

(219)

噴流式攪拌による取鍋内溶鋼の脱酸  
(迅速取鍋精錬法の開発-3)

川崎製鉄 技術研究所 ○藤井徹也 住田則夫 小口征男 江見俊彦

千葉製鉄所 田岡啓造 加藤雅典 駒村宏一 今井卓郎

1. 緒言 転炉出鋼の取鍋内溶鋼を対象とし、(1)溶鋼の成分と温度の均一化、(2)脱酸生成物の分離、および、(3)合金成分濃度の調整を目的として、転炉スラグによる再酸化や復磷を防止可能な新しい取鍋精錬法(PM法)を開発した<sup>1,2)</sup>。本報ではPM法による脱酸実験結果について述べる。

2. 実験方法 前報<sup>2)</sup>に述べた100t実機実験装置を用い、表1に示す組成のAlムおよび、Al-Siキルド鋼を対象としてPM処理時の脱酸挙動を調査した。処理時間は9~30minの範囲であり、処理終了時の溶鋼温度は1580~1600°Cである。加圧減圧の周期、加圧速度、最大圧と最小圧の圧力差である圧力ストローク、没漬位置、および、加圧用ガス種などのPM操業条件と脱酸速度や

表1. 溶鋼成分(%)

処理終了時の到達酸素濃度の関係を求めた。

3. 実験結果と考察 Al-Siキルド鋼処理時の代表的な脱酸曲線を図1に示す。[O]は処理開始10minで30ppm以下となり、連続のT/D代表で16~26ppmである。RH処理とほぼ同等の脱酸能力を有するものと判断できた。処理終了時の酸素濃度[O]<sub>f</sub>におよぼす操業条件の影響について検討し、[O]<sub>f</sub>の低下のためには加圧期のPM本体内のガス圧力変化速度dp/dtの増大が特に効果のあることを認めた。Alムキルド鋼において、30ppm以下の[O]<sub>f</sub>を安定して得るには、dp/dt ≥ 1500mmHg/secを要した。数式モデル<sup>2)</sup>から導出される攪拌エネルギー供給速度εによればdp/dtの増大につれてεが大きくなり、その結果として[O]<sub>f</sub>が低下するものと判断された。数式モデルを使用し、圧力ストロークが800mmHgの条件で1Pulse当たりの攪拌エネルギーWとdp/dtの関係を求め図2に示す。この計算結果は、[O]<sub>f</sub>に関する上述の実験結果と傾向が一致する。

一般に脱酸反応速度は(1)式で表示され、速度定数kはεの関数となる。Sandberg<sup>3)</sup>によればkは(2)式で与えられる。

$$([O] - [O]_{\infty}) / ([O]_i - [O]_{\infty}) = \exp(-kt) \dots (1)$$

$$k = k_1 \varepsilon^n + k_2 \dots (2)$$

本実験結果について数式モデルからεを算出し、処理時間、[O]<sub>f</sub>および[O]<sub>i</sub>を与える。また、別実験からk<sub>2</sub>=0であることを確かめて最小自乗法にてk<sub>1</sub>、n、および、[O]<sub>∞</sub>を求めた。その結果、k<sub>1</sub>=0.02、n=0.35、[O]<sub>∞</sub>=17ppmなる値が得られた。この

n=0.35なる値は均一混合時間τとεの関係式のεの指数の絶対値に近く興味深い。

## 参考文献

1), 2) 藤井ら: 鉄と鋼, 66(1980), No.4, S127, 128

3) Y. Sandberg: Scand. J. Met., 7(1978), P. 81

	C	Si	Mn	Al
Alムキルド鋼	0.05~	tr.	0.7~	0.02~
	0.12		0.8	0.05
Al-Siキルド鋼	0.16~	0.3~	1.2~	0.03~
	0.18	0.4	1.3	0.05

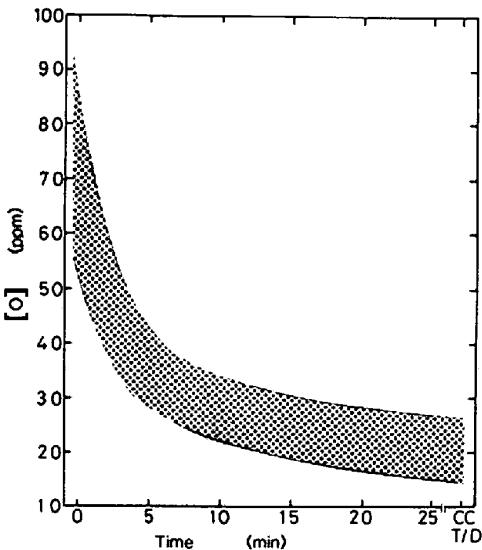


図1. Al-Siキルド鋼の脱酸曲線

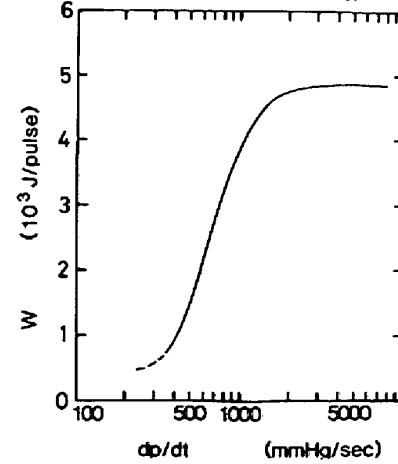


図2. dp/dt (mmHg/sec) と W の関係