

千葉1高炉の解体調査結果

橋爪繁幸* 高橋洋光**
Shigeyuki Hashizume Hiromitsu Takahashi
奥村和男*** 富田貞雄****
Kazuo Okumura Sadao Tomita
小板橋寿光***** 小西行雄*****
Toshimitsu Koitabashi Yukio Konishi
近藤幹夫***** 森岡恭昭*****

Synopsis:

セミズーム 油圧式引手車輪式高炉用吹鍛
溶接機器の開発と実用化について (第2回) 第二回

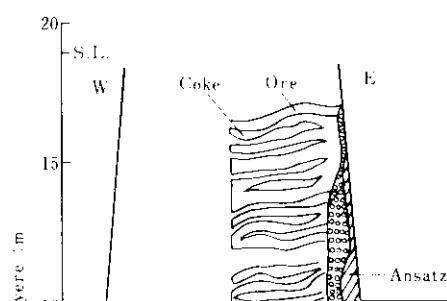
ースウェイなど羽口付近の状況、錫石、コークス
の挙動が何より問題となる中で安くて簡単に

物（コークス、錫石）の挙動の検討、④融着帶の
構造、⑤吹鍛装置の各部の構造、⑥吹鍛装置の操作

グ、メタル成分とSの変化、気孔率と通気抵抗の
変化、についての調査結果を報告する。

などである。

これらのデータに基づき、吹鍛以前および吹鍛



帶の内側のコークス層は西北よりに広がり、東南の融着帯下部にはコークスの停滞層があった。Fig. 1 の図中の数字は上部装入面から順位づけした ore 層の番号を示す。特に融着帯に関しては、北側方向の ore 層の 18 層目、すなわち O-18 層について詳細な調査を行った。

Fig. 3 は回収されたテンビルベレットのカプセルの存在箇所を示したものである。炉内水平面を

はみ出るか、トーレスが何でもフレキシブル

10 11 12 13 14 15

ボッシュ部では層の上下関係がくずれて固体混合
が激しい。ボッシュ下端レベルにおいて、同一装
入回数のカブセルを結んだ線はいずれもレースウ

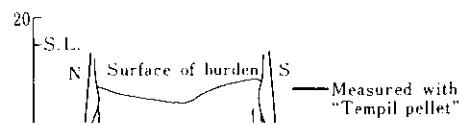
の降下に対して約7日を要する³⁾。

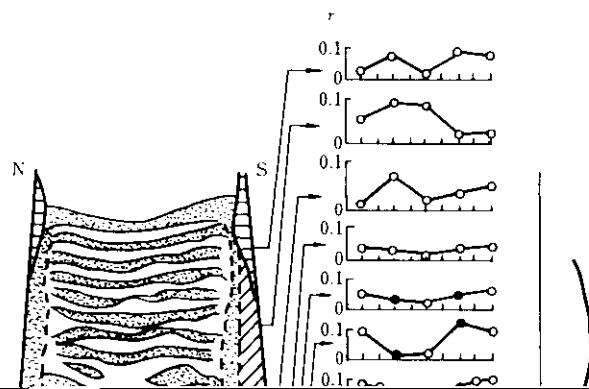
3・2 温度分布

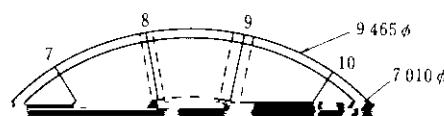
もホッパーの出口に相当するような降下状況であ
る。その線の内側はカブセルは存在せず、コーカ
ス層の更新の遅いデッドマン域と考えられる。

