

(94)  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{CaF}_2$  系融体の電気伝導度の測定

大阪大学 工学部 狹野 和巳<sup>○</sup> 原 茂太  
村田機械(株) 増山 寛

## I. 緒言

希化カルシウムを含む  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3$  系スラグはエレクトロスラグ精錬用フラックスとして使用される。エレクトロスラグ精錬プロセスにおいては電極材の溶解にスラグ浴の抵抗発熱を利用するところからこの系の融体の電気伝導度の測定は<sup>(1,2,3)</sup> 2, 3 の研究者によつて行われている。しかししながら、これらの測定の間には十分な一致があるとは言い難い。そこで、本研究では交流4端子法を用ひて、この系のスラグが特に重要である  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3$  系 ( $\text{CaO}/\text{Al}_2\text{O}_3=1.0$ ) と  $\text{CaF}_2$  を結ぶ線上の電気伝導度を測定した。

## II. 実験方法

電気伝導度の測定には 1 kHz の交流を用ひる 4 端子法を採用した。その電気回路を図 1 に示す。電極としては Mo を、また電極としては  $1 \text{ mm}^2$  の W 線を使用した。Mo の寸法は内径  $40 \text{ mm}^2$ 、高さ  $100 \text{ mm}$  で、電極は電位測定極（間隔  $10 \text{ mm}$ ）と電流極（電位測定極の外側  $5 \text{ mm}$  の位置にある）により成っていた。電気伝導度測定槽のセル定数は  $0.1 \text{ N KCl}$ 、 $1 \text{ N KCl}$  および溶融  $\text{KCl}$  を決定したが、その間には本質的な相違は見らなかった。実験には黒金発熱体を有するタンマン炉を使用し、炉内には浄化した  $\text{Ar}$  ガスを流した。温度測定には Mo の底部に置かれた Pt 6% Rh - Pt 30% Rh 热電対を使用した。測定温度範囲は  $1450 \sim 1650^\circ\text{C}$  である。測定先だって電極の偏心、スラグ浴の深さ、電極の浸漬深さ、測定周波数などの影響が調査された。

## III. 実験結果

$1600^\circ\text{C}$  におけるスラグの電気伝導度の組成による変化を図 2 に示す。希化カルシウム含有量の増加につれて電気伝導度は増加し、その傾向は Zmoldin の結果と類似している。しかし、 $90\%$   $\text{CaF}_2$  近傍に見らる極大は観察されなかった。一方、電気伝導の活性化エネルギーは  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3$  系の  $40 \text{ Kcal/mole}$  から  $\text{CaF}_2$  の増加につれて低下し、純  $\text{CaF}_2$  では  $5 \text{ Kcal/mole}$  に達する。

## 文献

- (1) P. P. Eyseer; *Atom. Svaraka* (1967) No. 11, 176, 42
- (2) G. I. Zmoldin; *Izv. A. N. SSSR* (1970) No. 3, 71
- (3) A. Mitchell, J. Cameron; *Met. Trans.* 2 (1971) 3361.

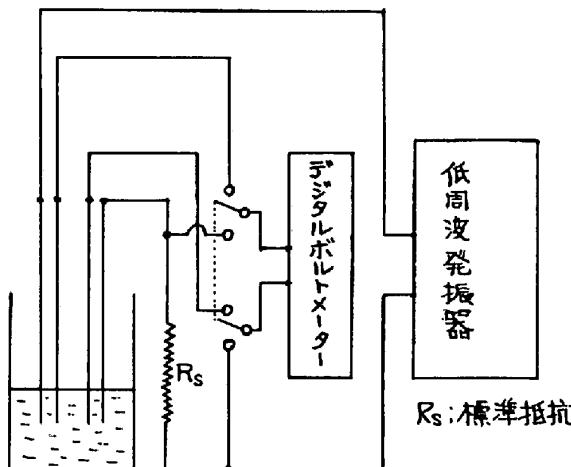
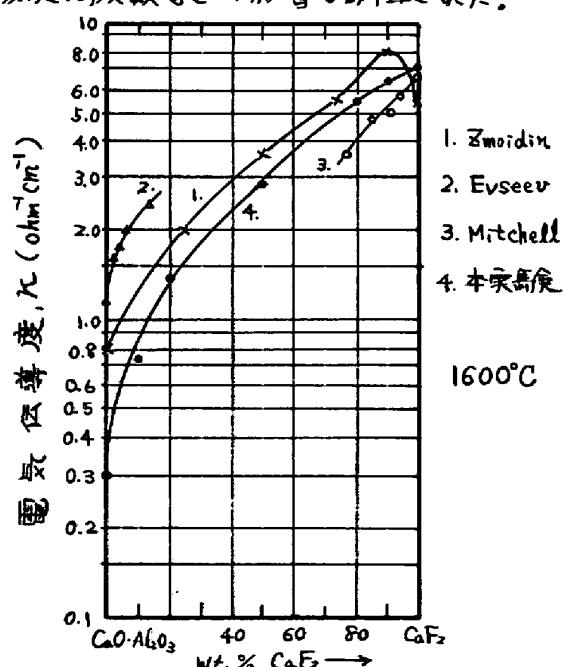


図 1 電気伝導度の測定回路

図 2  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{CaF}_2$  系の電気伝導度