

О СУЩЕСТВОВАНИИ И ЕДИНСТВЕННОСТИ РЕШЕНИЯ СИСТЕМЫ  
УРАВНЕНИЙ ТЕПЛОВОЙ ТЕОРИИ ГОРЕНИЯ

*C. C. Новиков, Ю. С. Рязанцев*

(Москва)

Распространение пламени в гомогенной газовой смеси, где протекает экзотермическая химическая реакция первого порядка, описывается уравнениями теплопроводности и диффузии, которые запишем в виде

$$\frac{d}{dx} \left( \frac{k}{c} \frac{du}{dx} \right) - m \frac{du}{dx} + v\Phi = 0, \quad \frac{d}{dx} \left( \rho D \frac{dv}{dx} \right) - m \frac{dv}{dx} - v\Phi = 0 \quad (1)$$

$$-\infty \leqslant x \leqslant +\infty, \quad u(-\infty) = u_-, \quad v(-\infty) = v_-, \quad u(\infty) = u_+ \quad (2)$$

Здесь  $u$  — температура,  $v = ha / c$ ,  $a$  — концентрация,  $h$  — тепловой эффект реакции,  $c = \text{const}$  — теплоемкость газа,  $k = k(u)$  — коэффициент теплопроводности,  $\rho = \rho(u)$  — плотность газа,  $D = D(u)$  — коэффициент диффузии,  $m$  — массовая скорость,  $\Phi = \Phi(u)$  — константа скорости химической реакции. Константа скорости  $\Phi = 0$  при  $u_- \ll u \ll \epsilon$  и  $\Phi > 0$  при  $\epsilon < u \ll u_+$ .

При решении задачи (1), (2) должны быть найдены распределения температуры и концентрации в волне горения и скорость волны  $m$ .

Вопрос о существовании и единственности решения задачи (1), (2) впервые рассматривался в работе [1], где в предположении  $\lambda = \rho c D / k = 1$  установлено, что задача (1), (2) всегда имеет единственное решение.

В работе [2] доказано существование решения (1), (2) при любом, не равном нулю постоянном значении  $\lambda$ , и установлено единственность решения при  $0 < \lambda < 1$ . При доказательстве принято, что величины  $k$ ,  $\rho D$ , так же как и  $c$ , не зависят от температуры.

Существование и единственность решения задачи (1), (2) в случае  $\lambda = 0$  ( $D = 0$ ), соответствующем распространению фронта экзотермической реакции в конденсированной среде, исследовалась в работе [3].

Покажем, воспользовавшись методом Я. Б. Зельдовича [1,4], что задача (1), (2) имеет единственное решение и в случае, когда коэффициент теплопроводности, коэффициент диффузии и плотность газа являются функциями температуры такими, что  $0 < \lambda(u) < 1$ .

Система уравнений (1) имеет первый интеграл

$$\frac{k}{c} \frac{du}{dx} + \rho D \frac{dv}{dx} - m(u + v) = \text{const} \quad (3)$$

Из (3) и условий  $(du / dx)_{x=\pm\infty} = (dv / dx)_{x=\pm\infty} = 0$ , которые следуют из (2), находим

$$\rho D \frac{dv}{dx} = m(u + v - u_+) - \frac{k}{c} \frac{du}{dx}, \quad u_+ = u_- + v_- \quad (4)$$

Считая далее температуру  $u$  независимой переменной и вводя новую неизвестную функцию

$$p = \frac{k}{c} \frac{du}{dx} \quad (5)$$

вместо уравнений (4), (5), получим

$$\frac{dp}{du} = m - \frac{vf}{p} \quad (f = \frac{k\Phi}{c}) \quad (6)$$

$$\frac{dv}{du} = \frac{m(u + v - u_+)}{\lambda p} - \frac{1}{\lambda} \quad (\lambda = \frac{\rho D c}{k}) \quad (7)$$

$$p(u_-) = p(u_+) = v(u_+) = 0 \quad (8)$$

Задача (6) — (8) эквивалентна задаче (1), (2). На интервале  $u_- \leq u \leq \varepsilon$  решение уравнения (6) с условием  $p(u_-) = 0$  имеет вид

$$p = m(u - u_-) \quad (9)$$

С ростом  $m$  от  $m = 0$  ординаты интегральных кривых (9) увеличиваются от нуля.

Рассмотрим интегральные кривые уравнений (6), (7) на интервале  $\varepsilon \leq u \leq u_+$ , проходящие через точку  $p(u_+) = 0$ ,  $v(u_+) = 0$ , которая является особой точкой. Из трех интегральных кривых, проходящих через эту точку, физический смысл имеет лишь кривая с наклоном

$$\left[ \frac{dp}{du} \right]_{u_+} = \frac{m}{2\lambda(u_+)} - \left( \frac{m^2}{4\lambda^2(u_+)} + \frac{f(u_+)^{1/2}}{\lambda(u_+)} \right) \quad (10)$$

и соответственно

$$\left[ \frac{dv}{du} \right]_{u_+} = \frac{2[1 - \lambda(u_+)]m}{\lambda(u_+)[m + (m^2 + 4\lambda(u_+)f(u_+))^{1/2}]} - 1 \quad (11)$$

Уравнения интегральных кривых при  $m = 0$  имеют вид

$$p(u, 0) = \left( 2 \int_u^{u_+} f(u_2) \left[ \int_{u_2}^{u_+} \frac{du_1}{\lambda(u_1)} \right] du_2 \right)^{1/2} \quad v(u, 0) = \int_u^{u_+} \frac{du_1}{\lambda(u_1)} \quad (12)$$

