C-Mn 鋼における $\gamma \rightarrow \alpha$ 相変態の **Phase-field** モデリング

[M.G.Mecozzi, J.Sietsma, S.van der Zwaag, M.Apel, P.Schaffnit, and I.Steinbach, "Analysis of the $\gamma \rightarrow \alpha$ Transformation in a C-Mn Steel by Phase-Field Modeling", Metal.Mater. Trans. A, 36A(2005), 2327-2340.] $\mathcal{O} \not\supset \not\Rightarrow \Box -$

(株) 材料設計技術研究所 小山敏幸

1. 変数設定

- ϕ : α 相の局所的な存在確率を表す Phase-field 変数。変域は $0 \le \phi \le 1$ で、 $\phi = 0$ は γ 相を、 $\phi = 1$ は α 相を表す。
- *c*:濃度場
- T:温度場。本モデルでは、位置的には均一と仮定。ただし連続冷却の計算を行うために、 温度の時間変化あり。
- *t*:時間
- **r**:位置ベクトル、(*x*,*y*,*z*)
- *τ*: Phase-field 変数変化に対する摩擦係数
- F:全自由エネルギー汎関数
- $f(\phi, c, T)$: 化学的自由エネルギー密度
- ε:勾配エネルギー係数
- β:結晶変態のエネルギー障壁係数
- m(c,T):結晶変態の化学的駆動力で、m > 0の時は α 相が安定。
- μ:界面移動のキネティック係数
- $\sigma: \alpha$ 相と γ 相の界面の界面エネルギー密度
- **κ**:界面の平均曲率
- ΔG: γ相が α 相へ変態する時の化学的機動力
- D_x^C : X相中の炭素の拡散係数
- C_{x} :X相中の炭素濃度
- *C*:炭素濃度(phase-field 変数で重み付けされた炭素濃度)
- C^{eq}:X相中の炭素濃度(平衡状態図における平衡濃度)
- k: 平衡分配係数
- T_{R} : 平衡状態図における C_{γ}^{0} での $\gamma/(\alpha + \gamma)$ 境界線の温度
- $m_{\gamma\alpha}$: 平衡状態図における $\gamma/(\alpha + \gamma)$ 境界線の傾き(定数と仮定)
- ΔS:結晶変態のエントロピー変化
- η : 界面幅
- v:界面の移動速度

2. Phase-field 法

Phase-field 変数 Ø の発展方程式は、

$$\frac{\partial \phi}{\partial t} = -\tau^{-1} \frac{\delta F}{\delta \phi} \tag{1}$$

にて与えられる。ここで、Fは系の全自由エネルギーで、汎関数形式(空間積分):

$$F = \int_{\Omega} \left\{ f(\phi, c, T) + \frac{1}{2} \varepsilon^2 [\nabla \phi]^2 \right\} dr$$
⁽²⁾

にて表現される。 $f(\phi, c, T)$ は化学的自由エネルギー密度、 ε は勾配エネルギー係数である ($(1/2)\varepsilon^2$ を勾配エネルギー係数と呼ぶ場合もあるので注意)。

本論文では、 $f(\phi, c, T)$ を

$$f(\phi, c, T) = \beta h(\phi) - m(c, T)g(\phi)$$
(3)

と仮定している。関数 $h(\phi) \ge g(\phi)$ は、

$$h(\phi) = \frac{1}{4}\phi^2 (1-\phi)^2, \qquad g(\phi) = \frac{1}{6}\phi^2 (3-2\phi)$$
(4)

にて定義される。 $h(\phi)$ は ϕ が $0 \sim 1$ へ変化する時のエネルギー障壁(つまり物理には、結晶構造が fcc から bcc へ変態する際の変態熱項に対応)を、 $g(\phi)$ は ϕ が $0 \sim 1$ へ変化する時の自由エネルギー 変化を記述するための基本関数である。これら関数に係数: $\beta や - m(c,T)$ を乗ずることによって、 実際のエネルギー変化量を表現している。

以上から $\delta F / \delta \phi$ を書き下すと、

$$\frac{\delta F}{\delta \phi} = \frac{\partial}{\partial \phi} \left[f(\phi, c, T) + \frac{1}{2} \varepsilon^2 [\nabla \phi]^2 \right] = \frac{\partial f(\phi, c, T)}{\partial \phi} - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi$$

$$= \frac{\partial}{\partial \phi} \left[\beta h(\phi) - mg(\phi) \right] - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi$$

$$= \frac{\partial}{\partial \phi} \left[\frac{1}{4} \beta \phi^2 (1 - \phi)^2 - \frac{1}{6} m \phi^2 (3 - 2\phi) \right] - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi$$

$$= \frac{1}{2} \beta \phi (1 - \phi) (1 - 2\phi) - m\phi (1 - \phi) - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi$$

$$= \beta \phi (1 - \phi) \left(\frac{1}{2} - \phi \right) - m\phi (1 - \phi) - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi$$
(5)

