

(727) 酸素センサーを用いた溶鋼成分の推定および制御について

株神戸製鋼所 加古川製鉄所

副島利行 小林潤吉 松本 洋

○中島慎一 中嶋 宏

1. 緒言 当所では、酸素センサーを用いて、転炉吹止成分の推定による迅速出鋼比率の拡大およびRHでの極低炭素鋼の安定製造技術の確立を図っている。以下にその概要を報告する。

2. (1) 転炉における吹止成分の推定 溶鋼中の酸素(以下 O と記す)から吹上成分を推定するシステムのフローをFig.1に示す。

① Cの推定 溶鋼中の O は、Cとスラグ(T·Fe)の平衡関係で決まってくるため、(T·Fe)のバラツキの少ない上下吹き転炉においては、 O から精度良くCを推定することが可能である。従来、迅速出鋼時のC確認は、サブランスのカーボンデタミネータにより実施していたが、液相線温度のC依存性の小さい低炭域($C \leq 0.10\%$)においては、十分な精度が得られなかった(Cの推定精度 $\sigma = 0.02\%$)。一方、 O から吹止Cを推定する場合、 O は低炭域ではC依存性が大きいため、Fig.2に示すように精度良く吹止Cが推定できる。

② Mn, P, Sの推定 Mn, P, Sはスラグ-メタル反応によって決まるため、 O からこれらを推定するには、 O とスラグ中 PO_2 の間に、ある程度の平衡関係が存在していなければならない。これを確認するため、スラグ組成から計算される O と溶鋼中 O の関係を調査した。Fig.3に調質時のスラグ分析値から計算した O^{cal} と吹止直後に測定した O^{act} の関係を吹止Cで層別して示す。Cが低下する程、スラグ-メタルの PO_2 の差が小さくなることがわかる。すなわち、低炭域ではメタルの PO_2 がスラグの PO_2 に近づき、スラグ-メタルが平衡に近くなるため、 O からのスラグ-メタル成分の推定が可能となる。低炭域において、 O からMn, P, Sを推定した場合の精度をTable 1に示す。実操業上、十分使用可能な精度が得られている。

(2) RHにおける極低炭素鋼製造へのOの利用 Fig.4にRHで極低炭素鋼を処理する際のCとOの関係を示す。処理前後の PCO は、各々0.7および0.03 atmであり、処理中のC, Oは、ほぼ $\text{C} + \text{O} \rightarrow \text{CO}$ 反応から計算される化学量論的なC-O関係に沿って変化する。このため、安定的に処理後 $\text{C} \leq 30\text{ppm}$ を得るには $\text{C} \geq 0.031\%$ の場合、処理中の酸素供給が必要となる。 O を処理前、処理中、処理終了前に測定することにより迅速にCレベルを把握、RH処理方法を決定し、極低炭素鋼を安定して製造することが可能である。

3. 結言 溶鋼中のO測定により、転炉吹止時およびRH処理前後の成分の推定が可能となり、迅速出鋼比率の拡大、極低炭素鋼の安定製造技術の確立に寄与している。

Table 1.
Standard deviation of estimate of Mn, P, S at blow end

Element	Standard deviation of estimate
Mn	0.0164 %
P	0.00294
S	0.00102

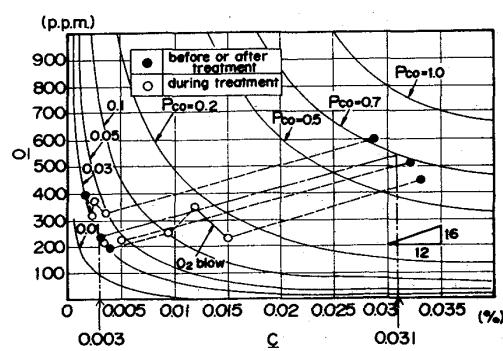


Fig. 4 Relation between C and O during RH treatment

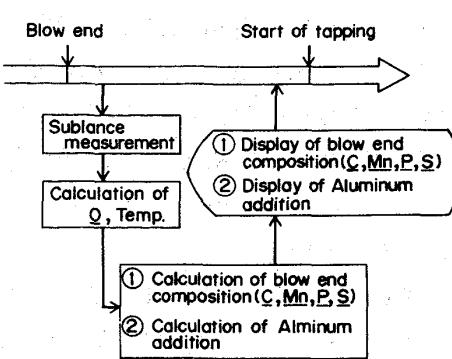
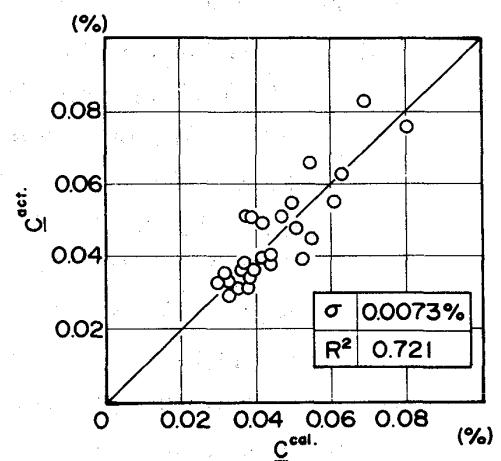
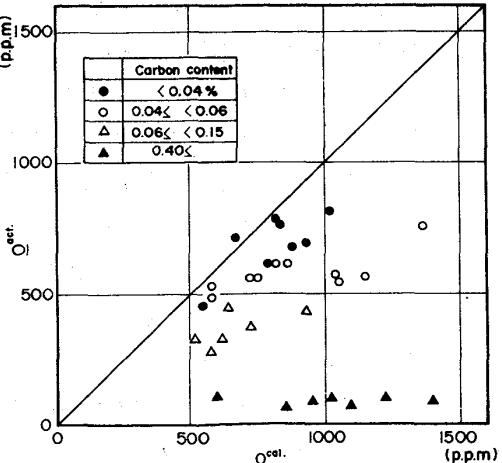


Fig. 1 Flow chart of the estimation system of blow end composition

Fig. 2 Relation between O^{cal} and O^{act} Fig. 3 Relation between O^{act} and O^{cal}