

## СТАЦИОНАРНОЕ РАСПРОСТРАНЕНИЕ ТЕПЛА В СРЕДЕ СФЕРИЧЕСКОЙ ФОРМЫ

*Наджмиддинов Асадулло Мирзоевич - преподаватель, Финансово-экономический институт Таджикистана 734067. Республика Таджикистан г. Душанбе пр. Нахимова 64/14, Тел. (+992) 918.772.839, (+996) 777020956 email: [asadullo-tj@mail.ru](mailto:asadullo-tj@mail.ru)*

**Аннотация.** Проведено математическое моделирование стационарных тепловых процессов в телах с учетом регуляризации теплового потока и температурной зависимости теплофизических характеристик в структурно неоднородных химически активных веществах и материалах.

**Ключевые слова:** зависимость, распространения, изменения, температура, линейное, нелинейное, тепловой поток, сферической среды.

## STATIONARY DISTRIBUTION OF HEAT IN A MEDIUM SPHERICAL SHAPE

*Najmiddinov Asadullo Mirzoevich - lecturer, Finance and Economics Institute of Tajikistan 734067. The Republic of Tajikistan, Dushanbe, proc. Nakhimov 64/14, Tel. (+992) 918.772.839, (+996) 777020956 email: [asadullo-tj@mail.ru](mailto:asadullo-tj@mail.ru)*

**Annotation.** Mathematical modeling of the thermal processes in stationary bodies based regularization heat flow and temperature dependence of the thermophysical characteristics structurally inhomogeneous reactive substances and materials.

**Keywords:** dependence, distribution, changes, temperature, linear, nonlinear, heat flow, spherical environment.

Элементы энергетического, электронного и космического оборудования в условиях конвективного теплообмена с окружающей средой в ряде физических процессов, когда распространение температуры приводит к горению или взрыву, требует значительных усилий. Эти явления имеют место при формировании теплового пограничного слоя в условиях стационарного обтекания поверхностей, при нагреве, при химических реакциях и так далее.

Однако, несмотря на значительную проработку подходов моделирование и исследование стационарного линейного и нелинейного распространения температуры, в том числе и приближенном и к тому среде при зависимости теплового потока от температуры, такой подход требует введения новых математических методов, в том числе для проверки достоверности получаемых решений.

Рассмотрим среду, в которой в сферических переменных  $(T, q)$  происходит процесс концентрации реагирующего вещества, то есть температуры. Переход к сферическим фазовым переменных  $q, T$  осуществляется с помощью следующей система уравнений:

$$\begin{cases} \frac{dT}{dx} = -\frac{q}{\lambda} - \frac{T}{(x+\varepsilon)(1-x-\varepsilon)}, \\ \frac{dq}{dx} = \varphi(T) - \frac{1-2(x+\varepsilon)}{(x+\varepsilon)(1-x-\varepsilon)}q. \end{cases} \quad (1)$$

В окрестности точки равновесия  $(T(x_*), q(x_*))$  происходит сферическое фазовое превращение при том или ином процессе. В частности, в окрестности этой точки требуется жесткое управление процесса температуры и потока тепла. Поэтому, при незначительном по величине изменении параметров системы изменение температуры  $T$  длиной среде описывается стационарной системой уравнений (1) в сферической среде. Здесь

$\eta_1 = \frac{1}{(x+\varepsilon)(1-x-\varepsilon)}$  и  $\eta_2 = \frac{1-2(x+\varepsilon)}{(x+\varepsilon)(1-x-\varepsilon)}$  – общее число компонентов, а  $\varepsilon$  малый параметр ( $0 \leq \varepsilon \ll 1$ ). Функция  $\varphi(T)$  описывает нелинейный теплообмен между элементами исследованной системы и окружающей средой, заданной в виде функции

$$\varphi(T) = \alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right).$$

Решение системы уравнений (1) будем исследовать как теплообмен между элементами исследуемой системы и окружающей сферической средой для различных видов функции  $\varphi(T)$ .

