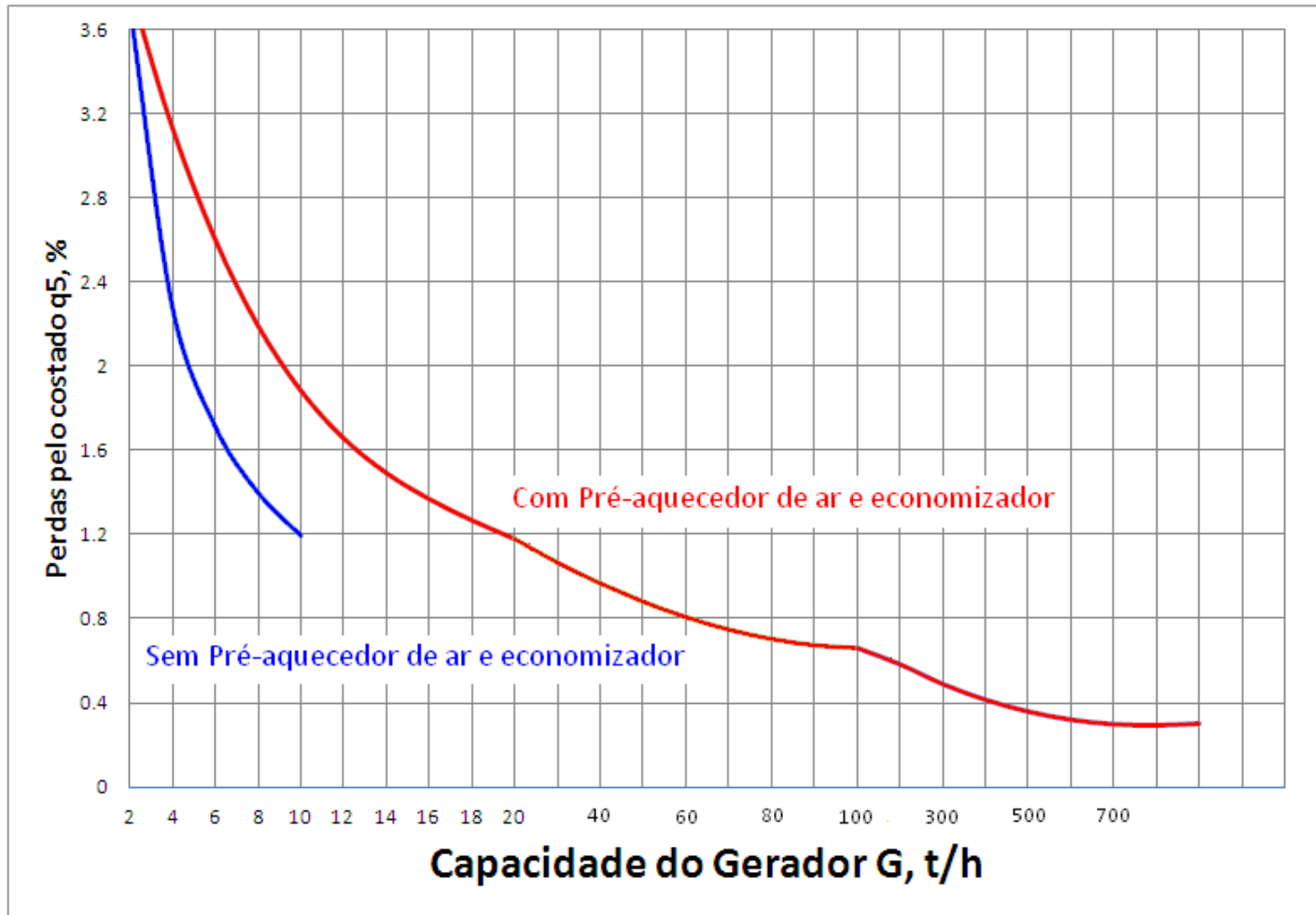
19. A temperatura real dos gases é **1284,89 °C**

20. As perdas com gases efluentes (q_2)

$$q_2 = V_g c_{pg} (T_{wg} - T_{amb}) / Q_{disp} = 5,93 \text{ [%]}$$



Gráfico das Perdas pelo Costado (q_5)



Problema 26.1 (Resolução VII)

