УДК 539.4

ТЕРМОДИНАМИЧЕСКОЕ ОПИСАНИЕ ПОВЕДЕНИЯ СПЛАВОВ С ПАМЯТЬЮ ФОРМЫ С ПОМОЩЬЮ АДДИТИВНОГО ПОТЕНЦИАЛА ГИББСА

А. А. Мовчан, Ньюнт Со*

Институт прикладной механики РАН, 119991 Москва

* Московский государственный авиационный институт, 125993 Москва E-mail: movchan47@mail.ru

Установлены условия выполнения диссипативного неравенства в случае, если потенциал Гиббса сплава с памятью формы (СПФ) считается аддитивным. Получена зависимость эффективной теплоемкости СПФ от температуры, напряжений и их скорости при прямых и обратных термоупругих мартенситных превращениях. Решена связная одномерная задача о прямом и обратном превращении в стержне из СПФ.

Ключевые слова: сплав с памятью формы, аддитивный потенциал Гиббса, диссипативное неравенство.

Описанию механических явлений, характерных для сплавов с памятью формы (СПФ), с позиций рациональной термодинамики посвящены работы [1–3]. Обычно предполагается, что термодинамический потенциал СПФ, представляющего собой двухфазную среду, состоит из двух частей: аддитивной и неаддитивной. В различных работах считается, что неаддитивная часть (так называемая энергия взаимодействия фаз, энергия смешивания и т. п.) имеет различные свойства, как правило, противоречащие друг другу. В этих работах неаддитивная часть определяется по формулам, не имеющим достаточного обоснования. В данной работе исследуется возможность термодинамического описания поведения СПФ без неаддитивных добавок к потенциалу Гиббса. В большинстве работ, посвященных описанию термомеханического поведения СПФ, принимаются те или иные априорные гипотезы относительно величин диссипации или скорости диссипации в этих материалах. В предлагаемой модели такие гипотезы не используются.

Для СПФ, состоящего из аустенитной и мартенситной фаз, диссипативное неравенство имеет вид [2]

$$D = T\left(\rho\dot{S} + \left(\frac{q_i}{T}\right)_{,i}\right) = -\rho\left(\frac{\partial\psi}{\partial T} + S\right)\dot{T} - \left(\rho\frac{\partial\psi}{\partial\sigma_{ij}} + \varepsilon_{ij}^{eT}\right)\dot{\sigma}_{ij} + \sigma_{ij}'\dot{\varepsilon}_{ij}^{ph} - \rho\frac{\partial\psi}{\partial q}\dot{q} - \frac{q_iT_{,i}}{T} \ge 0.$$
(1)

Здесь D, ψ — скорость диссипации и потенциал Гиббса, полученный из выражения для свободной энергии преобразованием Лежандра с использованием термоупругих деформаций ε_{ij}^{eT} ; S — энтропия; T, ρ — абсолютная температура и плотность; q — объемная доля мартенситной фазы; $\sigma_{ij}, \varepsilon_{ij}^{ph}$ — макроскопические напряжения и фазовые деформации; q_i —

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (код проекта 05-01-00841).

компоненты вектора теплового потока; штрихом обозначены компоненты девиатора; нижний индекс после запятой обозначает производную по соответствующей координате.

Потенциал Гиббса для аустенитно-мартенситной среды принимается в виде $\psi = q\psi_1 + (1-q)\psi_2$, где

$$\psi_m = -\frac{\sigma_{kk}^2}{6K_m\rho} - \frac{\sigma_{ij}'\sigma_{ij}'}{4G_m\rho} - \frac{\alpha\sigma_{kk}}{\rho}\left(T - T_0\right) + C_\sigma\left(T - T_0 - T\ln\left(\frac{T}{T_0}\right)\right) - S_{0m}T + U_{0m}$$
(2)

есть потенциалы Гиббса для мартенсита (m = 1) и аустенита (m = 2); K_m , G_m — утроенные объемный и сдвиговой модули; S_{0m} , U_{0m} — плотности энтропии и внутренней энергии в ненагруженном состоянии при отсчетной температуре T_0 ; α — коэффициент температурного расширения; C_{σ} — теплоемкость при постоянных напряжениях. В результате для ψ получается выражение вида (2), в котором у всех величин с индексом m его необходимо опустить:

$$S_0 = S_{02} - q\Delta S_0, \qquad U_0 = U_{02} - q\Delta U_0,$$

$$\Delta S_0 = S_{02} - S_{01} > 0, \qquad \Delta U_0 = U_{02} - U_{01} > 0.$$

Полагая первые два слагаемые правой части (1) равными нулю, можно получить определяющие соотношения для энтропии

$$S = \alpha \sigma_{kk} / \rho + C_{\sigma} \ln \left(T / T_0 \right) + S_0, \tag{3}$$