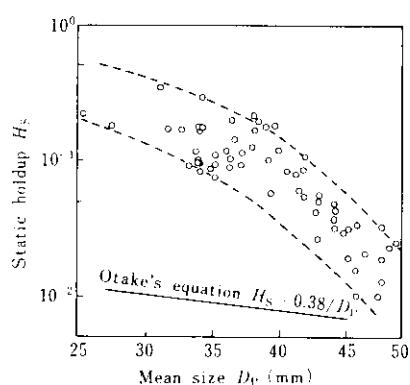
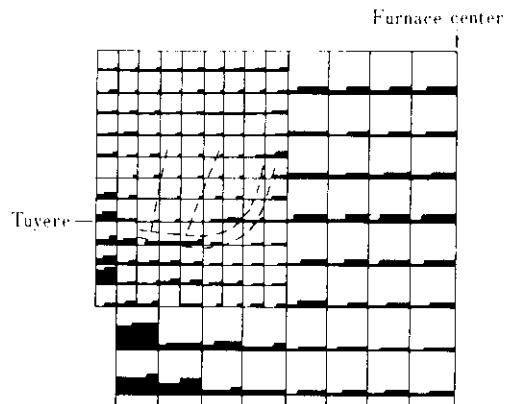
Fig. 4 にカブセルの炉内滞留時間を示す。羽口レ
ベルまでの平均滞留時間は 11h である。ベリ一下
端を境にして滞留時間分布は大きく広がりをもつ
ようになる。**Fig. 5** にデッドマンの更新速度の調

鉛化度法によって求めた炉内温度分布⁴⁾を示す。
融着帯分布形状と推定温度分布の等温線とがよく
一致している。



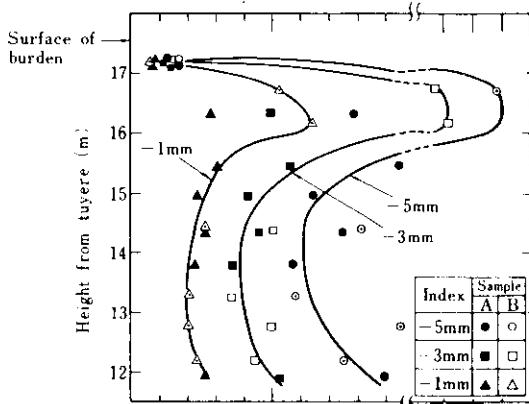




Fig. 11. Static holdup of melt H_s in the

この結果を Fig. 15 に示す。シャフト上部で大きな変化があるが、さらに下降する間の強度変化は少ない。ペレットの強度が最も大きく、次に焼結鉱、鉱石の順である。

還元粉化調査用の焼結鉱をバスケットに入れ、吹止前最終 8 チャージの鉱石とともに装入した。この回収サンプルの粒度分析およびドラム強度測定結果を Fig. 16, Fig. 17 に示す。Fig. 16 の粒度変化において、-5 mm, -3 mm とも同様な傾向を示し、粉化は最上部ではなく、装入物表面から約 0.5 m 下がった位置で最も激しく、さらに下部に



ると少なくなる。Fig. 17 のドラム強度の変化は、

Index (-5, -3, -1mm) (%)

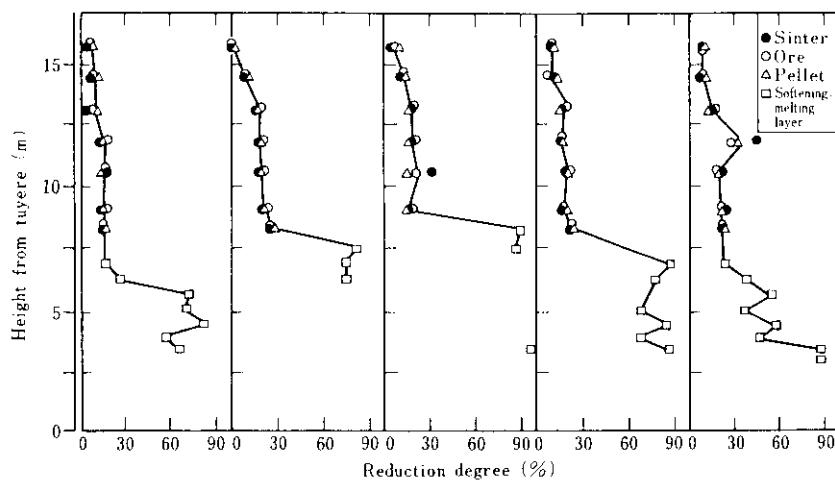
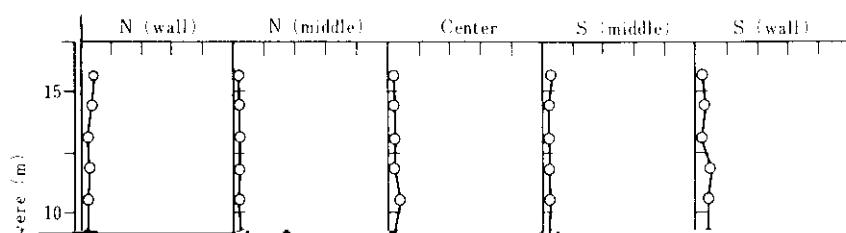