であるから、これを発展方程式(1)に代入して、

$$\frac{\partial \phi}{\partial t} = -\tau^{-1} \frac{\delta F}{\delta \phi} = -\tau^{-1} \left\{ \beta \phi (1-\phi) \left(\frac{1}{2} - \phi \right) - m \phi (1-\phi) - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi \right\}$$

$$\therefore \quad \frac{\partial \phi}{\partial t} = \tau^{-1} \left\{ \varepsilon^2 \nabla^2 \phi - \beta (1-\phi) \phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m (1-\phi) \phi \right\}$$
(6)

を得る。一方、界面の移動速度vを記述する界面発展方程式(平均曲率流方程式)は、

$$v = -\mu[\sigma\kappa - \Delta G] \tag{7}$$

にて与えられる。 μ は界面移動のキネティック係数、 σ は α 相と γ 相の界面の界面エネルギー密度、 κ は界面の平均曲率、および ΔG は γ 相が α 相へ変態する時の化学的機動力である。特にこの中の パラメター μ , σ ,および ΔG を用いて、Phase-field の発展方程式は、最終的に

$$\frac{\partial\phi}{\partial t} = \mu \left(\sigma \left[\nabla^2 \phi - \frac{18}{\eta^2} (1 - \phi)\phi \left(\frac{1}{2} - \phi\right)\right] + \frac{6\Delta G(c, T)}{\eta} (1 - \phi)\phi\right)$$
(8)

と表現される(定式化に関しては後述)。 次に濃度場の発展方程式、すなわち拡散方程式について説明する。拡散方程式は、

$$\frac{\partial C}{\partial t} = \nabla \left[(1 - \phi) D_{\gamma}^{C} \nabla C_{\gamma} + \phi D_{\alpha}^{C} \nabla C_{\alpha} \right]$$
(9)

にて与えられる。 D_X^C はX相中の炭素の拡散係数、 C_X はX相中の炭素濃度である。Cは phase-field 変数で重み付けされた炭素濃度で、

$$C = (1 - \phi)C_{\gamma} + \phi C_{\alpha} \tag{10}$$

にて定義される。ここで、平衡分配係数

$$k = \frac{C_{\alpha}}{C_{\gamma}} \tag{11}$$

を定義する(なお簡単のため、 $k = C_{\alpha}^{eq} / C_{\gamma}^{eq}$ にて定義されており、したがって本論文では、kは温度のみの関数と仮定されている)。これら2つの式(10)と(11)を用いて、 $C_{\gamma} \ge C_{\alpha}$ を消去し、濃度場を表現する独立変数をCにする。すなわち、

$$C = (1 - \phi)C_{\gamma} + \phi C_{\alpha}, \qquad C_{\alpha} = kC_{\gamma}$$

$$C = (1 - \phi)C_{\gamma} + \phi C_{\alpha} = (1 - \phi)C_{\gamma} + \phi kC_{\gamma} = \{(1 - \phi) + \phi k\}C_{\gamma} = \{1 + (k - 1)\phi\}C_{\gamma}$$

$$\therefore C_{\gamma} = \frac{C}{1 + (k - 1)\phi}, \qquad C_{\alpha} = kC_{\gamma} = \frac{kC}{1 + (k - 1)\phi}$$

$$\nabla C_{\gamma} = \frac{\{1 + (k - 1)\phi\}\nabla C - C\nabla\{1 + (k - 1)\phi\}}{\{1 + (k - 1)\phi\}^{2}} = \frac{\{1 + (k - 1)\phi\}\nabla C - C(k - 1)\nabla\phi}{\{1 + (k - 1)\phi\}^{2}}$$

$$= \frac{1}{1 + (k - 1)\phi}\nabla C - \frac{C(k - 1)}{\{1 + (k - 1)\phi\}^{2}}\nabla\phi$$

$$\nabla C_{\alpha} = \frac{k}{1 + (k - 1)\phi}\nabla C - \frac{Ck(k - 1)}{\{1 + (k - 1)\phi\}^{2}}\nabla\phi$$
(12)

