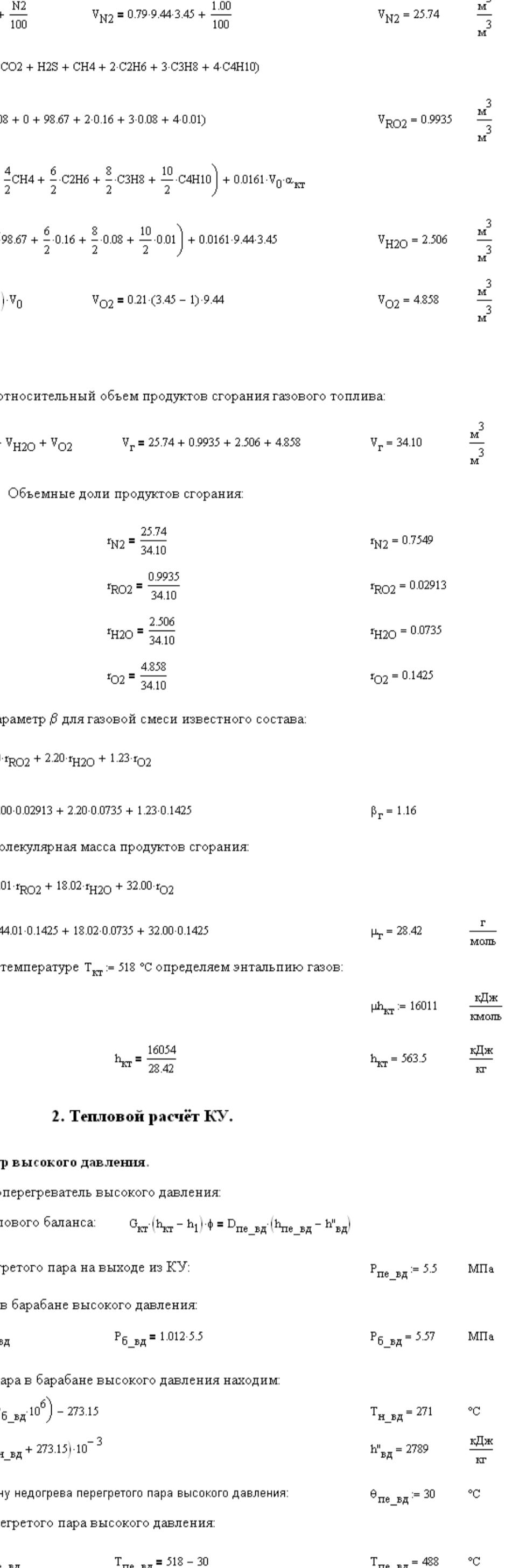


Исходные данные

Характеристики ГТУ (Siemens GT10C) в расчётном режиме (температура наружного воздуха 15°C):

Топливо	Природный газ и жидкое топливо	
Частота	50 Гц	
Электрическая мощность	29,1 МВт в простом цикле	$N_{\text{эл_авт}} = 29,1 \cdot 10^6 \text{ Вт}$
Электрический КПД	36% в простом цикле	
Тепловая мощность	10 000 кДж/кВтч (простой цикл)	
Скорость турбины	6 500 об/мин	
Степень повышения давления в компрессоре	18,0	
Расход выхлопных газов	91,1 кг/сек	$G_{\text{кт}} := 91,1 \frac{\text{кг}}{\text{с}}$
Температура выхлопных газов	518 С	
Уровень выбросов NOx(15% O2)	< 15 прм	

Принципиальная тепловая схема котла-утилизатора



1. Расчёт состава и энталпии продуктов горения газообразного топлива.

Расчётные характеристики топлива. Состав по объему, %:

$$\begin{aligned} - \text{CH}_4 &\approx 98,67 & - \text{C}_3\text{H}_8 &\approx 0,08 & - \text{CO}_2 &\approx 0,08 \\ - \text{C}_2\text{H}_6 &= 0,16 & - \text{C}_4\text{H}_{10} &= 0,01 & - \text{N}_2 &= 1,00 \\ - \text{H}_2 &= 0 & - \text{CO} &= 0 & - \text{H}_2\text{S} &= 0 \\ - \text{O}_2 &= 0 & & & & \end{aligned}$$

Низшая рабочая теплота горения топлива:

$$Q_{\text{н.п.}} = 35,59 \cdot 10^6 \frac{\text{Дж}}{\text{м}^3}$$

Коэффициент избытка воздуха в рабочей среде за турбиной:

$$\alpha_{\text{кт}} = 3,45$$

Теоретическое количество воздуха, необходимого для полного горения 1 нм³³ сухого газообразного топлива, м³/м³:

$$V_0 = 0,0476 \left[\frac{\text{H}_2 + \text{CO}}{2} + \left(1 + \frac{4}{4} \right) \text{CH}_4 + \left(2 + \frac{6}{4} \right) \text{C}_2\text{H}_6 + \left(3 + \frac{8}{4} \right) \text{C}_3\text{H}_8 + \left(4 + \frac{10}{4} \right) \text{C}_4\text{H}_{10} \right] + 0,0476 \left(\frac{3}{2} \text{H}_2\text{S} - \text{O}_2 \right)$$

$$V_0 = 0,0476 \left[0 + \left(1 + \frac{4}{4} \right) 98,67 + \left(2 + \frac{6}{4} \right) 0,16 + \left(3 + \frac{8}{4} \right) 0,08 + \left(4 + \frac{10}{4} \right) 0,01 + \frac{3}{2} 0 - 0 \right] = V_0 = 9,44 \frac{\text{м}^3}{\text{м}^3}$$

