

669, 184, 244, 66, 669, 046, 546, 2.

(62) 上吹転炉の脱硫に対する一考察

富士製鉄室蘭製鉄所 63252

山本全作・林 清造・○堀 瑞吉

A Study of Desulphurization in

LD Process. 1377 ~ 1378

Zensaku YAMAMOTO, Seizō HAYASHI
and Sankichi HORI

I. 緒 言

鋼材中の不純物としての S の影響については有害であることは明らかな事実であるが、その許容値については諸説があり必ずしも一定していない。一方各種鋼材規格は S の限界を与えてはいるが、現今の中間品質はこれを遙かに上回っていることは周知の事実であり、需要者にとっても工業水準の飛躍的向上と共に一層高級な成品を必要として来つつある。室蘭製鉄所の転炉工場ではその作業性を発揮するため大型鋼塊を製造しており生産の経済性とともに鋼材の均質化の面で積極的な努力を重ねているが、本報告で上吹き転炉における低硫黄極軟鋼の吹製の試みと操業上の数値を用いて脱硫反応に対する若干の考察を行なつた内容につき述べることとする。

II. 脱硫の対策と試験方法

溶鋼の酸化精錬における脱硫機構については従来多くの研究があり、またすでに具体的な製鋼作業の脱硫対策として実施されている面も多い。ここでは上吹転炉製鋼法としての標準的な作業形態を前提とし

(1) 吹鍊条件

酸素吹込み速度
酸素吹込み圧力
ランス湯面間距離

(2) 副原料使用条件

銘柄
投入量
投入時期

を要因として選定し極く通常の実際操業で実施しうるものを考えた。

III. 低硫鋼吹製試験

上述のごとき簡単に変更できる作業条件を選び種々テストの結果脱硫上塩基度の高いスラグが必要であり、またスラグが充分活性化してから反応に時間を考える意味で吹鍊後半で若干ソフトブローとし、時間をかけることが有効であることが判明した。これらの数回にわたる予備テストの結果を参考として

- 1) 目標塩基度は 6.0 度とする。
- 2) 吹鍊後半で酸素流量を約半分に落し吹鍊時間を 10 分程度延長する。

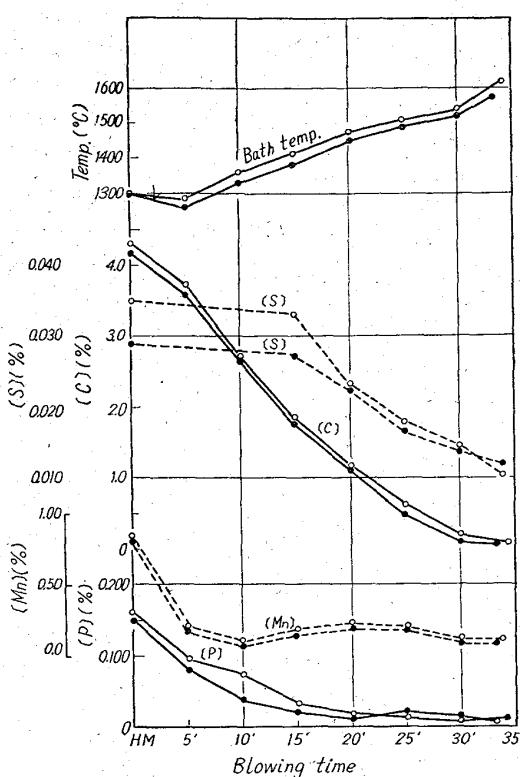


Fig. 1. Behavior of bath conditions.

