

669, 184, 244, 66 : 669, 184, 232, 142

S 75

(75)

純酸素転炉による高速吹鍊操業について

70351

富士製鐵株式会社 大久保靜夫 古垣一成  
高畠製鐵所 高島 靖 南 昭喜

I) 諸言 最近の LD 転炉に於ては、生産性の向上をはかるため、通酸速度を増大させ、Top to Tap の短縮をはかる方向にある。高畠製鐵所においては、最近 100 ~ 120 T 転炉の基操業で 143 t/day, 100 T 転炉の基操業で 73% の出鋼杯数を記録した。これらは Top to Tap 20 分以下、吹鍊時間は 11 分程度であり、高速吹鍊と称すべきものである。そこで、実炉における高速吹鍊時の冶金反応を調査する目的で通酸速度をあげ、吹鍊中の成分変化の状況、ラジオアイソトープによる屑鉄型銑の溶解速度等の調査を行ったので、報告する。

## II) 試験方法

### i). 吹鍊条件

(100 T 転炉)

通酸量 <sup>kg/min</sup>		20,000 (3.0 N <sub>2</sub> H <sub>4</sub> )	25,000 (3.3 N <sub>2</sub> H <sub>4</sub> )	30,000 (5.4 N <sub>2</sub> H <sub>4</sub> )
H.M.R (%)	型銑 (T/h)			
75	0	2 ch (H.M.) <sup>198</sup> Au	2 ch (H.M.) <sup>198</sup> Au	1 ch (H.M.) <sup>198</sup> Au
70	3	2 ch (H.M.) <sup>198</sup> Au	2 ch (H.M.) <sup>198</sup> Au	1 ch (H.M.) <sup>198</sup> Au
65	15	2 ch (型銑) <sup>60</sup> Co	2 ch (型銑) <sup>60</sup> Co	

ii). 試料採取方法 サンプリングは、吹鍊中の転炉口上部、サブランニス孔を利用して頭の先へ、試料容器をつけて湯みあげた方式を採用した。スラグのサンプルは頭に付着したものを利用した。

iii). R-I 利用法(計算法) R-I は、型銑中に <sup>60</sup>Co、渣銑に <sup>198</sup>Au 又、上記の回収屑の三種類を使用して、計算はすべて、物質收支によりふこなった。

## III) 結果及び考察

i). 鋼浴及び鋼滓成分の変化 鋼浴成分の変化については、高速吹鍊という特殊性はみられず、通常吹鍊のそれとはほぼ同じ挙動を示している。

鋼滓成分では、T, Fe 等については、あまり差は認められないが、(CaO)% の挙動において、両者の間に若干の差がある。焼石灰の滓化率については、図 1 に示すとく、明らかな差がみられる。しかし、脱磷、脱硫に関するところ、通常と差はない。高速吹鍊時の焼石灰の滓化については、最高吹鍊条件(ラニス高さ等)を予てやれば改善されるものと思われる。

ii). 屑鉄及び型銑の溶解。図 2, 3 に通常吹鍊及び高速吹鍊時の屑鉄の溶解率を示す。完全溶解は吹止前の 1.0 ~ 1.5 分であり、酸素流量の増加につれ、完全溶解と吹止の時間差が短くなる。又昇温曲線と溶解率との対応もよくついている。又型銑は吹鍊開始後 5 分で完全溶解する。

## IV) 結言

1) 高速吹鍊時の炉内反応は、通常吹鍊と比べ差はない。焼石灰の滓化は良くない。

2) 通酸速度を増すと、最高脱炭速度は直線的に大きくなり、脱炭效率も良くなる。

3) 屑鉄の完全溶解は吹止前 1.0 ~ 1.5 分位であり、酸素流量の増加と共に完全溶解と吹止との時間差が短くなる。

4) H.M.R. 65% 型銑 14% において通酸後 5 分までに型銑は溶解を完了する。

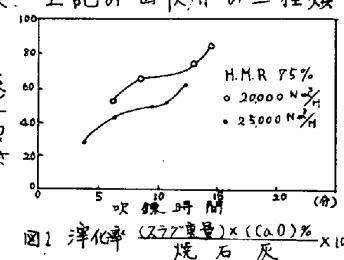


図 1 淚化率 (Σ(Sulfur content) × (CaO%) × 100) 烧石灰

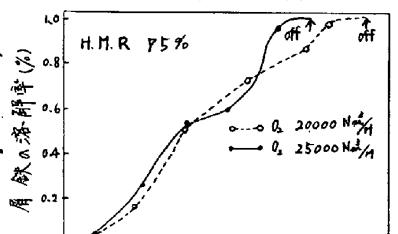


図 2 屑鉄の溶解率

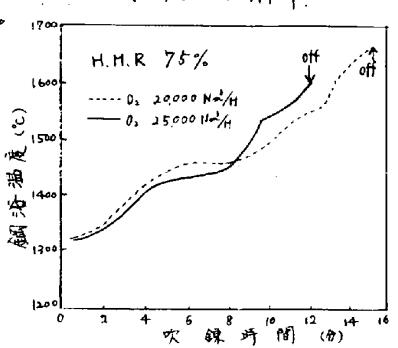


図 3 屑鉄の昇温曲線