電磁浮遊法による雰囲気酸素分圧依存性を考慮した高温融体の表面張力測定

小澤俊平¹ 諸星圭祐¹, 日比谷孟俊²

1首都大学東京,2慶應義塾大学大学院

Surface tension measurement of high temperature melts in consideration of oxygen partial pressure of ambient atmosphere using electromagnetic levitation method

Shumpei Ozawa¹, Keisuke Morohoshi¹, and Taketoshi Hibiya² ¹Tokyo Metropolitan University, 6-6 Asahigaoka, Hino, Tokyo 191-0065 ²Keio University, 1-1 Hiyoshi, Kohhoku, Yokohama, Kanagawa 223-8526 E-Mail: shumpei.ozawa@tmu.ac.jp

Abstract: Surface tension of molten silicon and molten SUS304 stainless steel was measured by oscillating droplet method using electromagnetic levitation method in consideration of oxygen partial pressure (Po_2) of ambient atmosphere. Surface tension of the molten silicon decreased when Po_2 increased. Furthermore, undercooling level of molten silicon became small with increasing Po_2 . Surface tension-temperature coefficient of molten SUS304 stainless steel showed a negative value under Ar/He-H₂ gas flow condition. Although the surface tension became a positive value under Ar/He atmosphere below 2080K, the coefficient was changed from a positive value to a negative value above 2080K due to desorption of oxygen.

Key words; surface tension, oxygen partial pressure, electromagnetic levitation, thermophysical property.

1. はじめに

半導体シリコンの単結晶成長や,航空機用ジェッ トエンジンタービンブレードの精密鋳造などの,高 付加価値高温融体プロセスの最適化や,製品の高性 能化のために,現在ではコンピュータシミュレーシ ョンによる結果予測や,現象解明が必須となってい る.このコンピュータシミュレーションによって信 頼に足る予測結果を得るためには,高温融体の正確 な熱物性値が必要である.しかしながら,表面張力 データに付いては、それが十分整備されているとは 言い難く,特にマランゴニ対流を記述するための温 度係数に関しては、比較的多くのデータが報告され ているシリコン融体に置いてさえ, 1 桁以上のばら つきがある[1]. これは,高温融体の表面張力値は, 雰囲気酸素分圧依存性を持つにもかかわらず,それ を考慮した研究が殆ど行われてこなかったためで ある.

測定中の雰囲気酸素分圧が非常に小さい場合,高 温融体の表面張力値は負の温度係数を持つ.この場 合,表面張力値は高温部で最も小さくなり,低温部 で最も大きくなる.その結果,マランゴニ対流は, 高温部から低温部へと流れることとなる[2].

一方,雰囲気酸素分圧が大きくなると,表面張力 ー温度係数は,正の値へと変化する.これは,融体 表面に表面活性元素である酸素が吸着することで, 融点近傍の表面張力値を低下させるものの,温度が 上昇するにつれてそれが脱離していくためである. この場合は,マランゴニ対流は,低温部から高温部 へと流れる.

さらに温度が高くなると,表面吸着した酸素が完 全に脱離し,温度係数は再び負の値となることが理 論的に予想されている.しかしながら,測定中の雰 囲気酸素分圧に依存した,このような表面張力値の ブーメラン型挙動は,高温での測定自体が困難なだ けでなく,融体と容器の反応が問題となるために, 実験的にはまだ観察されていない.このような理由 から,高温融体の表面張力測定に関する研究では, 雰囲気酸素分圧の考慮や,従来よりも高温までの測 定が非常に強く求められている.

そこで本研究では,電磁浮遊炉を用いた液滴振動 法によって,雰囲気酸素分圧依存性を考慮した,従 来よりも高温までの高温融体の表面張力測定を目 的とした.この方法は,金属性試料を無容器浮遊で きるため,従来よりも高温や,過冷却状態での測定 が実現できる.さらに,雰囲気制御が比較的容易で あることから,高温融体の正確な表面張力測定に, 最も適した方法の1つであると言える.

