ЧИСЛЕННОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ПРОЦЕССОВ ГОРЕНИЯ ВОДОРОДОВОЗДУШНОЙ СМЕСИ В КАНАЛЕ ПЕРЕМЕННОГО СЕЧЕНИЯ

М.Р. Коршунова

Аннотация

mayya_korshunova_95@mail.ru

МГТУ им. Н.Э. Баумана, Москва, Российская Федерация

Ключевые слова

Проведено исследование различных механизмов химической кинетики окисления водорода с использованием математических моделей разного уровня. Рассмотрены модели замкнутого адиабатического реактора, одномерного и двумерного проточных реакторов. На основании этого выбраны механизмы химической кинетики, интегрированные в программу газодинамических расчетов. Выполнено моделирование процессов течения и горения в канале переменного сечения. Исследовано влияние геометрических параметров проточного тракта на протекающие в нем газодинамические процессы. Проведен расчет течения в канале по одномерной методике с использованием равновесной термодинамики. Полученные результаты демонстрируют влияние различных механизмов химической кинетики на интегральные характеристики течения и теплообмена в канале переменного сечения. Выявлены газодинамические особенности, влияющие на процессы горения и воспламенения. Проведенное сравнение с одномерной методикой показало удовлетворительное соответствие интегральных параметров.

Горение, водородовоздушная смесь, газодинамический расчет, моделирование горения в канале, реакторный подход

Поступила в редакцию 17.05.2017 © МГТУ им. Н.Э. Баумана, 2017

Введение. Физико-математическое моделирование поведения газовых реакционноспособных смесей под ударно-волновой нагрузкой является важной и актуальной проблемой, особенно, в связи с необходимостью рассмотрения вопросов, протекающих в воздушно-реактивных двигателях. Представляется возможным использование некоторых достаточно простых кинетических моделей процессов воспламенения и последующего сверхзвукового горения газовых смесей, которые дают достоверную информацию о динамике превращений по мере развития реакции и адекватно описывают процесс, как на стадии воспламенения, так и на стадии горения. К числу основных параметров, по которым можно судить об адекватности моделирования стадии воспламенения, относятся пределы воспламенения и время задержки воспламенения (период индукции) [1, 26–33]. При моделировании течений с горением водорода стоит вопрос о выборе кинетического механизма его горения. Постановка задачи. В модели двумерного проточного канала рассматривается задача об истечении и горении сверхзвуковой водородовоздушной струи в спутном сверхзвуковом потоке воздуха в осесимметричном канале переменного поперечного сечения. Для моделирования стационарного развитого турбулентного неравновесного течения используется система уравнений Навье—Стокса (осредненная по числу Рейнольдса) [2]:

$$\frac{\partial \mathbf{U}}{\partial t} + \frac{\partial \mathbf{F}}{\partial t} + \frac{\partial \mathbf{G}}{\partial t} + j\frac{\mathbf{R}}{y} = 0, \tag{1}$$

где U — вектор консервативных переменных; F, G — векторы потоков, включающие в себя вязкие члены.

Уравнение турбулентной вязкости имеет вид

$$\frac{\partial \rho v_t}{\partial t} + \frac{\partial \rho u v_t}{\partial x} + \frac{\partial \rho v v_t}{\partial y} + j \frac{\rho v v_t}{y} = \frac{\partial}{\partial x} \left[\rho \left(c_1 v_t + v \right) \frac{\partial v_t}{\partial x} \right] + \frac{\partial}{\partial y} \left[\rho \left(c_1 v_t + v \right) \frac{\partial v_t}{\partial y} \right] + \frac{\rho \left(c_1 v_t + v \right) \frac{\partial v_t}{\partial y}}{y} + c_2 \rho v_t G + c_3 v_t \left(u \frac{\partial \rho}{\partial x} + v \frac{\partial \rho}{\partial y} \right) - c_4 \rho v_t^2 \frac{G^2}{a^2} - \rho \frac{c_5 v_t^2 + c_6 v v_t^2}{S^2},$$
(2)

где ρ — плотность; ν — кинематический коэффициент вязкости; ν_t — турбулентная вязкость; и — скорость; S — минимальное расстояние до стенки. Здесь

$$G^{2} = 2\left(\frac{\partial u}{\partial x}\right)^{2} + 2\left(\frac{\partial v}{\partial y}\right)^{2} + \left(\frac{\partial u}{\partial y} + \frac{\partial v}{\partial x}\right)^{2} + j\left(\frac{v}{y}\right)^{2}.$$

Значения коэффициентов для уравнения турбулентной вязкости модели Baldwin—Lomax: $c_1 = 2$; $c_2 = 0,2$; $c_3 = 0,7$; $c_4 = 5$; $c_5 = 3$; $c_6 = 50$.

