

## (109) ポテンシヤルステップ法による溶融スラグ／白金界面の分極特性の研究

川崎製鉄技術研究所 ○ 横谷敏和 理博 江是俊彦

緒言： 溶融スラグ－白金系の電極反応の律連過程と反応パラメーターを決めるには、反応速度範囲、二重層充電流の分離、を考慮して、ポテンシヤルステップ法が適当である。本報ではステップポテンシヤルに対する電流の経時変化を溶融スラグについて  $10^6 \sim 10^8$  sec の範囲で測定し、別報(鉄と鋼, 59, No. 4 (1973))  $\alpha = \text{重層容量} / \text{充電電流} - \text{除いたフアラデー電流}$  を用いて充電電流を除いたフアラデー電流を解析し、分極特性を検討した。

実験方法：  $\text{Na}_2\text{O}-\text{SiO}_2$ ,  $\text{CaO}-\text{SiO}_2$ ,  $\text{BaO}-\text{SiO}_2$ ,  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3$  系スラグ約 40 g を鉢坩堝(対極)中で Ar ( $P_{\text{O}_2} \approx 10^9 \text{ atm}$ ) または純  $\text{O}_2$  密閉気下、1000~1600°C に保ち Pt 電極の作用極と参照極の間に、立上り  $0.3 \mu\text{A/sec}$  のポテンショスタットを通してステップポテンシヤルとかけ、シンクロスコープ等で電流応答を測定した。

結果と考察： 電荷移動と拡散が混合律連するとき、フアラデー電流  $i(t)$  は、交換電流  $i_0$ 、通過係数  $\alpha$ 、電荷  $n$ 、過電圧  $\eta$ 、還元体酸化体の混合濃度  $C_{R,0}$ 、拡散定数  $D_{R,0}$ 、時間  $t$ 、温度  $T$  の関数として

$$i(t) = i_0 \exp(\lambda^2 t) \operatorname{erfc}(\lambda \sqrt{t}) \quad \dots (1)$$

$$i(t) = i_0 \left\{ \exp\left(\frac{\alpha n F \eta}{RT}\right) - \exp\left[\frac{(1-\alpha)n F \eta}{RT}\right] \right\} \quad \dots (2)$$

$$\lambda = \frac{i_0}{n F} \left\{ \frac{1}{C_R D_R} \exp\left(\frac{\alpha n F \eta}{RT}\right) + \frac{1}{C_0 D_0} \exp\left[\frac{(1-\alpha)n F \eta}{RT}\right] \right\} \quad \dots (3)$$

$$(1) \text{ は } \lambda \sqrt{t} < 0.1 \text{ で } i(t) = i_0 (1 - 2 \lambda \sqrt{t} / \sqrt{\pi}) \quad \dots (4) \quad \lambda \sqrt{t} > 5 \text{ で}$$

$$i(t) = i_0 / \sqrt{\pi} \lambda \sqrt{t} \quad \dots (5). \quad \text{電荷移動律連の場合には(2)となり}$$

拡散律連の場合(5)より誘導した(6)が拡散過電圧  $\eta_d$  に対し成立つ。

$$i(t) = \frac{n F c \sqrt{D}}{\sqrt{\pi}} \left[ \exp\left(\frac{n F \eta_d}{RT}\right) - 1 \right] \frac{1}{\sqrt{t}} \quad \dots (6)$$

$t \ll 1 \text{ sec}$  の時の自然電位近傍における  $i - \sqrt{t}$  曲線の例を図1に示す。二重層充電の緩和時間でから計算した  $\lambda$  値  $2 \sim 3 \times 10^{-2} \text{ sec}^{1/2}$  と、(4)の条件を満たす  $\lambda$  値  $6 \sim 7 \times 10^{-2} \text{ sec}^{1/2}$  の間で  $i(t)$  は(4)と満足し、 $\sqrt{t}$  に対して直線関係にある。これは、自然電位近傍では短時間域で混合律連であることを意味する。 $i(t)$  の  $t = T$  への外挿値が  $i(0)$ 、勾配が入ると言えども、この結果の一部を表に示す。 $i(0)$  の電位依存性から  $i_0$  と  $\alpha n F$  を求め、さらに入の電位依存性から  $n c \sqrt{D}$  を求めた。

$t > 1 \text{ sec}$  では Ar 密閉気の時、 $i(t)$  と  $1/\sqrt{t}$  は  $\eta \leq \pm 500 \sim 700 \text{ mV}$  の範囲で直線関係にある。これは、 $\eta$  が  $\eta_d$  なら(6)より拡散律連と意味する。 $\eta$  と拡散過電圧、 $n$  と 2 と仮定して(6)から  $c \sqrt{D}$  を求め、図2に示した。自然電位近傍では  $c \sqrt{D}$  が定値となり、また、この値は表の入から計算した  $c \sqrt{D}$  値と一致するので拡散律連と考えられる。しかし  $|\eta|$  が大きくなると  $c \sqrt{D}$  はもはや定値ではなく、 $\exp(-1|\eta|)$  に比例する。この事実は  $\eta$  が電荷移動過電圧を含むことを示し、この  $|\eta|$  の範囲では拡散と電荷移動の混合律連と考えられる。さらに  $|\eta|$  が大きくなると  $i$  と  $1/\sqrt{t}$  の間に直線関係は成立せず、電極反応は拡散以外の過程に支配される。拡散律連から混合律連に変わると  $|\eta|$  の値は、スラグ組成、温度、雰囲気の酸素分圧の影響を受ける。

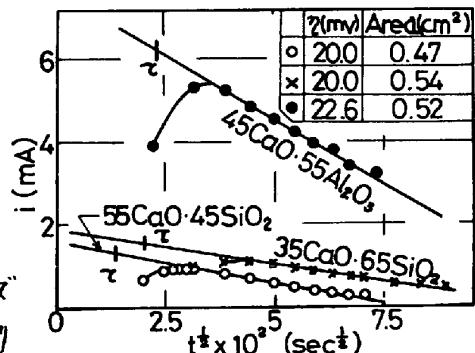
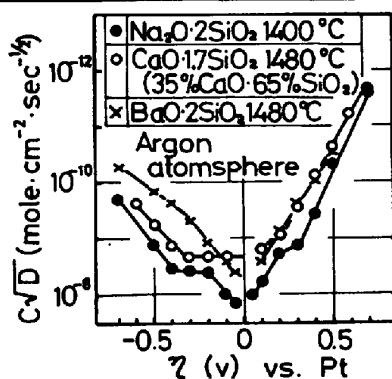


図1. フアラデー電流の経時変化

## 電極反応のパラメータ

Slag	$\eta$ (mV)	T (°C)	$i(0)$ (mA/cm <sup>2</sup> )	$\lambda_{1/2}$ (sec <sup>-1/2</sup> )
55CaO-45SiO <sub>2</sub>	+20.0	1480	3.1	14.4
		1590	6.3	19.2
35CaO-65SiO <sub>2</sub>	+20.0	1480	2.8	11.0
		1590	4.0	7.9
45CaO-55Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	+22.6	1480	12.1	8.0
		1600	11.7	10.0

図2.  $C\sqrt{D}$  の電位依存性