21. As perdas q_3 e q_4 retiram-se da Tabela 25.1 e a q_5 do Gráfico 1

$$q_3 = 1,5$$

$$q_4 = 5$$

$$q_5 = 2,05$$

como $A^r \geq 2,5 \times 10^{-3} Q_i$

22. As perdas devido a entalpia da escória calculam-se

$$q_6 = \frac{(100 - a_{vol}) A \cdot H_{esc}}{100 \cdot Q_{disp}} \times 100 = 0,77 \quad [\%]$$



Problema 26.1 (Resolução VIII)

23. O rendimento térmico do gerador será:

$$\eta_b = 100 \frac{Q_1}{Q_{disp}} = 100 - (q_2 + q_3 + q_4 + q_5 + q_6)$$

$$\eta_b = 100 - (5,93 + 1,5 + 5 + 2,05 + 0,6) = 84,752 \%$$

24. O consumo de combustível é dado por:

$$\dot{B} = \frac{\dot{G} \cdot [h_g - h_f]}{\eta_b \cdot Q_i}$$

$$\dot{B} = \frac{10000 \cdot [3248 - 517,8]}{0,849 \cdot 15215,89} = 2117,116 \text{ kg/h ou } 0,588 \text{ kg/s}$$



Problema 26.2



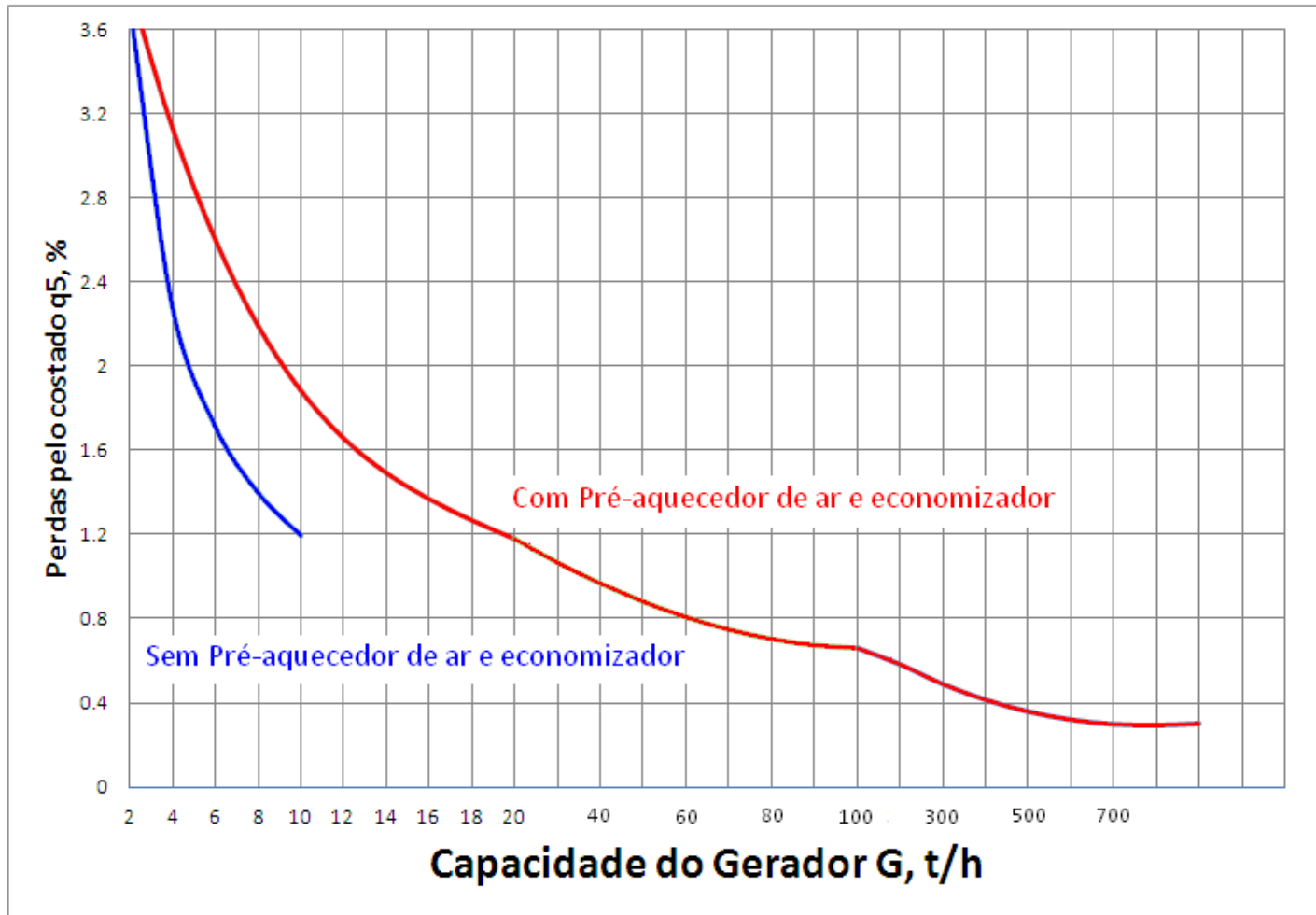
Calcular a temperatura do ar aquecido que entra num gerador de vapor com rendimento térmico de 84,688 %, que queima carvão mineral numa fornalha de extracção de cinzas sólidas, para produzir 25 toneladas de vapor superaquecido por hora à pressão de 15 bar e à temperatura de 350°C, a partir de água saturada. Sabendo que a temperatura dos gases de escape é de 250 °C, o combustível entra no gerador a temperatura de 40°C e a sua composição é dada em massa seca com 60% de Carbono, 5% de Hidrogénio, 3% de Nitrogénio 24% de Oxigénio, 2% de Enxofre 6% de Cinzas e 10% de Humidade. O calor específico do combustível é de 1,4 kJ/kgK, a temperatura do meio ambiente em que se encontra o gerador é de 26°C e a massa específica do combustível é de 800 kg/m³. Que valor percentual da temperatura se perde desde a combustão até a exaustão?

