

К МОДЕЛИРОВАНИЮ ТЕРМОНАПРЯЖЕННОГО СОСТОЯНИЯ РЕАКЦИОННЫХ ТРУБ НЕФТЕХИМИЧЕСКОЙ АППАРАТУРЫ

А. Г. Хакимов, Н. М. Цирельман

Институт механики УНЦ РАН, Уфа Уфимский государственный авиационный технический университет, Уфа

Аннотация. Исследуется напряженно-деформированное состояние реакционных труб нефтехимической аппаратуры с учетом неоднородного температурного поля.

Ключевые слова: моделирование, напряженно-деформированное состояние, реакционные трубы, температурное поле

1. Введение

Длительное разрушение металлов и сплавов при высоких температурах служило предметом многочисленных исследований [1]. В этой области накоплен большой опытный материал, однако вопрос об экстраполяции данных по длительной прочности не может считаться решенным. Также существенную роль играют условия эксплуатации. Расчет по средним значениям напряжений приводит к неверным выводам. Существенную роль в распределении напряжений играет температурное поле. Наблюдаемые в условиях реальной эксплуатации реакционных труб трещины, направленные по образующей на внутренней поверхности труб, соответствуют распределению напряжений по радиусу трубы. Исследования микроструктуры металла в бездефектной зоне и дефектной зоне говорят о том, что внешняя поверхность трубы подвергалась перегреву до 1100°C. Видно, что карбиды, располагавшиеся по границам зерен в бездефектной зоне, при перегреве располагаются хаотически в самом зерне. При этом происходит изменение физико-механических и теплофизических свойств металла трубы. Согласно регламенту эксплуатации температура металла на внешней поверхности не должна превышать 935°С, а на внутренней поверхности труб температура должна определяться с учетом того, что природный газ входит в трубу с температурой 450°С и течет по зернистому слою (катализатору). Требуется определить распределение температур в стенке трубы и ресурс работы неперегревавшихся и перегревавшихся труб.

2. Определение стационарного теплового состояния трубы

В установках по производству водорода внутри вертикальной реакционной трубы с катализатором течет природный газ. Ряд реакционных труб находится в печи. Тепловой поток направлен от печи к природному газу, текущему по зернистому слою внутри трубы. Тепловой поток от стенки трубы распределяется на тепловой поток через контактные поверхности стенки трубы и катализатора, лучистый тепловой поток от стенки трубы к катализатору, конвективный тепловой поток от стенки трубы к газовому потоку, лучистый тепловой поток от стенки трубы к газовому потоку, лучистый тепловой поток от стенки трубы к газовому потоку. Тепловой поток от катализатора к газовому потоку также имеет две составляющие: конвективную и лучистую. Учитывается пристеночный теплообмен.

Конвективная теплоотдача от газа печи реакционной трубе описывается соотношениями [2] (для газов, у которых число Прандтля $\Pr \approx 0.73$)

$$Nu = 0.702 Gr^{0.25}, \quad 10^3 < Ra < 10^9,$$
 (1)

$$Nu = 0.135 Gr^{0.33}, Ra > 10^9,$$
 (2)

где Ra = Gr · Pr — число Рэлея; Nu = $\alpha_2 d/\lambda_2$ — число Нуссельта; Pr = ν/a_2 — число Прандтля; Gr = $g\beta_2(T_{\Gamma} - T_3)d^3/\nu_2^2$ — число Грасгофа; $a_2 = \frac{\lambda_2}{\rho_2 c_2}$; T_3 — температура поверхности слоя загрязнения; T_{Γ} — температура газа в печи; α_2 — коэффициент теплоотдачи между газом и слоем загрязнений; λ_2 , β_2 — коэффициент теплопроводности и температурный коэффициент распирения газа; ρ_2 — плотность газа; d — диаметр трубы; ν_2 , a_2 , c_2 — кинематическая вязкость, коэффициент температуропроводности и удельная теплоемкость газа. В уравнениях (1), (2) в качестве определяющей температуры [2] принята температура окружающего газа T_{Γ} , в качестве определяющего размера — диаметр трубы d.