Fig. 19 Distribution of reduction degree of burdens in blast furnace

変化を Fig. 19 に示す。シャフト上部の塊状帶では、各鉱種とも還元率30%以下であり、鉱種別の

高く、炉壁部ほど低い。上下方向では下部ほど高い。還元率の分布は温度分布 (Fig. 6 参照) や融



アルカリ分布は S 分布や還元率分布と同じ傾向を示し、アルカリ量は塊状帶で少なく、融着帶の炉芯側と下部側に多い。アルカリ中の K_2O は Na_2O より数倍多い。 Zn の凝縮量はシャフト中部で最も多く、 K_2O と S の凝縮量はシャフト下部で多い。 Zn 、アルカリとともに、炉内の高温部と低温部の間を循環していることが知られているが、両者の循環領域の違いは出口ら¹⁾によれば、各元素が反応後安定な化合物として存在する温度域の違いであると指摘されている。鉱石装入物の亜鉛は酸化物として炉内を降下し、1100°~1200°Cで還元され、 Zn として揮発する。ガス化した亜鉛は炉内を上

南側の温度分布は北側に比べて低く、特に南側が炉底部が高い。したがって Fig. 24 のように南側炉壁部の亜鉛の凝縮領域が下部に移り、カリウムと同じ領域に位置していることがわかる。亜鉛、カリウムの蓄積量の増加は装入物の通気性に悪影響を及ぼし、南側融着帶の通気性を悪くしていると考えられるが明らかでない。