Características das Fornalhas com extracção de cinzas sólidas (Tab. 25.3)

Combustível	Coeficiente de excesso de ar α_f	Tensão térmica admissível q_v kW/m ³ para capacidade de vapor G em t/h				Perdas de calor %				
		25	35	50	75	q_3	q_4 para capacidade			
							25	35	50	75
Lignite	1,2	250	210	190	10	0	5	3	2-3	1-5
Carvão mineral	1,2	280	250	210	190	0,5	3	1,5-2	1-2	0,5
Antracite	1,2	180	170	150	140	0	7	7	6	6
Turfa fresada	1,2	260	210	190	190	0,5	3	1,5-2	1-2	0,5



Gráfico das Perdas pelo Costado (q_5)



Problema 26.2 (Resolução I)

1.A massa de trabalho do combustível calcula-se de:

$$C^t = C^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 54,0\%$$

$$H^t = H^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 4,5\%$$

$$N^t = N^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 2,7\%$$

$$O^t = O^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 21,6\%$$

$$S^t = S^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 1,8\%$$

$$A^t = A^d \cdot \frac{100 - W^t}{100} = 5,4\%$$

$$W^t = 10,0\%$$



Problema 26.2 (Resolução II)

2. O volume teórico do ar é dado por:

$$V^{\circ}_{ar} = 0,0889 \cdot (C^t + 0,375 \cdot S^t) + 0,265 \cdot H^t - 0,0333 \cdot O^t = 5,334 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

3. O volume teórico dos Gases Biatómicos calcula-se de:

$$V^{\circ}_{N_2} = 0,79 \cdot V^{\circ}_{ar} + 0,008 \cdot N^t = 4,235 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

4. O volume teórico de água obtém-se de:

$$V^{\circ}_{H_2O} = 0,1116 \cdot H^t + 0,0124 \cdot W^t + 0,0161 \cdot V^{\circ}_{ar} = 0,712 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

5. Volume os Gases Triatómicos:

$$V_{R_{O_2}} = 1,867 \cdot (C^t + 0,375 \cdot S^t) / 100 = 1,021 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$



Problema 26.2 (Resolução III)

6. O volume real dos Gases Biatómicos calcula-se de:

$$V_{R2} = V^{\circ}_{N_2} + (\alpha - 1) \cdot 0,79 \cdot V^{\circ}_{ar} = 5,499 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