であるから、拡散方程式は、

$$\begin{aligned} \frac{\partial C}{\partial t} &= \nabla \left[(1-\phi) D_{\gamma}^{C} \nabla C_{\gamma} + \phi D_{\alpha}^{C} \nabla C_{\alpha} \right] \\ &= \nabla \left[(1-\phi) D_{\gamma}^{C} \left\{ \frac{1}{1+(k-1)\phi} \nabla C - \frac{C(k-1)}{\{1+(k-1)\phi\}^{2}} \nabla \phi \right\} \right] \\ &+ \phi D_{\alpha}^{C} \left\{ \frac{k}{1+(k-1)\phi} \nabla C - \frac{Ck(k-1)}{\{1+(k-1)\phi\}^{2}} \nabla \phi \right\} \\ &= \nabla \left[\left\{ \frac{(1-\phi) D_{\gamma}^{C}}{1+(k-1)\phi} + \frac{\phi D_{\alpha}^{C} k}{1+(k-1)\phi} \right\} \nabla C - \left\{ \frac{(1-\phi) D_{\gamma}^{C} C(k-1)}{\{1+(k-1)\phi\}^{2}} + \frac{\phi D_{\alpha}^{C} Ck(k-1)}{\{1+(k-1)\phi\}^{2}} \right\} \nabla \phi \right] \end{aligned}$$
(13)
$$&= \nabla \left[\left\{ \frac{(1-\phi) D_{\gamma}^{C} + \phi k D_{\alpha}^{C}}{1+(k-1)\phi} \right\} \nabla C - \left\{ \frac{C(k-1)[(1-\phi) D_{\gamma}^{C} + \phi k D_{\alpha}^{C}]}{\{1+(k-1)\phi\}^{2}} \right\} \nabla \phi \right] \\ &= \nabla \left[\frac{(1-\phi) D_{\gamma}^{C} + \phi k D_{\alpha}^{C}}{1+(k-1)\phi} \left\{ \nabla C - \frac{C(k-1)}{1+(k-1)\phi} \nabla \phi \right\} \right] \end{aligned}$$

と変形される。改めて書き直して、

$$\frac{\partial C}{\partial t} = \nabla \left\{ D^*(\phi) \left[\nabla C - \frac{C(k-1)}{1 + \phi(k-1)} \nabla \phi \right] \right\}$$
(14)

となる。ここで、

$$D^{*}(\phi) = \frac{D_{\gamma}^{C} + \phi(kD_{\alpha}^{C} - D_{\gamma}^{C})}{1 + \phi(k - 1)}$$
(15)

にて定義される。

本計算における独立変数は、Phase-field ϕ と炭素濃度Cである。この両者が得られると、 C_{α} と C_{γ} が得られる。例えば、 C_{γ} の値が得られると、

$$T_{\gamma\alpha}^{eq} = T_R + m_{\gamma\alpha} (C_{\gamma} - C_{\gamma}^0) \tag{16}$$

を用いて、局所的な平衡温度 $T_{\gamma\alpha}^{eq}$ が計算される。 T_R は平衡状態図における C_{γ}^0 での $\gamma/(\alpha+\gamma)$ 境界線の温度である。 $m_{\gamma\alpha}$ はこの境界線の傾き(定数と仮定)である。 $T_{\gamma\alpha}^{eq}$ と現在の温度Tとの差: $\Delta T = T_{\gamma\alpha}^{eq} - T$ より、 $\gamma \rightarrow \alpha$ 変態の化学的駆動力は、

$$\Delta G(C,T) = \Delta S \Delta T \tag{17}$$

と計算される (ΔT が小さい場合にのみ成り立つ)。 ΔS は結晶変態のエントロピー変化である(本論文では入力パラメータの1つ)。

3. パラメータ間の関係式の導出

計算に用いるパラメータと、実験的に得られるパラメータとの関係式を導出し、実際の数値計算 に用いる発展方程式の明示的な形式(式(8))を導出する。

まず以上の定式化から、phase-field に関する発展方程式は、

$$\frac{\partial \phi}{\partial t} = \tau^{-1} \left\{ \varepsilon^2 \nabla^2 \phi - \beta (1 - \phi) \phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1 - \phi) \phi \right\}$$

$$\tau \frac{\partial \phi}{\partial t} - \varepsilon^2 \nabla^2 \phi = -\beta (1 - \phi) \phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1 - \phi) \phi$$
(18)

