

2・1・4 ジェット・スピード(m/secあるいはkg/cm²)
ジェット・スピードは鋼浴面上における動圧(3-2)式で示した。

$$\text{動圧}(\text{kg}/\text{cm}^2) = (\gamma/2g) \cdot (u_{\max})^2 \quad \dots \dots \dots (2)$$

γ : 酸素密度(kg/m³), g : 重力加速度(m/sec²), u_{\max} : ジェット軸上酸素流速(m/sec) ジェット・スピードの実操業水準はランス高さで示されるが、このランス高さは流速に関する(3)式から求めた。

$$u_{\max}/U_0 = (D_0/X) \cdot (1/2C) \quad \dots \dots \dots (3)$$

U_0 : 酸素ジェット初速(m/sec), D_0 : ノズル出口径(mm), X : ランス高さ(mm), C : 積分定数=0.202/ P_0 ここで u_{\max} は各々の水準に設定された動圧から(3-2)式より求め、 U_0 は前記要因 C の酸素供給量で設定された吹鍊圧力から求めた。ショック・ウェイブを発生する条件においては(3)式で示される理想状態の値より実際の u_{\max} 値は少となり、その分ランスを低く設定しなければならないが、ここではショックウェイブを発生する条件の場合でも理想状態として扱つた。

なお(3)式から明らかなように u_{\max} の値が一定であつても初速 U_0 の値いかんによつては X の値は変化することが示される。初速 U_0 は吹鍊圧力によつて決定される値で、吹鍊圧力の高いほど U_0 は大となるため u_{\max} の値が一定でも吹鍊圧力の低い場合の方が U_0 は少となり、 X の値も少となる。すなわち同一 u_{\max} の値であつても吹鍊圧力が少であればランス高さ X/D_0 は少となり酸素濃度 u_{\max}/U_0 の値は大となる。今回の実験計画においても同一 u_{\max} の値に対しいろいろ吹鍊圧力が設定されているため u_{\max}/U_0 の値はいろいろ異なつている。この関係を Fig. 1 に示す。

2・1・5 終点[C%]および終点温度(°C)

終点状況を示す要因として終点[C%]および終点温度を選び各々2水準設けた。なお両要因を同時に目標に合せようとしたため若干のチャージは目標を外れたが、そのまま解析を進めた。

2・2 交互作用

ジェット・スピードと他の要因間の関係を主体に考え、

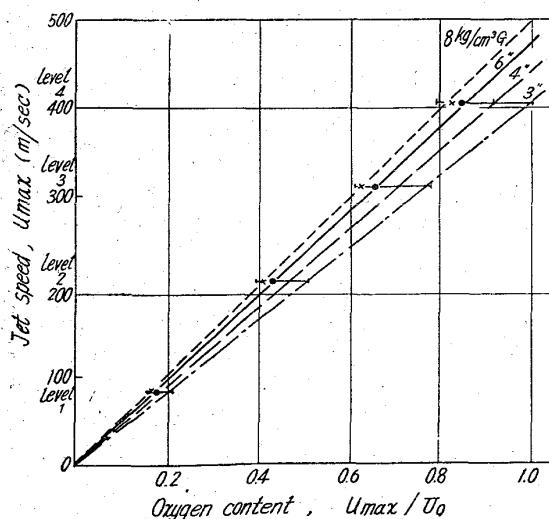


Fig. 1. Relation between oxygen content (u_{\max}/U_0) and jet-speed (u_{\max}).

交互作用としては A×D, B×D, C×D, D×E, および D×F を採用した。

2・3 特性値

特性値は測定可能なデータをすべて採用したが、ここでは大別して脱炭反応を第1グループ、鋼浴酸化状況を第2グループ、鋼中成分変化を第3グループとして解析を進めた。

3. 操業結果および考察

IBM 7070 による試験の解析結果を Table 3-a に示す。なお特性値の内容説明を Table 3-b に示す。表中の項は F 検定において有意でなかつたため誤差項にプールしたことを示している。ジェット・スピードは今回の試験で得られた特性値のうちほとんどの項目の LD 転炉操業条件に対し、きわめて密接でしかも支配的な役割をはたしていることが示される。

