ЧИСЛЕННОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ПРОЦЕССА ОХЛАЖДЕНИЯ ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫХ ПРОДУКТОВ СГОРАНИЯ С ПОМОЩЬЮ НАСЫПНЫХ ГРАНУЛИРОВАННЫХ ФИЛЬТРОВ

Х. Милошевич¹, А.Д. Рычков²

¹Косовский университет, Косовска Митровица, Сербия ² Институт вычислительных технологий СО РАН, Новосибирск, Россия

Твердотопливные газогенераторы, обладающие высокой газопроизводительностью, широко применяются в устройствах для быстрого наддува эластичных оболочек в различного рода спасательных устройствах. Например, в автомобильных айрбэгах, в которых наддув подушек безопасности, предохраняющих водителя и пассажиров от травм в аварийных ситуациях, происходит за 60 – 100 миллисекунд. Однако температура продуктов сгорания даже «низкотемпературных» топливных составов таких газогенераторов оказывается не ниже 1500К и с целью ее снижения до приемлемых значений, не прожигающих материал стенок эластичных надуваемых оболочек, применяют различного вида пористые и насыпные фильтры. Достаточно перспективными для этих целей являются насыпные фильтры с гранулированным материалом так называемого активного охлаждения. В таких фильтрах материал гранул при их нагреве может разлагаться, способствуя тем самым более интенсивному охлаждению продуктов сгорания как за счет поглощения тепла при испарении гранул, так и за счет смешения низкотемпературных газообразных продуктов разложения гранул с высокотемпературными продуктами сгорания газогенератора. В настоящее время расчеты эффективности работы таких фильтров проводятся в рамках инженерных подходов, основанных на использовании балансовых соотношений, замыкаемых различного рода эмпирическими зависимостями.

1. Физическая и математическая модели работы фильтра

В качестве материала гранул рассматривался карбонат магния. В основу модели деструкции такой гранулы была принята упрощенная кинетическая схема ее разложения. Полагалось, что при нагреве гранулы происходит газификация карбоната магния с образованием пористых оболочек, причем этот процесс происходит в два этапа. Сначала происходит выделение паров воды и образуется первая шлаковая оболочка по схеме:

 $4Mg(CO_3) \cdot Mg(OH)_2 \cdot 4H_2O \rightarrow 4Mg(CO_3) \cdot MgO(твердый) + 5H_2O(пар)$, затем, при более высокой температуре, эта шлаковая оболочка в свою очередь разлагается на твердый остаток (вторая шлаковая оболочка) и углекислый газ: $4Mg(CO_3) \cdot MgO \rightarrow 5MgO(твердый) + 4CO_2$ (газ). При моделировании процессов в камере охлаждения с насыпным активным фильтром были приняты следующие основные допущения:

- фильтр представляет собой пористую среду, состоящую из сферических гранул одного размера;
- газификация гранулы при ее нагреве описывается моделью сжимающегося ядра с прочным пористым каркасом. Газообразными продуктами газификации являются двуокись углерода и пары воды;

- продукты сгорания заряда твердого топлива газогенератора представляют собой химически нереагирующий совершенный газ, состоящий из смеси двуокиси углерода (массовая доля Y_{CO2} = 0.8) и паров воды (массовая доля Y_{H2O} = 0.2);
- газовая среда в камере охлаждения состоит из смеси двуокиси углерода, паров воды и воздуха, которым она заполнена в начальный момент времени. Движение газовой смеси является нестационарным, осесимметричным и описывается системой уравнений Навье-Стокса;
- гранулы фильтра неподвижны, учитывается обмены импульсом и энергией между газом и гранулами, а также массоприход от гранул вследствие их газификации;
- учитывается изменение состава газовой фазы за счет диффузии и переноса нереагирующих компонент смеси;

1.1. Математическая модель деструкции гранулы

Физическую модель сферической гранулы фильтра можно представить в виде сферы с центральным ядром (рис. 1), состоящим из карбоната магния, окруженного двумя пористыми шлаковыми оболочками (1, 2), через которые фильтруются газообразные продукты разложения. В