である。特に γ 相中に球状の α 相が形成される場合、動径方向を距離をrとして、動径方向の発展方程式は、

$$\tau \frac{\partial \phi}{\partial t} - \varepsilon^2 \left[\frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{p}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right] \phi = -\beta (1 - \phi) \phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1 - \phi) \phi$$
(19)

$$\phi(r,t) = \phi\{X(r,t)\} = \phi\{r - s(t)\}$$

と表現される。ここで、式(19)左辺第2項内の p/rを

$$\frac{p}{r} = \frac{p}{X+s} = \frac{p}{s} \left(\frac{1}{1+X/s}\right) = \frac{p}{s} \left[1 - \frac{X}{s} + \cdots\right]$$

と展開する。特に界面幅 η が $\eta \ll s$ の場合(定常 Phase-field のプロファイル形状を仮定しているので、この仮定はなりたつと思われる)、 $X/s \cong 0$ と近似できるので、

$$\frac{p}{r} = \frac{p}{s}$$

を得る。さらに界面に垂直方向のみの定常プロファイルを考えて、距離および時間に関する偏微分 を

$$\frac{\partial \phi}{\partial r} = \frac{d \phi}{dX}, \quad \frac{\partial^2 \phi}{\partial r^2} = \frac{d^2 \phi}{dX^2}$$
$$\frac{\partial \phi}{\partial t} = \frac{d \phi}{dX} \frac{dX}{dt} = -\frac{d \phi}{dX} \frac{ds}{dt} = -\frac{d \phi}{dX} v$$

のように、常微分に置き変える。したがって、 $-\frac{\eta}{2} < X < \frac{\eta}{2}$ および $\eta \ll s$ が成立する範囲において、 発展方程式(19)は、

$$\begin{aligned} \tau \frac{\partial \phi}{\partial t} &- \varepsilon^2 \left[\frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{p}{r} \frac{\partial}{\partial r} \right] \phi = -\beta(1-\phi)\phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1-\phi)\phi \\ \tau \frac{\partial \phi}{\partial t} &- \varepsilon^2 \left[\frac{\partial^2}{\partial r^2} + \frac{p}{s} \frac{\partial}{\partial r} \right] \phi = -\beta(1-\phi)\phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1-\phi)\phi \\ &- \tau \frac{d\phi}{dX}v - \varepsilon^2 \left[\frac{d^2\phi}{dX^2} + \frac{p}{s} \frac{d\phi}{dX} \right] = -\beta(1-\phi)\phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1-\phi)\phi \\ &- \tau \left[v + \frac{p\varepsilon^2}{\tau s} \right] \frac{\partial \phi}{\partial X} - \varepsilon^2 \frac{d^2\phi}{dX^2} = -\beta(1-\phi)\phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1-\phi)\phi \\ &\therefore -\tau \left[\frac{ds}{dt} + \frac{p\varepsilon^2}{\tau s} \right] \frac{\partial \phi}{\partial X} - \varepsilon^2 \frac{d^2\phi}{dX^2} = -\beta(1-\phi)\phi \left(\frac{1}{2} - \phi \right) + m(1-\phi)\phi \end{aligned}$$

となる。さらに、

$$w = \frac{ds}{dt} + \frac{\varepsilon^2}{\tau} \frac{p}{s}$$

と定義して、

$$-\tau w \frac{\partial \phi}{\partial X} - \varepsilon^2 \frac{d^2 \phi}{d X^2} = -\beta (1 - \phi) \phi \left(\frac{1}{2} - \phi\right) + m(1 - \phi) \phi$$

と書き直し、

$$\phi \to 1 \text{ for } X \to \infty$$

$$\phi \to 0 \text{ for } X \to -\infty$$

の境界条件にて、この微分方程式を解くと、

$$\phi = \frac{1}{2} \tanh\left(-\frac{3X}{\eta}\right) + \frac{1}{2}$$

を得る (v = ds/dtは、一定と仮定する)。これより、

$$\frac{d\phi}{dX} = -\frac{6}{\eta}(1-\phi)\phi, \qquad \frac{d^2\phi}{dX^2} = \frac{18}{\eta^2}(1-\phi)\phi\left(\frac{1}{2}-\phi\right)$$