2. 実験方法

融解時の直径が 4-6mm 程度の金属試料を,電 磁浮遊炉を用いて無容器浮遊溶融させた.この時の 雰囲気は,酸素含有量が 0.1ppm 以下の Ar および He ガス(酸素分圧 P_{02} : 10^{-2} Pa 以下)ガスフロー, または水分含有量が 2.60ppm の Ar -5%H₂ガスおよ び He -5%H₂ガスフローとし,雰囲気酸素分圧は, ガス出口に設置したおよそ 1000K のジルコニア式 酸素センサによって測定した.液滴の振動挙動およ び温度は,上方から高速ビデオカメラと放射温度計 を用いて記録した.得られた画像から,浮遊液滴の *m*=0,±1,±2 周波数を同定し,Cummings と Blackburn の式[3]を用いて,表面張力値を計算した.

3. 結果および考察

Figure 1 に、様々な雰囲気酸素分圧で測定した、 シリコン融体の表面張力値を示す.この時の雰囲気 酸素分圧は,融体表面で定義された Po_2^{surface} であり、 入口酸素分圧から Ratto の式を用いて算出した[4]. Po_2^{surface} が 5.26×10⁻²⁴Pa の時、およそ 200K の過冷 却域を含む、500K 以上の非常に広い温度範囲にお いて、表面張力測定に成功した. Po_2^{surface} が大きく なるにつれて、表面張力値は小さくなり、その温度 係数は、大きくなった.この傾向や、表面張力一温 度係数は、Mukai ら[5]の静滴法による結果と良く 一致した. Po_2^{surface} が 1.0×10⁻¹⁴Pa より大きくなる と、表面に酸化膜が生成するために、測定できなか った.

また,融体の過冷度は, Po_2^{surface} が大きくなるに したがって,小さくなることが分かった.各 Po_2^{surface} における平衡酸化温度と,過冷却した温度が非常に 近い値であることから,各 Po_2^{surface} において,表面 に SiO_2 が生成し,それが凝固の核生成サイトとな ったことが考えられる.

Figure 2 に, Ar/He ガスフロー雰囲気 (Po₂:10⁻²Pa) および, Ar/He-H₂ 混合ガスフロー雰囲気 (Po₂:10⁻⁹ -10⁻¹⁵Pa) で測定した, SUS304 融体の表面張力値 を示す. Ar/He-5%H₂ ガスフロー雰囲気では, 融点 以下に 100K 過冷却した約 1580K から 2080K まで の, 非常に広い温度範囲での測定に成功し, 表面張 力温度係数は負の値を示した.

一方, Ar/He ガスフロー雰囲気では,融点以下 の 1619K から 2250K までの測定に成功した.約 1620K から 2070K の範囲において,表面張力値は, Ar/He-5%H₂ ガスフロー雰囲気よりも小さくなり, 温度係数が正の値となった.液滴温度が 2070K 以 上になると,表面張力値は Ar/He-H₂ ガスフロー雰 囲気のものと同様になった.これは,この温度以上 では,融体表面への酸素吸着量が,Ar/He-H₂ ガス フロー雰囲気と同程度になるためと考えられる.本 手法では従来よりも非常に高温までの測定に成功 した.これにより,このような雰囲気酸素分圧に依 存した,表面張力温度係数が正から負の値へと変化 する,いわゆるブーメラン型挙動を,高融点材料に おいて,世界で初めて観察できたと思われる.



Fig. 1 Surface tension of molten silicon



Fig. 2 Surface tension of molten SUS304 stainless steel

謝辞

本研究テーマは、「微小重力下での酸素分圧制御 による金属性融体の表面張力測定WG」(代表:渡 邉匡人(学習院大))に属し、研究活動・議論を行 っていることを記す.なお、本研究の一部は、JST から東北大学を通じて委託された、「高度ものづく り支援一超高温熱物性計測システムの開発」の成果 である.

参考文献

- 塚田隆夫、水戸光将、宝沢光紀、You-Rong Li、 今石 宣之,日本結晶成長学会誌,30,(2003) 357-363.
- C. A. Heiple, and J. R. Roper, Welding J, 61, (1982) 97s-102s,
- D. L. Cummings, D. A. Blackburn, J. Fluid Mech., 224, (1991) 395-416.
- M. Ratto, E. Ricci and E. Arato, J. Crystal Growth, 217 (2000), 233–249
- 5) K. Mukai, Z. Yuan, K. Nogi, and T. Hibiya, ISIJ International, 40 (2000), 148-152.