

УДК 519.8:544.2

А. В. ЖИБЕР, Н. М. ЦИРЕЛЬМАН

## МАТЕМАТИЧЕСКОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ ИЗМЕНЕНИЙ АГРЕГАТНОГО СОСТОЯНИЯ ВОДОРОДА

Исследован процесс фазового превращения водорода с изменением агрегатного состояния. С помощью нелокальных преобразований двухфазная задача затвердевания жидкого водорода в ограниченной области сведена к краевой задаче для линейного уравнения теплопроводности. Построено точное решение задачи затвердевания жидкого водорода в полупространстве.  
*Жидкий водород; затвердевание; плавление; фазовое превращение*

### ВВЕДЕНИЕ

Использование жидкого водорода встречает большие трудности, обусловленные низкой температурой его кипения ( $\approx 20\text{K}$ ), узким температурным диапазоном существования жидкого состояния и малой плотностью ( $\approx 71 \text{ кг / м}^3$ ). Это побуждает исследователей к поиску путей преодоления влияния перечисленных отрицательных факторов. В настоящее время изучаются возможности хранения водорода в виде сухого гидрида металлов, проводятся работы по получению гелеобразного и шугообразного водорода. Последний представляет собой смесь твердого и жидкого водорода и, например, в качестве ракетного топлива может рассматриваться «шуга» при массовом соотношении фаз примерно 1:1. В свете сказанного представляется актуальным решение проблемы об изменении агрегатного состояния водорода.

### 1. ЗАДАЧА

#### О ФАЗОВОМ ПЕРЕХОДЕ ДЛЯ ВОДОРОДА В ОДНОМЕРНОЙ ОГРАНИЧЕННОЙ ОБЛАСТИ

Математическая модель исследуемого процесса относительно изменения во времени  $t$  температур  $T_1$  и  $T_2$  и координаты границы  $x(t)$  включает в себя

- уравнения теплопроводности в твердом и жидком водороде соответственно

$$C(p, T_1) \frac{\partial T_1}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial x} \left( \lambda_1(T) \frac{\partial T_1}{\partial x} \right), \quad 0 < x < x(t), \quad t > 0, \quad (1.1)$$

$$C(p, T_2) \frac{\partial T_2}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial x} \left( \lambda_2(T) \frac{\partial T_2}{\partial x} \right), \quad x(t) < x < b, \quad t > 0, \quad (1.2)$$

- описание начального распределения температуры в имеющихся при  $t = 0$  слоях твердого и жидкого водорода

$$T_1(x, 0) = T_1^o(x), \quad 0 < x < a, \quad x(0) = a, \quad (1.3)$$

$$T_2(x, 0) = T_2^o(x), \quad a < x < b, \quad (1.4)$$

- задание температуры затвердевания на границе раздела старой и новой фаз

$$T_1(x(t), t) = T_2(x(t), t) = T_s, \quad t > 0 \quad (1.5)$$

и условия Стефана на ней

$$L \frac{dx(t)}{dt} = \lambda_1(T) \frac{\partial T_1}{\partial x} - \lambda_2(T) \frac{\partial T_2}{\partial x}, \quad (1.6)$$

$$x = x(t), \quad t > 0,$$

- задание плотности теплового потока  $q_w$  на наружных поверхностях старой и новой фаз

$$-\lambda_1(T_1) \frac{\partial T_1}{\partial x} = q_{w1}, \quad x = 0, \quad t > 0, \quad (1.7)$$

$$-\lambda_2(T_2) \frac{\partial T_2}{\partial x} = q_{w2}, \quad x = b, \quad t > 0. \quad (1.8)$$

Примем объемные теплоемкости  $C(p, T_i)$ , теплопроводности  $\lambda_i$  и объемную теплоту затвердевания  $L$  для водорода равными

$$C(p, T_i) = a_1 T_i^3, \quad \lambda_i(T_i) = D_i c_{1i}^2 T_i^3 (c_{2i} + T_i^4)^{-2}, \quad (1.9)$$

$$i = 1, 2,$$

$$c_{11} = \frac{4Lc_{12}}{a_1} \left[ \frac{a_1}{4L} - \frac{1}{T_s^4 + c_{22}} \right], \quad c_{21} = c_{22} + \frac{4L}{a_1}. \quad (1.10)$$

Зависимости (1.9), (1.10) приведены в [1–3].

