

## 討 2

## N:OシンターのADDへの利用

大同特殊鋼 星崎工場

福本行男  
有藤哲也  
○森公司

## 1. 緒言

ステンレス製鋼におけるADDプロセスは、近年めざましく進歩し、最も将来性のある製鋼法の一つとなりつつある。実際操業上の技術については各社とも操業条件、耐火物等さまざまに改善を加えて、かなりの実績をあげているが、まだ完全に確立されたとは言い難い。当社星崎工場にも、ステンレス鋼製造原価低減、品質向上、生産性向上等を目的として、1974年4月ADD炉を設置しその後順調に操業を行なっている。

このADDの特徴は脱炭に使用する酸素ガスをアルゴンで希釈し、CO分圧を下げる二ヒトにて、クロム酸化を抑えながら脱炭を進行させる点であるが、最近の技術上のトピックとして、クレップ社ヒドライ・インコ社が共同実験した、ADD炉体上部からのN:Oシンター連続吹込みによるADDステンレス製鍊法の改善があげられる。<sup>(1)</sup>

今回報告するN:Oシンターの利用は、クレップ社の情報をもとに試験を行なったもので、ADD操業初期段階にN:Oを投入することによって効率よくニッケル添加を行なうと同時に、希釈ガス法と異なる付加酸素(N:Oの解離酸素)を直接溶鋼に送り込み、ADD脱炭速度増大とニッケル合金からの[C] pick upを抑えADD処理時間短縮を図るのを主目的にしたものである。各種歩留、脱炭速度等を試験溶解で調査してヒニコほぼ実用化できる見通しを得たのでその概要を報告する。

## 2. 試験の目的

ADD脱炭速度を増大させるためには次の考え方がある。

- ① 羽口からのガス吹込量のUP
- ② 上吹きランプからの酸素吹精
- ③ 酸化物の解離酸素の利用

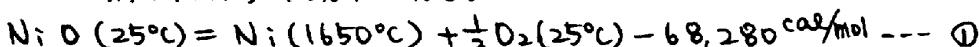
①、②については設備的には制約とともにスピラッシュ問題があるため、我々は③の酸化物の解離酸素の利用について検討を行なった。利用可能な酸化物としては、NiO、MnO<sub>2</sub>等があるが、Niステンレス溶製という観点に立てば、高炭ニッケルの代替ができるN:Oの利用が妥当である。しかしN:Oシンター利用を実用化するにあたっては下記項目の調査が必要である。

## 2-1 ADDでの吹精時間短縮

N:Oシンターが分解することによって発生する酸素(0.15 Nm<sup>3</sup>/kg.NiO)を有効に活用し、脱炭速度を上げて処理時間の短縮を図る。

## 2-2 NiOの冷却効果の確認

NiOの分解反応はの式で表わされる。



上式は吸熱反応であるためNiOの投入時期と量を調整すれば、溶鋼の温度をコントロールできる。

## 2-3 NiOの添加方法の検討

クレップ社で実施した圧縮空気による連續吹込方法のほかに、シューーターを使って紙袋入りのNiOをそのままADD炉内に投入する方法を行ない比較した。

## 2-4 その他

メタル酸化量の増加およびそれに伴う還元費の上昇が懸念されるのでそれらのチェックを行なうと

ともに経済性の評価を行なう。尚参考までにNiOセンター諸元を表1に示す。

表1

高さおよび形状 Ni純度20%紙袋入り 砂状	化成成分 (wt%)					
	Ni	Co	Cu	S	Fe	O
	74~76	0.5~1.0	0.5~1.0	0.04~0.08	0.5~1.0	bal.

### 3. 試験方法

#### 3-1 NiOセンター添加方法について

(1) ADD炉へのNiOセンターの添加方法は図1に示す2方法を比較検討した。

① ADD炉近くに設置した圧力容器にNiOセンターを充填し、ランスを使つて圧縮空気とともにADD炉内に連続的に吹込む。表2に吹込装置の諸元を示す。

② シューターを用いて袋ごと一度にADD炉内に投入する。

(2) 添加時期: ADD脱炭期第1ステージ(高炭域、低炭域からの投入)

(3) 添加量: グロス約20kg/t(Ni約1.5%分相当)

(4) 羽口からのガス吹込量: NiO投入中、従来のガス吹込量は変更しなかつた。(O<sub>2</sub>: N<sub>2</sub>=13.5Nm<sup>3</sup>/min: 4.5Nm<sup>3</sup>/min)