Объёмный состав продуктов горения газообразного топлива:

$$v_{\text{N}_2} = 0,79 \cdot V_0 \alpha_{\text{кт}} + \frac{N_2}{100} \quad v_{\text{N}_2} = 0,79 \cdot 9,44 \cdot 3,45 + \frac{1,00}{100} \quad v_{\text{N}_2} = 25,74 \frac{\text{м}^3}{\text{м}^3}$$

$$v_{\text{RO}_2} = 0,01 (\text{CO} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{S} + \text{CH}_4 + 2 \text{C}_2\text{H}_6 + 3 \text{C}_3\text{H}_8 + 4 \text{C}_4\text{H}_{10})$$

$$v_{\text{RO}_2} = 0,01 (0 + 0,08 + 0 + 98,67 + 2 \cdot 0,16 + 3 \cdot 0,08 + 4 \cdot 0,01) \quad v_{\text{RO}_2} = 0,9935 \frac{\text{м}^3}{\text{м}^3}$$

$$v_{\text{H}_2\text{O}} = 0,01 \left(\text{H}_2 + \frac{4}{2} \text{CH}_4 + \frac{6}{2} \text{C}_2\text{H}_6 + \frac{8}{2} \text{C}_3\text{H}_8 + \frac{10}{2} \text{C}_4\text{H}_{10} \right) + 0,0161 \cdot V_0 \alpha_{\text{кт}}$$

$$v_{\text{H}_2\text{O}} = 0,01 \left(0 + \frac{4}{2} 98,67 + \frac{6}{2} 0,16 + \frac{8}{2} 0,08 + \frac{10}{2} 0,01 \right) + 0,0161 \cdot 9,44 \cdot 3,45 \quad v_{\text{H}_2\text{O}} = 2,506 \frac{\text{м}^3}{\text{м}^3}$$

$$v_{\text{O}_2} = 0,21 \cdot (\alpha_{\text{кт}} - 1) \cdot V_0 \quad v_{\text{O}_2} = 0,21 (3,45 - 1) \cdot 9,44 \quad v_{\text{O}_2} = 4,838 \frac{\text{м}^3}{\text{м}^3}$$

Полный относительный объём продуктов горения газового топлива:

$$V_r = v_{\text{N}_2} + v_{\text{RO}_2} + v_{\text{H}_2\text{O}} + v_{\text{O}_2} \quad V_r = 25,74 + 0,9935 + 2,506 + 4,838 \quad V_r = 34,10 \frac{\text{м}^3}{\text{м}^3}$$

Объемные доли продуктов горения:

$$t_{\text{N}_2} = \frac{v_{\text{N}_2}}{V_r} \quad t_{\text{N}_2} = \frac{25,74}{34,10} \quad t_{\text{N}_2} = 0,7549$$

$$t_{\text{RO}_2} = \frac{v_{\text{RO}_2}}{V_r} \quad t_{\text{RO}_2} = \frac{0,9935}{34,10} \quad t_{\text{RO}_2} = 0,02913$$

$$t_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{v_{\text{H}_2\text{O}}}{V_r} \quad t_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{2,506}{34,10} \quad t_{\text{H}_2\text{O}} = 0,0735$$

$$t_{\text{O}_2} = \frac{v_{\text{O}_2}}{V_r} \quad t_{\text{O}_2} = \frac{4,838}{34,10} \quad t_{\text{O}_2} = 0,1423$$

Параметр β для газовой смеси известного состава:

$$\beta_r = 0,94 \cdot t_{\text{N}_2} + 4,00 \cdot t_{\text{RO}_2} + 2,20 \cdot t_{\text{H}_2\text{O}} + 1,23 \cdot t_{\text{O}_2}$$

$$\beta_r = 0,94 \cdot 0,7549 + 4,00 \cdot 0,02913 + 2,20 \cdot 0,0735 + 1,23 \cdot 0,1423 \quad \beta_r = 1,16$$

Молекулярная масса продуктов горения:

$$\mu_r = 28,15 \cdot t_{\text{N}_2} + 44,01 \cdot t_{\text{RO}_2} + 18,02 \cdot t_{\text{H}_2\text{O}} + 32,00 \cdot t_{\text{O}_2}$$

$$\mu_r = 28,15 \cdot 0,7549 + 44,01 \cdot 0,1423 + 18,02 \cdot 0,0735 + 32,00 \cdot 0,1423 \quad \mu_r = 28,42 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

При температуре $T_{\text{кт}} = 518$ °С определяем энталпию газов:

$$\mu_{\text{кт}} = f(\beta_r, T_{\text{кт}}) \quad \mu_{\text{кт}} = 16011 \frac{\text{кДж}}{\text{кмоль}}$$

$$h_{\text{кт}} = \frac{\mu_{\text{кт}}}{\mu_r} \quad h_{\text{кт}} = \frac{16054}{28,42} \quad h_{\text{кт}} = 563,5 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}$$

2. Термовый расчёт КУ.