Замыкание приведенной системы уравнений в случае многокомпонентного газа проводится с помощью калорического и термического уравнений состояния [3].

Калорическое уравнение состояния:

$$h = \sum_{i} c_{i} h_{i}, h_{i} = \int C_{pi} dT + h_{i}^{0}, \qquad (4)$$

где h_i — энтальпия компонентов; h_i^0 — энтальпия образования.

Предполагается, что удельная теплоемкость каждого компонента является линейной функцией от температуры. Соответственно энтальпия аппроксимируется квадратичным полиномом [4].

Термическое уравнение состояния:

$$P = \frac{\rho RT}{\mu}; \ \frac{1}{\mu} = \sum_{i} \frac{c_i}{\mu_i}, \tag{5}$$

где µ_i — молекулярная масса компонентов; µ — молекулярная масса смеси.

На рис. 1 представлена геометрическая модель проточного тракта канала сложной формы. Двумерная модель канала включает в себя медленно расширяющийся участок и участок постоянного сечения. Через треугольной формы пилоны подается водород с массовым расходом, соответствующим стехиометрическому соотношению компонентов. На входе в канал задается воздушный поток со сверхзвуковыми условиями течения.



Рис. 1. Геометрия расчетного канала

Для представленной геометрической модели построена расчетная сетка (рис. 2), состоящая из примерно 66 000 гексагональных элементов, адаптированная к поверхностям расчета для разрешения гидродинамических явлений в пограничном слое.



Рис. 2. Расчетная сетка

Рассматривали нестационарное вязкое турбулентное течение воздушно-водородной смеси. При этом использовали модель химической кинетики R. Hansons.

Начальные и граничные условия следующие:

- на входе в ВЗУ *M* = 3, *p* = 50 кПа, *T* = 300 К;
- на стенке $T = \text{const} = 1\ 000\ \text{K}.$

Процедура расчета состояла из трех этапов. На первом этапе устанавливали течение воздушного потока в проточном тракте канала сложной формы. Затем осуществляли подачу водорода. Температуры торможения воздушного потока недостаточно для инициации процессов горения в рассматриваемом канале. После подачи водорода в проточный тракт через пилон подавали высокотемпературные продукты сгорания водородо-воздушной смеси при коэффициенте избытка воздуха $\alpha = 1$. После воспламенения через пилон снова подавался водород и горение уже не прекращалось. На третьем этапе рассматривали собственно процесс горения.

На рис. 3, 4 представлены полученные в результате проведенных расчетов поля давлений и температур. Характерной особенностью является «слоистое» температурное течение, которое может быть обусловлено горением смеси преимущественно в слое смешения [6]. Профиль скорости, представленный на рис. 5, более вытянут к нижней стенке канала, что способствует неравномерному перемешиванию и сгоранию. Поле концентраций водорода представлено на рис. 6.



Рис. 6. Поле концентраций водорода

В результате расчета течения химически реагирующего потока в канале получен тепловой поток на стенку канала (рис. 7). Неоднородный характер тепловых потоков обусловлен сложной установившейся гидродинамической структурой потока.



Рис. 7. Тепловой поток на стенке

Литература

- [1] Бедарев И.А., Федоров А.В. Сравнительный анализ трех математических моделей воспламенения водорода. *Физика горения и взрыва*, 2006, т. 42, № 1, с. 26–33.
- [2] Авдуевский В.С., Кошкин В.К. Основы теплопередачи в авиационной и ракетнокосмической технике. Москва, Машиностроение, 1992, 528 с.
- [3] Щетинков Е.С. Физика горения газов. Москва, Наука, 1965, 739 с.
- [4] Нечаев Ю.Н., Федоров Р.М. *Теория авиационных газотурбинных двигателей*. В 2 ч. Москва, Машиностроение, 1977–1978, ч. 1 312 с., ч. 2 335 с.
- [5] Крюков В.Г., Наумов В.И. Математическое моделирование реагирующих течений на базе реакторного подхода. *Физико-химическая кинетика в газовой динамике*, 2004, № 2. URL: http://chemphys.edu.ru/issues/2004-2/articles/65/.
- [6] Платонов И.М. Решение задачи горения водорода в сверхзвуковом потоке с помощью модуля Ansys CFX. *Труды МАИ*, 2015, № 82. URL: http://trudymai.ru/eng/published.php?ID=58562.
- [7] Дешко А.Е. О выборе кинетической модели горения водорода в численном моделировании сверхзвукового неравновесного течения. *Техническая механика*, 2014, № 1, с. 37–45.