第1グループの脱炭反応の項目では特性値である吹鍊時間、脱炭速度に対し要因 B, C, および D とも高度に有意である。吹鍊時間および脱炭速度と要因 B, D の関係を図に示すと Fig. 2 のごとくなる。この図は同一酸素ジェット・スピードにおいても、ノズル径の太くなるほど吹鍊時間は短縮され、脱炭速度は大となることを示している。この理由について著者らは鋼浴面における酸素濃度の影響を考えた。すなわち前述のごとく鋼浴面における酸素ジェットの濃度を u_{\max}/U_0 で表らわせば、要因 D については同一 u_{\max} (あるいは動圧) においても u_{\max}/U_0 値は U_0 とともに異なつてくる。ここで U_0 は吹鍊圧力によって決定され、同一酸素流量の場合

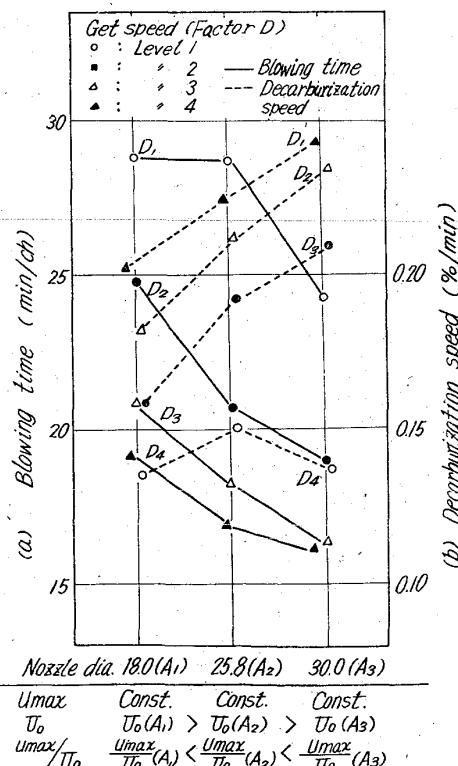


Fig. 2. Effect of jet speed and nozzle diameter on a) blowing time and, b) decarburization speed (oxygen content of nozzles were compared each other).

Table 3-a. Results of analysis of variance.

(F-test)

Group	No.	Characteristic value	Factor						φ_E
			A	B	C	D	E	F	
1	1	Blowing time (min/ch)	—	26.3**	53.6**	28.6**	9.9*	—	—
	2	Decarburization speed (%/min)	2.85	7.2**	24.4**	24.5**	—	—	2.85
	3	Decarburization efficiency	5.37*	2.33	—	97.0**	—	—	—
2	4	Total oxygen efficiency	1.85	—	—	22.2**	—	—	—
	5	Slag volume (kg/t)	—	—	—	15.8**	15.8**	—	2.00
	6	(Σ Fe%) (MgO%)	—	—	—	12.9**	12.2**	—	4.93**
3	7	Total yield	(%)	—	—	12.3**	14.9	—	—
	8	V. P. [Mn]	—	—	—	5.85	—	—	5.11**
	9	V. P. [P%]	—	—	—	—	—	—	—
3	10	V. P. [S%]	3.44	1.82	3.88	9.35**	38.4**	—	5.85**
	11	V. P. [O%]	8.80**	2.02	1.98	—	18.7**	—	2.64**
	12	V. P. [O%]	4.95*	2.52	—	—	1.58	—	2.46
3	13	4[O%]	1.70	—	0.96	1.73	30.5**	3.91	0.99

* 5% significant, ** 1% significant.

Table 3-b. Explanations of characteristic values.