#### 3-2 ADD溶製パターン

ADD溶製パターンの概略とNiOの添加時期を図2に示す。

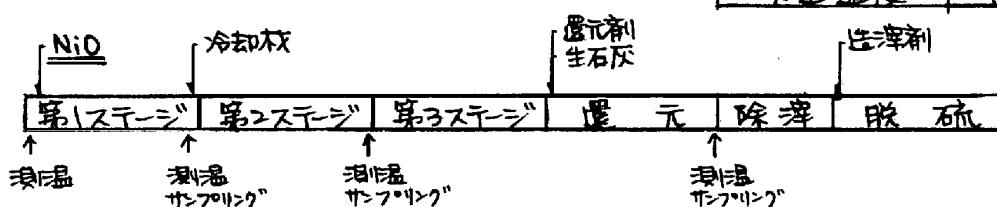


図2 ADD溶製パターン概略図

### 4. 試験結果

NiOの添加による[C], [Cr], 温度変化の代表例を図3に示す。また表3にADD脱炭期第1ステージの脱炭速度、脱炭効率とADD炉内のNi步留、Cr步留を示す。図3, 表3から下記の二ことが推定できる。

表3

NiO添加法	脱炭速度	脱炭効率	Ni歩留	Cr歩留
連続	0.042%	54%	98.5%	98.0%
バッチ	0.044	56	98.8	99.3
—	0.039	60	99.1	98.7

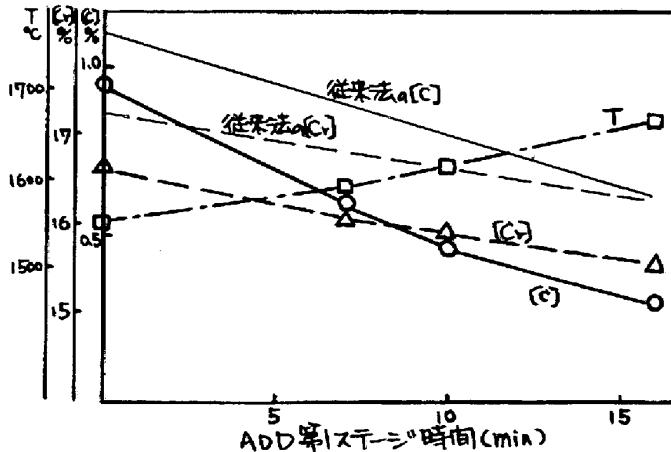


図3 NiO添加による[C]([Cr])温度変化

## 4-1 脱炭速度および脱炭効率について

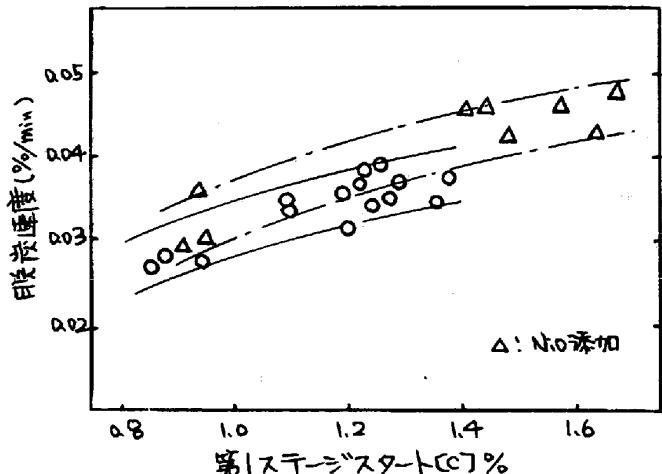


図4 ADDスタート[C]と脱炭速度の関係

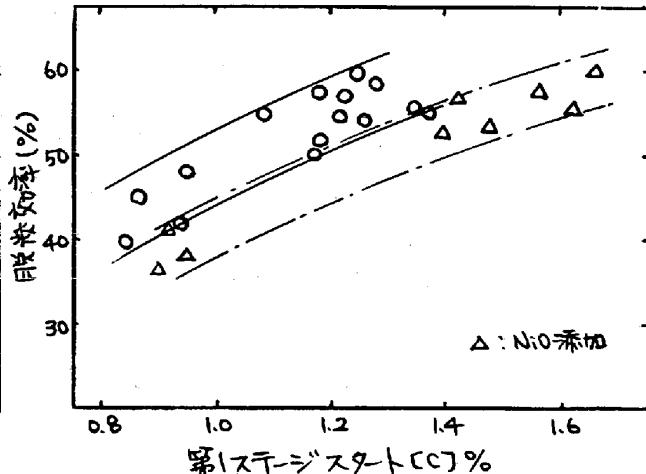


図5 ADDスタート[C]と脱炭効率の関係

一般的にADDスタート[C]と脱炭速度の関係は図4に示すごとく、ほぼlinearな関係にあり、高炭域ほど脱炭速度は大きい。すなわちNiOを使用した場合更に0.005%/min程度脱炭速度が向上しているのがわかる(図中△印)。しかし低炭域では脱炭速度の向上は少ない。これは高炭域でNiOを添加すれば、NiOからの解離酸素は比較的[C]と反応しやすい状態にあることを示唆している。

次にADDスタート[C]と脱炭効率の関係を図5に示す。図5から、NiOを使用した場合、脱炭効率は若干低下しているのがわかる。いま高炭領域でNiOを添加したときのNiOからの解離酸素の脱炭効率を②式から求めてみる。(解離酸素は溶鉄中に単独で反応すると考えた。)

$$(NiO \text{ の解離酸素})^{Nm^3} \times \eta_1 + (ADD \text{ 第1ステージ吹精酸素})^{Nm^3} \times \eta_2 = (ADD \text{ 第1ステージ脱炭に使用された酸素})^{Nm^3} \quad \text{--- ②}$$

