

Table 2. Regression equations.

$L_s = -581 \cdot 04 + 0 \cdot 374 [\text{temp.}] + 52 \cdot 00 [\text{CaO}/\text{SiO}_2]$,	$\sigma = 7 \cdot 40$
$L_s = -637 \cdot 45 + 0 \cdot 393 [\text{temp.}] + 98 \cdot 77 [\text{CaO} + \text{MgO}]/(\text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3)$,	$\sigma = 6 \cdot 95$
$L_s = -536 \cdot 57 + 0 \cdot 379 [\text{temp.}] + 121 \cdot 91 [\text{Excess base}]$,	$\sigma = 6 \cdot 98$
$L_s = -593 \cdot 10 + 0 \cdot 368 [\text{temp.}] + 65 \cdot 00 [\text{Bell's ratio}]$,	$\sigma = 7 \cdot 13$
$L_s/f_s = -115 \cdot 18 + 0 \cdot 074 [\text{temp.}] + 12 \cdot 59 [\text{CaO}/\text{SiO}_2]$,	$\sigma = 1 \cdot 93$
$L_s/f_s = -128 \cdot 89 + 0 \cdot 079 [\text{temp.}] + 23 \cdot 99 [(\text{CaO} + \text{MgO})/(\text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3)]$,	$\sigma = 1 \cdot 82$
$L_s/f_s = -118 \cdot 16 + 0 \cdot 072 [\text{temp.}] + 15 \cdot 90 [\text{Bell's ratio}]$,	$\sigma = 1 \cdot 86$
$L_s/f_s = -104 \cdot 35 + 0 \cdot 075 [\text{temp.}] + 29 \cdot 74 [\text{Excess base}]$,	$\sigma = 1 \cdot 83$
$L_s = -209 \cdot 65 + 0 \cdot 405 [\text{temp.}] + 64 \cdot 37 [\text{CaO}/\text{SiO}_2] - 0 \cdot 294 [\text{Liquidus temp.}]$,	$\sigma = 7 \cdot 40$
$L_s = -497 \cdot 69 + 0 \cdot 405 [\text{temp.}] + 101 \cdot 87 [(\text{CaO} + \text{MgO})/(\text{SiO}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3)]$ - 0.108 [Liquidus temp.],	$\sigma = 7 \cdot 13$
$L_s = -272 \cdot 11 + 0 \cdot 391 [\text{temp.}] + 73 \cdot 93 [\text{Bell's ratio}] - 0 \cdot 250 [\text{Liquidus temp.}]$,	$\sigma = 7 \cdot 20$
$L_s = -314 \cdot 92 + 0 \cdot 400 [\text{temp.}] + 129 \cdot 22 [\text{Excess base}] - 0 \cdot 173 [\text{Liquidus temp.}]$,	
$\sigma = 7 \cdot 10$	

をはかり脱硫能を向上させる必要がある。この塩基度を上昇させる方法は Al_2O_3 および SiO_2 のスラグ中含量低下も同時に行なうことができ粘性を良好にする点でもある程度の効果を期待できる。しかし、塩基度、 CaO および MgO の変動の限度に十分な注意を払わねばならないことはいうまでもない。

重回帰分析の結果、回帰式全体として成立し、なおかづ個々の要因の偏回帰係数も有意であつた回帰式を選択すると Table 2 のようになる。

これらの式のうち、特性値が L_s/f_s である式は、活動度係数 f_s の算出に際して問題があるので、 L_s を特性値として用いた式のほうがより妥当であると考えられる。また、標準偏差の値から考察すると塩基度の表式方法としては Al_2O_3 と MgO を含んだ式を用いたほうがよいということになる。これは Al_2O_3 および MgO が塩基度に影響をおよぼしていることから説明される。

最後に得られた回帰式を用いて、銑鉄中の硫黄含有量を推定する式について考察する。装入硫黄量を $S(t/t-\text{pig})$ 、ガスとして逃げる硫黄量を $S'(t/t-\text{pig})$ とすると

$$S = \frac{[S]}{100} + \frac{V(S)}{100} + S' \quad \dots \dots \dots \quad (a)$$

ここに V は銑鉄トンあたりのスラグ量であり、 S' は小さいので省略すると、

$$[S] = \frac{100S}{(S)/[S]V + 1} = \frac{100S}{L_S \cdot V + 1} \quad \dots \dots \dots \quad (b)$$

を得る。試みに装入硫黄量 $4 \cdot 07 \text{ kg/t-pig}$ 、スラグ比 $0 \cdot 27$ 、 $\text{CaO}/\text{SiO}_2 = 1 \cdot 2$ とすると $[S] = 0 \cdot 039\%$ となる。

