

## (204) スラグ・メタル間の界面張力に及ぼす脱りん反応の影響

川崎製鉄 技術研究所 ○原義明 小沢三千晴 理博 野崎努  
工博 垣生泰弘

**1. 緒言** 溶鉄予備処理において、酸素ポテンシャルの果す役割が大きく、脱りん、脱硫反応に及ぼす影響が明らかにされてきている<sup>1)</sup>。一方、製鋼過程において、界面現象も重要な役割をもっており、その中で界面張力は溶鉄・スラグ間の反応速度と深い関係がある<sup>2)</sup>。今回、溶鉄・スラグ間の界面張力とP, Oの移行速度を測定し、これらの間の関係を検討したので報告する。

**2. 実験方法** 実験装置の概略をFig. 1に示す。界面張力の測定はX線透過による静滴法を用いた。主としてCaO-SiO<sub>2</sub>-Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>合成スラグ25%をAl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>あるいはMgOルツボに入れ、シリコニット抵抗炉で1600°Cまで昇温し30 min保持した後、Fe-P合金10%を落下させた。溶鉄・スラグ接触後、X線を2 sec照射撮影し、Dorseyの方法により界面張力を求めた。溶鉄・スラグを所定時間接触させた後急冷し、メタル、スラグの化学分析と界面のEPMA分析を行った。なお、溶鉄脱りんの観点からC飽和鉄を用いた実験が興味深いが、CO気泡発生のため実験が困難であり、本実験ではFe-P合金を用いた。

**3. 結果および考察** 溶鉄中のP, O濃度および溶鉄・スラグ間の界面張力の経時変化の一例をFig. 2に示す。時間の経過とともに、P濃度は大きく減少し、O濃度は増加する。界面張力はわずかに低下する。大井らは脱硫反応に関して、Sの移行速度が $5 \times 10^{-8} \text{ mol/cm}^2 \cdot \text{s}$ 以上のときに界面張力の異常低下が起こるとしているが、本実験の脱りん反応では、スラグ中のCaO/SiO<sub>2</sub>を変化させても界面の異常変化は認められなかった。

O濃度と界面張力の関係をFig. 3に示す。スラグ組成にかかわらず、界面張力はO濃度の増加に伴い減少する。この関係はPopel et al., 篠崎ら<sup>3), 4)</sup>の結果とも一致する。

溶鉄・スラグ界面へのOの吸着に関し、Gibbsの吸着等温式(1)が成立すると仮定すると、界面の酸素

$$\Gamma_i = -\frac{1}{RT} \left( \frac{\partial \sigma}{\partial \ln a_i} \right)_T \quad (1)$$

過剰量 $\Gamma_i$ は $1.5 \times 10^{-9} \text{ mol/cm}^2$ と求められる。これより、溶鉄・スラグ界面はほぼ酸素単層から成ると考えられる。

**4. 結言** Fe-P合金とスラグ間の界面張力を測定し、脱りん反応時の界面張力はO濃度の影響が大きいことが判明した。

- (文献) 1) 竹内ら: 鉄と鋼, 69 (1983), P1771
- 2) 大井ら: 鉄と鋼, 58(1972), P830
- 3) S. I. Popel et al : Izv. VU Zov. Cher. Met., (1959), P3
- 4) 篠崎ら: 日本国金属学会誌, 46 (1982), P60

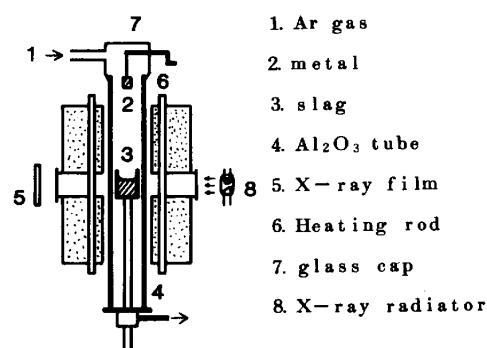


Fig. 1 Furnace for measurement

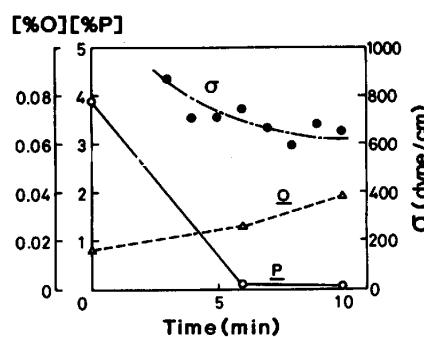


Fig. 2 Change in interfacial tension, and O and P content.

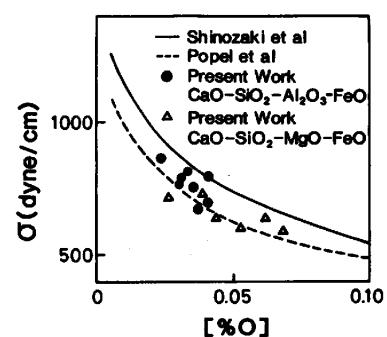


Fig. 3 Relation between interfacial tension and O content.