

ТЕХНИЧЕСКАЯ ФИЗИКА

Б. Я. ЛЮБОВ

ВЫЧИСЛЕНИЕ СКОРОСТИ ЗАТВЕРДЕВАНИЯ МЕТАЛЛИЧЕСКОГО  
СЛИТКА

(Представлено академиком С. Л. Соболевым 8 VIII 1949)

Расположение столбчатых кристаллов в горизонтальном сечении металлических слитков показывает, что тепловой поток в течение основного этапа затвердевания слитка направлен перпендикулярно к его поверхности. Последнее обстоятельство позволяет рассматривать задачу определения скорости затвердевания квадратного или прямоугольного металлического слитка как линейную (температура в слитке  $T(x, t)$ ). Анализ теплового баланса затвердевающего слитка приводит к выводу, что теплота перегрева при кристаллизации металла в изложнице играет значительно меньшую роль, чем скрытая теплота перехода расплав — твердый металл.

Следовательно, в качестве начального условия можно принять

$$T(0, 0) = T_k, \quad (1a)$$

$T_k$  — температура кристаллизации металла.

Температурное поле в затвердевшем металле описывается уравнением

$$\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} = \frac{1}{a} \frac{\partial T}{\partial t}. \quad (2a)$$

Температура поверхности слитка меняется во времени по некоторому закону

$$T(0, t) = f_0(t). \quad (3a)$$

На границе расплав — твердый металл ( $x = y_0(t)$ ) имеет место тепловой баланс

$$Q_0 \rho \frac{dy_0(t)}{dt} = -\lambda \left( \frac{\partial T}{\partial x} \right)_{x=y_0(t)}, \quad (4a)$$

$Q_0$  — теплота кристаллизации на 1 г,  $\rho$  — удельный вес,  $\lambda$  — теплопроводность металла.

Кроме того

$$T[y_0(t), t] = T_k. \quad (5a)$$

Если принять, что толщина слитка равна  $2l$ , то  $0 \leq x \leq l$ ,  $0 \leq t \leq t_0$ , где  $y_0(t_0) = l$ .

Введем безразмерные величины

$$\tau = \frac{at}{l^2}, \quad \theta = \frac{T}{T_k}, \quad z = \frac{x}{l}, \quad y(t) = \frac{y_0(t)}{l}.$$

Тогда

$$\theta(0, 0) = 1, \quad (16)$$

$$\frac{\partial^2 \theta}{\partial z^2} = \frac{\partial \theta}{\partial \tau}, \quad (26)$$

$$\theta(0, \tau) = \frac{f_0(t)}{T_k} = f(\tau), \quad (36)$$

$$Q \frac{dy(\tau)}{d\tau} = - \left( \frac{\partial \theta}{\partial z} \right)_{z=y(\tau)}, \quad (46)$$

$$\theta[y(\tau), \tau] = 1. \quad (56)$$

Здесь безразмерная величина  $Q = q/T_k$ ,  $q = Q_0/c$ ,  $c$  — теплоемкость металла.

Введем новую переменную

$$\xi = 1 - \frac{z}{y(\tau)}$$

и получим

$$V(0, 0) = 1, \quad (1B)$$

$$\frac{\partial^2 V}{\partial \xi^2} = \psi(\tau) \frac{\partial V}{\partial \tau} + (1 - \xi) \frac{d\psi(\tau)}{2 d\tau} \frac{\partial V}{\partial \xi}, \quad (2B)$$

$$V(1, \tau) = f(\tau), \quad (3B)$$

$$\frac{d\psi(\tau)}{d\tau} = - \frac{2}{Q} \left( \frac{\partial V}{\partial \xi} \right)_{\xi=0}, \quad (4B)$$

$$V(0, \tau) = 1, \quad (5B)$$

$$\psi(\tau) = y^2(\tau), \quad \theta(z, \tau) \equiv V(\xi, \tau).$$

Будем искать  $V(\xi, \tau)$  в виде ряда

$$V(\xi, \tau) = \sum_{n=0}^{\infty} a_n(\tau) \xi^n. \quad (6)$$

Из условий (4B), (5B) и уравнения (2B) следует:

$$a_0(\tau) = 1, \quad (7)$$

$$a_1(\tau) = - \frac{Q}{2} \frac{d\psi(\tau)}{d\tau}, \quad (8)$$

$$a_n(\tau) = \frac{\psi(\tau)}{n(n-1)} \frac{da_{n-2}(\tau)}{d\tau} +$$

$$+ \frac{d\psi(\tau)}{2n(n-1)} [(n-1)a_{n-1}(\tau) - (n-2)a_{n-2}(\tau)], \quad n \geq 2. \quad (9)$$

