# 静磁場重畳(ガスジェット+電磁浮遊)法による高温活性融体の熱物性測定 Thermophysical Property Measurement of Reactive High-Temperature Melts Using Electromagnetic Levitation with Gas-jet in Static Magnetic Field

東北大多元研 福山 博之, 小畠 秀和, 高橋 翔, 大阪府立大院工 塚田隆夫, 東北大金研 淡路 智 H. Fukuyama<sup>1</sup>, H. Kobatake<sup>1</sup>, K. Takahashi<sup>1</sup>, T. Tsukada<sup>2</sup> and S. Awaji<sup>3</sup> <sup>1</sup> Institute for Multidisciplinary Research for Advanced Materials, Tohoku University <sup>2</sup> Department of Material Science and Engineering, Osaka Prefecture University <sup>3</sup> Institute for Materials Research, Tohoku University

# 1. はじめに

昨年度,静磁場を重畳することで液滴振動や表面対 流を抑制した電磁浮遊 SUS304 液滴に対し,本研究室 で開発したレーザー周期加熱カロリメトリー法を適用し, 熱容量,熱伝導率を同時に測定する手法を開発した。 今年度は,同手法を応用して,種々の溶融鉄鋼材料に ついて定圧質量熱容量と熱伝導率の測定を行った。

# 2. 原理:レーザー周期加熱カロリメトリー法

本研究で行ったレーザー周期加熱カロリメトリー法の 概略図とヒートフローモデルを Fig. 1 に示す。表面酸化 防止,融体の過昇温防止のために Ar-H<sub>2</sub>-He 気流中で 試料を浮遊溶融させ,試料の上面を角各周波数  $\omega$ [rad s<sup>-1</sup>]で出力を変調したレーザー,  $P_o(1+\cos\omega t)$  [W m<sup>2</sup>],を照射して周期加熱を行う。その時の試料下面の 温度応答は放射温度計を用いて測定する。



Fig. 1 (a) Schematic illustration of modulated laser calorimetry and (b) heat flow model

レーザー加熱部の体積分率を V<sub>h</sub>, その表面積分率を S<sub>h</sub>とするとレーザーで直接加熱される部分および、熱伝 導によって間接的に熱が伝わる部分(レーザー非加熱 部)の熱収支はそれぞれ以下の式によって表される。 (1) レーザー加熱部:

$$V_{h}C_{p}\frac{dI_{h}}{dt} = Q_{h} + S_{h}AP_{o}(1 + \cos\omega t)$$

$$-S_{h}A\varepsilon\sigma(T_{h}^{4} - T_{\infty}^{4}) - S_{h}Ah_{g}(T_{h} - T_{\infty}) - K_{c}(T_{h} - T_{l})$$

$$(2) \quad \nu - \vec{\psi} - \vec{\mu} \text{Im} \text{ Mas}:$$

$$(1 - V_{h})C_{p}\frac{dT_{l}}{dt} = Q_{l} - (1 - S_{h})A\varepsilon\sigma(T_{l}^{4} - T_{\infty}^{4})$$

$$-(1 - S_{h})Ah_{g}(T_{l} - T_{\infty}) + K_{c}(T_{h} - T_{l})$$

$$(2)$$

ここで、 $C_p$  [JK<sup>-1</sup>]は熱容量、T [K]は温度、Q [W]はコ イルからの入熱量、A [m<sup>2</sup>]は液滴の表面積、 $K_c$  [WK<sup>-1</sup>] はレーザー加熱部から非加熱部への熱伝導のコンダ クタンス、 $\varepsilon$  は半球全放射率、 $\sigma$  [W m<sup>-2</sup> K<sup>-1</sup>]は Stefan-Boltzmann 定数、 $h_g$  [W m<sup>-2</sup> K<sup>-1</sup>]はガスによる強 制対流伝熱の熱伝達係数である。また添え字、 $h \ge l$ はそれぞれ、レーザー加熱部と非加熱部を表す。