であるので、元の微分方程式に代入して、

$$-\tau w \frac{\partial \phi}{\partial X} - \varepsilon^2 \frac{d^2 \phi}{dX^2} = -\beta(1-\phi)\phi\left(\frac{1}{2}-\phi\right) + m(1-\phi)\phi$$

$$\tau w \frac{6}{\eta}(1-\phi)\phi - \varepsilon^2 \frac{18}{\eta^2}(1-\phi)\phi\left(\frac{1}{2}-\phi\right) = -\beta(1-\phi)\phi\left(\frac{1}{2}-\phi\right) + m(1-\phi)\phi$$

$$\tau w \frac{6}{\eta} - \varepsilon^2 \frac{18}{\eta^2}\left(\frac{1}{2}-\phi\right) = -\beta\left(\frac{1}{2}-\phi\right) + m$$

$$\therefore \ \tau w \frac{6}{\eta} = \varepsilon^2 \frac{18}{\eta^2}\left(\frac{1}{2}-\phi\right) - \beta\left(\frac{1}{2}-\phi\right) + m = \left(\frac{18\varepsilon^2}{\eta^2}-\beta\right)\left(\frac{1}{2}-\phi\right) + m$$

を得る。左辺が時間に対して不変であるので、右辺の第1項は恒等的に0でなくてはならない。つまり、

$$\beta = \frac{18\varepsilon^2}{\eta^2}$$

が得られる。したがって、wは、

$$\tau w \frac{6}{\eta} = \left(\frac{18\varepsilon^2}{\eta^2} - \beta\right) \left(\frac{1}{2} - \phi\right) + m = m, \qquad \therefore \quad w = \frac{\eta}{\tau} \frac{m}{6}$$

となる。この*w*を、 $w = \frac{ds}{dt} + \frac{\varepsilon^2}{\tau} \frac{p}{s}$ に代入すると、

$$w = \frac{ds}{dt} + \frac{\varepsilon^2}{\tau} \frac{p}{s}$$

$$\frac{\eta}{\tau} \frac{m}{6} = \frac{ds}{dt} + \frac{\varepsilon^2}{\tau} \frac{p}{s}$$

$$\therefore \frac{ds}{dt} = -\frac{\varepsilon^2}{\tau} \frac{p}{s} + \frac{\eta}{\tau} \frac{m}{6} = -\frac{\varepsilon^2}{\tau} \kappa + \frac{\eta}{\tau} \frac{m}{6} = -\frac{\eta}{\tau} \left[\frac{\varepsilon^2}{\eta} \kappa - \frac{m}{6} \right]$$

であり、これと、平均曲率流方程式:

$$\frac{ds}{dt} = -\mu[\sigma\kappa - \Delta G]$$

とを比較すると、 $\beta = \frac{18\varepsilon^2}{\eta^2}$ も考慮して、

$$\frac{\eta}{\tau} = \mu, \quad \frac{\varepsilon^2}{\eta} = \sigma, \quad \frac{\beta\eta}{18} = \sigma, \quad \frac{m}{6} = \Delta G$$

であることがわかる。したがって、以上を総合して、発展方程式(18)は、

$$\begin{aligned} \frac{\partial \phi}{\partial t} &= \frac{1}{\tau} \left\{ \varepsilon^2 \nabla^2 \phi - \beta (1-\phi) \phi \left(\frac{1}{2}-\phi\right) + m(1-\phi) \phi \right\} \\ &= \frac{\mu}{\eta} \left\{ \varepsilon^2 \nabla^2 \phi - \frac{18\varepsilon^2}{\eta^2} (1-\phi) \phi \left(\frac{1}{2}-\phi\right) + 6\Delta G (1-\phi) \phi \right\} \\ &= \mu \left\{ \frac{\varepsilon^2}{\eta} \nabla^2 \phi - \frac{18\varepsilon^2}{\eta^3} (1-\phi) \phi \left(\frac{1}{2}-\phi\right) + \frac{6\Delta G}{\eta} (1-\phi) \phi \right\} \\ &= \mu \left\{ \sigma \nabla^2 \phi - \frac{18\sigma}{\eta^2} (1-\phi) \phi \left(\frac{1}{2}-\phi\right) + \frac{6\Delta G}{\eta} (1-\phi) \phi \right\} \\ &= \mu \left\{ \sigma \left[\nabla^2 \phi - \frac{18}{\eta^2} (1-\phi) \phi \left(\frac{1}{2}-\phi\right) \right] + \frac{6\Delta G}{\eta} (1-\phi) \phi \right\} \end{aligned}$$

となり、式(8)が導かれる。

4. 各種実験定数

ここでは、論文中における各種の定数をまとめる。

対象合金組成: Fe-0.1mas%C-0.49mass%Mn (Mn 濃度は、空間的に変化しないと仮定し、計算が行われている。)