Предположим, что теплообмен между элементами системы и окружающей сферической средой задано в виде функции  $\varphi(T) = \alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right)$ .

Разделяя второе уравнение системы (1) на первое, получим:

$$\frac{dq}{dT} = -\frac{\lambda(x+\varepsilon)(1-x-\varepsilon)\alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right) - \lambda(1-2(x+\varepsilon))q}{(x+\varepsilon)(1-x-\varepsilon)q + \lambda T}. \quad (2)$$

Для определения критических условий, правую часть уравнения (2) обозначим через функцию  $F(q, T)$ , то есть:

$$F(q, T) = - \frac{\lambda(x + \varepsilon)(1 - x - \varepsilon)\alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right) - \lambda(1 - 2(x + \varepsilon))q}{(x + \varepsilon)(1 - x - \varepsilon)q + \lambda T}$$

и приравнявая её производную нулю, получим:

$$\frac{\partial F}{\partial q} = \frac{\lambda^2(1 - 2(x + \varepsilon))T + \lambda(x + \varepsilon)^2(1 - x - \varepsilon)^2\alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right)}{[(x + \varepsilon)(1 - x - \varepsilon)q + \lambda T]^2} = 0. \quad (3)$$

Отсюда следует, что при  $(x + \varepsilon)(x + \varepsilon - 1)q \neq T$  имеем следующее выражение:

$$T_1 = 0, \quad T_{2,3} = \pm \sqrt{\frac{\alpha_1}{\alpha_2} + \frac{\lambda(1 - 2(x + \varepsilon))}{\alpha_2(x + \varepsilon)^2(1 - x - \varepsilon)^2}}, \quad (4)$$

иначе не выполняется условия (3). Поэтому для определения функции теплового потока выбираем, что выражения  $\frac{dq}{dT} = k$ , где  $k$  – произвольное число. Тогда плотность теплового потока принимает вид:

$$q = \frac{\lambda T \left( k + (x + \varepsilon)(1 - x - \varepsilon)\alpha_2 \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right) \right)}{\lambda - (x + \varepsilon)(2\lambda + k(1 - x - \varepsilon))}. \quad (5)$$

При таком выборе функции теплового потока  $q$  всегда выполняется (3).

Теперь найдем критическое условие для температуры горения или взрыва среды. Для этого подставляя значение  $q$  в виде (5) во второе уравнение системы (1), получим:

$$\frac{1}{\alpha_1 - \alpha_2 T^2} = \frac{k\eta_2(2\lambda + 1) + k^2 - \lambda\eta_2^2 - \lambda\eta_1(k + 2) - \lambda(\alpha_1 - 3\alpha_2 T^2)}{k\eta_2(\eta_1 + \eta_2) + 2k\eta_1 + \eta_2(\alpha_1 - 3\alpha_2 T^2)}. \quad (6)$$

Обозначим через  $\varphi_1(T) = \frac{1}{\alpha_1 - \alpha_2 T^2}$  левую часть выражения (6), а посредством

$$\varphi_2(T) = \frac{k\eta_2(2\lambda + 1) + k^2 - \lambda\eta_2^2 - \lambda\eta_1(k + 2) - \lambda(\alpha_1 - 3\alpha_2 T^2)}{k\eta_2(\eta_1 + \eta_2) + 2k\eta_1 + \eta_2(\alpha_1 - 3\alpha_2 T^2)} \quad \text{обозначим правую часть}$$

выражения (6). Из условия касания обеих кривых при температуре  $T^*$  (температура особой точки) следует равенство самих функций и их первых производных. Применяя эти условия к выражению (6), определим критическое условие температуры горения или взрыва.