Рис. 1. Схема газификации гранулы

начальном состоянии вся гранула является ядром. В процессе ее нагрева можно выделить три основные стадии. Первая стадия начинается с прогрева гранулы за счет теплообмена с несущим газом до достижения на ее поверхности первой температуры газификации T_g , после чего наступает вторая стадия – образование первой шлаковой оболочки (1) и движение фронта газификации к центру сферы, если поток тепла Q_+ к границе ядра гранулы (r = R) превышает его отток внутрь ядра Q_- . Скорость движения фронта газификации определяется из условия $r_p = (Q_+ - Q_-)/(L_p \rho_p)$, где L_p , ρ_p – теплота фазового перехода и плотность материала ядра соответствен-

но. При достижении на поверхности гранулы $r = R_s$ второй температуры газификации T_{g1} ($T_{g1} > T_g$) материал шлаковой оболочки также начинает газифицироваться. Возникает новый фронт газификации $r = R_1$, который также перемещается к центру сферы, образуя вторую шлаковую оболочку (2). Скорость движения второго фронта газификации определяется аналогично: $r_{p1} = (Q_{1+} - Q_{1-})/(L_{p1}\rho_{p1})$, где $Q_{1+}, Q_{1-}, L_{p1}, \rho_{p1}$ – потоки тепла к фронту газификации и от него, а также теплота фазового перехода и плотность материала первой шлаковой оболочки. Это третья стадия процесса. Радиус внешней оболочки R_s остается постоянным. При описании процесса газификации принимались следующие основные допущения:

- 1. Отличие реальной формы гранулы (например, цилиндра) от сферической учитывается введением эквивалентного диаметра сферы $d_{eq} = (6V_{gr} / \pi)^{1/3}$, где V_{gr} объем гранулы.
- 2. Газообразные продукты разложения находятся в тепловом равновесии со шлаковыми каркасами. Химические реакции и источники тепла отсутствуют.
- 3. Давление газа в пористой среде постоянно и равно давлению в окружающей среде.
- 4. Пористые оболочки рассматриваются как сплошная среда с едиными теплофизическими характеристиками внутри нее, осредненными для газовой и твердой фаз.

Задача рассматривается в одномерной нестационарной постановке, уравнение теплопроводности записывается в сферической системе координат отдельно для ядра и пористых оболочек:

а) ядро гранулы $(0 \le r \le R_{-0})$

$$C_{p}\rho_{p}\frac{\partial T_{p}}{\partial t} = \frac{1}{r^{2}}\frac{\partial}{\partial r}\left(r^{2}\lambda_{p}\frac{\partial T_{p}}{\partial r}\right),$$
(1)

б) шаровые слои пористых оболочек $(R_{+0} \le r \le R_{-1}, R_{+1} \le r \le R_{s})$

$$\frac{\partial (C\rho)_{av} T_s}{\partial t} + \frac{\partial ((m \cdot C)_{av} T_s)}{\partial r} = \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \lambda_{av} \frac{\partial T_s}{\partial r} \right) \quad , \tag{2}$$

где второе слагаемое в левой части учитывает перенос тепла внутри оболочки за счет газообразных продуктов газификации, $m = r_p \cdot \varepsilon_p \cdot \rho_p$ для первой оболочки и $m = r_{p1} \cdot \varepsilon_{p1} \cdot \rho_{p1} + r_p \cdot \varepsilon_p \cdot \rho_p$ для второй, ε_p , $\varepsilon_{p1} -$ массовые доли газообразных продуктов при газификации оболочек. Описание указанных выше трех стадий процесса сводится к формулировке различных краевых условий для уравнений (1, 2). На первой стадии ($R = R_s$) решается уравнение (1) со следующи-

ми граничными условиями условиями:
$$\left. \frac{\partial T_p}{\partial r} \right|_{r=0} = 0; \left. \lambda_p \frac{\partial T_p}{\partial r} \right|_{r=R_s} = \frac{Nu \cdot \lambda}{2R_s} (T - T_p),$$
где $T -$ тем-