Group	No.	Characteristic value	Unit	Expression of calculation						
				Blowing time min/sec	Decarburization speed %/min	Decarburization efficiency —	Total oxygen efficiency —			
1	2	Blowing time	min/sec	$\frac{\text{pig iron}[\text{C}\%] \times \text{pig ratio} - \text{V. P.}[\text{C}\%]}{\text{blowing time}}$	$\frac{\text{pig iron}[\text{C}\%] \times \text{pig ratio} - \text{V. P.}[\text{C}\%]}{\text{blowing time}}$	$\frac{\text{oxidized C} \times 0.933}{\text{oxygen input} + \text{O}_2 \text{ in oxides}}$	$\frac{\text{oxidized C} \times 0.933 + \text{oxidized Mn} \times 0.24 + \text{oxidized Si} \times 0.80 + \text{oxidized P} \times 0.933 + \text{oxidized Fe} \times 0.20}{\text{oxygen input} + \text{O}_2 \text{ in oxides}}$			
	1	Decarburization speed	—							
	3	Decarburization efficiency	—							
	4	Total oxygen efficiency	—							
2	5	Slag volume (Σ Fe%) (MgO%)	kg/t	Average slag volume calculated by Ca-balance and Si-balance						
	6	V. P. [Mn%]	%	Slag analysis						
	7	V. P. [P%]	%	Slag analysis						
3	8	Total yield	%	$\frac{\text{tapping tonage}}{\text{pig iron} + \text{scrap}} \times 100$						
	9	V. P. [Mn%]	%	Quant Vac analysis (assured by chemical analysis)						
	10	V. P. [P%]	%	Vacuum fission analysis						
3	11	V. P. [S%]	%	V. P. [O%] - equilibrium value ($[\text{C}] \cdot [\text{O}] \text{Pco} = 1 \text{ atm}$) (Gakusin)						
	12	V. P. [O%]	%	V. P. [O%] - equilibrium value ($[\text{C}] \cdot [\text{O}] \text{Pco} = 1 \text{ atm}$) (Gakusin)						
3	13	4[O%]	%	V. P. [O%] - equilibrium value ($[\text{C}] \cdot [\text{O}] \text{Pco} = 1 \text{ atm}$) (Gakusin)						

ノズル径 $18\text{ mm}\phi$, $25\cdot8\text{ mm}\phi$, $30\text{ mm}\phi$ の順に吹鍊圧力は低くなり、 U_0 は圧力とともに少となる。このように同一ジェット・スピードにおいても酸素ジェット濃度 u_{\max}/U_0 はノズル径の太い程大となり、その結果吹鍊時間を短縮し、脱炭速度を高めるものと思われる。なお脱炭反応に関して、(4)式のごとき表示を用いれば脱炭に消費された酸素の効率が求まる。

脱炭効率 η_c

$$\eta_c = \frac{\text{酸化炭素量}(\text{kg}/\text{ch}) \times 0\cdot933(\text{Nm}^3/\text{kg})}{\text{送酸量}(\text{Nm}^3/\text{ch}) + \text{装入酸化物中酸素}(\text{Nm}^3/\text{ch})} \quad \dots \quad (4)$$

(4)式で求めた脱炭効率と酸素ジェット濃度 u_{\max}/U_0 の関係を Fig. 3 に示す。図中 $25\cdot8\text{ mm}\phi$ ノズルで吹鍊圧力 6 kg/cm^2G の場合は u_{\max}/U_0 の変化についてほぼ直線関係が得られ、 η_c は最高値となつている。一方 $25\cdot8\text{ mm}\phi$ ノズルで $3\cdot5\text{ kg/cm}^2G$ の場合はほぼ

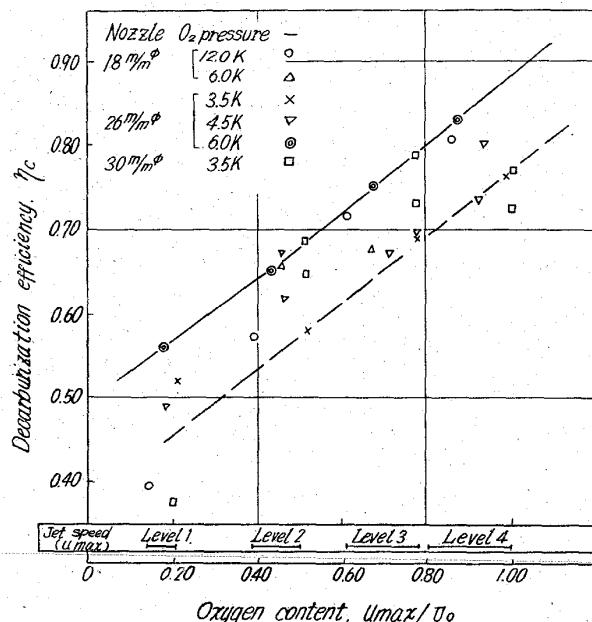


Fig. 3. Effect of oxygen content and velocity of jet on decarburization efficiency.

