

(74) 電極材からの液滴生成について

(ESR法の基礎的研究—第1報)

名大工 小島 康 井上 道雄

名工試 加藤 誠

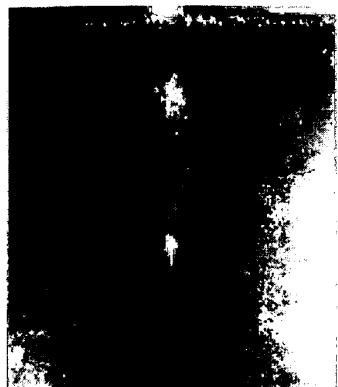
緒言

ESR法(エレクトロスラグ融解法)についてこれまで多くの研究が実際操業への応用との観点からなされてきた。立場をかえてミクロ的には、電極材から溶出した鉄はスラグ相を通して、鋳型内に鋼浴を作り凝固するまでの間に短時間に全過程を経る。全過程を統括的に理解するためには、少なくとも次の諸問題を解決しなければならぬ。

- 1). 交流が直流かによつて電極表面に生ずる陰陽両イオンの運動。
- 2). スラグの抵抗熱が式は放電現象を伴う場合の界面での反応、温度
- 3). 電極の溶出量によつて滴形成速度が異なる。物質移動速度はこの場合通常の界面に比し数倍大きいことはよく知られている。電極端における滴生成速度、大きさ。本実験では、これらの諸問題を解決するためには、まず最初に電極先端ひどのようになだれが生成するかを明らかにした。

実験方法

U-alloy(融点、20°C)を電極とし、NaOH・0.5N溶液を電解液とし、モデル実験を行つた。電流は交流を用い、20V～120Vの間で、液滴形成を観察した。



実験結果および考察

U-alloyの直径8mm、溶出速度1滴/sec. (25V-4Amp)の場合の例を 図1 液滴落下 図1に示した。滴の直径は約3mmである。溶出速度が大きくなく平衡状態に近い条件で滴が生成すると、界面張力と密度差から滴形成時の最大直径 d_{max} は計算出来る。

$$\sigma = (P_1 - P_2) g \cdot d_{max} / H \quad H: \text{補正係数} \quad \sigma: \text{界面張力}$$

上式に諸数値を代入すると $d_{max} = 0.37 \sim 0.21 \text{ cm}$ となる。滴がちぎれて落下するときにはしたがつ2. $0.31 \sim 0.20 \text{ cm}$ となり実測値と計算値はよく一致する。実際操業の場合、界面張力を1000dyn/cm、密度差を $5.6 (= 7.0 - 2.4) \text{ g/cm}^3$ とし同様な計算を行つうと $0.71 \sim 0.47 \text{ cm}$ と滴の大きさが求められる。この大きさは成田らによつて報告された値によく一致する。

溶出速度が大きくなるにつれて滴形成の完了以前に次の溶鉄が電極下部に集まる。このようすの場合溶鉄は電極下部から層流液柱と自らスラグ層へ流れの先端で滴となる。

この流れが当然兩電極間距離よりも長くなければ短絡しスラグ層が発達する。電流は不連続になる。層流液柱は落下時に一定の太さを保ち、その直徑は液滴形成時の最大直径に等しいと仮定すると Weberの関係式から層流液柱の長さが溶出速度の函数として求められる。この関係を図2に示した。実験値は計算値の約2倍になった。

実際操業について同様な検討を行つた。Plöckingerらによれば 33 g/sec が由うによれば約 60 g/sec が電極の最適溶出速度である。これらの溶出速度では電極下部から層流液柱が $5 \sim 9 \text{ cm}$ スラグ中へ流出していきるものと予想される。このようすを表すは、いずれにせよ操業時の電極間距離よりも短かいことは注目すべきことである。

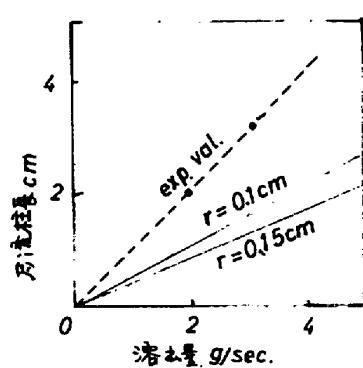


図2. 層流液柱の長さ