пература газовой фазы вблизи поверхности гранулы; λ , Nu – коэффициент теплопроводности газа и число Нуссельта соответственно. Задача решается до выполнения условия $T_p|_{r=R} = T_g$. На второй стадии решаются совместно уравнения (1) и (2) со следующими граничными условиями:

$$\frac{\partial T_{p}}{\partial r}\Big|_{r=0} = 0; \ T_{p}\Big|_{r=R-0} = T_{s}\Big|_{r=R+0} = T_{g}.$$
(3)

Скорость перемещения фронта газификации ядра определяется из условия

$$\mathbf{r}_{\mathrm{p}} = \left(\lambda_{\mathrm{av}} \left. \frac{\partial \mathbf{T}_{\mathrm{s}}}{\partial \mathbf{r}} \right|_{\mathbf{r}=\mathbf{R}+\mathbf{0}} - \lambda_{\mathrm{p}} \left. \frac{\partial \mathbf{T}_{\mathrm{p}}}{\partial \mathbf{r}} \right|_{\mathbf{r}=\mathbf{R}-\mathbf{0}} \right) / (\mathbf{L}_{\mathrm{p}} \boldsymbol{\rho}_{\mathrm{p}}) \,. \tag{4}$$

Новое положение границы фронта газификации определяется из решения уравнения $\frac{dR}{dt} = -r_p$. Граничные условия при $r = R_s$ задаются в зависимости от того, имеет ли здесь место газификация материала оболочки (третья стадия) или нет. Если $T_s|_{r=R_s} < T_{g1}$ (газификации нет), то задается условие

$$\lambda_{av} \left. \frac{\partial T_s}{\partial r} \right|_{r=R_s} = \frac{Nu \cdot \lambda}{2R_s} (T - T_s), \qquad (5)$$

в противном случае задается условие $T_s|_{r=R_s} = T_{g1}$. При наличии здесь газификации (третья стадия) скорость перемещения нового фронта газификации определяется из условия, аналогичного (4), но со своими значениями теплофизических параметров. В соответствии с принятой моделью сжимающегося ядра радиус гранулы R_s полагается постоянным и на ее поверхности снова задается условие теплообмена (5).

Осредненные теплофизические параметры пористых оболочек определялись следующим образом: $(C\rho)_{av} = \epsilon C_{pg}\rho_g + (1-\epsilon)C_b\rho_b$; $\lambda_{av} = \epsilon\lambda_g + (1-\epsilon)\lambda_b$, где ϵ – массовая доля газообразных продуктов при газификации соответствующих оболочек. Параметры газа в пористых оболочках:

$$\rho_{g} = \frac{p}{R_{0}T_{s}/M_{g}}; \quad u_{g} = \epsilon \frac{\rho_{b}r_{b}}{\rho_{g}} \left(\frac{R}{R_{s}}\right)^{2}; \quad \lambda_{g} = \frac{\mu_{g}C_{pg}}{Pr}; \quad r_{b}, C_{b}, \lambda_{b}, \rho_{b}$$
 – скорость движения фронта газификации соответствующей оболочки и ее теплофизические параметры; р – давление в газовой фазе вблизи поверхности гранулы. Коэффициент динамической вязкости определялся по формуле Сазерленда:
$$\mu_{g} = \frac{1.503 \cdot 10^{-6} \cdot T_{s}^{3/2}}{T_{s} + 122}.$$
Учитывалась поправка к числу Нуссельта, связанная с наличием поперечного вдува через поверхность пористой оболочки при ее газификации в рамках так называемой «пленочной» модели [1]: Nu = $\frac{Re_{J}Pr}{exp(Re_{L}Pr/Nu_{0})-1},$ где

$$\operatorname{Re}_{J} = \frac{\rho_{g} u_{g} 2 \cdot R_{s}}{\mu_{g}} \bigg|_{r=R_{s}}$$
, Nu₀ - число Нуссельта без учета вдува (для сферы Nu₀ = 2); Pr – число

Прандтля. В случае, если форма частицы отличается от сферы, значение числа Nu₀ следует определять путем сравнения результатов расчетов с экспериментом.

