

(100) 噴流式攪拌による取鍋内溶鋼精錬法の100t実機実験 (迅速取鍋精錬法の開発-2)

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 石坂邦彦、加藤雅典、駒村宏一、千野達吉

1. 緒言 前報¹⁾の基礎的検討結果に基づき PM 法の 100t 実機実験装置を建設し、攪拌力や脱酸速度など取鍋精錬装置としての機能に関する調査を行なった。

2. 実験装置と方法 装置の概略を表 1 に示す。浸漬円筒は約 3t で、クレーンにてセット後支持ポールでクランプした。合金は円筒上部に設置したホッパーから円筒内に添加した。加圧と減圧は 10 kg/cm^2 の Ar ガスと真空ポンプを用い電磁弁の ON-OFF 操作にて行なった。円筒内の溶鋼面位置の検出のために円筒耐火物内に誘導コイルを埋設し、コイルのインピーダンス変化を記録した。また、溶鋼の流动状況を把握する目的で円筒内ガス圧力を連続記録した。処理は Al、Al-Si キルドの Hot 材を対象とし、一部 High Mn の厚板材とした。

3. 実験結果と考察

3.1 溶鋼の流动 円筒内のガス圧力の測定値に基づき、前報¹⁾の(1)、(2)式を用いて溶鋼の流动状況と攪拌エネルギーを算出した。水モデル実験結果と類似の流动状況であるが溶鋼の場合には固有振動の影響が大きい。検出装置で測定された固有振動の周期は約 2 sec で計算値とよく一致した。最大噴出速度は約 3 m/sec で攪拌エネルギーは 500 Watt となり、RH 脱ガス装置の攪拌力と同程度である。処理中の取鍋溶鋼表面の波立ちは小さい。

3.2 均一混合時間 攪拌力を知ることを目的に均一混合時間を測定した。処理中に約 30 Kg の銅線を添加し、添加後 10~30 sec 間隔でサンプルを採取し、Cu 濃度を分析した。結果を図 1 に示す。均一混合時間は 1.5 ~ 3 min である。

3.3 脱酸速度 処理中の酸素濃度変化を図 2 に示す。脱酸速度はガス相の加圧速度と対応し、Ar ガスの使用量が大的場合には RH と同等の脱酸速度が得られる。

3.4 溶鋼成分変化と温度降下 15 min 処理後の Mn 損失量 0.01%、復 P 量 0.001% 以下であり、RH や Ar バブリング処理より小さい。Al の損失速度は $0.001\%/\text{min}$ である。処理中の溶鋼温度降下速度は 15 min 処理で平均 $1.5^\circ\text{C}/\text{min}$ である。

4. 結言 PM 法の 100t 実機実験を行ない、本法は脱 H 能力はないが、脱酸力や成分調整などの点で RH 脱ガス装置と同等の機能を有し、簡便で迅速な取鍋精錬プロセスであることを確認した。参考文献、1) 藤井、他：鉄と鋼、66(1980)No.4

表 1 PM 法実験装置概略

浸漬円筒	内径 300、外径 600、長さ 3000 mm
加圧源	10 kg/cm^2 Ar ガス
減圧源	真空ポンプ $10 \text{ m}^3/\text{min}$
溶鋼量	100 t
加圧時間	< 1 sec
減圧時間	< 5 sec
円筒内圧力	0.5~1.5 ab. atm
浸漬深さ	500 mm

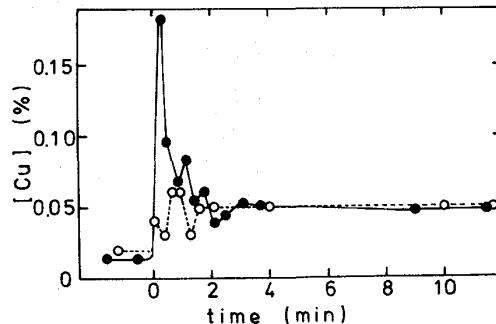


図 1 Cu 添加後の濃度変化

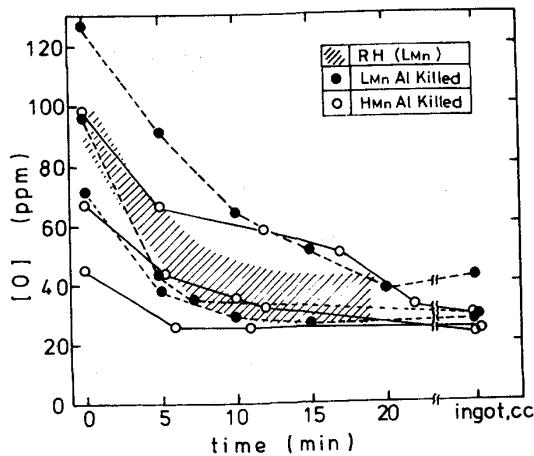


図 2 処理中の O 濃度変化