の 2 点を主要な吹鍊条件の変更として低硫鋼を目的として 11 ヒート吹製した。テストヒートと普通ヒートとは他の条件を一定にするため連続した 2 ヒートを 1 対として合計 22 ヒート実施した。結果は Table 1 の通りである。

上記のごとく低硫鋼（目標を 0.010 以下一定めた）吹製の目的としてはほぼ満足すべきものをえた。また脱磷も向上している。吹鍊途中の成分変化を Fig. 1 に示す。

IV. 脱硫反応に対する考察

本試験を主とし、これに別の平常操業でえた値を加えて各種脱硫理論との対応を試みた。

1) (S)/[S] と諸要因

GRANT-CHIPMAN¹⁾ の提唱した「Excess Base」と (S)/[S] の関係をプロットして Fig. 2 をえた。図中 GRANT-CHIPMAN の実験域を斜線側で示すの Standard line を実線で引き本実測値の範囲まで鎖線で延長してみた。平常操業では standard line より下に分布しテストヒートでは上方に分布している。なお現場的な目安として通常採用される (CaO%)/(SiO₂%) と (S)/[S] の関係をプロットすると実用上十分使用できる直線関係を示した。Fig. 3, Fig. 4 にそれぞれ TURKDOGAN²⁾ の提唱する Sulfur Capacity を簡便法で

Table 1. Result of test.

	Ladle [S]	(S)/[S]	[S] Not metal-[S] Ladle [S] Hot metal	Ladle [P]	(P)/[P]	[P] H.m-[P] L [P] H.M	Blowing time
Test heat	0.0085%	14.2	48.7%	0.0065%	220	96.2%	29.2mn
Normal heat	0.0120%	6.9	32.6%	0.0101%	129	94.3%	20.2mn

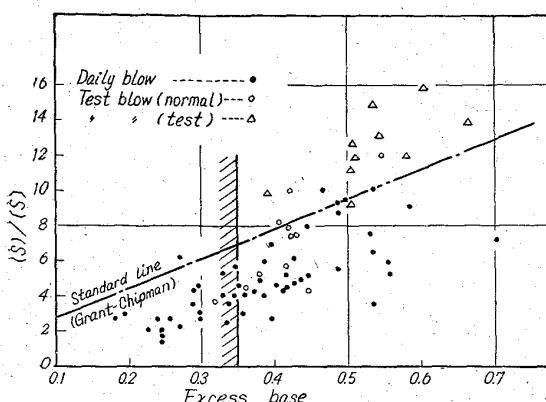


Fig. 2. (S)/[S] vs. excess base.

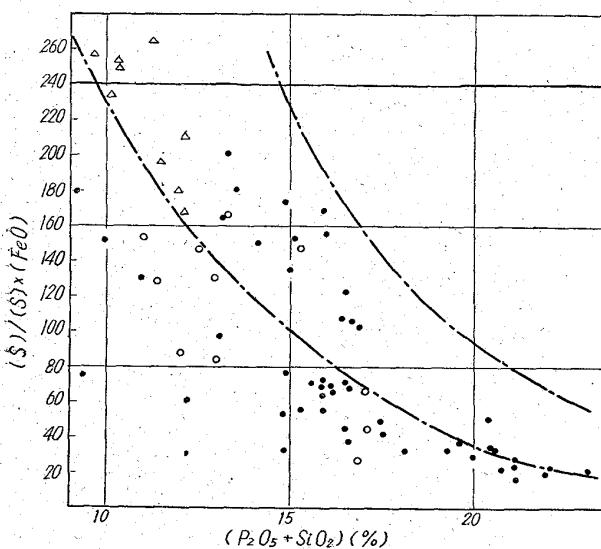


Fig. 3. Sulfur capacity vs. (S)/[S] × (FeO)

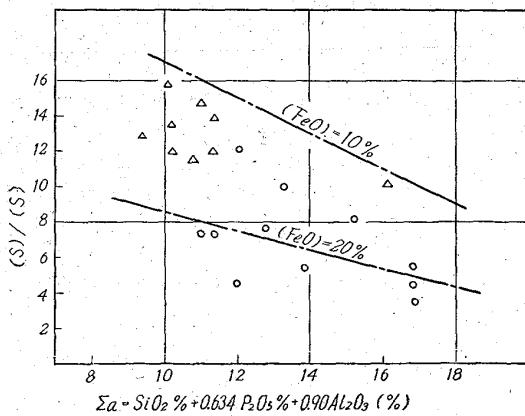


Fig. 4. Σa vs. (S)/[S]