1.2. Модель газодинамических процессов



Рис.2. Схема камеры охлаждения

Схема камеры охлаждения приведена на рис.2 и представляет собой цилиндр, в котором расположен блок насыпного фильтра, заполненный гранулами одинакового размера. Продукты сгорания твердотопливного газогенератора поступают через левую границу $\{x = 0, 0 \le r \le r_k\}$ и истекают из камеры через выходное сечение $\{x = x_b, 0 \le r \le r_b\}$. Полагалось, что движение газа в камере охлаждения происходит в ламинарном режиме и описывается следующей системой уравнений

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} + \frac{\partial \rho u}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho v) = J_p + J_{p1}, \qquad (7)$$

$$\frac{\partial \rho Y_{H_2O}}{\partial t} + \frac{\partial \rho u Y_{H_2O}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho v Y_{H_2O}) = \frac{\partial}{\partial x} (\rho D \frac{\partial Y_{H_2O}}{\partial x}) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho D \frac{\partial Y_{H_2O}}{\partial r}) + J_p, \qquad (8)$$

$$\frac{\partial \rho Y_{CO_2}}{\partial t} + \frac{\partial \rho u Y_{CO_2}}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho v Y_{CO_2}) = \frac{\partial}{\partial x} (\rho D \frac{\partial Y_{CO_2}}{\partial x}) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho D \frac{\partial Y_{CO_2}}{\partial r}) + J_{pl},$$
(9)

$$\frac{\partial \rho Y_A}{\partial t} + \frac{\partial \rho u Y_A}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho v Y_A) = \frac{\partial}{\partial x} (\rho D \frac{\partial Y_A}{\partial x}) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho D \frac{\partial Y_A}{\partial r}), \qquad (10)$$

$$\frac{\partial \rho u}{\partial t} + \frac{\partial \rho u^2}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r\rho uv) + \varepsilon_g \frac{\partial p}{\partial x} = \frac{\partial}{\partial x} (2\varepsilon_g \mu \frac{\partial u}{\partial x}) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r\varepsilon_g \mu [\frac{\partial u}{\partial r} + \frac{\partial v}{\partial x}]) - \beta u, \qquad (11)$$

$$\frac{\partial \rho v}{\partial t} + \frac{\partial \rho u v}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r \rho v^2) + \varepsilon_g \frac{\partial p}{\partial r} = \frac{\partial}{\partial x} (\varepsilon_g \mu [\frac{\partial v}{\partial x} + \frac{\partial u}{\partial r}]) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (2r \varepsilon_g \mu \frac{\partial v}{\partial r}) - 2\frac{\varepsilon_g \mu v}{r^2} - \beta v, \qquad (12)$$

$$\begin{aligned} \frac{\partial \rho E}{\partial t} + \frac{\partial [u(\rho E + \varepsilon_{g} p)]}{\partial x} + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} rv(\rho E + \varepsilon_{g} p) &= \frac{\partial}{\partial x} (\varepsilon_{g} \lambda \frac{\partial T}{\partial x}) + \frac{1}{r} \frac{\partial}{\partial r} (r\varepsilon_{g} \lambda \frac{\partial T}{\partial r}) + \\ &+ \gamma (T_{sg} - T) + (C_{p(H_{2}O)} J_{p} + C_{p(CO_{2})} J_{p1}) T_{sg}, \end{aligned}$$
(13)
$$p &= R_{0} \rho_{g} T \Biggl(\frac{Y_{CO_{2}}}{M_{CO_{2}}} + \frac{Y_{H_{2}O}}{M_{H_{2}O}} + \frac{Y_{A}}{M_{A}} \Biggr), \quad \rho = (1 - \varepsilon) \rho_{g}, \quad \varepsilon = \rho_{p} / \rho_{p}^{0}, \quad \varepsilon_{g} = 1 - \varepsilon, \\ C_{p} &= C_{p(CO_{2})} Y_{CO_{2}} + C_{p(H_{2}O)} Y_{p} + C_{p(A)} Y_{A}, \quad E = C_{V} T + (u^{2} + v^{2}) / 2, \end{aligned}$$