2.1. Контуры высокого давления.

2.1.1. Пароперегреватель высокого давления:

- уравнение теплового баланса: $G_{\text{кт}} (h_{\text{кт}} - h_1) \phi = D_{\text{пе_вд}} (h_{\text{пе_вд}} - h'_{\text{вд}})$

- давление перегретого пара на выходе из КУ: $P_{\text{пе_вд}} = 5,5 \text{ МПа}$

- давление пара в барабане высокого давления:

$$P_{\text{б_вд}} = 1,012 \cdot P_{\text{пе_вд}} \quad P_{\text{б_вд}} = 1,012 \cdot 5,5 = 5,57 \text{ МПа}$$

- по давлению пара в барабане высокого давления находим:

$$T_{\text{н_вд}} = \text{wspTSP}(P_{\text{б_вд}} \cdot 10^6) - 273,15 \quad T_{\text{н_вд}} = 271 \text{ °С}$$

$$h'_{\text{вд}} = \text{wspHSST}(T_{\text{н_вд}} + 273,15) \cdot 10^{-3} \quad h'_{\text{вд}} = 2789 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}$$

Принимаю величину недогрева перегретого пара высокого давления:

$$\theta_{\text{пе_вд}} = 30 \text{ °С}$$

- параметры перегретого пара высокого давления:

$$T_{\text{пе_вд}} = T_{\text{кт}} - \theta_{\text{пе_вд}} \quad T_{\text{пе_вд}} = 518 - 30 = 488 \text{ °С}$$

$$h_{\text{пе_вд}} = \text{wspHPT}(P_{\text{пе_вд}} \cdot 10^6, T_{\text{пе_вд}} + 273,15) \cdot 10^{-3}$$

$$h_{\text{пе_вд}} = f(3,5 \text{ МПа}, 488^\circ\text{C}) \quad h_{\text{пе_вд}} = 3400 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}$$

- температура газов за испарительной поверхностью высокого давления:

Принимаю значение недогрева:

$$\theta_1 = 8 \text{ °С}$$

$$T_2 = T_{\text{н_вд}} + \theta_1 \quad T_2 = 271 + 8 = 279 \text{ °С}$$

- при температуре $T_2 = 279$ °С определяем энталпию газов ($\mu_r = 28,42 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$):

$$\mu_2 = f(\beta_r, T_2) = f(1,16, 279^\circ\text{C}) \quad \mu_2 = 8125,7 + \frac{8434,8 - 8125,7}{10} \cdot (T_2 - 270) \quad \mu_2 = 8395,6 \frac{\text{кДж}}{\text{кмоль}}$$

$$h_2 = \frac{\mu_2}{\mu_r} \quad h_2 = \frac{8395,6}{28,42} = 295 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}$$

- коэффициент рассеивания:

- параметры питательной воды за экономайзером высокого давления:

$$T_{\text{зк_вд}} = T_{\text{н_вд}} - 3 \quad T_{\text{зк_вд}} = 271 - 3 = 268 \text{ °С}$$

$$P_{\text{зк_вд}} = \frac{v_{\text{зк_вд}}}{v_{\text{рзк}}} \cdot P_{\text{зк_вд}} = \frac{1,14 \cdot P_{\text{б_вд}}}{1,14 \cdot P_{\text{зк_вд}}} = \frac{1,14 \cdot 5,57}{1,14 \cdot 2,506} = 6,35 \text{ МПа}$$

$$h_{\text{зк_вд}} = \text{wspHPT}(P_{\text{зк_вд}} \cdot 10^6, T_{\text{зк_вд}} + 273,15) \cdot 10^{-3} \quad h_{\text{зк_вд}} = 1173 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}$$

- расход пара, генерируемого в контуре высокого давления:

$$D_{\text{пе_вд}} = \frac{G_{\text{кт}} (h_{\text{кт}} - h_1) \phi}{(h_{\text{пе_вд}} - h'_{\text{вд}})} = \frac{G_{\text{кт}} (h_{\text{кт}} - h_1) \phi}{(h_{\text{пе_вд}} - h'_{\text{вд}})} = 10,92 \frac{\text{кг}}{\text{с}}$$

Составим систему уравнений

Первое приближение: $D_{\text{пе_вд}} = 2 \frac{\text{кг}}{\text{с}} \quad D_{\text{деаэр}} = 0,2 \frac{\text{кг}}{\text{с}} \quad D_{\text{б_вд}} = D_{\text{пе_вд}} \quad h_4 = 250 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}$

Given

$$G_{\text{кт}} (h_2 - h_1) \phi = D_{\text$$

"Q-t" диаграмма котла-утилизатора