表はしたものと HERASYMENTKO, SPEIGHT⁴⁾ の提案した Acidity と (S)/[S] との関係を示した。

2) スラグの (FeO)_T と脱硫との関係

スラグの (FeO) が脱硫におよぼす影響については前記 Excess Base の理論ではほとんど影響がないことになつてゐる一方、(FeO) が増せば特に高塩基度側で (S)/[S] が低くなること²⁾、および [O] が (FeO) または (T.Fe) に平衡しているという前提から [O] ×

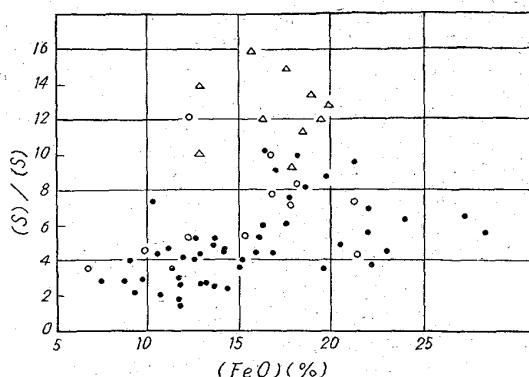


Fig. 5. (S)/[S] vs. (FeO)

(S)/[S] が、塩基度などによつて一定値をとる限り [O] または (FeO) は (S)/[S] に不利な影響を与えることになる³⁾。これはスラグのイオン電離的な考え方からも同じである⁴⁾。しかし、現場操作では偶々 (FeO) が高い時は脱硫が良い現象がみられることがあり、ここでは気相の脱硫を考えないで (S)/[S] と (FeO) との関係を Fig. 5 に示した。塩基度による影響を補正した関係からテストによる脱流のよいのは (FeO) の影響でないと推定されたが、理論的にいわれている (FeO) が多いと (S)/[S] が下がる傾向もみとめられない。

V. 結 言

以上低硫鋼吹製につき試験を行なつて次の結果を得た。

1) 特別の手段なしで普通の操業方法の範囲で [S] = 0.014~0.024%，平均 0.017% の溶銑を用い、[S] ≤ 0.010% の極軟鋼を作ることができた。

2) 但しこの方法では若干の能率低下、副原料使用量の増加などの不利な面がある。

3) 脱[S]反応としては、Excess Base の Standard Line と現場操業とはほぼ一致するが、高い塩基度の範囲で両側への偏差が大きく、スラグの浮化と十分な反応完了までの時間が問題になる。

4) 今回の低流鋼試験の (S)/[S] が上記 Standard Line より上方のみに偏る理由については不明である。

5) (FeO) は塩基度による影響を除外すると 10~30% の範囲で (S)/[S] に影響を考えないようである。

6) [O] の影響については (FeO)、気相反応を合せてさらに追求する必要がある。特に上吹転炉の場合気相中に逸出する S が装入中の約 30% にも達するので気相反応の研究が重要であろう。

文 献

- N. J. GRANT, J. CHIPMAN: Trans. Met. Soc., Amer. Inst. Min., Met. & Pet. Eng., 167 (1946), p. 134
- H. L. BISHOP, H. N. LANDER, N. J. GRANT, J. CHIPMAN: J. Metals, 8 (1956, July), p. 862
- E. T. TURKDOGAN: J. Metals 2 (1955, Feb)
- P. HERASYMENTKO, G. E. SPEIGHT: J. Iron and Steel Inst. (U.K.), 166 (1950) Dec, p. 169
- W. HEISCHKEIL, T. KOOTZ: Stahl u Eisen, 79 (1959), p. 205