Из равенства (6) определим критическое условие температуры горения или взрыва среды в сферической форме. Поэтому найдем константы  $\alpha_1$  и  $\alpha_2$ . Предположим, что в точке  $x_*$  максимальное температурное значение достигает  $T^*$ . Тогда из условия касания обеих кривых при температуре  $T^*$  следует равенство самих функций и их первых производных [1-3], которые можно заменить равенствами функций и их производных вблизи этой точки:

$$\varphi_1(T^*) = \varphi_2(T^*); \quad \left. \frac{d\varphi_1(T^*)}{dx} \right|_{x=x^*} = \left. \frac{d\varphi_2(T^*)}{dx} \right|_{x=x^*} \quad (7)$$

Таким образом, подставляя найденные значения  $\alpha_1$  и  $\alpha_2$  в (6) и задавая температуру, определим критическое условие теплового горения или взрыва. Данный метод определения исследования критических условий теплового горения или взрыва можно назвать обратным методом. Суть применения обратного метода в данном разделе сводилась к тому, что задаются значения температуры и теплового потока в сферической среде и решается система

уравнений (1) при выполнении краевых условий. Более высокие значения температуры  $T_1$  принимаем как масштабное нелинейное стационарное состояние распределения тепла в сферической среде.

Далее, подставляя найденное значение  $\alpha_1, \alpha_2$  в выражения (4) и (5) соответственно, определим температуру  $T$  и теплового потока в точке соприкосновения кривых  $T(x^*)$  и  $q(x^*)$ .

На рис.6 представлены результаты численного расчета температуры  $T$  по формуле (4) от размера (диаметра) сферической среды ( $x$ ) при  $\varphi(T) = \alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right)$ .

Теплофизические свойства параметров имеют вид:  $\alpha_1 = 309.0985 \text{ Вт}/(\text{м}^3 \cdot \text{К})$ ;

$\alpha_2 = 0.001935 \text{ Вт}/(\text{м}^3 \cdot \text{К}^3)$ ;  $\lambda = 0,2 \text{ Вт}/(\text{м} \cdot \text{К})$ ;  $\varepsilon = 0.5 \text{ м}$ ;  $x_{\min} = 0$ ;  $x_{\max} = 1 \text{ м}$ .  $T_0 = 300 \text{ К}$ .

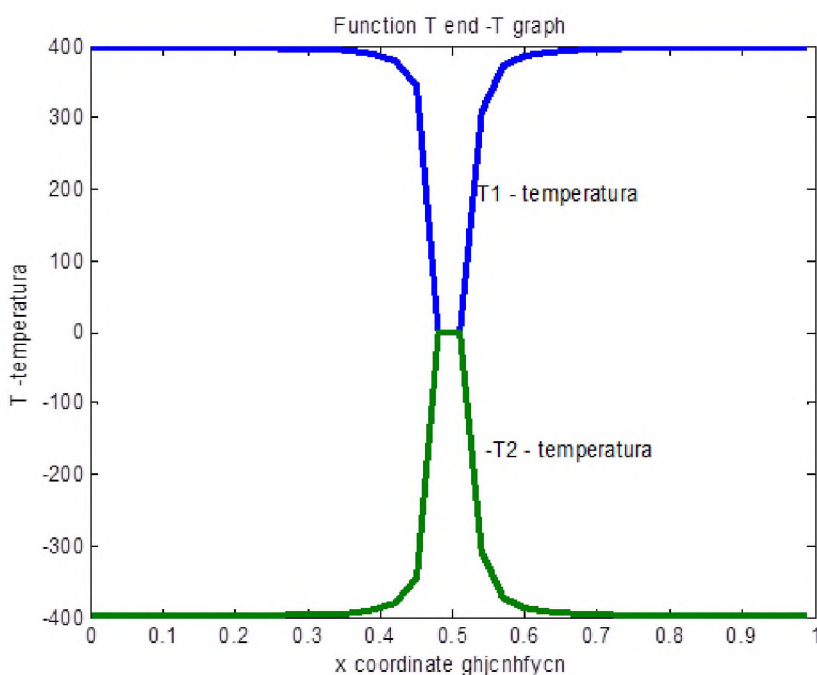


Рис. 6. Зависимость изменения температуры от размерности сферической среды ( $x$ ).

Как видно из рис. 6 в сферической среде с ростом параметра  $\varepsilon$ , критическая точка температура движется почти линейно в начале координатной оси  $x$ , а при убывание параметра  $\varepsilon$  наоборот. Чем больше параметр  $\varepsilon$ , тем круче температурное распределение. Точка  $x = 0.5$  является критической.