IV. 結 言

千葉製鉄所第 3 高炉の最近 6 カ月の操業結果から硫黄の分配に関する検討を行なった結果、

(1) S の分配比 L_s および L_s/f_s に対する各要因の効果は従来の報文と一致し、Table 2 の回帰式を得た。

(2) 鉱滓中の Al_2O_3 の含有量は S 分配比に対して負の要因効果が強かつた。

(3) FeO の脱硫能に与える影響は大きくなかった。

(4) Al_2O_3 のスラグの性質に与える影響は大きく、液相温度が負の要因効果を示したのもこれが多分に影響しているものと推察され、したがつて脱硫能を左右する

条件の一つと考えられる。

(5) (b)式を用いることによつて、銑鉄中硫黄含有量を推定できるほかないいろいろの点で操業指針とすることができる。

文 献

- 1) V. GIDROYC et al.: J. Iron & Steel Inst., Jan. (1964), p. 11
 - 2) 川合保治他: 日曾製鋼技報, 2 (1962), p. 64
 - 3) B. F. GONCHAROV: Stal, Mar. (1960), p. 168
 - 4) 児玉他: 鉄と鋼, 49 (1963) 13, p. 1869
 - 5) E. F. OSBORN et al.: Proc. Blast Furn., (1953), p. 281
 - 6) R. B. SNOW: Proc. Blast Furn., (1962), p. 125
- : 546.623-3/

669.162, 267.62 : 669.046.584

(24) 脱硫におよぼす鉱滓中 Al_2O_3 の影響について No. 64/86

住友金属工業、小倉製鉄所
綿井義雄・神田良雄・福島 貢・○野見山寛
Effect of Al_2O_3 Content in Blast-furnace Slag on the Desulphurization.

Yoshio WATAI, Yoshio KANDA,
Mitsugu FUKUSHIMA and Hiroshi NOMIYAMA.

I. 緒 言 pp/1613~1615

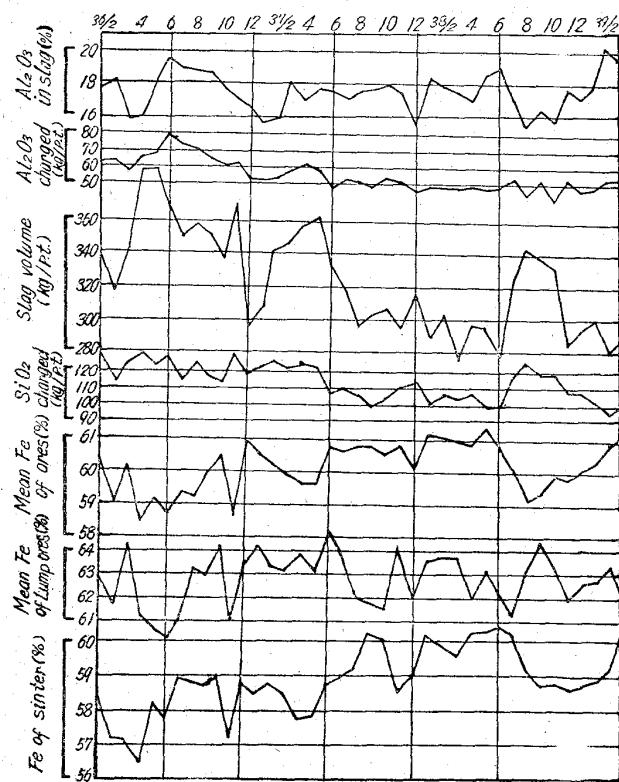
塩基性操業時の高炉鉱滓中 Al_2O_3 含有量については、一般に 15% 程度が最適とされ、これ以上増加すると鉱滓流动性および銑鉄成分に悪影響をおよぼすといわれている。小倉高炉の鉱滓中 Al_2O_3 含有量は 16~20% と、かなり高い範囲にあり、またその変動も大きい。これが炉内脱硫に悪影響をおよぼしていると考えられるため、No. 1 B. F. の実績を基にその影響を調査したのでその概要を報告する。

II. 小倉高炉鉱滓中の Al_2O_3

小倉高炉の鉱滓中 $\text{Al}_2\text{O}_3\%$ は Fig. 1 に示すごとく、 Al_2O_3 装入量は減少しているにも拘らず鉱滓量の大巾な減少によつて $\text{Al}_2\text{O}_3\%$ は上昇の傾向を示している。また

Table 1. Degree of desulphurization. (%)

I tem	1963. 12	1964. 1	1964. 2	1964. 3
Deg. of Desulphurization	91.6	90.8	89.2	89.3
S charged kg/p.t	4.31	4.15	4.07	4.19
S content in pig %	0.036	0.038	0.044	0.045
Al ₂ O ₃ content in slag %	15.39	17.45	19.65	19.49
CaO/SiO ₂ of slag	1.23	1.25	1.28	1.31
Slag volume kg/p.t	323	304	278	279

Fig. 1. Trend of Al₂O₃ content in slag.