упругих и температурных деформаций. Принимая для вектора теплового потока закон Фурье

$$q_i = -k_q T_{,i},\tag{4}$$

где k_q — коэффициент теплопроводности, считающийся одинаковым для аустенитной и мартенситной фаз, можно обеспечить неотрицательность последнего слагаемого в правой части (1). В результате получаем следующую формулировку "механической" части диссипативного неравенства:

$$D_{1} = \sigma_{ij}^{\prime} \dot{\varepsilon}_{ij}^{ph} + (\rho (\Delta U_{0} - T\Delta S_{0}) + Z(\sigma))\dot{q} \ge 0,$$

$$Z(\sigma) = \frac{\Delta K \sigma_{kk}^{2}}{6K_{1}K_{2}} + \frac{\Delta G \sigma_{i}^{2}}{6G_{1}G_{2}}, \quad \Delta K = K_{2} - K_{1}, \quad \Delta G = G_{2} - G_{1}, \quad D = D_{1} - \frac{T_{,i}q_{i}}{T}.$$
(5)

Пусть прямое мартенситное превращение из аустенитного состояния и обратный переход происходят в отсутствие макроскопических напряжений. В таких процессах макроскопические фазовые деформации формы равны нулю [4] и неравенство (5) можно записать в виде

$$\Delta S_0(T^* - T)\dot{q} \ge 0, \qquad T^* = \Delta U_0 / \Delta S_0, \tag{6}$$

где T^* — температура термодинамического равновесия фаз. Согласно (6) прямое превращение ($\dot{q} > 0, \dot{T} < 0$) может происходить только при температурах ниже температуры термодинамического равновесия, а обратное ($\dot{q} < 0, \dot{T} > 0$) — при температурах выше температуры термодинамического равновесия. Поэтому при термоупругих мартенситных превращениях в свободном от макроскопических напряжений состоянии диссипативное неравенство выполняется, если справедливо двустороннее неравенство

$$M_s^0 \leqslant T^* \leqslant A_s^0,\tag{7}$$

где M_s^0, A_s^0 — температуры начала прямого и обратного мартенситного превращения нена-груженного материала соответственно.

Предполагается, что при прямом и обратном превращениях под действием макроскопических напряжений скорость фазовой деформации удовлетворяет определяющим соотношениям

$$\dot{\varepsilon}_{ij}^{ph} = c_0 \sigma'_{ij} \dot{q}, \qquad \dot{\varepsilon}_{ij}^{ph} = \varepsilon_{ij}^{ph0} \dot{q}/q_0, \tag{8}$$

являющимся частным случаем более общих определяющих уравнений, предложенных в [5]. Здесь ε_{ij}^{ph0} , q_0 — величины ε_{ij}^{ph} и q в начале рассматриваемого этапа обратного превращения. Подставляя (8) в (5), получаем

$$2c_0\sigma_i^2/3 + \rho(\Delta U_0 - T\Delta S_0) + Z(\sigma) \ge 0, \qquad \sigma_{ij}'\varepsilon_{ij}^{ph0}/q_0 + \rho(\Delta U_0 - T\Delta S_0) + Z(\sigma) \le 0.$$
(9)

Пусть температуры M_s^{σ} , A_s^{σ} начала прямого и обратного превращений при наличии напряжений определяются по формулам

$$M_s^{\sigma} = M_s^0 + k\sigma_i + \frac{\Delta K \sigma_{kk}^2}{6K_1 K_2 \rho \Delta S_0}, \qquad A_s^{\sigma} = A_s^0 + \frac{\sigma_{ij}' \varepsilon_{ij}^{pn0}}{\rho \Delta S_0 q_0} + \frac{Z(\sigma)}{\rho \Delta S_0}.$$
 (10)

Учитывая (10), а также то, что при прямом превращени
и $T < M_s^\sigma,$ а при обратном $T > A_s^\sigma,$ из неравенства (9) получаем

$$2c_1\sigma_i^2/3 - \rho\Delta S_0k\sigma_i + \rho(\Delta U_0 - M_s^0\Delta S_0) \ge 0, \qquad c_1 = c_0 + \Delta G/(4G_1G_2); \tag{11}$$

$$\rho(\Delta U_0 - A_s^0 \Delta S_0) \leqslant 0. \tag{12}$$

Неравенство (11) справедливо для всех неотрицательных значений σ_i в случае выполнения первого неравенства в (7) и ограничения сверху на величину энтропии перехода ΔS_0 :

$$\Delta S_0 \leqslant 4\Delta U_0 / (2M_s^0 + \sqrt{4(M_s^0)^2 + 6\rho\Delta U_0 k^2 / c_1}).$$
(13)

Условие (13) можно записать в виде

$$T^* - M_s^0 \ge \Delta T_{\min} = (\sqrt{(M_s^0)^2 + 3\rho \Delta U_0 k^2 / (2c_1) - M_s^0)}/2.$$
(14)