5. 融着帶での成分変化と通気抵抗、気孔率分布

（略）

S 0-18-3 2 5

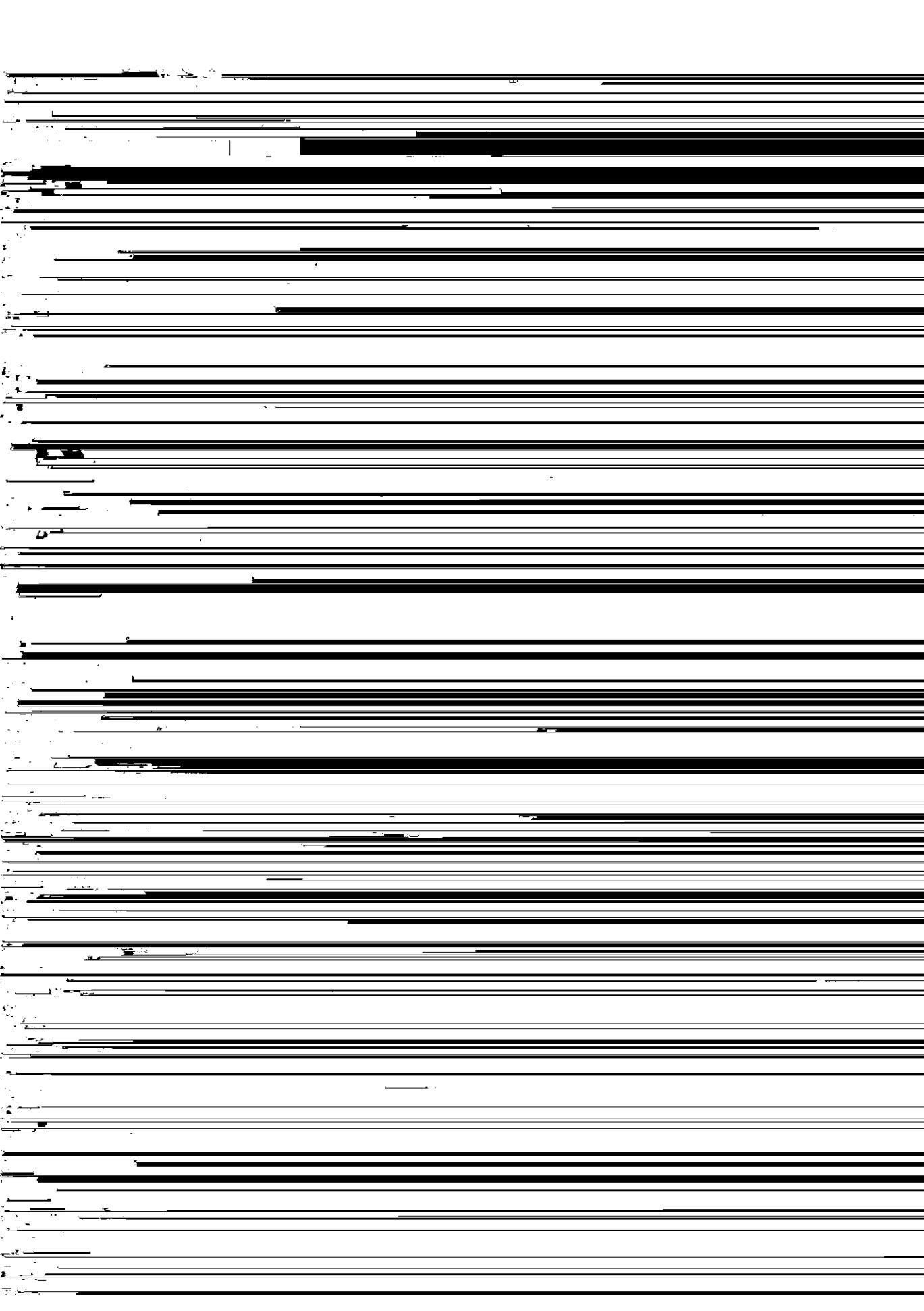




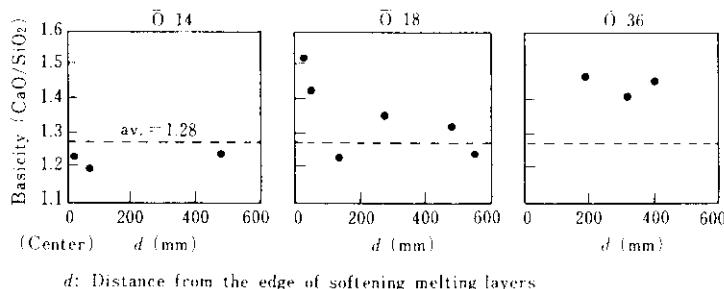
Table 2 Slag composition at softening melting layer ($\bar{O} \cdot 18$) by E.P.M.A. (wt. %)

No.		CaO	SiO ₂	MgO	Al ₂ O ₃	FeO	MnO	K ₂ O	Na ₂ O	S	Phase
S-1	A	49.13	15.32	1.75	29.26	0.32	0.14	0.08	0.20	Tr	C ₂ AS
	B	58.20	25.48	9.29	0.56	0.24	0.16	0.09	0.20	0.05	C ₃ MS
S-2	A	60.48	27.50	1.78	2.05	0.59	0.60	3.06	0.56	0.23	C ₂ S (+K ₂ O)
	B	23.06	21.20	2.05	25.23	0.44	1.42	8.50	4.72	0.51	CAS ₂ , C ₂ AS (+K ₂ O)