Коршунова Майя Ручировна — студентка кафедры «Теплофизика», МГТУ им. Н.Э. Баумана, Москва, Российская Федерация.

Научный руководитель — Французов М.С., ассистент кафедры «Теплофизика», МГТУ им. Н.Э. Баумана, Москва, Российская Федерация.

NUMERICAL SIMULATION OF COMBUSTION PROCESSES FOR HYDROGEN-AIR MIXTURE IN A VARIABLE CROSS-SECTION PIPE

M.R.	Korshunova	

mayya_korshunova_95@mail.ru

Bauman Moscow State Technical University, Moscow, Russian Federation

Abstract	Keywords
We used mathematical models of different orders to investigate various mechanisms of hydrogen oxidation kinetics. We considered the models of a closed adiabatic reactor, and one- and two-dimensional flow reactors. We accordingly selected chemical kinetic mechanisms from the list of those integrated in our hydrocode. We simulated flow and combustion processes in a variable cross-section pipe. We studied the effect the geometric parameters of the flow duct have on the ges dynamics	Combustion, hydrogen-air mixture, gas dynamic computation, simula- tion of combustion in a pipe, reac- tor-based approach
inside it. We used thermodynamic equilibrium methods to compute a one-dimensional flow in the pipe. The	
results show that various mechanisms of chemical kinet- ics affect the integral characteristics of the flow and heat	
transfer in a variable cross-section pipe. We detect certain features of gas dynamics that affect combustion	
and ignition processes. A comparison to the one- dimensional technique shows a satisfactory agreement	© Bauman Moscow State Technical
of the integral parameters.	University, 2017

References

- Bedarev I.A., Fedorov A.V. Comparative analysis of three mathematical models of hydrogen ignition. *Fizika goreniya i vzryva*, 2006, vol. 42, no. 1, pp. 26–33. (Eng. version: *Combustion, Explosion, and Shock Waves*, 2006, vol. 42, no. 1, pp. 19–26).
- [2] Avduevskiy V.S., Koshkin V.K. Osnovy teploperedachi v aviatsionnoy i raketnokosmicheskoy tekhnike [Heat transport fundamentals in aerotechnics and rocket and space equipment]. Moscow, Mashinostroenie publ., 1992. 528 p.
- [3] Shchetinkov E.S. Fizika goreniya gazov [Gas combustion physics]. Moscow, Nauka publ., 1965. 739 p.
- [4] Nechaev Yu.N., Fedorov R.M. Teoriya aviatsionnykh gazoturbinnykh dvigateley. V 2 ch.
 [Theory of aeronautic gas-turbine engines]. Moscow, Mashinostroenie publ., 1977–1978.
 Pt. 1 312 p., pt. 2 335 p.
- [5] Kryukov V.G., Naumov V.I. Reacting flotation mathematical simulation based on reactor approach. *Fiziko-khimicheskaya kinetika v gazovoy dinamike* [Physical-chemical kinetics in gas dynamics], 2004, no. 2. Available at: http://chemphys.edu.ru/issues/2004-2/articles/65/.
- [6] Platonov I.M. Modeling Hydrogen combustion in a hypersonic flow using Ansys CFX. *Trudy MAI*, 2015, no. 82. Available at: http://trudymai.ru/eng/published.php?ID=58562.
- [7] Deshko A.E. O On the selection of kinetic model for hydrogen burning in numerical simulation of supersonic non-equilibrium flow. *Tekhnicheskaya mekhanika*, 2014, no. 1, pp. 37–45.

Korshunova M.R. — student, Department of Thermal Physics, Bauman Moscow State Technical University, Moscow, Russian Federation.

Scientific advisor — M.S. Frantsuzov, Assistant, Department of Thermal Physics, Bauman Moscow State Technical University, Moscow, Russian Federation.