

(71)

## 高炉スラグからのSiOの発生

東北大学選鉱製錬研究所(現 川崎製鉄㈱) ○柳沼 寛

東北大学選鉱製錬研究所 井上 博文 大谷 正康

**1. 緒 言** 現在の高炉は燃料原単位の低減と製鋼側からの要求により低Si操業が行われているが、古くより、銑鉄中のSi濃度は高炉下部の熱レベルをあらわす指標と考えられ、このSi濃度を制御することが重要な課題とされてきた。Siの移行経路はSiOを介する説が定説で、発生源は、コークス灰分中のSiO<sub>2</sub>やスラグ中のSiO<sub>2</sub>とされている。しかし、SiO発生機構に関する研究報告は比較的少ない。

本研究は、高炉下部の高温領域におけるSiの挙動を明らかにする目的で、スラグからのSiOの発生および諸因子のうち、SiCなどの影響について検討したものである。

**2. 実験方法** あらかじめ溶製したスラグ 1.25g および添加剤を黒鉛るつぼ ( $\phi 25\text{ mm} \times \phi 16\text{ mm} \times 25\text{ mm}$ )に装入し、高周波誘導炉を用いて、1400 °Cで溶解したのち、所定の温度まで約1 minで昇温し、所定時間保持した。実験終了後、試料重量を測定し、重量減少からSiO発生量を求めた。供試スラグは40CaO-40SiO<sub>2</sub>-20Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(wt %)(以下40C), Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>=20%で塩基度(CaO)/(SiO<sub>2</sub>)=0.5, 0.3の3種類である。添加剤は市販のSiC粉末をるつぼの底に添加(A型)した。雰囲気はCO 1 atm, 400 Nml/minである。SiC生成量の測定は、Ar気流中で行い、重量測定と同時にCOガスをI<sub>2</sub>O<sub>5</sub>で酸化し、ソーダタルクに吸収させて求めた。重量減少から求めたスラグ中のSiO<sub>2</sub>濃度はEPMA、化学分析の結果と一致した。

**3. 実験結果** スラグ-黒鉛界面積についてみれば、SiC無添加では一定(0.6 cm<sup>2</sup>)であるのに対し、SiC 10 mg 添加(A型)では反応開始とともに増大し、15minで最大となり以後減少する(Fig. 1)。一方、SiC添加のときの単位界面積当たりの重量減少量は、無添加の場合の2倍の値を示す、この差異は、 $\text{SiC} + 2\text{SiO}_2 \rightleftharpoons 3\text{SiO} + \text{CO}$ によると考えられる。Fig. 2は、Ar雰囲気下でのSiCの生成量および界面積の変化を示す。SiO発生量に比し、SiC生成量は少ない。Fig. 3は、SiO発生速度係数の温度依存性を示す。また、nitrideも界面積を増大させ、Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub> 30 mg 添加時の界面積は無添加のときの2~6倍の値を示す。

文献：1) 海老沢、徳田、大谷：高炉内限象とその解析(1982). p. 227

2) 角戸、植谷、岡部：学振54委-99(1980)

3) 下尾、柴田、木村：日金誌 11(1980), p231.

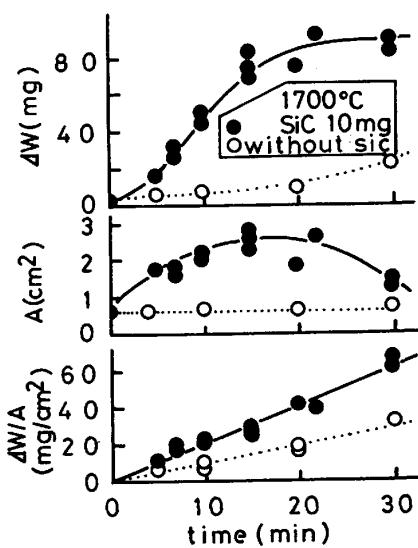


Fig. 1 Change of slag weight and interface area ( $P_{CO} = 1\text{ atm.}$ ).

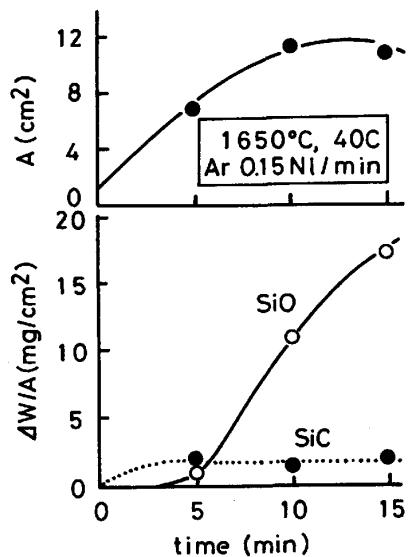


Fig. 2 Change of slag weight and interface area ( $P_{Ar} = 1\text{ atm.}$ ).

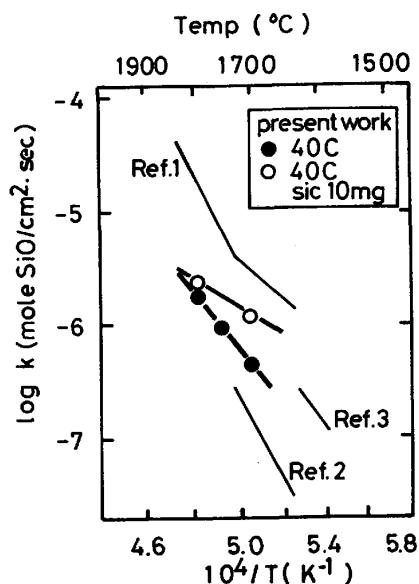


Fig. 3 Overall rate coefficient of SiO evolution vs temperature.