 T_R は、 $T_R = 1120(K)$ と設定され、この T_R における各濃度および状態図における相境界線の傾きは、 Thermo-Calc より、

$$\begin{split} C_{\gamma} &= 0.113 (\text{mass}\%), \qquad C_{\alpha} &= 0.005 (\text{mass}\%) \\ Mn_{\gamma} &= 0.513 (\text{mass}\%), \qquad Mn_{\alpha} &= 0.261 (\text{mass}\%) \\ m_{\gamma\alpha}^{Fe-C} &= -323.73 (\text{K/mass}\%), \qquad m_{\alpha\gamma}^{Fe-C} &= -307.27 (\text{K/mass}\%) \\ m_{\gamma\alpha}^{Fe-Mn} &= -34.19 (\text{K/mass}\%), \qquad m_{\alpha\gamma}^{Fe-Mn} &= -89.93 (\text{K/mass}\%) \end{split}$$

と導かれる(相境界線の傾きが2種類ある。論文中には記されていないが、冷却速度に依存して使い分けている可能性がある。もしくあ α 相側の相境界線の傾きの可能性もあるが、その場合には $m_{\alpha\nu}^{Fe-C}$ の値が小さすぎる)。冷却速度は以下の3種類:

冷却速度: 0.05(K/s), 0.4(K/s), 10(K/s)

が想定されている。計算領域は、冷却速度に合わせて、

計算領域: 60×60(µm²), 37.5×37.5(µm²)

が使い分けられている。また γ 相の結晶粒サイズが、およそ 20(µm) になるように、初期 γ 多結晶 組織が設定されている。

 $\mu_{\alpha\gamma}$ は、

$$\mu_{\alpha\gamma}(T) = \mu_{\alpha\gamma}^0 \exp\left(-\frac{Q_{\mu}}{RT}\right)$$

にて定義され、 $Q_{\mu} = 140$ (kJ/mol)が使用されている。 $\mu_{\alpha\gamma}^{0}$ は実験データにフィッティングして、冷却速度に合わせて、

 $\mu_{\alpha\gamma}^{0} = 2 \times 10^{-7} (\text{m}^{4} \text{s}^{-1} \text{J}^{-1})$ (0.05, 0.4) $\mu_{\alpha\gamma}^{0} = 6 \times 10^{-7} (\text{m}^{4} \text{s}^{-1} \text{J}^{-1})$ (10) (冷却速度に依存)

が用いられている。また α 相の核密度いついても、実験データにフィッティングして、

が設定されている。

界面幅はメッシュサイズの7.5倍が設定されている。 拡散係数に関しては、本文中に掲載されていないが、「金属データブック,丸善,(1993)」より、

 α 相中の炭素の拡散係数: $D_0 = 1.24 \times 10^{-5} (\text{m}^2/\text{s}), \quad \text{Q=99.5(1-30.9/T)} (\text{kJ/mol})$ γ 相中の炭素の拡散係数: $D_0 = 4.7 \times 10^{-5} (\text{m}^2/\text{s}), \quad \text{Q=155} (\text{kJ/mol}),$

である(Fe-C2元系のデータ)。

 α / γ 界面エネルギー σ も本文中に記載されていないが、[D.-H.Yeon, P.R.Cha, J.K.Yoon, Scripta Mater., 45(2001), 661-668.]より、 $\sigma = 0.5(J/m^2)$ 程度が妥当と思われる。

結晶変態のエンロトピー変化 ΔS の値も、論文中に示されていない。リチャーズ則より、液相/固相変態におけるエントロピー変化が $\Delta S \cong R$ 程度であるので、固相/固相変態の場合、この値よりも小さな値を設定する必要があると思われる。

「参考」:論文中のその他の方程式

$$C_{\gamma} = (C^{\gamma\alpha} - C_{\infty}) \exp\left\{-\frac{v}{D_{\gamma}^{C}}\left(X - \frac{\eta}{2}\right)\right\} + C_{\infty}$$
$$f^{\alpha} = \frac{V - V^{\gamma}}{V^{\alpha} - V^{\gamma}}, \quad V = \lambda V_{0}\left(\frac{3\Delta L}{L_{0}} + 1\right), \quad C_{IC}^{\gamma} = \frac{C_{0} - f^{\alpha}C_{eq}^{\alpha}}{1 - f^{\alpha}}$$