C: CaO, S: SiO₂, A: Al₂O₃, M: MgO

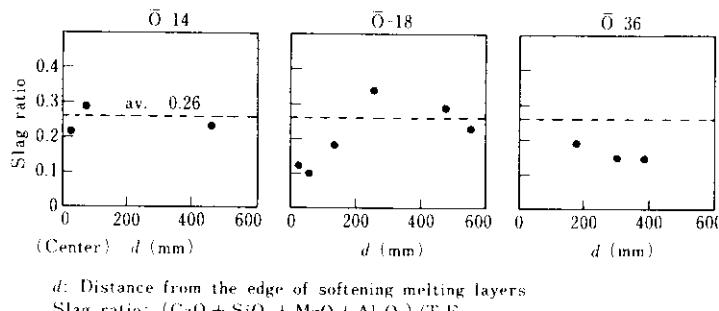
なる)にかなり近い成分である。最終スラグに比

Table 4 Change of iron metal composition at



d : Distance from the edge of softening melting layers

Fig. 26 Basicity of slag at softening melting layers



d : Distance from the edge of softening melting layers
Slag ratio: $(\text{CaO} + \text{SiO}_2 + \text{MnO})/\text{Al}_2\text{O}_3$

で低融点のスラグがすでに滴下し、スラグ比が低

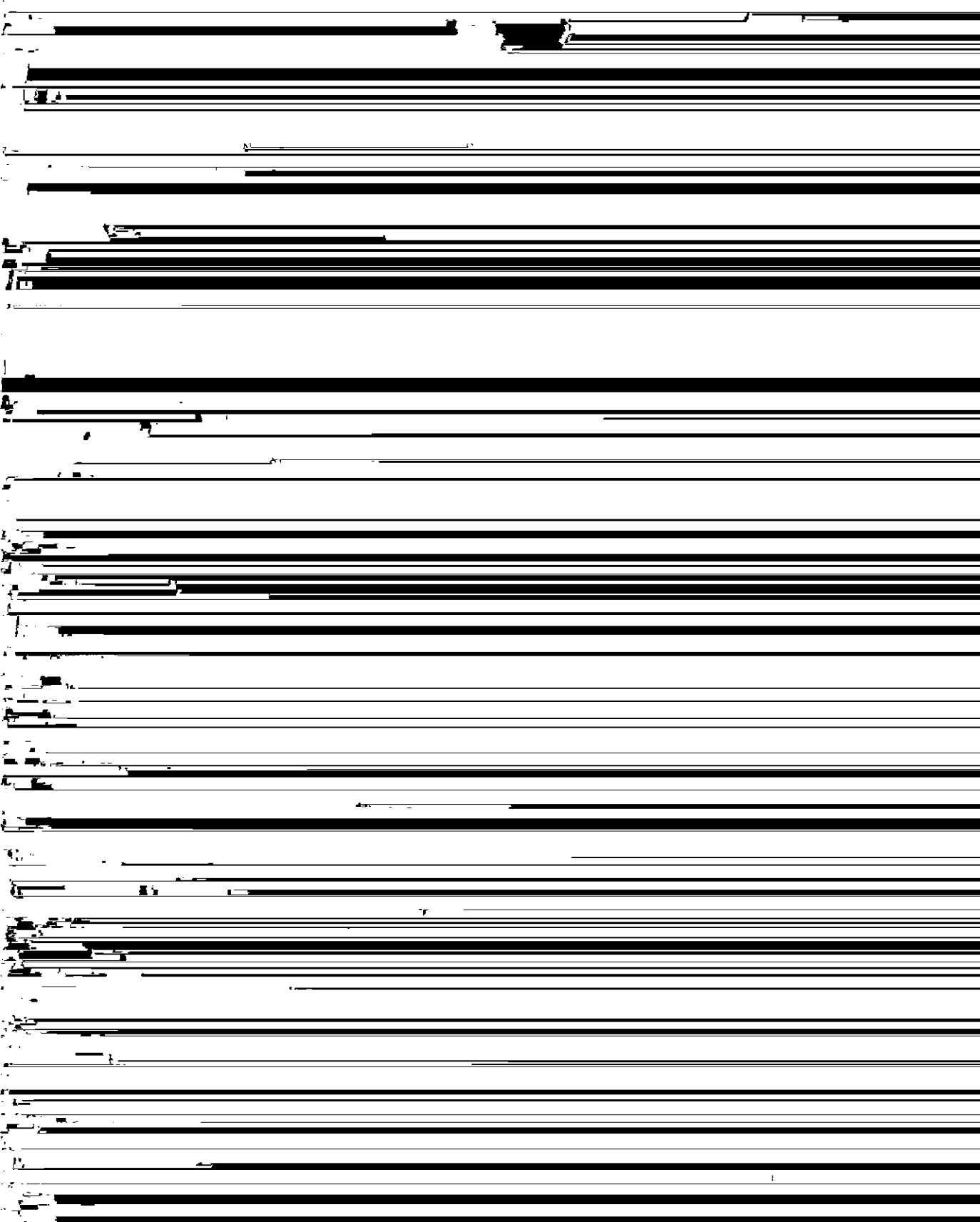
装入物の焼結鉱の塩基度は約1.7である。西田

Fig. 28に融着帯でのスラグ、メタル中のSの

での脱硫は起きないといってよい。

濃度がかなり高いことから推察して、高炉内 S の

かく、融着がかかり満おとし 10 分以下にまで減少す。

R_s (mm)

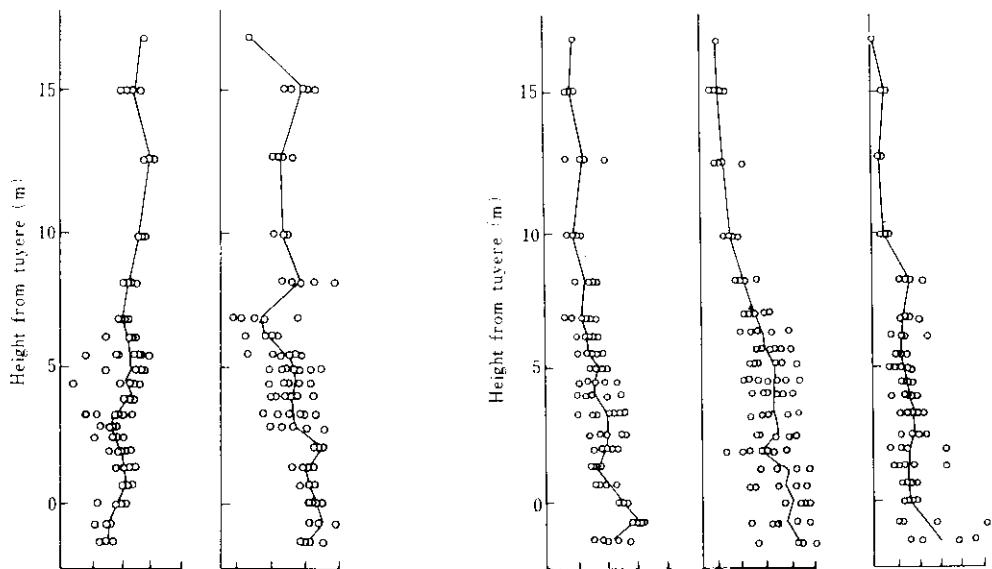


Fig. 32 Change of coke strength in blast furnace
 DI₁₅ (%) MSI₂₅ (%)