初期温度 $T_o$ , レーザー加熱による平均温度上昇(直流成分)  $\Delta T_{DC}$ 及び交流成分,  $\Delta T_{AC}^{md}$  (温度振幅  $\Delta T_{AC}$ ) で表すと, 試料の温度Tは,

$$T = T_o + \Delta T_{DC} + \Delta T_{AC}^{\ md} \tag{3}$$

$$\Delta T_{AC}^{\ \ max} = \Delta T_{AC} \cos(\omega t - \phi) \tag{4}$$

となる. ここで、 $\phi$ [rad]はレーザーの信号と温度応 答問の位相差を表す。 $T_o \gg \Delta T_{DC}, \Delta T_{AC}^{md}$ ,  $K_r/K_c <<1$ の条件下で試料液滴が初期温度  $T_o$  に保たれている とき、高周波コイルからの入熱と輻射およびガスへ の強制対流熱伝達による熱損失は釣り合っているこ とから、式(1)と(2)を連立させて解くと、レーザー非 加熱部の温度振幅  $\Delta T_{AC,l}$  と位相差 $\phi_l$  はそれぞれ次式 で与えられる。

$$\Delta T_{AC,l} = \frac{S_h A P_o}{\omega C_p} \left\{ 1 + \frac{1}{\omega^2 \tau_r^2} + \omega^2 \tau_c^2 \right\}^{-1/2}$$
(5)

$$\cos\phi_l = \frac{\tau_c}{\omega} \left\{ \frac{1}{\tau_c \tau_r} - \omega^2 \right\} \left\{ 1 + \frac{1}{\omega^2 \tau_r^2} + \omega^2 \tau_c^2 \right\}^{-1/2}$$
(6)

ここで、 $\tau_{t}$ [s]は試料外部への幅射とガス中の強制対流伝熱による熱緩和時間、 $\tau_{c}$ [s]は試料内部の熱伝導による熱緩和時間で、次式のように表される。

$$\tau_r = \frac{C_p}{K_r} = \frac{C_p}{A(4\varepsilon\sigma T_o^3 + h_g)} \tag{7}$$

$$\tau_c = \frac{C_p}{K_c} V_h (1 - V_h) \tag{8}$$

両式の右辺のカッコの項は,補正係数fと呼ばれる。

$$f = \left\{ 1 + \frac{1}{\omega^2 \tau_r^2} + \omega^2 \tau_c^2 \right\}^{-1/2}$$
(9)

位相差は両熱緩和時間の関数であるから,実験に よって得られた位相差を(6)式にフィッティングす ることにより,両熱緩和時間の値を決定することが できる。こうして決定した補正係数 f を用いて定圧

# 熱容量 $C_p$ の値を補正した。

次に浮遊する溶融液滴に対して、その上部をレー ザーにより周期加熱を行った際の液滴内温度場の応 答から熱伝導率を求める方法を示す。(1)  $\Delta T_{DC}$ 及び  $\Delta T_{AC}$ が  $T_{o}$ に比べ十分小さい、(2) 温度場は交流定常 状態にあるという仮定に基づくと、液滴の中心を原 点とした軸対称非定常熱伝導方程式は以下のように 与えられる。

$$\rho c_{p,mass} \frac{\partial T}{\partial t} = \kappa \begin{bmatrix} \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left( r^2 \frac{\partial T}{\partial r} \right) \\ + \frac{1}{r^2 \sin \theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left( \sin \theta \frac{\partial T}{\partial \theta} \right) \end{bmatrix} + Q(r,\theta) \quad (10)$$

ここで、 $\rho$  [kgm<sup>-3</sup>]は密度、 $c_{p,mass}$  [Jkg<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup>]は定圧質 量熱容量(比熱)、 $\kappa$  [Wm<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup>]は熱伝導率、Q (r,  $\theta$ )[Wm<sup>-3</sup>]は単位体積当たりのコイルからの入熱、r[m]及び $\theta$ [rad]は球座標である。上式を解くための境 界条件を以下に示す。