где Е, ρ_p , ρ_p^0 – полная внутренняя энергия, счетная и физическая плотности частиц (гранул); C_p , C_V , λ , D – коэффициенты удельных теплоемкостей, теплопроводности и диффузии газа; Y_{CO_2} , Y_{H_2O} , Y_A , M_{CO_2} , M_{H_2O} , M_A – массовые доли двуокиси углерода, паров воды и воздуха соответственно и их молекулярные веса; T_{sg} – температура поверхности гранулы. Ее значение определяется из решения задачи о распространении тепла в грануле (см. п. 1.1). Величины дополнительных газоприходов в уравнении (7) при газификации гранул определялись из следующих выражений

$$J_{p} = 4\pi n\epsilon_{p}r_{p}\rho_{p}R^{2}$$
, $J_{p1} = 4\pi n\epsilon_{p1}r_{p1}\rho_{p1}R_{1}^{2}$,

где n – число гранул в единице объема (определяется из условий засыпки фильтра). Коэффициент сопротивления β рассчитывается с помощью линейной комбинации формулы Эргана и формулы для коэффициента сопротивления сферы [2]:

$$\beta = \frac{\pi d_{p}^{2}}{8\phi} \rho C_{D} n |\vec{U}|, \quad C_{D} = \begin{cases} c_{1} = \frac{24}{Re_{p}} + \frac{4.4}{\sqrt{Re_{p}}} + 0.42, \quad \epsilon \le 0.08, \\ c_{2} = \frac{4}{3\epsilon} \left[1.75 + \frac{150\epsilon}{\epsilon\phi Re_{p}} \right], \quad \epsilon \ge 0.45; \quad Re_{p} = \frac{\rho d_{p} |\vec{U}|}{\mu} \\ \frac{(\epsilon - 0.08)c_{2} + (0.45 - \epsilon)c_{1}}{0.37}, \quad 0.08 < \epsilon < 0.45; \end{cases}$$

где ϕ – формпараметр, учитывающий отклонение формы гранулы от сферы; d_p – диаметр гранулы.

Коэффициент теплопередачи у определялся по формуле работы [3].

$$\gamma = \frac{\pi d_p n}{\phi} \lambda N u$$
, $N u = 0.395 \, R e_p^{0.64} \, P r^{0.33}$.

Граничные условия для системы (7 - 13) задавались следующим образом. На непроницаемых стенках камеры охлаждения задавались условия прилипания и условия отсутствия теплообмена. При x = 0 во входном сечении камеры, через которое поступают продукты сгорания из газогенератора с массоприходом, заданным по некоторому закону: $\rho u = G(t)$, $\rho v = 0$, $Y_{H_2O} = 0.2$, $Y_{CO_2} = 0.8$, $Y_A = 0$, $T = T_-$.

В выходном сечении камеры ($x = x_b$, $r \le r_b$, см. Рис. 2), где истечение продуктов сгорания может происходить как в дозвуковом, так и в сверхзвуковом режиме, задавался их расход, который вычислялся по известным газодинамическим формулам для адиабатического течения

$$\rho u = \frac{p}{\sqrt{RT}} \sqrt{\frac{2k}{k-1}} \left[\left(\frac{p}{p_{at}} \right)^{-2/k} - \left(\frac{p}{p_{at}} \right)^{-(k+1)/k} \right]^{1/2}, \text{ если } \frac{p}{p_{at}} < \left(\frac{k+1}{2} \right)^{k/(k-1)} (\text{дозвуковое истечение});$$

 $\rho u = \frac{p\sqrt{k}}{\sqrt{RT}} \left(\frac{2}{k+1}\right)^{\frac{k+1}{2(k-1)}}, \text{ если } \frac{p}{p_{at}} \ge \left(\frac{k+1}{2}\right)^{k/(k-1)} \text{ (сверхзвуковое истечение),}$

где p_{at} – атмосферное давление; k – показатель адиабаты смеси продуктов сгорания и продуктов газификации. Его значение вычислялось путем осреднения по сечению сопла величины $k = C_p / (C_p - R)$, где R – газовая постоянная смеси.