7. O volume real de água obtém-se de:

$$V_{H_2O} = V^{\circ}_{H_2O} + 0,0161 \cdot (\alpha - 1) \cdot V^{\circ}_{ar} = 0,738 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

8. O volume dos Gases Triatómicos calcula-se de:

$$V_{R0_2} = 1,867 \cdot (C^t + 0,375 \cdot S^t) / 100 = 1,021 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

9. O volume do Oxigénio Excedente obtém-se de:

$$V_{0_2} = 0,21 \cdot (\alpha - 1) \cdot V^{\circ}_{ar} = 0,336 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$



Problema 26.2 (Resolução IV)

10. O volume dos Gases de Combustão calcula-se de:

$$V_g = V_{RO_2} + V_{R_2} + V_{H_2O} + V_{O_2} = 7,594 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

11. As fracções dos gases obtêm-se de:

$$r_{RO_2} = \frac{V_{RO_2}}{V_g} = 0,134 \quad m^3/m^3$$

$$r_{H_2O} = \frac{V_{RH_2O}}{V_g} = 0,097 \quad m^3/m^3$$

$$r_{RO} = \frac{V_{RN_2}}{V_g} = 0,724 \quad m^3/m^3$$

$$r_{O_2} = \frac{V_{O_2}}{V_g} = 0,044 \quad m^3/m^3$$

12. O Poder Calorífico Inferior calcula-se de:

$$Q_i^t = 4,187 \left[81C^t + 300H^t - 26(O^t - S^t) - 6(W^t + 9H^t) \right] = 20542,259 \quad [kJ/kg]$$



Problema 26.2 (Resolução V)

13. A Entalpia determinada pelo poder calorífico é:

$$I_g = \frac{Q^i}{V_g} = 2705,032 \left[\frac{\text{kJ}}{\text{m}^3} \right]$$

14. A entalpia dos gases obtém-se de:

$$I_g = r_{RO_2} \cdot (C\theta)_{RO_2} + r_{N_2} \cdot (C\theta)_{N_2} + r_{H_2O} \cdot (C\theta)_{H_2O} + r_{O_2} \cdot (C\theta)_{O_2} = 2943,19 \left[\frac{\text{kJ}}{\text{m}^3} \right]$$

15. A temperatura dos gases é **1870,51 °C**

As perdas de temperatura entre a combustão e a exaustão serão dadas por:

$$\frac{1870,51 - 250}{1870,51} \times 100 = 86,63\%$$



Problema 26.2 (Resolução VI)

$$\eta_b = 100 \frac{Q_1}{Q_{disp}} = 100 - (q_2 + q_3 + q_4 + q_5 + q_6)$$

$$\eta_b = 100 - \left(100 \frac{Q_2}{Q_{disp}} + q_3 + q_4 + q_5 + q_6 \right)$$

$$\eta_b = 100 - \left(100 \frac{\dot{B} \cdot V_g \cdot c_{pg} (T_{wg} - T_{amb})}{Q_{disp}} + q_3 + q_4 + q_5 + q_6 \right)$$

$$\eta_b = 100 - \left(100 \frac{\dot{B} \cdot V_g \cdot c_{pg} (T_{wg} - T_{amb})}{(Q_i + Q_{fis,ar} + Q_{fis,comb}) \cdot \dot{B}} + q_3 + q_4 + q_5 + q_6 \right)$$

$$\eta_b = 100 - \left(100 \frac{V_g \cdot c_{pg} (T_{wg} - T_{amb})}{(Q_i + V_{ar} \cdot c_{p,ar} T_{ar} \cdot \alpha + c_{p,comb} \cdot T_{comb})} + q_3 + q_4 + q_5 + q_6 \right)$$



Problema 26.2 (Resolução VII)

$$84,695 = 100 - \left(100 \frac{7,594 \cdot 1,414 (250 - 26)}{(20542,26 + 5,334 \cdot 1,3 \cdot T_{ar} \cdot 1,2 + 1,4 \cdot 120)} + 0,5 + 3 + 1,20 + 0 \right)$$

$$100 - 84,695 - 0,5 - 3 - 1,20 = \frac{225294,317}{(20598,26 + 8,415 \cdot T_{ar})}$$

$$T_{ar} = \left(\frac{225294,317}{10,14} - 20598,26 \right) / 8,415 \approx 200^\circ C$$

