

(160) 凝固時における抗張力・延性発現温度と固相率の関係(数値解析)

住友金属工業総合技術研究所 小林純夫

1. 緒言： 鋼を溶解し、降温・凝固中に引張試験を行なうと、抗張力発現温度(ZST)および延性発現温度(ZDT)が存在することが知られている。¹⁾ Schmidtmann-Rakoskiの実験結果を、既開発の δ/γ 変態を考慮した溶質再分配解析法を用いて解析し、ZST、ZDTと固相率(f_s)の間に一意的な関係のあることを見出した。

2. Schmidtmann-Rakoskiの実験： $20\phi \times 130l$ の試料の中央部30mm長を溶解し、液相線温度上 $+20^{\circ}\text{C}$ で240s保持した後、試験温度まで $10^{\circ}\text{C s}^{-1}$ の冷却速度で降温；25s保持した後引張試験を行なった。試料成分は(1)0.015~1.0C-1.6Mnおよび(2)0.015~0.59C-0.6Mnであり、他に0.32Si-0.01P-0.015Sを含む。

3. 解析モデル：²⁾ 既報のモデルに、デンドライトアーム間隔の推定およびMnS析出量解析の機能を付加した。

(1) デンドライトアーム間隔： $\lambda / \mu_m = 144V^{-0.41}$; $V = (T_L - T) / (t - t_L)$, ³⁾ (1)

を用いた。ここで、 T_L : 液相線温度、 T : 試験温度、 t_L : 液相線温度到達時刻、 t : 時刻。

(2) MnSの析出：³⁾ 平衡定数 $K_{\text{MnS}} (= [\% \text{Mn}] [\% \text{S}])$ を次式により定めた。

$$\log (K_{\text{MnS}}) = -8220/T + 5.022 - \Delta G_{\text{MnS}}; \Delta G_{\text{MnS}} = \sum_j (e_{\text{Mn}}^j + e_{\text{S}}^j) C_j \quad (2)$$

ここで、 e_i^j ($i = \text{Mn, S}$; $j = \text{Mn, S, Si, P, C}$)は相互作用助係数である。

4. 結果： 実験条件と同じ熱履歴の解析を行なったところ、ZSTは $f_s = 0.8$ に、ZDTは $f_s = 0.99$ にほぼ対応した。結果をFig. 1に示す。

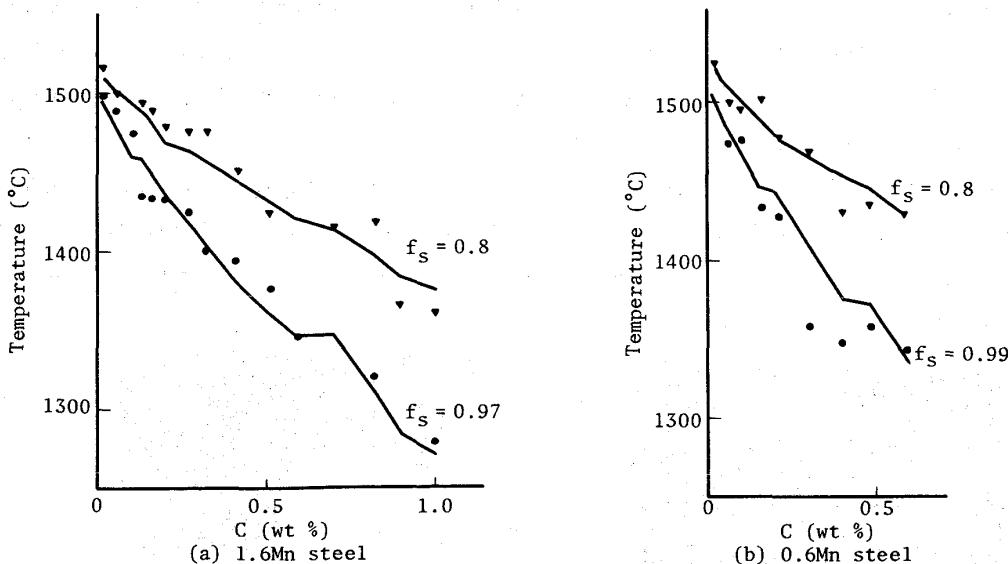


Fig.1 Comparison of fraction solid calculated with ZST (▼) and ZDT (●) measured by Schmidtman-Rakoski.

1) E.Schmidtman,R.Rakoski : Arch. Eisenhüttenwesen 54(1983), 357.

2) S.Kobayashi et al. : Tetsu-to-Hagane, 72(1986), S131.

3) G.I.Gubenko,V.V.Averin : Metals, 6(1986), 81.