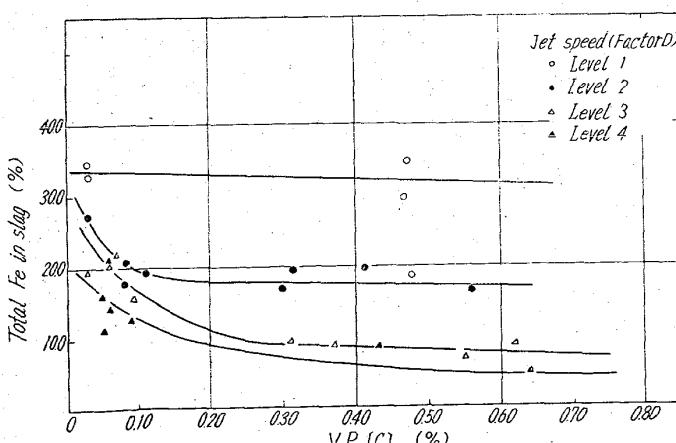


Fig. 4. Effect of end point [C%] and jet speed on total Fe in slag.

直線的であるが、 η_c は一般に低い。 $18\text{ mm}\phi$ 、および $30\text{ mm}\phi$ ノズルにおいてはデータのばらつきが大きい。このような同一ノズル径による η_c の変動についてはいろいろ考えられる。たとえばノズルの設計条件からいえばこれらはショック・ウェイプ発生領域に属するものであり、ジェットの流れの乱れから η_c が少となつたことも考えられる。この件については装入量、終点状況などの影響を無視できずさらに検討を要するであろう。

Table 3-a の第 2 グループは鉄の酸化につながる操業条件を挙げたが、ジェット・スピードの大巾な変化に対するデータの変動が大きいため、ジェット・スピードのみがクローズアップされ、その他の要因については (T . Fe%) に対する終点 [C%]、スラグ中 (MgO%) に対するノズル径、鉄損失および全出鋼歩留に対する終点温度の影響以外は明確ではない。これらのうちスラグ中 (T. Fe%) によよぼす終点 [C%] とジェット・スピードの影響を Fig. 4 に示す。分散分析による有意性が図上に明らかに示される。Table 3-a の第 3 グループのうちとくに終点 [P], [S] に対しては予想に反して今回採用した 6 要因はいずれも有意性を示さなかつた。これらについてはスラグとの反応などを含めて検討中である。

4. 結 言

純酸素転炉における吹鍊試験を実験計画にもとづき実施した結果次の結論を得た。すなわち吹鍊用酸素ジェットは脱炭反応および鋼浴酸化状況に密接な関係がある。酸素ジェットの内容としては鋼浴面への吹きつけスピードまたは圧力 (u_{\max} または動圧) のほかに、ジェットの酸素濃度も重要な要因であることが示された。

(53) 鋼浴の酸化反応機構について

(純酸素転炉における吹鍊反応機構の解析—IV)

日本钢管、技術研究所 ○川 上 公 成

On the Kinetics of the Oxidation-Reaction in Steel-Bath.

(On the kinetics of the blowing reactions in basic oxygen converter—IV)

Kiminari KAWAKAMI.

引き続き前報のデータを用いて、鋼浴面におけるジェットの吹きつけ条件をいろいろに変化させた場合の鋼浴酸化反応機構の変化について調査した。

1. ファイヤー・ポイントにおける酸素の吸収

1.1 ファイヤー・ポイントの構造

ノズルから距離 X だけはなれた所のジェットの体積は、

$$Q_X/Q_0 = \int_0^\infty \bar{u} \cdot dA / (U_0 \cdot A_0) = 4C \cdot (X/D_0) \quad \dots \quad (1)$$

によって求められる。上式によれば X が大になるほどジェット体積は増加する。ノズルから噴出する酸素の総量はあくまで一定であるため、このような体積膨張は運動量一定の法則に従い、流速の低下に見合う分だけ、炉内雰囲気中の CO ガスがジェット内部に拡散す