В этом случае для заданных параметров дымовых газов безразмерный коэффициент теплоотдачи от газа стенке определяется по формуле (2).

Теплообмен излучением описывается законом Стефана-Больцмана [3]

$$q_{\mathrm{H}3\mathrm{J}\mathrm{I}} = \sigma_0 \psi_2 \varepsilon_{\mathrm{T}2} (T_{\Gamma}^4 - T_3^4),$$

где $q_{\rm ИЗЛ}$ — поверхностная плотность энергии излучения; $\sigma_0==5.67032\times 10^{-8}~{\rm Br}/({\rm m}^2\cdot{\rm K}^4)$ — постоянная Стефана-Больцмана; ψ_2 — коэффициент эффективности радиационных поверхностей зоны; $\varepsilon_{\rm T2}$ — степень черноты поверхности.

Суммарная плотность теплового потока q от газа определяется выражением

$$q = \alpha_2 (T_{\Gamma} - T_3) + \sigma_0 \psi_2 \varepsilon_{\rm T2} (T_{\Gamma}^4 - T_3^4).$$
(3)

Плотность теплового потока между внешним слоем загрязнений и внешней стенкой трубы [3] находится по формуле

$$q = \frac{1}{R_{\rm T}}(T_3 - T_2), \quad R_{\rm T} = \frac{\delta_3}{\lambda_3},$$
 (4)

где $R_{\rm T}, \, \delta_3, \, \lambda_3$ — термическое сопротивление, толщина и коэффициент теплопроводности слоя загрязнений; T_2 — температура внешней стенки трубы.

Температурное поле в трубе в установившемся режиме описывается формулой

$$T = T_1 + \frac{(T_2 - T_1) \cdot \ln \frac{r}{a}}{\ln \frac{b}{a}},$$
(5)

где T_1 — температура внутренней стенки трубы; r — радиальная координата; a, b — внутренний и наружный радиусы трубы; T — текущая температура.

Градиенты температуры на внутренней и внешней поверхности трубы определяются как

$$\frac{dT}{dr} = \frac{(T_2 - T_1)}{a \cdot \ln \frac{b}{a}} \quad (r = a), \qquad \frac{dT}{dr} = \frac{(T_2 - T_1)}{b \cdot \ln \frac{b}{a}} \quad (r = b), \tag{6}$$

а плотности теплового потока qравны соответственно на внутренней поверхности трубы $\left(r=a\right)$

$$q = -\lambda \frac{dT}{dr} = -\lambda \cdot \frac{(T_2 - T_1)}{a \cdot \ln \frac{b}{a}}$$
(7)

и на внешней поверхности трубы (r = b)

$$q = -\lambda \frac{dT}{dr} = -\lambda \cdot \frac{(T_2 - T_1)}{b \cdot \ln \frac{b}{q}},\tag{8}$$

где λ — коэффициент теплопроводности материала трубы.

Плотность теплового потока между внутренним слоем загрязнений и внутренней стенкой трубы определяется по формуле

$$q = \frac{1}{R_{\rm T1}} \cdot (T_1 - T_{\rm 31}), \quad R_{\rm T1} = \frac{\delta_{\rm 31}}{\lambda_{\rm 31}}, \tag{9}$$

где $R_{\rm T1}, \delta_{31}, \lambda_{31}$ — термическое сопротивление, толщина и коэффициент теплопроводности слоя загрязнений на внутренней поверхности трубы; T_{31} — температура поверхности слоя загрязнений на внутренней стенке трубы.

Теплообмен в катализаторе внутри трубы происходит следующим образом. Тепловой поток от стенки трубы распределяется на тепловой поток через контактные поверхности стенки трубы и катализатора, лучистый тепловой поток от стенки трубы к катализатору, конвективный тепловой поток от стенки трубы к газовому потоку, лучистый тепловой поток от стенки трубы к газовому потоку. Тепловой поток от катализатора к газовому потоку также имеет две составляющие: конвективную и лучистую.