Al₂O₃% 上昇と共に Table 1 に示すごとく炉内脱硫率も悪化する傾向を示している。また、鉱滓量減少の原因としては、

- a. 装入 SiO₂ 量の減少
- b. 使用鉱石の品位の向上
- c. コークス比の低下

などが考えられる。

III. 要因解析結果

高炉炉内脱硫率に影響をおよぼすと考えられる要因をいろいろ選択して多量回帰分析を行なつた結果、特に強く影響すると考えられる次の7要因を用いることとした。

1. 要因

銑中 S% (y)、銑中 Si% (x_1)、銑中 Mn% (x_2)、溶銑温度 (x_3)、鉱滓中 Al₂O₃ (x_4)、鉱滓中 S% (x_5)、CaO/SiO₂ (x_6)。

2. 試料

S38.11~39.3 の約 1200 tap より 80 tap を抽出した。

3. 解析結果

各要因と銑中 S% の関係を Fig. 2~5 に、多重回帰分析結果を Table 2 に示す。

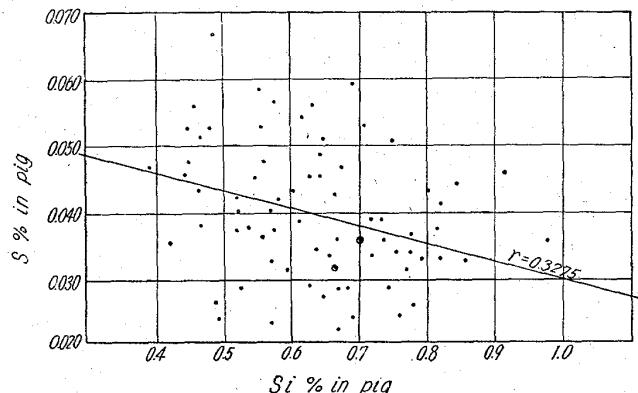


Fig. 2. Relation between [S]% and [Si]%.

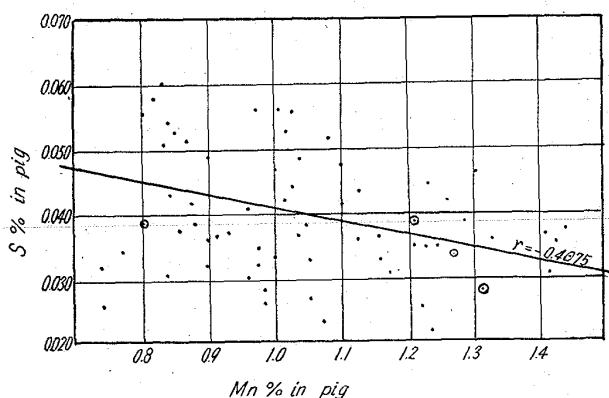


Fig. 3. Relation between [S]% and [Mn]%.

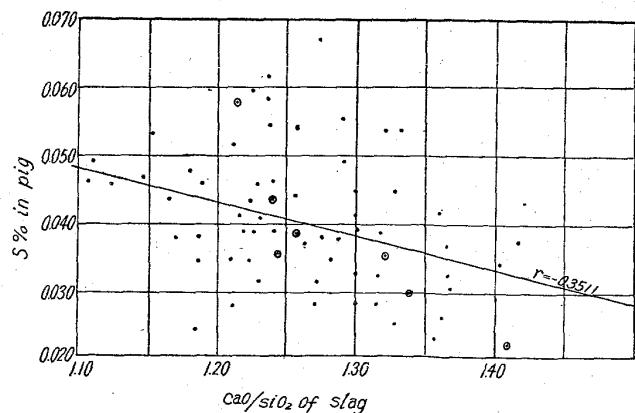


Fig. 4. Relation between [S] % and basicity of slag.

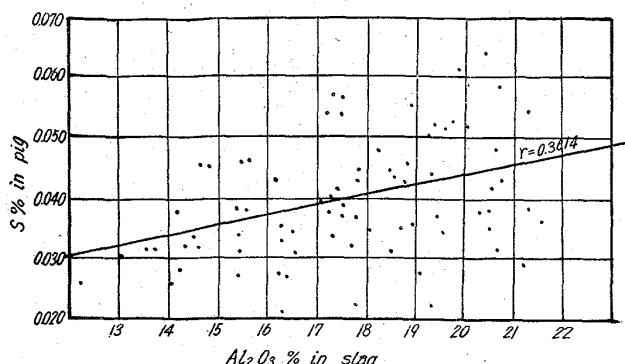
Fig. 5. Relation between [S] % and (Al₂O₃) %.

Table 2. Results of multiple regression analysis.