Рассмотрим задачу (1.1)–(1.8) с невырожденной начальной фазой, когда в начальный момент времени часть заданного объема заполнял твердый водород, а оставшуюся жидкий, т. е.  $x(0) = a$ ,  $a > 0$ .

При использовании точечной замены

$$T_i = \left[ \frac{c_{1i}}{\theta_i} - c_{2i} \right]^{1/4}, \quad i = 1, 2. \quad (1.11)$$

исходная задача (1.1)–(1.8) при выполнении условий (1.9) примет относительно функций  $\theta_1(x, t)$ ,  $\theta_2(x, t)$  и  $x(t)$  вид

$$\frac{\partial \theta_1}{\partial t} = \frac{D_1}{a_1} \theta_1^2 \frac{\partial^2 \theta_1}{\partial x^2}, \quad 0 < x < x(t), \quad t > 0, \quad (1.12)$$

$$\frac{\partial \theta_2}{\partial t} = \frac{D_2}{a_1} \theta_2^2 \frac{\partial^2 \theta_2}{\partial x^2}, \quad x(t) < x < b, \quad t > 0, \quad (1.13)$$

$$\theta_1(x, 0) = \theta_1^o(x), \quad 0 < x < a, \quad x(0) = a, \quad (1.14)$$

$$\theta_2(x, 0) = \theta_2^o(x), \quad a < x < b, \quad (1.15)$$

$$\theta_1(x(t), t) = \theta_2(x(t), t) = \theta_s, \quad t > 0, \quad (1.16)$$

$$\frac{dx(t)}{dt} = D_3 \frac{\partial \theta_1}{\partial x} - D_4 \frac{\partial \theta_2}{\partial x}, \quad x = x(t), \quad t > 0, \quad (1.17)$$

$$\frac{\partial \theta_1(0, t)}{\partial x} = F_1(t), \quad t > 0, \quad (1.18)$$

$$\frac{\partial \theta_2(b, t)}{\partial x} = F_2(t), \quad t > 0. \quad (1.19)$$

Здесь обозначены:  $D_3 = -\frac{c_{11}D_1}{4L}$ ,  $D_4 = -\frac{c_{12}D_2}{4L}$ ,  $\theta_s = \frac{c_{11}}{T_s^4 + c_{21}}$ ,  $F_i(t) = \frac{4q_{wi}(t)}{c_{1i}D_i}$ ,  $\theta_i^o(x) = \frac{c_{1i}}{(T_s^o(x))^4 + c_{2i}}$ ,  $i = 1, 2$ .

Решение краевой задачи (1.12)–(1.19) основано на нелокальном преобразовании

$$\beta_i dx = v_i(y, t) dy + \alpha_i \frac{\partial v_i(y, t)}{\partial y} dt, \quad v_i(y, t) = \theta_i(x, t), \quad i = 1, 2. \quad (1.20)$$

Здесь  $\alpha_i, \beta_i, i = 1, 2$  постоянные.

Преобразование типа (1.20) использовались для построения точных решений нелинейного параболического уравнения в работах [3–5]. В [6–8] эти преобразования применялись при исследовании краевых задач теории тепломассопереноса: в частности, в [6] с их использованием исследована однофазная задача со свободной границей для водорода.

