

ТЕПЛОТЕХНИКА

П. К. КОНАКОВ

ОТДАЧА ТЕПЛА В КОТЕЛЬНЫХ ТОПКАХ

(Представлено академиком М. В. Кирпичевым 20 III 1950)

Термокинетический процесс котельной топки определяется полями вектора скорости движения топочной среды, концентрацией ее компонент и температурным полем топочного пространства.

Эти поля описываются уравнениями химической кинетики, движения топочной среды и энергии, к которым присоединяются условия однозначности. Из указанных уравнений с помощью теории подобия можно получить для группы подобных котельных топок общие инвариантные зависимости.

Движение топочной среды можно рассматривать приближенно как изобарическое.

Если пренебречь силами вязкости топочных газов и диффузией их компонент, то кинематические, концентрационные и температурный симплексы будут определяться только геометрическими симплексами и не будут зависеть от форсировки топки, т. е. поля величин, определяющих топочный процесс, будут автомодельными.

На основании автомодельности температурного поля можно написать равенство:

$$\bar{T} = aT_2, \quad (1)$$

где \bar{T} — средняя температура топочного пространства в $^{\circ}\text{К}$; T_2 — температура газов в выходном сечении топки в $^{\circ}\text{К}$; a — числовая постоянная.

Напишем приближенное уравнение теплового баланса котельной топки:

$$BV_e \bar{c}_p (T_1 - T_2) = \varepsilon_{np} C_s \left[\left(\frac{\bar{T}}{100} \right)^4 - \left(\frac{T_{cm}}{100} \right)^4 \right] \psi H_{cm}, \quad (2)$$

где B — действительный расход топлива в $\text{кг}/\text{ч}$; V_e — объем газов в м^3 , получающийся от сжигания 1 кг топлива; \bar{c}_p — средняя удельная теплоплоскость топочных газов в $\text{ккал}/\text{м}^3 \text{°C}$; T_1 — теоретическая температура горения топлива в $^{\circ}\text{К}$; ε_{np} — приведенная степень черноты топки; C_s — коэффициент лучеиспускания абсолютно черного тела, равный $4,96 \frac{\text{ккал}}{\text{м}^2 \text{ч} \text{°K}^4}$; T_{cm} — температура лучевоспринимающей поверхности в $^{\circ}\text{К}$; ψ — коэффициент экранирования топки; H_{cm} — лучевоспринимающая поверхность топки в м^2 .

Равенство (1) позволяет переписать уравнение (2) в следующей безразмерной форме:

$$1 - \frac{T_2}{T_1} = a^4 \varepsilon_{np} \Pi_m \left[\left(\frac{T_2}{T_1} \right)^4 - \left(\frac{T_{cm}}{aT_1} \right)^4 \right],$$

где $\Pi_m = \psi \frac{C_s \left(\frac{T_1}{100} \right)^3 H_{cm}}{100 B V_z c_p}$ — топочный инвариант подобия.

Пренебрегая членом $(T_{cm}/aT_1)^4$, получим:

$$a^4 \varepsilon_{np} \Pi_m \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^4 + \frac{T_2}{T_1} - 1 = 0. \quad (3)$$

Величина $a^4 \varepsilon_{np}$ определялась на основании имеющихся опытных данных. Было обработано около 400 опытов ⁽¹⁾. Обработка их показала, что числовое значение $a^4 \varepsilon_{np}$ в первом приближении постоянно, равно 0,85. Таким образом, получается основное расчетное уравнение:

$$0,85 \Pi_m \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^4 + \frac{T_2}{T_1} - 1 = 0. \quad (4)$$

Предельная абсолютная погрешность температуры T_2 , определенной из этого уравнения, не превосходит 7% в области изменения Π_m $0 < \Pi_m \leq 20$.

Из уравнения (4) можно получить удобную расчетную формулу. Раскладывая функцию $(T_2/T_1)^4$ по формуле Тейлора и пренебрегая членами разложения с показателями степени более единицы, после несложных преобразований получим формулу:

$$\frac{T_2}{T_1} = \frac{1 + \Pi_m}{1 + 1,7\Pi_m}. \quad (5)$$

Справедливость этой формулы ограничивается областью изменения Π_m $0 < \Pi_m \leq 5$.

Предельную относительную погрешность T_2 можно оценить в 10%. Для наиболее важной в практическом отношении области изменения Π_m , характеризующейся малыми числовыми значениями этого инварианта, эта погрешность будет значительно меньше.

Поступило
13 III 1950

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ В. Н. Тимофеев и М. Д. Панасенко, Изв. ВТИ, №№ 5 и 6 (1941).