Согласно (14) прямое превращение ненагруженного материала не может начаться непосредственно при достижении понижающейся температурой значения температуры термодинамического равновесия T^* . Сначала должно произойти некоторое "переохлаждение", нижняя граница которого определяется величиной ΔT_{\min} , возрастающей с увеличением количества латентного тепла ΔU_0 . Неравенство (12) выполняется, если справедливо второе неравенство в (7). Следовательно, в отличие от случая прямого превращения условие неотрицательности скорости диссипации при обратном превращении нагруженного материала означает, что для начала обратного превращения в ненагруженном материале "перегрев" не требуется. Обратное превращение может начинаться в тот момент, когда повышающаяся температура достигает значения температуры термодинамического равновесия T^* .

В таблице приведены экспериментальные данные [3] для трех СПФ, а также вычисленные по этим данным значения $k, c_0, T^* - M_s^0, \Delta T_{\min}$. Из таблицы следует, что для

Сплав	$\begin{array}{c} M_s^0,\\ \mathbf{K} \end{array}$	$\begin{bmatrix} A_s^0, \\ \mathbf{K} \end{bmatrix}$	$\Delta U_0,$ Дж/кг	$\Delta S_0,$ Дж/(кг · K)	$\begin{array}{c} T^*,\\ \mathbf{K} \end{array}$	k, K/MIIa	$c_0, \\ M\Pi a^{-1}$	$\begin{array}{c} T^* - M_s^0, \\ \mathbf{K} \end{array}$	$\Delta T_{\min},$ K
TiNiCu	324	341	38245	113,71	336,3	0,11	0,00032	12,3	10,5
$\mathrm{Ti}-48,7$ % Ni	338	360	35931	$102,\!50$	350,5	$0,\!10$	0,00024	12,5	10,0
Ti — 51,5 % Ni	160	215	10179	$52,\!85$	192,6	$0,\!19$	0,00028	33,0	18,0

всех указанных материалов выполнены условия диссипативных неравенств (7), (14). Не нарушено также ограничение (13) на величину энтропии перехода.

Согласно (1) и последней формуле в (5) имеем

$$D_1 = T\rho S + q_{i,i}.\tag{15}$$

Подставляя в (15) выражения (4), (5), а также продифференцированную по времени формулу (3), получим

$$k_q \Delta T = \rho C_\sigma \dot{T} + T \alpha \dot{\sigma}_{kk} - \sigma'_{ij} \dot{\varepsilon}^{ph}_{ij} - (\rho \Delta U_0 + Z(\sigma)) \dot{q}.$$
 (16)

Если фазовые переходы происходят в отсутствие макроскопических напряжений, то из (16) следует

$$A(T) = \frac{\dot{Q}}{\dot{T}} = C_{\sigma} - \Delta U_0 \frac{dq}{dT}.$$
(17)

Здесь A(T) — функция, пропорциональная функции, соответствующей экспериментальной зависимости дифференциальной сканирующей калориметрии образцов из СПФ при фазовых превращениях. Таким образом, в рамках модели с аддитивным потенциалом Гиббса существует вполне определенная зависимость (17) между формой кривых дифференциальной сканирующей калориметрии и диаграммой перехода в отсутствие напряжений, что позволяет получать диаграмму перехода из экспериментов.

При наличии меняющихся напряжений соотношение (16) с учетом (8) можно записать в виде

$$k_q \Delta T = \rho C^* \dot{T} + \varphi(\sigma, \dot{\sigma}, T), \qquad C^* = C_\sigma + \chi(\sigma, T), \tag{18}$$

причем в случае прямого превращения

$$\chi(\sigma,T) = \frac{2c_0\sigma_i^2/3 + \rho\Delta U_0 + Z(\sigma)}{\rho(M_s^0 - M_f^0)} f'\Big(\frac{M_s^\sigma - T}{M_s^0 - M_f^0}\Big),$$
$$\varphi(\sigma,\dot{\sigma},T) = T\alpha\dot{\sigma}_{kk} - \chi(\sigma,T)\Big(\rho k\dot{\sigma}_i + \frac{\Delta K\sigma_{mm}\dot{\sigma}_{kk}}{3\Delta S_0 K_1 K_2}\Big),$$

а в случае обратного превращения

$$\chi(\sigma,T) = \frac{\sigma_{ij}' \varepsilon_{ij}^{ph0} / q_0 + \rho \Delta U_0 + Z(\sigma)}{\rho(A_f^0 - A_s^0)} f' \Big(\frac{A_f^\sigma - T}{A_f^0 - A_s^0} \Big),$$
$$\varphi(\sigma,\dot{\sigma},T) = T\alpha \dot{\sigma}_{kk} - \frac{\chi(\sigma,T)}{3\Delta S_0} \Big(\frac{3\varepsilon_{ij}^{ph0} \dot{\sigma}_{ij}'}{q_0} + \frac{\dot{\sigma}_{kk} \sigma_{mm} \Delta K}{K_1 K_2} + \frac{\dot{\sigma}_i \sigma_i \Delta G}{G_1 G_2} \Big)$$