При замене (1.20) нелинейным уравнениям (1.12) и (1.13) соответствуют линейные уравнения теплопроводности

$$\frac{\partial v_1}{\partial t} = \alpha_1 \frac{\partial^2 v_1}{\partial y^2} \quad \text{и} \quad \frac{\partial v_2}{\partial t} = \alpha_2 \frac{\partial^2 v_2}{\partial y^2}.$$

Для этих уравнений рассмотрим следующую краевую задачу: найти  $v_i(t, y), i = 1, 2$  и  $y(t)$  такие, что

$$\frac{\partial v_1}{\partial t} = \alpha_1 \frac{\partial^2 v_1}{\partial y^2}, \quad y_1(t) < y < y(t), \quad t > 0, \quad (1.21)$$

$$\frac{\partial v_2}{\partial t} = \alpha_2 \frac{\partial^2 v_2}{\partial y^2}, \quad y(t) < y < y_2(t), \quad t > 0, \quad (1.22)$$

$$v_1(y, 0) = \theta_1^o(\Phi_1^{-1}(y)), \quad c < y < 0, \quad (1.23)$$

$$v_2(y, 0) = \theta_2^o(\Phi_2^{-1}(y)), \quad 0 < y < d, \quad (1.24)$$

$$v_1(y(t), t) = v_2(y(t), t) = \theta_s, \quad t > 0, \quad (1.25)$$

$$\frac{dy(t)}{dt} = k_1 \frac{\partial v_1(y(t), t)}{\partial y} - k_2 \frac{\partial v_2(y(t), t)}{\partial y}, \quad t > 0, \quad (1.26)$$

$$\beta_1 \frac{\partial v_1(y_1(t), t)}{\partial y} - F_1(t)v_1(y_1(t), t) = 0, \quad t > 0, \quad (1.27)$$

$$\beta_2 \frac{\partial v_2(y_2(t), t)}{\partial y} - F_2(t)v_2(y_2(t), t) = 0, \quad t > 0, \quad (1.28)$$

где имеем  $\alpha_i = \frac{D_i}{a_1} \beta_i^2$ ,  $\Phi_i(x) = \int_a^x \frac{\beta_i}{\theta_i^o(\xi)} d\xi$ ,

$$i = 1, 2, \quad k_1 = \frac{\beta_1^2}{\theta_s^2} D_3 - \frac{\alpha_1}{\theta_s}, \quad y_1(t) =$$

$$= -\int_0^a \frac{\beta_1}{\theta_1^o(\xi)} d\xi - \frac{\alpha_1}{\beta_1} \int_0^t F_1(\tau) d\tau, \quad y_2(t) =$$

$$= \int_a^b \frac{\beta_2}{\theta_2^o(\xi)} d\xi - \frac{\alpha_2}{\beta_2} \int_0^t F_2(\tau) d\tau, \quad k_2 = \frac{\beta_1 \beta_2}{\theta_s^2} D_4,$$

$y_1(0) = c, y_2(0) = d, y(0) = 0$  и выполнено соотношение  $\beta_1 c_{12} = c_{11} \beta_2$ .

Краевые задачи со свободной границей для линейных параболических уравнений типа (1.20)–(1.27) исследовались многими авторами (см., например, [9, 11]).

Непосредственно проверяется, что при выполнении условий (1.10) решение  $\theta_1(x, t), \theta_2(x, t), x(t)$  задачи (1.12)–(1.19) вычисляется по формулам

$$x(t) = a + \int_0^t \left[ \frac{v_1(y(\tau), \tau)}{\beta_1} \cdot \frac{dy(\tau)}{d\tau} + \frac{\alpha_1}{\beta_1} \cdot \frac{\partial v_1(y(\tau), \tau)}{\partial y} \right] d\tau, \quad \theta_i(x, t) = v_i(\psi_i(x, t), t), \quad i = 1, 2, \quad (1.29)$$