На рис. 7 представлены результаты численного расчета теплового потока  $q$  и температуры  $T$  по формулам (4) и (5) соответственно, от размера (диаметра) сферической среды ( $x$ ) при  $\varphi(T) = \alpha_2 T \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} - T^2 \right)$ .

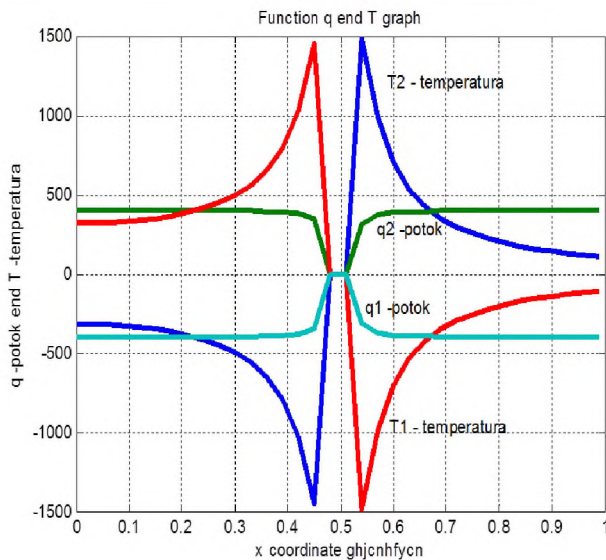


Рис. 7. Зависимость изменения теплового потока и температуры от размерности сферической среды ( $x$ ).

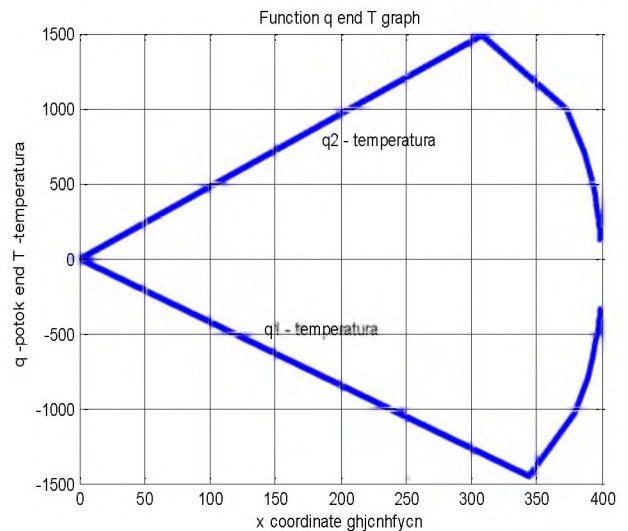


Рис. 8. Зависимость теплового потока от изменения температуры.

Как видно из рис. 7 в сферической среде с ростом размеров тела, плотность теплового поток возрастает почти линейно, с увеличением координаты тела ( $x$ ), её температура уменьшается приблизительно нелинейно. Чем больше параметр  $\varepsilon$ , тем круче температурное распределение. В точке выполняется условия (7).

**Выводы.** На рис.8 представлены результаты численных расчетов зависимостей теплового потока  $q$  от температуры  $T$ , проведенных на основе выражения (5).

### Список литературы

1. Clavin P., Effects of molecular diffusion and of thermal expansion on the structure and dynamics of premixed flames in turbulent flows of large scale and low intensity/ P. Clavin, F.A. Williams // Journal of fluid mechanics. –1982. Vol. 116, № 1. – Pp. 251–282.
2. Pelce P., Influence of hydrodynamics and diffusion upon the stability limits of laminar premixed flames/ P. Pelce, P. Clavin // Journal of Fluid Mechanics. –1982. Vol. 124, № 1. – Pp. 219–237.
3. Jackson T., Effect of thermal expansion on the stability of plane, freely propagating flames/ T. Jackson, A. Kapila // Combustion Science and Technology. –1984. Vol. 41, № 3-4.- Pp. 191–201.