Решение уравнения (7) может быть представлено в виде

$$v(u, m) = u_+ - u + \int_u^{u_+} \frac{1 - \lambda(u_2)}{\lambda(u_2)} \exp \left[ -m \int_u^{u_2} \frac{du_1}{\lambda(u_1)p(u_1, m)} \right] du_2 \quad (13)$$

Из (13) следует, что при  $\lambda < 1$  выполняется неравенство

$$u + v > u_+ \quad (14)$$

Введем функции  $p_m = \partial p / \partial m$  и  $v_m = \partial v / \partial m$ , которые позволяют судить об изменении положения интегральных кривых с изменением величины  $m$ . Из уравнений (6), (7) находим для  $p_m$  и  $v_m$  уравнения

$$\frac{dp_m}{du} = 1 - \frac{f}{p} v_m + \frac{vf}{p^2} p_m, \quad \frac{dv_m}{du} = \frac{(u + v - u_+)(p - mp_m)}{\lambda p^2} + \frac{m}{\lambda p} v_m \quad (15)$$

В точке  $u = u_+$ , где  $p_m = v_m = 0$ , имеет место

$$\frac{dp_m}{du} > 0, \quad \frac{dv_m}{du} > 0 \quad (16)$$

Из (16) следует, что функции  $p_m$  и  $v_m$  вблизи точки  $u = u_+$  при  $u < u_+$  принимают отрицательные значения. Из уравнений (15) видно, что знак функций  $p_m$ ,  $v_m$  не изменяется на всем интервале  $\varepsilon \leq u \leq u_+$ . Действительно, пусть в некоторой точке функция  $p_m$  проходит через ноль, а функция  $v_m$  сохраняет отрицательное значение. В этой точке кривая  $p_m(u)$  не может иметь положительную производную. Однако из (15) следует, что в этой точке должно быть

$$\frac{dp_m}{du} = 1 - \frac{fv_m}{p} > 0$$

Пусть теперь функция  $v_m$  проходит через ноль в точке, где  $p_m < 0$ . Кривая  $v_m(u)$  не может иметь положительного наклона в этой точке, но из уравнений (15) и неравенства (14) следует, что в этой точке

$$\frac{dv_m}{du} = \frac{(u + v - u_+)(p - mp_m)}{\lambda p^2} > 0$$

Аналогично доказывается, что случай одновременной смены знака функций  $p_m$ ,  $v_m$  также невозможен.

Таким образом, функции  $p_m$  и  $v_m$  на всем интервале  $\varepsilon \leq u < u_+$  не могут принимать положительных значений. Это означает, что ординаты интегральных кривых  $p(u, m)$  во всех точках этого интервала (в том числе — в точке  $u = \varepsilon$ ) с ростом  $m$  от  $m = 0$  уменьшаются от значений, определяемых формулой (12). Следовательно, с ростом  $m$  ординаты  $p(\varepsilon - 0, m)$  и  $p(\varepsilon + 0, m)$  монотонно сближаются и при конечном  $m = m^*$ , при котором  $p(\varepsilon - 0, m^*) = p(\varepsilon + 0, m^*)$ , существует непрерывная интегральная кривая  $p(u, m^*)$ , являющаяся решением задачи (6) — (8). При этом функция  $v(u, m^*)$  определяется формулой (13).

Случай  $\lambda = 0$  ( $D = 0$ ) требует особого исследования. Здесь из уравнений (1), (5) вместо системы (6), (7) получим задачу

$$\frac{dp}{du} = m - \frac{f}{m} - \frac{(u_+ - u)f}{p}, \quad p(u_-) = p(u_+) = 0 \quad (17)$$

Для доказательства существования и единственности решения задачи (17) рассмотрим, наряду с этой задачей задачу

$$\frac{dp_1}{du} = m - \frac{(u_+ - u)f(u)}{p_1}, \quad p_1(u_-) = p_1(u_+) = 0 \quad (18)$$

Эта задача всегда имеет единственное решение [1,4]. Обозначим через  $m^\circ$  соответствующее собственное значение задачи (18).

Из уравнения задачи (17) следует, что всякая интегральная кривая этого уравнения, проходящая через точку  $p(u_+) = 0$ , при  $m > 0$  имеет  $p(\varepsilon, m) > 0$ . При  $m = m^\circ$  эта интегральная кривая расположена выше соответствующей интегральной кривой задачи (18). Следовательно,  $p(\varepsilon + 0, m^\circ) > p(\varepsilon - 0, m^\circ)$ . В то же время на интервале  $u \leq u \leq \varepsilon$  интегральная кривая уравнения (17), проходящая через точку  $p(u_-) = 0$  и определяемая формулой (9), совпадает с решением задачи (18). Рассматривая поведение интегральных кривых уравнения (17) при увеличении  $m$  от значения  $m = m^\circ$ , приходим к выводу, что задача (17), имеет единственное решение.

Отметим, что проведенное доказательство сохраняет силу и при более общей зависимости скорости химической реакции от концентрации и температуры  $F(u, v)$  достаточно лишь, чтобы выполнялись условия

$$\left. \frac{\partial F}{\partial u} \right|_{u=u_+} = 0, \quad \frac{\partial F}{\partial v} > 0 \quad \text{при } \varepsilon < u \leq u_+$$

Поступила 5 III 1965

#### ЛИТЕРАТУРА

- Зельдович Я. Б. К теории распространения пламени. Ж. физ. химии, 1948, т. 22, № 1.
- Канель Я. И. О стационарном решении для системы уравнений теории горения. Докл. АН СССР, 1963, т. 149, № 2.
- Новиков С. С., Рязанцев Ю. С. К теории горения конденсированных систем. Докл. АН СССР, 1964, т. 157, № 6.
- Гельфанд И. М. Некоторые задачи квазилинейных уравнений. Успехи матем. наук, 1959, т. 14, № 2.