где функции  $y = \psi_i(x, t)$  задаются неявным образом соотношениями

$$x = \int_{L_i} \frac{v_i(\xi, \tau)}{\beta_i} d\xi + \frac{\alpha_i}{\beta_i} \cdot \frac{\partial v_i(\xi, \tau)}{\partial \xi} d\tau + a, \quad i = 1, 2. \quad (1.30)$$

Здесь  $L_1$  – кривая, соединяющая точки  $(0, 0)$  и  $M(y, t)$  и лежащая в области  $\Omega_1 = \{(y, t) : y_1(t) \leq y \leq 0, t > 0\}$ , а  $L_2$  – кривая, соединяющая точки  $(0, 0)$  и  $M(y, t)$  и лежащая области  $\Omega_2 = \{(y, t) : 0 \leq y \leq y_2(t), t > 0\}$ .

Отметим, что в силу уравнений (1.20) и (1.22) криволинейные интегралы в правой части формул (1.30) не зависят от пути интегрирования.

Теперь решение исходной задачи (1.1)–(1.8) определяется формулами (1.11), (1.29) и (1.30), где функции  $v_1(y, t), v_2(y, t)$  и  $y(t)$  – решение вспомогательной задачи (1.21)–(1.28).

Приведем также формулы, обратные к (1.29), (1.30). Пусть функции  $\theta_1(x, t), \theta_2(x, t), x(t)$  задают решение задачи о фазовом переходе (1.12)–(1.19). Тогда имеем

$$y(t) = \frac{\beta_1}{\theta_s} x(t) - \frac{\alpha_1}{\beta_1} \int_0^t \frac{\partial \theta_1(x(t), t)}{\partial x} d\tau,$$

$$v_i(y, t) = \theta_i(\varphi_i(y, t), t), \quad i = 1, 2,$$

где функции  $x = \varphi_i(y, t)$  определяются из соотношения

$$y = \int_{J_i} \frac{\beta_i}{\theta_i(\xi, \tau)} d\xi - \frac{\alpha_i}{\beta_i} \frac{\partial \theta_1(\xi, \tau)}{\partial \xi} d\tau, \quad i = 1, 2.$$

Здесь  $J_1$  — кривая, соединяющая точки  $(a, 0)$  и  $(x, t)$  области  $D_1 = \{(x, t) : 0 \leq x \leq x(t), t > 0\}$ , а  $J_2$  — кривая, соединяющая точки  $(a, 0)$  и  $(x, t)$  области  $D_2 = \{(x, t) : x(t) \leq x \leq b, t > 0\}$ .

В заключении этого параграфа рассмотрим задачу затвердевания жидкого водорода в ограниченной области, когда в начальный момент времени весь заданный объем заполнен жидким водородом.

В этом случае  $a = 0$  и начальное условие (1.3) отсутствует. Таким образом, мы имеем краевую задачу (1.1), (1.2), (1.4)–(1.8), которая заменой (1.11) при выполнении условий (1.9) приводит к задаче (1.12), (1.13), (1.15)–(1.19).

Для построения решения этой задачи рассмотрим вспомогательную (1.21), (1.22), (1.24)–(1.28) с вырожденной фазой ( $a = 0$ ). Как и ( $a = 0$ ). Как и выше, прямым вычислением нетрудно показать, что формулы (1.29) и (1.30) дают в случае  $a = 0$  решение краевой задачи (1.12), (1.13), (1.15)–(1.19).

## 2. ЗАТВЕРДЕВАНИЕ ЖИДКОГО ВОДОРОДА В ПОЛУПРОСТРАНСТВЕ

Рассматривается задача затвердевания жидкого водорода вида

$$C(p, T_1) \frac{\partial T_1}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial x} \left( \lambda_1(T_1) \frac{\partial T_1}{\partial x} \right), \quad a < x < x(t), \quad t > 0, \quad (2.1)$$

$$C(p, T_2) \frac{\partial T_2}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial x} \left( \lambda_2(T_2) \frac{\partial T_2}{\partial x} \right), \quad x(t) < x < \infty, \quad t > 0, \quad (2.2)$$