Поэтому плотность теплового потока от слоя загрязнений на внутренней поверхности трубы к катализатору и в газовый поток может быть представлена в виде:

$$q = f_1 q_1 + f_2 q_2 + f_3 q_3 + f_4 q_4, \quad f_1 + f_3 = 1, \quad f_2 + f_4 = f_3, \tag{10}$$

где f_1 , f_3 — отношение площади контакта катализатора и стенки к общей площади внутренней стенки трубы, отношение площади свободной поверхности стенки трубы к общей площади внутренней стенки трубы; q_1 , q_2 , q_3 , q_4 — плотности тепловых потоков: теплового потока через контактные поверхности стенки трубы и катализатора, лучистого теплового потока от стенки трубы к катализатору, конвективного теплового потока от стенки трубы к газовому потоку, лучистого теплового потока от стенки трубы к газовому потоку, соответственно. Выражение (10) может быть записано в виде:

$$q = f_1 \frac{\lambda_{\rm K}}{\delta_{\rm K}} (T_{31} - T_{\rm K}) + f_2 \sigma_0 \psi_1 \varepsilon_{\rm T1} (T_{31}^4 - T_{\rm K}^4) + f_3 \alpha_0 (T_{31} - T_0) + f_4 \sigma_0 \psi_0 \varepsilon_{\rm T0} (T_{31}^4 - T_0^4),$$
(11)

где $\delta_{\rm K}$, $\lambda_{\rm K}$ — толщина и коэффициент теплопроводности катализатора; $T_{\rm K}$, T_0 — температура поверхности катализатора и газового потока; ψ_1 коэффициент эффективности радиационных поверхностей зоны; $\varepsilon_{\rm T1}$ степень черноты поверхности; ψ_0 — коэффициент эффективности радиационных поверхностей зоны; $\varepsilon_{\rm T0}$ — степень черноты поверхности; α_0 коэффициент теплоотдачи между слоем загрязнений и газовым потоком, который определяется из соотношений [2]:

$$Nu_{OCT} = f_1(Re_{CT}, Pr_{CT}) \quad (Nu_{OCT} = \frac{\alpha_0 d}{\lambda_{OCT}}),$$

$$Re_{CT} = \frac{w d\rho_{OCT}}{\mu_{OCT}}, \quad Pr_{CT} = \frac{\mu_{OCT} c_{OCT}}{\lambda_{OCT}},$$
(12)

где Nu — число Нуссельта; Re — число Рейнольдса; Pr — число Прандтля; T — температура; w — скорость газа в трубе; λ , ρ , μ , c — коэффициент теплопроводности, плотность, коэффициент динамической вязкости и удельная теплоемкость газа, индекс «0» относится к параметрам газового потока в трубе, величины с индексом «ст» вычисляются по температуре стенки, Re_{Bx} вычисляется по температуре газа на входе.

Плотность теплового потока от катализатора в газовый поток может быть представлена в виде:

$$f_1q_1 + f_2q_2 = q_5 + q_6, (13)$$

где q_5 , q_6 — плотности конвективного теплового потока от катализатора к газовому потоку и лучистого теплового потока от катализатора к газовому потоку. Выражение (13) может быть записано в виде:

$$\begin{split} f_1 \frac{\lambda_{\rm K}}{\delta_{\rm K}} (T_{31} - T_{\rm K}) + f_2 \sigma_0 \psi_1 \varepsilon_{\rm T1} (T_{31}^4 - T_{\rm K}^4) = \\ &= \alpha_{\rm OK} (T_{\rm K} - T_0) + \sigma_0 \psi_{\rm OK} \varepsilon_{\rm TOK} (T_{\rm K}^4 - T_0^4), \end{split}$$

где ψ_{OK} — коэффициент эффективности радиационных поверхностей зоны; a_{TOK} — степень черноты поверхности; α_{OK} — коэффициент теплоотдачи между катализатором и газовым потоком, который определяется из соотношений [2]

$$Nu_{OK} = f_2(Re_{OK}, Pr_{OK}), \quad Nu_{OK} = \frac{\alpha_{OK}d}{\lambda_{OK}},$$

$$Re_{OK} = \frac{wd\rho_{OK}}{\mu_{OK}}, \quad Pr_{OK} = \frac{\mu_{OK}c_{OK}}{\lambda_{OK}},$$
(14)

где величины с индексом «ок» вычисляются по температуре катализатора.

