

(220) ソーダ灰による脱磷反応におよぼす鋼中炭素の影響について

(ソーダ灰系媒溶剤による溶銑処理の研究-III)

住友金属工業 鹿島製鉄所

丸川 雄淨 姉崎 正治

○城田 良康

〔I〕 緒 言

^{1) 2)} 既報にて、ソーダ灰による溶銑の脱磷-脱硫同時反応につき報告した。今回は、さらにソーダ灰による脱磷反応について検討し、興味ある知見が得られたので報告する。

〔II〕 実験方法

今回の調査では、100KVA高周波溶解炉を用いテストを行なった。

- 1) 溶解重量 30kg (溶銑及び低炭未脱酸溶鋼を対象とした。)
- 2) 媒溶剤 ソーダ灰
- 3) 温度 溶銑 1350°C 低炭未脱酸溶鋼 1600~1750°C

〔III〕 結 果

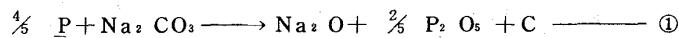
Fig. 1 に $T = 1350^{\circ}\text{C}$ 溶銑におけるソーダ灰による脱磷-脱硫反応の調査結果の一例を、また Fig. 2 には、 $T = 1650^{\circ}\text{C}$ 低炭未脱酸溶鋼におけるソーダ灰による脱磷-脱硫反応の調査結果の一例を示す。

2) 前報にて報告したように、溶銑の場合は、 $T = 1500^{\circ}\text{C}$ になるとほとんど脱磷が進行しなかったが、低炭未脱酸溶鋼の場合は、 $T = 1650^{\circ}\text{C}$ においても、脱磷が進行し、溶銑 ($T = 1350^{\circ}\text{C}$) の場合より、[P] < 0.010% を得るためのソーダ灰原単位は、 $\frac{1}{2} \sim \frac{1}{3}$ に低減させることができある。

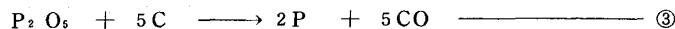
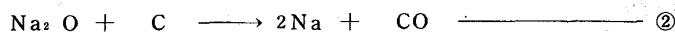
またテスト時の観察においても、白煙の発生が溶銑 ($T = 1350^{\circ}\text{C}$) に比し、 $T = 1650^{\circ}\text{C}$ の低炭未脱酸溶鋼の方が少ないことが観察されている。

〔IV〕 考 察

ソーダ灰による脱磷反応は、水渡らの報告にあるように①式により進行すると考えられる。



また、溶銑の場合には、②式によりスラグ中の (Na_2O) が減少し、スラグ中の (P_2O_5) の活量 ($= A_{\text{P}_2\text{O}_5}$) が増大し、①式の反応の抑制、および③式による (P_2O_5) の還元反応による復磷が生じると考えられる。



従って、今回 $T = 1650^{\circ}\text{C}$ 低炭未脱酸溶鋼において、ソーダ灰による脱磷が、 $T = 1350^{\circ}\text{C}$ 溶銑に比し良好な結果が得られたのは、②式の反応による Na_2O のロスが少なくなり、③式の復磷反応が少なかった点および、ソーダ灰自身の蒸発速度が従来考えられているよりおそく、 $T = 1650^{\circ}\text{C}$ においても十分溶鋼と反応し、 $\text{Na}_2\text{O}-\text{P}_2\text{O}_5$ 系スラグとして安定したためと考えられる。

〔V〕 文 献

- 1) 平原ら: 鉄と鋼 63 (1978) No.1 S639 3) 水渡ら: 鉄と鋼 64 (1979) No.4 S217
- 2) 平原ら: 鉄と鋼 64 (1979) No.4 S215

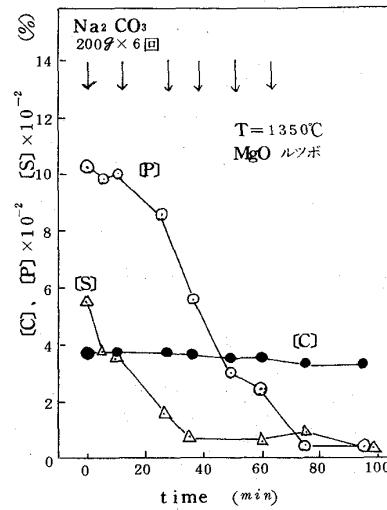


Fig. 1 Na_2CO_3 による溶銑の脱磷・脱硫反応

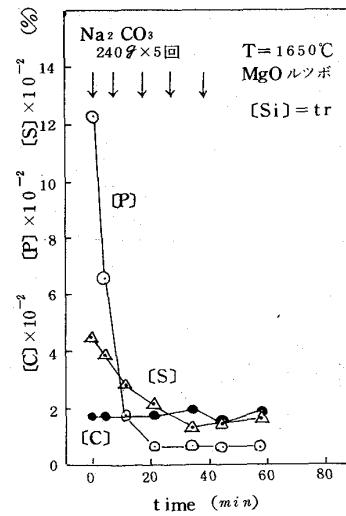


Fig. 2 Na_2CO_3 による未脱酸溶鋼の脱磷・脱硫反応