下部へ降下してもそれほど増加せず、わずかの増加傾向を示すにすぎない。

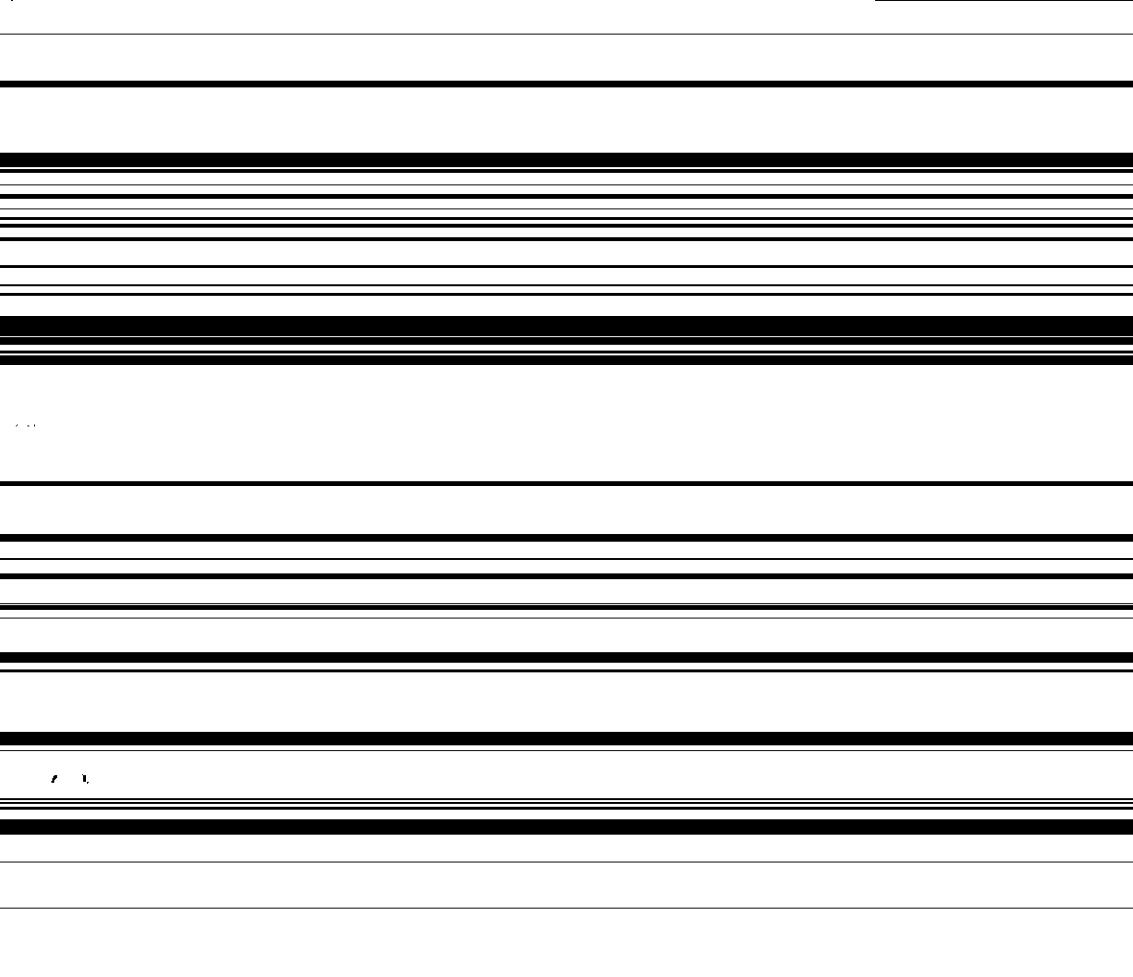
Ash, T.S. および Ash 中の化学成分の変化を Fig. 34 に示す。炉下部へ降下するにしたがって増加傾向を示すものは、Ash, Ash 中の Fe₂O₃, CaO,

Porosity (%) Reactivity (JIS) (%) Fractional weight loss of carbon (%)

Fig. 33 Change of coke properties in blast furnace

する範囲において、炉芯部が高く炉壁に向かうにつれて減少している成分は Ash 中の Fe₂O₃, MgO であり、この逆の傾向を示す成分は Ash, Ash 中の SiO₂, アルカリ成分である。これらのコークス中

Fig. 2. Comparison of the results of the investigation of the decomposed coke of the blast furnace No. 1 of Chiba Steel Works.



ると考えられる。アルカリ成分は炉内を循環しシャフト下部からベリー部にかけて多く濃縮しており、この領域は 1200°C 前後である。

高い。かく中心よりの融着層はガスが流れないが、かく壁側の融着層はガスが流れうる。

(7) コークス性状はシャフト上部近までドレ

7. 主な調査結果

以上をまとめると主な調査結果は以下のとおりである。

(1) 装入物および融着帶の分布および降下状況は東西南北で顕著な差があり、これは操業条件に起

ど変化せず、それ以下の変化が著しい。炉下部へ降下するにつれて増加傾向を示すものは、マイクロ強度、気孔率、反応性、Ash中の Fe_2O_3 、 CaO 、 MgO などであり、減少傾向を示すものは、平均粒径、ドラム強度、T.S.、Ash中の SiO_2 、 Al_2O_3 などである。