Основное уравнение химической реакции следующее: каталитическая конверсия газа с водяным паром при температуре 750°С-850°С в присутствии Ni на Al₂O₃ CH₄+ H ₂O = CO + 3H ₂ - 206 кДж. Примем, что скорость химической реакции пропорциональна температуре газового потока и концентрации реагирующих компонентов.

Уравнение теплового баланса в реагирующем газовом потоке с подводом тепла для 1 моля метана и 1 моля водяного пара в начальный момент времени на входе в реакционную трубу

$$\frac{P}{RT}(F_1C_{p\mu 1} + F_2C_{p\mu 2} + F_3C_{p\mu 3} + F_4C_{p\mu 4})\frac{dT}{dt} = = \frac{2\pi a}{K_{\rm Hp}}q + \frac{PQ^*}{RT} \cdot \frac{dF_1}{dt} - F \cdot w \cdot \frac{dP}{dz},$$
(15)

где F — площадь поперечного сечения трубы; $C_{p\mu}$ — молярная теплоемкость газа; P, T — давление и температура в газовом потоке; R газовая постоянная; $K_{\Pi P}$ — коэффициент проницаемости; z — координата, направленная по оси трубы вниз; t — время; Q^* — количество тепла, необходимое для каталитической конверсии 1 моля метана ($Q^* = 206 \text{ кДж/моль}$), индексы «1», «2», «3», «4» относятся к параметрам метана, водяного пара, окиси углерода, водорода, соответственно. Исследование изменения градиента давления dP/dz в трубе со слоем катализатора, гранулы которого имеют различное количество сквозных каналов, приводится в работах [4, 5].

Соотношения между F_i следующие (избыток пара равен 0):

$$F_1: F_2: F_3: F_4 = \frac{M_1}{\mu_1} = \frac{M_2}{\mu_2} = \frac{M_3}{\mu_3} = \frac{M_4}{\mu_4}, \quad F_1 + F_2 + F_3 + F_4 = F,$$

где M_i , μ_i — массовые расходы и молярные массы компонентов смеси; β_0 — температурный коэффициент расширения газа; ν_0 , c_0 — коэффициент вязкости и удельная теплоемкость газа. Формула (15) необходима для проведения расчетов по высоте реакционной трубы z.

Приравнивая плотности тепловых потоков на границах контакта, получим систему из восьми уравнений для данного *z*:

$$Nu = 0.135 \text{Gr}^{0.33}, \quad \text{Ra} > 10^9,$$

$$\alpha_2(T_{\Gamma} - T_3) + \sigma_0 \psi_2 \varepsilon_{\text{T2}}(T_{\Gamma}^4 - T_3^4) = \frac{1}{R_{\text{T}}}(T_3 - T_2);$$

$$\frac{1}{R_{\text{T}}}(T_3 - T_2) = -\lambda \frac{(T_2 - T_1)}{b \cdot \ln \frac{b}{a}};$$

$$-\lambda \frac{(T_2 - T_1)}{a \cdot \ln \frac{b}{a}} = \frac{1}{R_{\text{T1}}}(T_1 - T_{31});$$

$$\frac{1}{R_{\text{T1}}}(T_1 - T_{31}) = f_1 \frac{\lambda_{\text{K}}}{\delta_{\text{K}}}(T_{31} - T_{\text{K}}) + f_2 \sigma_0 \psi_1 \varepsilon_{\text{T1}}(T_{31}^4 - T_{\text{K}}^4) + f_3 \alpha_0 (T_{31} - T_0) + f_4 \sigma_0 \psi_0 \varepsilon_{\text{T0}}(T_{31}^4 - T_0^4);$$