Для остальных параметров течения здесь задавались «мягкие» граничные условия. Полагалось, что в начальный момент времени камера охлаждения заполнена воздухом при атмосферном давлении.

Для решения уравнений (7 – 13) применялась противопотоковая LU разностная схема второго порядка точности, обладающая TVD свойствами, близкая к схеме, описанной в работе [4]. Учет взаимодействия между газом и гранулами проводился на основе расщепления по физическим процессам. Разностная сетка имела размер 200 × 30 в плоскости (x, r), что обеспечивало расчет параметров течения с точностью около 5%.



2. Некоторые результаты расчетов

Расчеты проводились для следующих значений основных параметров камеры охлаждения. Диаметр камеры охлаждения 80 мм; масса гранул фильтра 0.6 кг. Температуры фазовых переходов для первой и второй шлаковых оболочек $T_g = 500$ K и $T_{g1} = 653$ K, теплоты фазовых переходов $L_p = 326$ кдж/кг и $L_{p1} = 644$ кдж/кг. Массовые доли продуктов газификации гранул $\varepsilon_p = 0.2$, $\varepsilon_{p1} = 0.3$. Эквивалентный диаметр гранулы $d_p = 5$ мм. Диаметр выходного сечения камеры охлаждения $d_b = 7$ мм. Температура продуктов сгорания на входе в камеру охлаждения составляла 2290K. Значение показателя адиабаты в камере сгорания газогенератора k = 1.25.

На рис. 3 приведено сравнение результатов расчетов с результатами стендовых испытаний (черные кружочки) по величине температуры в выходном сечении камеры охлаждения. Величина M_g[г] есть общая масса образовавшихся газообразных продуктов разложения гранул фильтра. Достаточно удовлетворительное совпадение значений температур свидетельствует о работоспособности предложенной физико-математической модели процесса. Величина газоприхода из газогенератора была невелика и уровень давления в камере охлаждения лишь немного превышал уровень атмосферного давления.



Рис. 4. Изменение температуры для активного (1) и пассивного (2) фильтров

На рис. 4 приведено изменение температуры в выходном сечении камеры охлаждения для активного и пассивного фильтров. В случае пассивного фильтра полагалось, что его материал (тот же карбонат магния) не подвержен деструкции. Видно, что в пассивном фильтре, в котором снижение температуры продуктов сгорания газогенератора происходит только за счет поглощения тепла гранулами фильтра, приводит к практически линейной зависимости изменения температуры газа на выходе из камеры охлаждения во времени. В активном же фильтре в результате смешения низкотемпературных продуктов разложения гранул с продуктами сгорания температура на выходе из камеры оказывается существенно ниже.

3. Заключение

1. Разработанная математическая модель достаточно адекватно описывает процесс охлаждения высокотемпературных продуктов сгорания твердотопливных зарядов газогенераторов в фильтрах активного охлаждения.

2. Результаты численного моделирования показали более высокую эффективность охлаждения продуктов сгорания при использовании активных фильтров по сравнению с пассивными.

Литература

1. Моделирование горения твердого топлива/ Э.П. Волков, Л.И. Зайчик, В.А. Першуков. – М.: Наука, 1994. – 320с.

2. Стернин Л.Е. Основы газодинамики двухфазных течений в соплах М.: Машиностроение, 1974. – 212с.

3. Гольдштик М.А. Процессы переноса в зернистом слое. Новосибирск: ИТФ СО РАН, 1984. – 165с.

4. Yoon, S. and Jameson A., An LU-SSOR scheme for the Euler and Navier-Stokes equations// AIAA Paper, 87-600, 1987.