Для определения  $\psi(\tau)$  остается условие (3B)

$$\sum_{n=0}^{\infty} a_n(\tau) = f(\tau). \quad (10)$$

Воспользовавшись рекуррентным соотношением (9) и приняв во внимание (7), (8), получим из (10)

$$\sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{2^n n! 1 \cdot 3 \cdot 5 \dots (2n-1)} \frac{d^n}{d\tau^n} \psi^n(\tau) = \frac{1-f(\tau)}{Q}. \quad (11)$$

Представим  $\psi(\tau)$  в виде ряда по степеням параметра  $1/Q$ :

$$\psi(\tau) = \frac{1}{Q} \psi_1(\tau) + \frac{1}{Q^2} \psi_2(\tau) + \dots \quad (12)$$

Путем подстановки (12) в (11) и сравнения коэффициентов при одинаковых степенях  $1/Q$  получим ряд уравнений для определения  $\psi_1(\tau)$ ,  $\psi_2(\tau)$ , ... Окончательно:

$$\psi(\tau) = \sum_{n=1}^{\infty} (-)^{n-1} C_{n-1} \frac{d^{n-1}}{d\tau^{n-1}} \left( 2 \int_0^{\tau} \frac{1-f(\eta)}{Q} d\eta \right)^n, \quad (13)$$

$$C_0 = 1, \quad C_1 = \frac{1}{12}, \quad C_2 = \frac{7}{1080}, \quad C_3 = \frac{79}{181440} \text{ и т. д.}$$

Не рассматривая здесь вопроса о сходимости ряда (13) для  $0 \leq \tau \leq \tau_0$ , где  $y(\tau_0) = 1$ , в общем случае, заметим, что при конкретном задании  $f(\tau)$  исследование сходимости производится обычными методами.

Пусть, например,

$$f(\tau) = 1 - \alpha\tau^m, \quad m \geq 0, \quad (14)$$

$$\begin{aligned} \psi(\tau) &= \sum_{n=1}^{\infty} (-)^{n-1} C_{n-1} \left[ \frac{2\alpha}{Q(m+1)} \right]^n \frac{d^{n-1}}{d\tau^{n-1}} \tau^{mn+n} = \\ &= \tau \sum_{n=1}^{\infty} (-)^{n-1} C_{n-1} (mn+n)(mn+n-1)\dots(mn+2) \left[ \frac{2\alpha\tau^m}{Q(m+1)} \right]^n. \end{aligned} \quad (15)$$

Следует отметить, что, рассматривая начальную фазу кристаллизации слитка, можно принять  $\alpha\tau^m < Q$ .

Если  $m = 0$ , то

$$\begin{aligned} \psi(\tau) &= \tau \sum_{n=1}^{\infty} (-)^{n-1} C_{n-1} n! \left( \frac{2\alpha}{Q} \right)^n = \tau \left[ \frac{2\alpha}{Q} - \frac{1}{6} \left( \frac{2\alpha}{Q} \right)^3 + \right. \\ &\quad \left. + \frac{7}{180} \left( \frac{2\alpha}{Q} \right)^3 - \frac{79}{7560} \left( \frac{2\alpha}{Q} \right)^4 + \dots \right]. \end{aligned} \quad (16)$$

Из (16) следует, что  $\psi(\tau) = \gamma\tau$ ,  $\gamma = \text{const}$ . Воспользовавшись формулами обращения степенных рядов, получим

$$\begin{aligned} \gamma + \frac{\gamma^2}{6} + \frac{\gamma^3}{60} + \frac{\gamma^4}{840} + \frac{\gamma^5}{15120} + \dots &= \sum_{n=1}^{\infty} \frac{\gamma^n}{2^{n-1} 1 \cdot 3 \cdot 5 \dots (2n-1)} = \\ &= \sqrt{\pi\gamma} e^{\gamma/4} \operatorname{erf} \left( \frac{\sqrt{\gamma}}{2} \right) = 2 \frac{\alpha}{Q}, \end{aligned} \quad (17)$$

$$\operatorname{erf} \omega = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^{\omega} e^{-\zeta^2} d\zeta.$$

Выражение (17) является известным трансцендентным уравнением, определяющим  $\gamma$  <sup>(1)</sup>. Следовательно,

$$y(\tau) = \sqrt{\psi(\tau)} = \sqrt{\gamma\tau} = 2\beta\sqrt{\tau}, \quad \gamma = 4\beta^2. \quad (18)$$

Приложение полученного решения задачи к исследованию процесса кристаллизации стального слитка при различных режимах охлаждения его поверхности будет нами рассмотрено в другом месте.

В заключение отметим, что изложенный метод может быть применен к рассмотрению различных процессов, идущих с изменением агрегатного состояния вещества.

Центральный научно-исследовательский  
институт черной металлургии

Поступило  
1 VII 1949

#### ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

<sup>1</sup> И. Я. Гранат и А. К. Жегалов, Кристаллизация и строение стального слитка, Л.—М., 1935.