	Coefficient of simple correlation	Coefficient of partial correlation
Si % in pig	-0.3275**	-0.3181*
Mn % "	-0.4075**	-0.4978**
Pig temp. °C	-0.2764*	-0.1519
Al ₂ O ₃ % in slag	0.3614**	0.5892**
S % in slag	-0.1107**	-0.1237*
CaO/SiO ₂ of slag	-0.3511	-0.2595

Level of significance **99%, *95%

回帰式は次のとくである。

$$y = 0.0672 - 0.0203x_1 - 0.0202x_2 + 0.023x_4 - 0.0274x_6$$

この計算結果より脱硫率を向上させるためにはつきのとき対策が必要となる。

- a. 鉱滓中 Al₂O₃%の低下
- b. 銑中 Si%の上昇
- c. 銑中 Mn%の上昇
- d. CaO/SiO₂の上昇

IV. Al₂O₃ の影響

前項の解析結果より明らかに鉱滓中 Al₂O₃ の増加は銑中 S% に顕著な影響を与える。そこで鉱滓中 Al₂O₃±1% の変動による銑中 S% の変動を抑えるために必要な他の要因の調整量を回帰式より求めると Table 3 のとくになる。しかし、実際操業面より考えると Si% の上昇すなわち炉床温度を上昇させることは当然燃料比の上昇、出銑量の低下を招く。また、炉床温度の上昇によって装入 TiO₂ の還元が増加し出滓口への流銑現象を助長すると考えられる。CaO/SiO₂ を上昇させると SiO₂-CaO-Al₂O₃ 状態図より判るごとく同一 Al₂O₃%でも鉱滓の liquidus line が高くなりそれだけ高い炉床温度を必要とする。以上のごとく考えるとこれらの調整方法にはいざれも限度がある。一方これらの要因を [Si]=0.6%, [Mn]=0.8%, CaO/SiO₂=1.30 という日常管理水

Table 3. Regulation of factors.

Factor	Regulation
Si % in pig	±0.11
Mn % in pig	±0.11
CaO/SiO ₂	±0.08

Table 4. Classification of ores.

Group	Example of ore
A	Nevada. Zewaloss. Eagle Mt.
B	Cuddalore. India. Dungun. Goa H. Temangan
C	Goa L. Redi Jorak. Chowgle M. Rourkela

準に合わせた場合の Al₂O₃ の上限を求める ($(Al_2O_3) \leq 16.2\%$ すなわち 1% 程度の Al₂O₃ の上昇は他の要因で補うとしても鉱滓中の Al₂O₃ 含有量は 17% 以下に管理することが必要である。

V. 鉱石配合

現在当所に入荷している輸入鉱石および焼結鉱 (50% 配合) によって鉱滓中 Al₂O₃ を 17% 以下に管理するために必要な鉱石配合は、次のとくになる。いま、鉱石を Table 4 に例示するごとく、Al₂O₃, SiO₂ 含有量を加味して、高珪酸鉱 (A), 低 Al₂O₃ 鉱 (B), 高 Al₂O₃ 鉱 (C) に分類する。

鉱滓中 Al₂O₃ を 17% にするための配合としては、A group 8~10%, B group 35~31%, C group 7~9% 程度が基準になる。

VI. 結 言

鉱滓中 Al₂O₃ 含有量の増加による高炉操業への影響は

- a. 鉱滓流动性の悪化
- b. 流動性不良による鉱滓脱硫能力の低下
- c. 鉱滓の liquidus line 上昇に対処するための炉床温度の上昇

などが重なつてくるといわれているが、今回の調査によつても Al₂O₃ の上昇が脱硫率に顕著な悪影響をおよぼすことが確認された。なお、今回の調査結果を要約すると次のとくである。

(1) 鉱滓中 Al₂O₃ 1% の上昇によって、銑中 S は 0.003% 上昇する。

(2) Al₂O₃ 1% の上昇を補うためには銑中 SiO 11%, 銑中 Mn 0.11%, CaO/SiO₂ 0.08 の上昇のいずれかを必要とする。

(3) (2) 項の対策以外に、鉱滓中 Mg 0% の上昇珪石の使用による鉱滓量の増加などが考えられる。

(4) [Si]=0.6% [Mn]=0.8% CaO/SiO₂=1.30 の普通操業を維持するためには、鉱滓中 Al₂O₃ を上限 17% で管理する必要がある。

(5) 鉱滓中 Al₂O₃ を 17% 以下に管理するためには焼結配合 50% とすると、高珪酸鉱 8~10%, 低 Al₂O₃ 鉱 35~31%, 高 Al₂O₃ 7~9% 程度の鉱石配合にする必要がある。

以上のごとくであるが、おののの対策を施す場合の高炉の生産性、経済性を考えて、更に検討を加えると共に、20% 以上の高 Al₂O₃ 鉱滓による操業方法を確立させたい。