$\eta_1$ : NiOの解離酸素の脱炭効率

$\eta_2$ : 羽口からの吹込酸素の脱炭効率

②式に試験chの実績値を代入して $\eta_1$ を求めてみると表4のごとくなる。

表4

Heat No.	$\eta_1$
AX463	0.24
AX464	0.39
AN586	0.30
AN604	0.26
AN605	0.21
平均	0.28

## 4-2 溶鉄温度変化(冷却効果)について

NiOの分解吸熱反応による冷却効果を確認するため③式を用いて溶鉄温度変化を計算した。

$$W \times C \times (\Delta T + H_L \times t) = \Delta H - \Delta H_{NiO} \quad \text{--- ③}$$

W: 溶鉄量(kg)

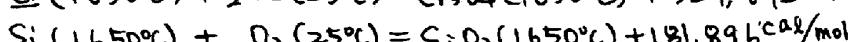
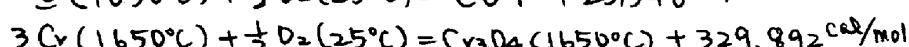
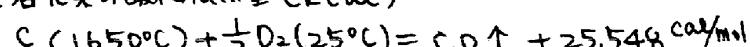
C: 溶鉄の比熱(kcal/kg·°C) C=0.21

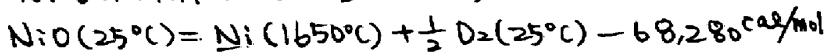
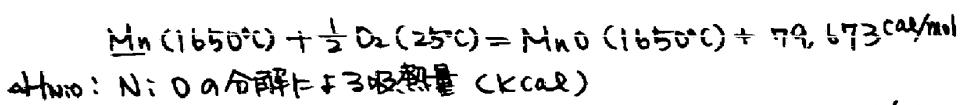
$\Delta T$ : 溶鉄温度変化

$H_L$ : ADDベッセルからの熱損失と不活性ガスの顯熱による温度変化(°C/min)  $H_L=1.7$

t: ADD第1ステージ所要時間(min)

$\Delta H$ : 各元素の酸化潜熱量(kcal)





③式上実測データと各理論熱量を代入して計算したところ

AOD第1ステージ末の計算温度と実測温度は±20°Cの範囲にあり、Ni:Oの分解吸熱反応による冷却効果を確認できた。(Ni:O約20kg/cm<sup>2</sup>の使用によつて70°C程度の冷却効果がある。) 尚、表5に計算結果を示す。

表 5

Heat No.	第1ステージ末温度	
	実測値(°C)	計算値(°C)
AX463	1665	1654
AX464	1710	1705
AN606	1720	1743

#### 4-3 Ni:O留、Cr:O留について

Ni:O添加法のいかんにかかわらず、Ni:O留、Cr:O留の悪化は認められなかつた。その理由は次のよう考へる。

(1) Ni:O留について：マークXFでの先入れはNi:Oを使用すると集塵等の影響により、後入れ調整時に比べて歩留が6%程度悪化することを、我々は経験しているが、今回の試験結果から推定するとNi:Oを物理的に溶鉱浴中に投入できさえすれば歩留ロスがない(添加可能)ことが判明した。

(2) Cr:O留について：Ni:Oの解離酸素をNm<sup>3</sup>に換算し、酸素当量に見合う還元剤を添加させれば、AOD内でCr酸化を完全に回収できCr:O留の悪化が少ないと確認できた。

#### 5. Ni:Oシンタ- 使用による経済性

以上のテストデータをもとにして、AODでのNi:Oシンタ- 使用による経済性をまとめると、表6のとくである。

表 6

Ni:O使用しない場合	
AOD処理時間	85~90
電気火炉処理時間	105
ガス原単位	O <sub>2</sub>
不活性ガス	85~90
還元剤	FSi
原単位	CrO
電力原単位	105
電磁原単位	105

\* Ni:Oを使用しない場合の指標を100とした。

#### 6.まとめ

AODでのNi:Oシンタ- 約20kg/cm<sup>2</sup>使用試験結果をまとめると次のとくである。

(1) Ni:Oの投入法はバッチ式投入方法で十分であるが、装置の自動化から連続式がベターと思われる。

(2) 高炭領域でNi:Oを添加することにより、Ni:Cr歩留ロスなく、解離酸素を有効に活用でき脱炭速度は従来法より約2割程度up(脱炭率は低下)し、AOD処理時間短縮により生産性向上を果たせた。また、理論式通りNi:Oの分解吸熱反応による冷却効果が認められた。(Ni:O約20kg/cm<sup>2</sup>の使用で70°Cの冷却効果がある。)

#### 参考文献

- W. Pulvermacher, H. Lutz, K.H. Schmitz : Improved AOD Melting of Stainless Steel by Continuous Injection of Nickel Oxide Sinter