レーザー加熱部:  

$$-\kappa \frac{\partial (\Delta T_{AC})}{\partial n} = (4\sigma \varepsilon T_o^3 + h_g) \Delta T_{AC}$$

$$-\frac{2\alpha P_o}{\pi r_{laser}^2} \exp \left[ -\frac{2R^2 \sin^2 \theta}{r_{laser}^2} \right] (-\mathbf{n} \cdot \mathbf{e}_{laser})$$

$$(11)$$

$$(12)$$

$$(12)$$

$$-\kappa \frac{\partial \left(\Delta T_{AC}\right)}{\partial n} = (4\sigma \varepsilon T_o^3 + h_g) \Delta T_{AC}$$
(12)

ここで, αは吸収係数, R[m]は液滴半径, r<sub>laser</sub>[m]は レーザービーム半径, n は液滴表面の法線方向単位 ベクトル, e<sub>laser</sub> はレーザーの入射方向を示す単位ベ クトルである.式(10)を境界条件(11)-(12)の下で解く と位相差 φ<sub>l</sub>は次式で表される。

$$\phi_l = \tan^{-1} \left( \frac{\Delta T_{AC}^{out}}{\Delta T_{AC}^{in}} \right)$$
(13)

ここで  $\Delta T_{AC}^{in}$  及び  $\Delta T_{AC}^{out}$  は $\Delta T_{AC}$  の in-phase 及び out-of-phase 成分である。この数値解析により得られ る  $\phi$  を,実験により得られる  $\phi$  の角周波数依存性を 再現するように非線形最小二乗フィッティングする ことにより,熱伝導率を求めることができる。

### 3. 実験

試料には SUS304, SUS316(オーステナイト系ステ ンレス), SUS430(フェライト系ステンレス)および HT780, HT570(高張力鋼), SPH270D, SPH440(熱 間圧延鋼材)(1.4-1.6g)を用いた。実験装置を Fig. 2 に示す。高周波コイル(200 kHz)中にノズルと石 英管をセットし,ノズル先端に試料を保持した。 Ar-H2-He 混合ガスをノズル下部から流し試料の過 加熱と酸化を防止した。電磁力で試料を浮遊させ, さらに超伝導磁石により静磁場(4-5 T)を印加した。 試料を溶融し,一定温度で安定に浮遊させた後,試 料垂直上方から半導体レーザー(807±3 nm)を照射し 周期加熱を行った。レーザーの出力はパワーメータ で確認した(不確かさ±2.4%)。試料下部の温度応答を, 2 色放射温度計(不確かさ±0.5%, 温度分解能 1K)を 用いて測定し, レーザーパワーとともに 20 ms 間隔 でロガーに記録した。試料温度は過冷却状態から復 熱 (リカレッセンス) するときの温度履歴を基に、 融点補正を行った。レーザーパワーの試料への入熱 は, レーザーの波長(807 nm)における試料の垂直分 光放射率の値[1, 2]を実験した温度範囲で一定とし て見積もった。



Fig. 2 Experimental apparatus for modulated laser calorimetry

# 4. 結果

4-1. レーザー周期加熱カロリメトリー時の温度応答

SUS304 試料にレーザー周期加熱を行ったときの温度応答の一例を Fig. 3 に示す。赤色はレーザーの出力, 青色は試料の温度応答を表す。レーザーによる周期加熱を開始すると,初期温度 $T_o$ に保たれていた試料の温度は徐々に上昇し,やがて交流定常状態になる。レーザー加熱を終了すると,試料温度は元の温度 $T_o$ に向かって下降する。このような実験を周期加熱の周波数を順次変えて一連の周波数(0.04 - 0.3Hz)における温度振幅 $\Delta T_{AC}$ および位相差を計測した。



Fig. 3 Temperature response during modulation laser calorimetry

#### 4-2. $\omega\Delta T_{AC}$ と位相差 $\phi$ の周波数依存性

交流定常状態における  $\omega\Delta T_{AC}$  および $\phi$ の周波数依存性の一例を Fig. 4 に示す。 $\omega\Delta T_{AC}$ の値は、 $\phi = -\pi/2$  近傍で最大値を持つ。低周波数側及び高周波数側での $\omega\Delta T_{AC}$ の減少は、それぞれ試料外部への熱損失(輻射+ガスの強制対流伝熱)及び試料内部の熱伝導によって、準断熱状態を維持できないためである。