$$T_1(a, t) = T_1^o, \quad t > 0, \quad x(0) = a, \quad (2.3)$$

$$T_2(x, 0) = T_2^o, \quad a < x < \infty, \quad (2.4)$$

$$T_1(x(t), t) = T_2(x(t), t) = T_s, \quad t > 0, \quad (2.5)$$

$$L \frac{dx(t)}{dt} = \lambda_1(T_1) \frac{\partial T_1}{\partial x} - \lambda_2(T_2) \frac{\partial T_2}{\partial x}, \quad x = x(t), \quad t > 0, \quad (2.6)$$

Здесь  $T_1^o, T_2^o$  — постоянные, а функции  $C(p, T_i), \lambda_i(T_i), i = 1, 2$  определяются формулами (1.9) и (1.10).

После точечной замены задача (2.1)–(2.6) примет вид

$$\frac{\partial \theta_1}{\partial t} = \frac{D_1}{a_1} \theta_1^2 \frac{\partial^2 \theta_1}{\partial x^2}, \quad a < x < x(t), \quad t > 0, \quad (2.7)$$

$$\frac{\partial \theta_2}{\partial t} = \frac{D_2}{a_1} \theta_2^2 \frac{\partial^2 \theta_2}{\partial x^2}, \quad x(t) < x < \infty, \quad t > 0, \quad (2.8)$$

$$\theta_1(a, t) = \theta_1^o, \quad t > 0, \quad a = x(0), \quad (2.9)$$

$$\theta_2(x, 0) = \theta_2^o, \quad a < x < \infty, \quad (2.10)$$

$$\theta_1(x(t), t) = \theta_2(x(t), t) = \theta_s, \quad t > 0, \quad (2.11)$$

$$\frac{dx(t)}{dt} = D_3 \frac{\partial \theta_1}{\partial x} - D_4 \frac{\partial \theta_2}{\partial x}, \quad x = x(t), \quad t > 0. \quad (2.12)$$

Здесь, как и в п. 1, обозначены:

$$\theta_i^o(x) = \frac{c_{1i}}{(T_s^o)^4 + c_{2i}}, \quad i = 1, 2, \quad \theta_s = \frac{c_{11}}{T_s^4 + c_{21}},$$

$$D_3 = -\frac{c_{11}D_1}{4L}, \quad D_4 = -\frac{c_{12}D_2}{4L}.$$

Для построения точного решения краевой задачи (2.7)–(2.12) рассмотрим следующую вспомогательную задачу:

$$\frac{\partial v_1}{\partial t} = \alpha_1 \frac{\partial^2 v_1}{\partial y^2}, \quad y_1(t) < y < y(t), \quad t > 0, \quad (2.13)$$

$$\frac{\partial v_2}{\partial t} = \alpha_2 \frac{\partial^2 v_2}{\partial y^2}, \quad y(t) < y < \infty, \quad t > 0, \quad (2.14)$$

$$v_1(y_1(t), t) = \theta_1^o, \quad t > 0, \quad (2.15)$$

$$\alpha_1 \frac{\partial v_1(y_1(t), t)}{\partial y} + \theta_1^o \frac{dy_1(t)}{dt} = 0, \quad t > 0, \quad (2.16)$$

$$v_2(y, 0) = \theta_2^o, \quad 0 < y < \infty, \quad (2.17)$$

$$v_1(y(t), t) = v_2(y(t), t) = \theta_s, \quad t > 0, \quad (2.18)$$

$$\frac{dy}{dt} = k_1 \frac{\partial v_1}{\partial y} - k_2 \frac{\partial v_2}{\partial y}, \quad y = y(t), \quad t > 0. \quad (2.19)$$

где величины  $\alpha_1, \alpha_2, k_1$  и  $k_2$  определены в п. 1.

