## ▼ Исходные данные

Массовый расход воздуха перед КС (кг/с):  $G_B = 31.35$ 

Полное давление перед КС (Па):  $P*_{\text{KC1}} = 2845.6 \cdot 10^3$ 

Полная температура перед КС (K):  $T*_{KC1} = 806.9$ 

Показатель адиабаты воздуха:  $k_B = 1.4$ 

Горючее: Fuel = "Керосин"

Температура горючего (K):  $T_{rop} = 280$ 

Полная температура после КС (K):  $T^*_{\Gamma} = 1773$ 

▲ Исходные данные

# ▼ Выбираемые параметры

$$\eta_{\Gamma} = 0.99$$

$$0.95 \le \eta_{\Gamma} \le 0.995 = 1$$

$$H = \frac{5000}{3600} \cdot 10^3$$

$$\frac{200 \cdot 10^{3}}{3600} \le H_{\Gamma TY} \le \frac{600 \cdot 10^{3}}{3600}$$
$$\frac{4000 \cdot 10^{3}}{3600} \le H_{\Gamma TД} \le \frac{5000 \cdot 10^{3}}{3600}$$

$$\alpha_{\rm r} = 1.1$$

$$1.05 \le \alpha_{\Gamma} \le 1.2 = 1$$

$$d_{cp} = 0.3$$

$$w_I = 12$$

$$5 \le w_{\mathrm{I}} \le 12 = 1$$

$$w_{II} = 50$$

$$N = 4$$

▲ Выбираемые параметры

#### ▼ Термодинамический расчет

Массовые доли компонентов горючего:

$$\begin{pmatrix} C_p \\ H_p \\ S_p \\ A_p \\ O_p \\ W_p \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 86.5 \\ 13 \\ 0.3 \\ 0 \\ 0.2 \\ 0 \end{pmatrix} \text{ if Fuel} = "Дизель" = \begin{pmatrix} 86 \\ 13.7 \\ 0.2 \\ 0 \\ 0.1 \\ 0 \end{pmatrix}$$
 
$$\begin{pmatrix} 86 \\ 13.7 \\ 0.2 \\ 0 \\ 0.1 \\ 0 \end{pmatrix}$$
 
$$\begin{pmatrix} 86 \\ 13.7 \\ 0.2 \\ 0 \\ 0.1 \\ 0 \end{pmatrix}$$
 if Fuel = "Керосин" 
$$\begin{pmatrix} 0.1 \\ 0 \\ 0.1 \\ 0 \end{pmatrix}$$
 NaN otherwise

Низшая теплота сгорания (Дж/кг):

$$Q_{H} = 4.19 \cdot \left[ 81 \cdot C_{p} + 246 \cdot H_{p} - 26 \cdot \left( O_{p} - S_{p} \right) - 6 \cdot W_{p} \right] \cdot 10^{3} = 43.32 \cdot 10^{6}$$

Необходимое количество окислителя (кг<sub>воздуха</sub>/кг<sub>горючего</sub>):

$$L_o = 0.1149 \cdot C_p + 0.3348 \cdot H_p - 0.0431 \cdot (S_p - O_p) = 14.464$$

Начальная температура измерений (K): \_\_\_\_\_\_\_ 300

Теплоемкость воздуха (Дж/кг/К): 
$$Cp_{B} \ = \frac{k_{B}}{k_{B}-1} \cdot R_{B} \ = \ 1004.99$$

Суммарный коэф. избытка окислителя:

$$\alpha_{\sum} = \frac{\eta_{\Gamma} \cdot Q_{H} - Cp_{\mathbf{q},\Gamma} \left(P^{*}_{KC1}, T^{*}_{KC1}, Fuel\right) \cdot \left(1 + L_{o}\right) \cdot \left(T^{*}_{\Gamma} - T_{0}\right) + Cp_{B} \cdot L_{o} \cdot \left(T^{*}_{\Gamma} - T_{0}\right)}{Cp_{B} \cdot L_{o} \cdot \left(T^{*}_{\Gamma} - T_{0}\right)} = 1.716$$

Расход топлива (кг/c): 
$$G_{\rm T} = \frac{G_{\rm B}}{\alpha_{\sum} \cdot L_{\rm O}} = 1.263$$

Массовый расход в первичной зоне (кг/c): 
$$G_{I} \, = \, G_{B} \cdot \frac{\alpha_{T}}{\alpha_{\Sigma}} \, = \, 20.095$$

Массовый расход во вторичной зоне (кг/c): 
$$G_{II} \, = \, G_{B} - G_{I} \, = \, 11.255$$

Массовый расзод в одном подводящем ка нале вторичной зоны (кг/c): 
$$\Delta G \ = \frac{G_{II}}{N} = 2.814$$

Коэф. избытка окислителя в сечениях: 
$$\alpha_i \ = \ \alpha_{\Gamma} \cdot \frac{G_I + \Delta G \cdot i}{G_I}$$

Термодинамический расчет

## Основные геометрические размеры

Полная плотность перед КС (кг/м³): 
$$\rho^*_{KC1} = \frac{P^*_{KC1}}{R_B \cdot T^*_{KC1}} = 12.28$$

Площадь входа в первичную зону (м²): 
$$F_{I} = \frac{G_{I}}{\rho^{*} \text{KC1}^{\cdot w} \text{I}} = 0.136$$

Объем жаровой трубы (м³): 
$$V_{\text{ЖТ}} = \frac{G_{\text{T}} \cdot Q_{\text{H}} \cdot \eta_{\Gamma}}{H \cdot P^*_{\text{KC1}}} = 0.014$$

Длина жаровой трубы (м): 
$$L_{\text{ЖT}} = \frac{V_{\text{ЖT}}}{F_{\text{I}}} = 100.5 \cdot 10^{-3}$$

$$L_{\text{WKT}} = L_{\text{KT}} + 0.1 = 200.5 \cdot 10^{-3}$$

Высота жаровой трубы (м): 
$$h_{\text{жT}} = \frac{F_{\text{I}}}{\pi \cdot d_{\text{cp}}} = 144.671 \cdot 10^{-3}$$

Площадь входа во вторичную зону (м²): 
$$F_{II} = \frac{G_{II}}{\rho^*_{KC1} \cdot w_{II}} = 0.018$$

Внешний диаметр первичной зоны (м): 
$$d_{\text{перI}} = d_{\text{сp}} + h_{\text{жT}} = 444.7 \cdot 10^{-3}$$

Высота вторичной зоны (м): 
$$\Delta h = \frac{F_{II}}{\pi \cdot d_{nepI}} = 13.119 \cdot 10^{-3}$$

Внешний диаметр вторичной зоны (м): 
$$d_{\text{перII}} = d_{\text{перI}} + 2 \cdot \Delta h = 470.9 \cdot 10^{-3}$$

### Основные геометрические размеры

