

(109)

固体白金と溶融酸化物との界面インピーダンス

東京工業大学 ○龍橋 亘, 後藤 和弘

I 緒言

固体金属と溶融酸化物との界面インピーダンスは、実験室的には溶融ラグの電気伝導度測定の際に周波数依存抵抗として実測され、さらに工業的にはエレクトロスラグリマルティングの界面発熱現象などに重要な役割をしていく。本報告の目的は、界面インピーダンスの抵抗成分と容量成分とが、金属一酸化物系のどのような物理化学的な性質によって決定されるかを解明することである。

II 実験方法

測定装置は前報で用いた装置に雰囲気をコントロール出来るように改良して使用した。主にPbO-GeO₂系について実験を行ない、試薬は試薬特級を用い、あらかじめ溶解、粉碎して試料とした。雰囲気は純酸素、空気、アルゴン($P_{\text{O}_2} = 10^4$)とし、0.3~7 kHzの周波数領域で、温度、組成を変化させた。

III 結果

白金電極-溶融酸化物界面の等価回路は図1のように表わされ、このうち電極反応の性質で決る R_s と C_s はアラデーインピーダンスと呼ばれる。電極反応を拡散が律速しているとしてFickのオフ法則を解けば次の解が求められる²⁾

$$R_s = \frac{1}{\omega C_s} = \frac{RT}{\pi^2 F^2 AC} \left(\frac{1}{2D\omega} \right)^{\frac{1}{2}} \quad A: \text{電極面積} \quad \omega: \text{角周波数}$$

$C: \text{バルク濃度}$

$R_s, 1/\omega C_s$ を計算するために、 R_{sol} は測定抵抗を周波数無限大に外挿して求め、電気二重層容量 C_{dl} は溶融酸化物では実験的に決定するのが困難なため、 $R_s, 1/\omega C_s$ が等しくなる場合の容量を電気二重層容量と仮定した。その計算結果の一例を図2、図3に示した。図2はアラデーインピーダンスの温度変化を、図3は酸素分圧の影響を見たものである。実験結果をまとめると以下のようである。1) 各温度、各組成で $R_s, 1/\omega C_s$ は ω に対して概ね直線関係を満足している。2) 同一組成では、 $R_s, 1/\omega C_s$ は温度が高くなるにつれ小さな値となり、傾きも小さくなる。3) 酸素分圧を大きくすると、 $R_s, 1/\omega C_s$ は小さくなり、傾きも小さくなり、 C は P_{O_2} に依存すると考えられる。4) PbO-GeO₂系でGeO₂が増すと $R_s, 1/\omega C_s$ の値と傾きは大きくなる。

IV 考察

以上の結果から次のように考えることが妥当である。1) $R_s, 1/\omega C_s$ の値が ω に対して概ね直線となることから、電極反応は拡散が律速している。2) $R_s, 1/\omega C_s$ の酸素分圧依存性から拡散物質は酸素である。

3) PbO-GeO₂系の組成によって $[C_{\text{DL}}]$ が変化することから、PbO-GeO₂中に溶解した酸素の拡散が界面インピーダンスの大小を決めていく。

- 1) 後藤, 後藤, 柴野: 鉄と鋼, 55 (1969) 539
- 2) Vetter, K.J., (1967) "Electrochemical Kinetics" Academic Press (London).

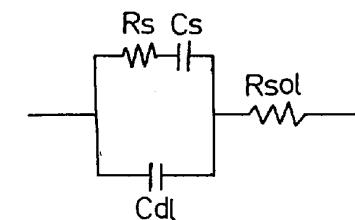
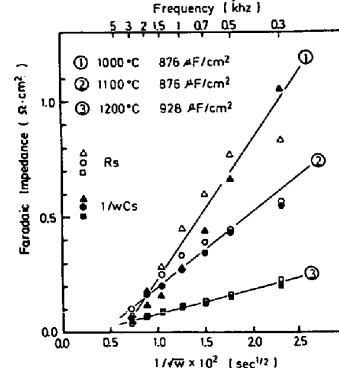
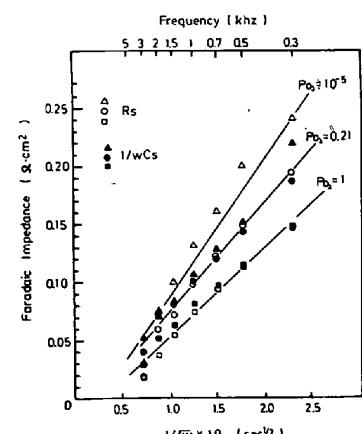


図1 電極界面の等価回路

図2; 40 mol% PbO - 60 mol% GeO₂図3; 60 mol% PbO - 40 mol% GeO₂