Следуя [12], решение краевой задачи (2.13)–(2.19) будем искать в виде

$$v_i(y, t) = A_i + B_i \Phi \left( \frac{y}{2\sqrt{\alpha_i t}} \right), \quad i = 1, 2, \quad (2.20)$$

$$y_1(t) = q\sqrt{t}, \quad y(t) = p\sqrt{t}.$$

Здесь обозначено

$$\Phi(x) = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^x \exp(-\xi^2) d\xi.$$

Подставляя функции (2.20) в (2.13)–(2.19), получаем

$$A_1 = \theta_1^o + \frac{\theta_1^o q \sqrt{\pi}}{2\sqrt{\alpha_1}} \exp \left( \frac{q^2}{4\alpha_1} \right) \Phi \left( \frac{q}{2\sqrt{\alpha_1}} \right),$$

$$B_1 = -\frac{\theta_1^o q \sqrt{\pi}}{2\sqrt{\alpha_1}} \cdot \exp \left( \frac{q^2}{4\alpha_1} \right),$$

$$A_2 = \theta_2^o - \frac{\theta_s - \theta_2^o}{\left[ \Phi \left( \frac{p}{2\sqrt{\alpha_2}} \right) - 1 \right]},$$

$$B_2 = \frac{\theta_s - \theta_2^o}{\left[ \Phi \left( \frac{p}{2\sqrt{\alpha_2}} \right) - 1 \right]}, \quad (2.21)$$

где постоянные  $p$  и  $q$  — решение трансцендентной системы уравнений

$$\begin{aligned} & \frac{\theta_1^o q \sqrt{\pi}}{2\sqrt{\alpha_1}} \exp\left(\frac{q^2}{4\alpha_1}\right) \times \\ & \times \left[ \Phi\left(\frac{q}{2\sqrt{\alpha_1}}\right) - \Phi\left(\frac{p}{2\sqrt{\alpha_1}}\right) \right] = \theta_s - \theta_1^o, \\ & \frac{p}{2} + \frac{\theta_1^o q}{2\alpha_1} k_1 \exp\left(\frac{q^2 - p^2}{4\alpha_1}\right) + \\ & + \frac{\theta_s - \theta_2^o}{\left(\Phi\left(\frac{p}{2\sqrt{\alpha_1}}\right) - 1\right)} \cdot \frac{k_2}{\sqrt{\pi\alpha_2}} \exp\left(-\frac{p^2}{4\alpha_2}\right) = 0, \end{aligned} \tag{2.22}$$

при  $p > q$ .

Теперь, используя преобразования (1.21), нетрудно показать, что решение краевой задачи (2.7)–(2.12) определяется формулами

$$\begin{aligned} x(t) &= a + \frac{p\theta_s - q\theta_1^o}{\beta_1} \sqrt{t}, \\ \theta_i(x, t) &= v_i(\psi_i(x, t), t), \end{aligned} \tag{2.23}$$

где функции  $y = \psi_i(x, t)$ ,  $i = 1, 2$  задаются неявным образом, а именно соотношениями

$$\begin{aligned} x &= a + \int_{L_1} \frac{v_1(\xi, \tau)}{\beta_i} d\xi + \frac{\alpha_1}{\beta_1} \cdot \frac{\partial v_1(\xi, \tau)}{\partial \xi} d\tau, \\ x &= a + \int_{L_2} \frac{v_2(\xi, \tau)}{\beta_2} d\xi + \frac{\alpha_2}{\beta_2} \cdot \frac{\partial v_2(\xi, \tau)}{\partial \xi} d\tau \end{aligned} \tag{2.24}$$

соответственно. Здесь  $L_1$  — кривая, соединяющая точки  $(0, 0)$  и  $(y, t)$  в области  $q\sqrt{t} \leq y \leq p\sqrt{t}$ ,  $t \geq 0$ , а  $L_2$  — кривая, соединяющая точки  $(0, 0)$  и  $(y, t)$  в области  $p\sqrt{t} \leq y < \infty$ ,  $t \geq 0$ .