Fig. 4  $\omega \Delta T_{AC}$  and f depending on the modulation angular frequency at 1834K

# 4-3. 溶融鉄鋼材料の定圧質量熱容量

(9)式で与えられる補正係数 f の評価を次のように 行った。補正係数に含まれる外部τ<sub>r</sub>,内部τ<sub>e</sub> 熱緩和 時間は,(6)式で与えられる位相差 φの周波数依存性 を実験結果にフィッティングして求めた。このよう に求めた 2 つの緩和時間を用い, f の値の評価を行 い定圧質量熱容量の値を得た。



Fig. 5 Specific heat of SUS 304 (triangle), SUS316 (square) and SUS430 (circle)

**Fig. 5**に本測定によって得られた SUS304, 316, 430 融体の定圧質量熱容量の結果を示す。同図には, Cezairliyan & Miller [3]が,サブセカンドパルス加熱 法により測定した固体 SUS304 の比熱の値および Zacharia ら[4]の値を載せている。融体域での文献値 がないため参考に,液体純 Fe, Ni, Cr のデータ (NIST-JANAF) [5]を載せた。実験を行った温度範 囲において定圧質量熱容量には明確な温度依存性は 見られなかった。そこで得られた値の平均を実験温 度範囲での定圧質量熱容量とし、その標準偏差の 2 倍の値を不確かさとすると、SUS304, SUS316, SUS430 融体の定圧質量熱容量は以下のように決定 された。

SUS304:  $c_p / J \text{ kg}^{-1} \text{ K}^{-1} = 807 \pm 52$  [1750 - 1970 K] SUS316:  $c_p / J \text{ kg}^{-1} \text{ K}^{-1} = 867 \pm 44$  [1800 - 1893 K] SUS430:  $c_p / J \text{ kg}^{-1} \text{ K}^{-1} = 790 \pm 137$  [1780 - 2010 K]







Fig. 7 Specific heat of SPH 270D (circle) and SPH440 (diamond)

Fig.6 に本測定によって得られた HT570 と HT780, Fig.7 に SPH270D および SPH440 の質量熱容量を示す。 質量熱容量測定時の試料へのレーザーの吸収率を見 積もる際に純 Fe の垂直分光放射率の値[2]を用いた。 比較のため同図には液体純 Fe の質量熱容量のデータ [5,6]を示す。HT570, HT780, SPH270D および SPH440 融体の定圧質量熱容量を以下のように決定した。 HT550:  $c_p/J$  kg<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup> = 807 ± 52 [1780 - 1980 K] HT780:  $c_p/J$  kg<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup> = 867 ± 44 [1790 - 2000 K] SPH270D:  $c_p/J$  kg<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup> = 790 ± 137 [1890 - 2100 K] SPH440:  $c_p/J$  kg<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup> = 790 ± 137 [1890 - 2060 K]

### 4-4. 溶融鉄鋼材料の熱伝導率

SUS304 融体の熱伝導率の温度依存性を, Fig. 8 に 示す. データのバラツキはあるものの, 4T から 5T に磁 場強度を増すと, 見かけの熱伝導率の値は, 80 → 61 Wm<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup> と小さくなっていることが分かる。これは, 融液 内の対流がより抑制されて真の熱伝導率に近づいてい ることを示している。同図には, 比較のため, Mills ら[7] が推奨している融点における液体 Fe, Ni, Cr の熱伝導 率も示した。5 T の時に得られた値は, 液体 Ni の値に近 い。また, 同図には, 固体の SUS304 について, Cezairliyan ら [3] の電気抵抗率から Wiedemann -Franz 則を用いて熱伝導率に変換したものも掲載した。 Wiedemann-Franz 則は以下の式で表される。