$$f_1 \frac{\lambda_{\text{K}}}{\delta_{\text{K}}}(T_{31} - T_{\text{K}}) + f_2 \sigma_0 \psi_1 \varepsilon_{\text{T1}}(T_{31}^4 - T_{\text{K}}^4) =$$

$$= \alpha_{\text{OK}}(T_{\text{K}} - T_0) + \sigma_0 \psi_{\text{OK}} \varepsilon_{\text{TOK}}(T_{\text{K}}^4 - T_0^4),$$

$$Nu_{\text{OCT}} = \frac{\alpha_0 d}{\lambda_{\text{OCT}}}, \quad Nu_{\text{OK}} = \frac{\alpha_{\text{OK}} d}{\lambda_{\text{OK}}},$$
(16)

с неизвестными α_0 , α_{OK} , T_K , T_{31} , T_1 , T_2 , T_3 , α_2 .

3. Определение напряжений

Радиальные и окружные температурные напряжения $\sigma_r^T,\,\sigma_\theta^T$ определяются по формулам

$$\sigma_r^T = \frac{\alpha E(T_1 - T_2)}{2(1 - \nu) \ln \frac{b}{a}} \left[\frac{a^2}{b^2 - a^2} \left(\frac{b^2}{r^2} - 1 \right) \ln \frac{b}{a} - \ln \frac{b}{r} \right],$$

$$\sigma_\theta^T = \frac{\alpha E(T_1 - T_2)}{2(1 - \nu) \ln \frac{b}{a}} \left[1 - \ln \frac{b}{r} - \frac{a^2}{b^2 - a^2} \left(1 + \frac{b^2}{r^2} \right) \ln \frac{b}{a} \right],$$

где α , E, ν — коэффициент линейного расширения, модуль упругости и коэффициент Пуассона материала трубы; a, b — внутренний и внешний радиусы трубы; r — текущий радиус; T_1 , T_2 — температура на внутренней и внешней стенках трубы, определяемая из системы уравнений (16). Приведенное распределение окружных напряжений соответствует распределению температуры по радиусу (5). Радиальные и окружные напряжения σ_r^p , σ_θ^p от действия перепада давления определяются

$$\sigma_r^p = \frac{p_1 \cdot a_T^2}{b^2 - a_T^2} \cdot \left(1 - \frac{b^2}{r^2}\right), \quad \sigma_\theta^p = \frac{p_1 \cdot a_T^2}{b^2 - a_T^2} \cdot \left(1 + \frac{b^2}{r^2}\right),$$

где p_1 — давление на внутренней поверхности трубы; давление на внешней поверхности трубы равно нулю; $a_{\rm T}$ — граница распространения радиальных трещин: $a \le r \le a_{\rm T}$ — область трещин, $a_{\rm T} \le r \le b$ — трещины отсутствуют.

Суммарное окружное напряжение σ_{θ} определяется

$$\sigma_{\theta} = \sigma_{\theta}^T + \sigma_{\theta}^p.$$

4. Заключение

При перегреве металла ресурс реакционных труб уменьшается. Проведение экспериментов по определению длительной прочности эксплуатировавшихся реакционных труб позволяет с помощью расчетов прогнозировать остаточный ресурс. При этом необходимо точно задавать распределение температуры по толщине трубы.

Список литературы

- Работнов Ю. Н. Ползучесть элементов конструкций. М.: Наука. 1966. 752 с.
- [2] Кулинченко В. Р. Справочник по теплообменным расчетам. К.: Тэхника. 1990. 165 с.
- [3] Блох А. Г., Журавлев Ю. А., Рыжков Л. Н. Теплообмен излучением. Справочник. М.: Энергоатомиздат. 1991. 432 с.
- [4] Котов В. Г., Черная Г. А., Скляров К. Б.. Исследование газодинамических характеристик слоя катализатора из гранул, имеющих сквозные каналы // Теоретические основы хим. технол. 1993. Т. 27, № 2. С. 173–177.
- [5] Бодров И. М., Апельбаум Л. О., Темкин М. И. Кинетика реакции метана с водяным паром, катализируемой никелем на пористом носителе // Кинетика и катализ. 1967. Т. 8, № 4. С. 821.