Таким образом, решение исходной задачи (2.1)–(2.6) вычисляется с помощью формул (1.11), (2.20)–(2.24).

**ОБОЗНАЧЕНИЯ**

- $x$  и  $t$  — координата и время;
- $x(t)$  — координата границы раздела фаз;
- $T(x, t)$  и  $T_s$  — текущее значение температуры и температуры затвердевания;
- $C$  и  $\lambda$  — изобарная объемная теплоемкость и коэффициент теплопроводности фаз;
- $q_w(t)$  — плотность теплового потока к ограничивающей поверхности тела;
- $L$  — объемная теплота затвердевания (плавления);
- $p$  — давление.

**СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ**

1. Гамбург, Д. Ю. Водород: свойства, получение, хранение, транспортирование, применение /

Д. Ю. Гамбург, Дубовкин Н.Ф.. М. : Химия, 1989. 672 с.

2. **Свойства** твердого и жидкого водорода. М. : Изд-во стандартов, 1969. 136 с.

3. **Rosen, G.** Nonlinear heat conduction in solid H<sub>2</sub> / G. Rosen // Physical Rev. 1979. Vol.19, No.4. P.2398–2399.

4. **Bluman, G.** On the remarkable nonlinear diffusion equation / G. Bluman, S. Kamei // J. Math. Physics. 1980. Vol.21, No.5. P.1019–1023.

5. **Жибер, А. В.** Точные решения задачи динамики адсорбции-десорбции с нелинейной изотермой сорбции / А. В. Жибер, Н. М. Цирельман // Изв. АН СССР. Механика жидкости и газа. 1989. № 5. С. 107–112.

6. **Цирельман, Н. М.** Теплофизика изменений агрегатного состояния водорода / Н. М. Цирельман, А. В. Жибер // Вестник УГАТУ. Уфа, 2002. Т. 3, № 1. С. 45–52.

7. **Жибер, А. В.** Определение температурных полей в пространственно неоднородной нелинейной среде / А. В. Жибер, Н. М. Цирельман // Вопросы теории и расчета рабочих процессов тепловых двигателей. Уфа, 2004. С. 421–431.

8. **Жибер, А. В.** Нелокальные преобразования в теории тепломассопереноса / Жибер А.В., Цирельман Н.М. // Вестник УГАТУ. Уфа, 2005. Т. 6, № 2. С. 45–51.

9. **Рубинштейн, Л. И.** Проблема Стефана / Л. И. Рубинштейн. Рига : Звайгзне, 1967. 457 с.

10. **Фридман, А.** Уравнения с частными производными параболического типа / А. Фридман. М. : Мир, 1968. 425 с.

11. **Мейерманов, А. М.** Задача Стефана / А. М. Мейерманов. Новосибирск : Наука, 1986. 239 с.

12. **Тихонов, А. М.** Уравнения математической физики / А. М. Тихонов, А. А. Самарский. М. : Наука, 1966. 726 с.

**ОБ АВТОРАХ**



**Жибер Анатолий Васильевич**, проф., вед. науч. сотр. ИМ УНЦ РАН. Дипл. математик (Новосиб. гос. ун-т, 1969). Д-р физ.-мат. наук по диф. уравнениям (защ. в ИМиМ УрОРАН, Екб., 1994). Иссл. в обл. совр. группового анализа диф. уравнений.



**Цирельман Наум Моисеевич**, проф. каф. теории авиац. и ракетн. двигателей. Дипл. инж.-мех. (Одесск. технол. ин-т пищевой и холодильной пром-ти, 1963). Д-р техн. наук по мат. моделированию (защ. в Казанск. гос. техн. ун-те, 1995). Иссл. в обл. числ.-аналитич. и эксперим. методов тепломассопереноса.