 $\kappa = LT / \rho_E$ 

ここで  $\kappa$ : 熱伝導率(W m<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup>), *L*:  $n - \nu \nu \nu \nu$ 数 (2.45×10<sup>-8</sup> WΩK<sup>-2</sup>), *T*: 温度(K),  $\rho_E$ : 電気抵抗率(mΩ)で ある。Wiedemann-Franz 則は, 電気的過程における緩 和時間と熱的過程における緩和時間が等しいという仮 定に基づいており, この法則が成立するか否かは, 実 測をもって確認しなければならない。現状の超伝導磁 石では, 5T 以上の磁場を印加できないので, 実験的に 対流の影響がなくなったとは言い切れない。そこで数値 シミュレーションにより, 融液内の流れを定量的に評価 し, 本研究結果の検証を試みた。



Fig.8 Thermal conductivity of liquid SUS304 measured in 4 T (diamond) and in 5 T (circle)

4-5. 熱伝導率測定に与える融体内の対流の影響

融体内の流れを定量的に評価するためのシミュレーションでは以下のような仮定を行った。①系は軸対称である、②試料の形状は球形状である、③静磁場強度は5 T で縦方向にのみ印加している、④発生する対流は自然対流、マランゴニ対流、MHD 対流であり、これら対流に対する静磁場の抑制効果を考慮する。このシミュレーションの結果、5 T の静磁場を印加した環境であっても、溶融試料内には最大速度 v<sub>max</sub> = 2.8 [cm s<sup>-1</sup>]程度の対流が残っていることが分かった。

この5Tで存在する溶融試料内の対流が熱伝導率の 測定結果にどの程度影響を及ぼすかを以下のように評価した。この流れの存在する溶融試料に対するレー ザー周期加熱カロリメトリー時の温度応答をシミュレー ションにより求め,実験と同様に温度応答の位相差から 熱伝導率の解析を行った。インプットデータである熱伝 導率を30,33,40,60 [Wm<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup>]と変化させた時の,解 析によって得られる熱伝導率の変化をシミュレーション によって調べ,入力した熱伝導率が再現されるかを調 べた。Fig.9にインプットした熱伝導率と,周期加熱カロ リメトリーの数値解析の結果得られた見かけの熱伝導率 の値を示す。熱伝導率が低くなるほど測定結果が対流 の影響を受け真の値に比べ高めの値が得られるという ことが分かる。5Tの静磁場環境下で行った実験では61 [Wm<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup>] という値が得られていたが,この値は対流の 影響を受けた見かけの値であり、シミュレーション結果 を合わせて溶融 SUS304 の熱伝導率は49 [Wm<sup>-1</sup>K<sup>-1</sup>] 程度となると考えられる。



Fig. 9 The effect of the convection in the determination of thermal conductivity

### 5. まとめ

静磁場と電磁浮遊を組み合わせた新しいレーザー周 期加熱カロリメトリー法により,溶融鉄鋼材料の定圧質 量熱容量および熱伝導率の測定を試みた.初めて溶融 鉄鋼材料の定圧質量熱容量の値を広い温度範囲にお いて測定することができたが,熱伝導率の測定結果に は,対流の影響が残っているものと考えられる.

### 6. 参考文献

[1] 牧野, 長谷川, 成宮, 松田, 国友: 日本機会学会論 文集(B編) 50 [459] (1984) 2655-2660.

[2] Susa M. personal communication.

[3] A. Cezairliyan and A. P. Miiler, *Int. J. Thermophysics*, 1, [1] (1980), 83-95.

[4] T.Zacharia et al.: Metall. Trans. B, 22B (1991), 233

[2] T. Matsumoto, T. Misono, H. Fujii and K. Nogi, J. *Mater: Sci.*, 40 (2005) 2197-2200.

[5] M. W. Chase, Jr., ed., NIST-JANAF Thermochemical Tables, 4th Ed. (The American Chemical Society, Washington, DC and the American Institute of Physics, New York, 1998).

[6] W. F. Gale and T. C. Totemeier, Smithells Metals Reference Book 8th Ed. (Elsevier)

[7] K. C. Mills, B. J. Monaghan and B. J. Keene: Therm. Conduct., 23 (1996) 519-529.