Функция q = f(t) — зависимость параметра фазового состава от приведенной температуры t (в случае прямого превращения $t = (M_s^0 - T)/(M_s^0 - M_f^0)$, в случае обратного превращения $t = (A_f^0 - T)/(A_f^0 - A_s^0)), f' = df/dt$. В случае фазовых переходов, происходящих под действием постоянных напряжений, в уравнении (18) необходимо положить $\varphi = 0$.

С использованием уравнений (18), (8), закона Гука для упругих деформаций и линейных выражений деформаций через смещения в случае прямого и обратного превращений, происходящих под действием постоянных напряжений $\sigma^+ = \sigma^- = 400$ МПа (одноосное растяжение), численно решена связная одномерная задача о деформированном, фазовом и температурном состоянии стержня из СПФ единичной длины с постоянным сечением,

один торец которого не может смещаться в продольном направлении, а к другому приложена постоянная растягивающая нагрузка. Боковые поверхности стержня свободны от напряжений и теплоизолированы, а теплообмен происходит только на торцах. Первоначально температура во всех точках стержня одинакова (T(0, x) = 400 K) и превышает температуру начала прямого мартенситного превращения $M_s^{\sigma} = 393$ K. На торцах стержня в случае охлаждения и соответствующего прямого превращения задана равномерно распределенная по поверхности торцов и постоянная во времени температура T(t,0) = T(t,1) = 300 K, более низкая, чем температура окончания прямого превращения $M_{f}^{\sigma} = 373$ К. При переходе к нагреву температура торцов скачкообразно увеличивается до значения T(t,0) = T(t,1) = 450 K, превышающего температуру окончания обратного превращения $A_f^{\sigma} = 423$ К. Прямое превращение происходит до момента времени $t_1 = 5 \cdot 10^4$ с. В качестве начального условия в задаче об обратном превращении используется распределение температуры, полученное при $t = t_1$ из решения задачи о прямом превращении. Для постоянных материала были приняты значения $c_0 = 0,000\,283\,\mathrm{M}\Pi\mathrm{a}^{-1}, \, k = 0,2\,\mathrm{K}/\mathrm{M}\Pi\mathrm{a}.$ Решение получено с использованием кусочно-квадратичной аппроксимации диаграммы перехода





Зависимости температуры (a), параметра фазового состава (b) в средней точке стержня и продольного смещения незакрепленного торца стержня (b) от времени при прямом и обратном превращении:

1 — решение задачи с учетом латентного тепла и диссипации; 2 — то же с учетом латентного тепла; 3 — то же без учета латентного тепла и диссипации

$$f(t) = \begin{cases} 2t^2, & 0 \le t \le 1/2, \\ 1 - 2(t-1)^2, & 1/2 \le t \le 1, \end{cases}$$

соответствующей кусочно-линейной аппроксимации кривой дифференциальной сканирующей калориметрии, как это следует из (17).

На рисунке приведены зависимости от времени температуры, параметра фазового состава в средней точке стержня и безразмерного параметра $v = E_2 u/(L\sigma)$ продольного смещения u = u(t, 1) правого незакрепленного торца стержня. Из рисунка следует, что неучет латентного тепла приводит к существенному изменению решения задачи. Пренебрежение диссипацией также может привести к существенным ошибкам.

ЛИТЕРАТУРА

- Leclercq S., Lexcellent C. A general macroscopic description of the thermomechanical behavior of shape memory alloys // J. Mech. Phys. Solids. 1996. V. 44, N 6. P. 953–980.
- Boyd J. G., Lagoudas D. C. A thermodynamic constitutive model for shape memory materials.
 The monolithic shape memory alloy // Intern. J. Plasticity. 1996. V. 12, N 6. P. 805–842.
- 3. Gabry B., Lexcellent C., No V. H., Miyasaki S. Thermodynamic modeling of the recovery strains of sputted-deposited shape memory alloys Ti–Ni and Ti–Ni–Cu thin films // Thin Solid Films. 2000. V. 372, N 1/2. P. 118–133.
- 4. Лихачев В. А., Малинин В. Г. Структурно-аналитическая теория прочности. СПб.: Наука. С.-Петерб. отд-ние, 1993.
- 5. Мовчан А. А. Выбор аппроксимации диаграммы перехода и модели исчезновения кристаллов мартенсита для сплавов с памятью формы // ПМТФ. 1995. Т. 36, № 2. С. 173–181.

Поступила в редакцию 5/IV 2004 г., в окончательном варианте — 11/V 2005 г.