

- 3) A. Kohn, 第1回国際原子力科学研究会報告書:
(1957) No. 194

(14) 砂鉄の還元条件が銑鉄成分におよぼす影響について

(砂鉄の電気炉製鍊法に関する研究-Ⅱ)

Influence of the Reducing Conditions
on the Composition of Pig Iron
(Studies on the electric pig iron smelting of
iron sand—Ⅱ)

Y. Sato, et alii.

日曹製鋼 村上 明
吳羽製鐵富山工場 工博 高井 清
〃 〃 工〇佐藤 祐一郎

I. 諸 言

含チタン砂鉄鉱の電気炉製鍊における炉内反応、とくに装入物の熔融、還元過程を解明するためには、まず含チタン砂鉄鉱と還元剤ならびに造滓材の三者を各種還元温度に保持した場合の含チタン鉄滓と銑鉄との間における諸反応を明らかにすることが先決と考えられる。しかるに鉄鉱石あるいは砂鉄の還元製鍊に関する従来の研究においては鉱石は固態であり、還元剤は固態あるいは気態の場合が多いが、電気炉製鍊におけるごとく短時間に熔融相と赤熱せる還元剤および造滓材とが反応して還元が進行する場合には適用し難いと考えられる。本報においては試験用クリップトル炉を使用して砂鉄の還元条件が銑鉄成分におよぼす影響を検討した結果について述べたいと思う。

II. 使用原材料、実験装置および実験方法

一定粒度(4~200メツシ)の銑鉱石、砂鉄、高チタン砂鉄、マンガン鉱石、クローム鉱石、バナジウム滓、硫化鉄、生石灰、珪石を所定量配合し木炭粉により熔融状態において還元した。還元製鍊試験には50KVAクリップトル炉を使用し、8番並型黒鉛坩堝および人造黒鉛坩堝内にて試料を熔解した。まず炉内温度を還元温度より50°C高温に予熱しておき、通電したまゝ充分に乾燥した原料を装入ホッパーを利用して坩堝内に装入する。装入後ただちに還元温度測定用炭素保護管を埋込んだ黒鉛製の蓋をし、さらにその上から耐火煉瓦の蓋をおいた。原料は鉄鉱石あるいは砂鉄を200g使用し、鉱石中の鉄分を還元するに要する理論炭素量の150%の還元剤を添加し、さらに副原料および造滓材を目的の割合に配合せるものである。熔解に約15分間を要する。熔解せば所定

の温度に一定時間保持したる後ただちに坩堝より取出し試料を金型に流し急冷した。次にえられた鉱滓試料の中から代表的成分を有するものについてその熔融温度を測定した。

III. 実験結果および考察

[A] 還元時間および還元温度が銑鉄成分におよぼす影響

鉱滓基度 $(\text{CaO}) / (\text{SiO}_2) = 0.8$ において還元時間0.5, 1, 2, 4, 8時間、還元温度1350°C, 1400°C, 1450°C, 1500°C, 1550°Cの場合の銑鉄成分および鉱滓成分の変化を調べた。

(1) 還元時間

C: 還元時間が2時間以上となればSiが還元するにつれて銑鉄中のC含有量は減少する。

Si: 還元時間とともに増加する、砂鉄は鉄鉱石に比べて増加の度合が小さい。

Mn, P, S, Ti, V: 速かに一定値まで還元し、還元時間によつていちじるしい変化は見られない。

鉱滓成分は還元時間とともに銑鉄中のSiが増加する関係で還元時間が長くなれば鉱滓基度 $(\text{CaO}) / (\text{SiO}_2)$ は多少大となるが他はほとんど変化が見られない。

(2) 還元温度

C: 還元時間の短かい間は還元温度の上昇とともに増加するが、還元時間8時間では1450°C以上においてはSiの還元いちじるしくなるので逆に減少する。

Si: 還元温度の上昇とともに増加するが砂鉄の場合には鉄鉱石に比較して増加の程度は非常に小さい。

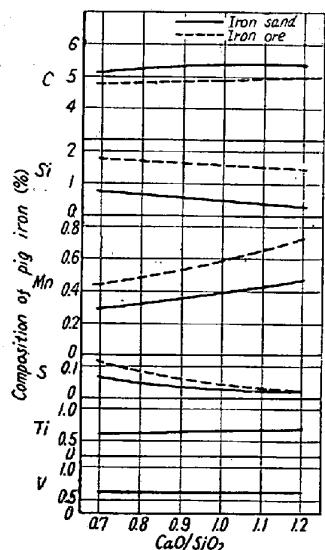
Mn, Ti: 還元温度の上昇とともに増加する。

S: 還元温度の上昇とともに減少する。

[B] 鉱滓成分が銑鉄成分におよぼす影響

(1) 鉱滓基度 $(\text{CaO}) / (\text{SiO}_2)$

鉱滓基度 $(\text{CaO}) / (\text{SiO}_2)$ の増大によって銑鉄中のC, Mn, Ti含有量は増加するが、Si含有量は減少する。Fig. 1は還元温度1450°Cにおける鉱滓基度 $(\text{CaO}) / (\text{SiO}_2)$ と銑鉄



[Reducing Time = 4h
 $(\text{Al}_2\text{O}_3) = 15.0 \pm 1.0\%$,
 $(\text{FeO}) = 1.7 \pm 0.1\%$,
Total S = 0.5%]

Fig. 1. Relation between slag basicity $(\text{CaO}) / (\text{SiO}_2)$ and composition of pig iron at 1,450°C

成分との関係を示す。鉄鉱石の場合に比較して砂鉄では銑鉄中のC含有量は高いが、Si、Mn、S含有量は低い。

(2) 鉱滓中 ΣTiO_2 含有量

鉱滓中 ΣTiO_2 含有量が増加すれば銑鉄中の Si、Mn S含有量は減少する傾向が見られる。また鉱滓中 ΣTiO_2 含有量が増加しても銑鉄中の Ti 含有量は増加しない。例えば還元温度 1450°C においては 0.5% 程度でそれ以上増加しない。Fig. 2 は還元温度 1450°C における鉱滓中 ΣTiO_2 含有量と銑鉄成分との関係を示す。

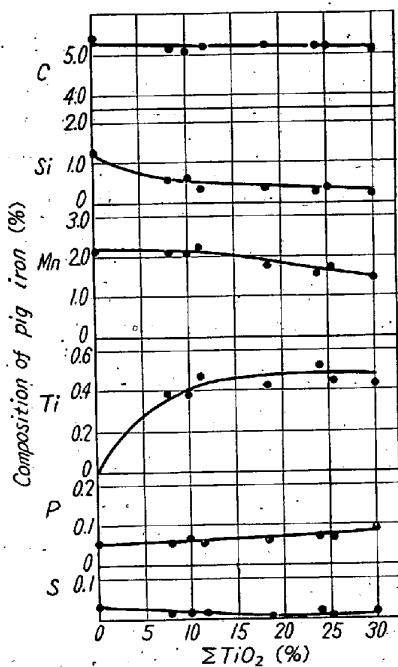


Fig. 2. Relation between $\Sigma \text{TiO}_2\%$ in slag and composition of pig iron at 1450°C
[Reducing time = 4h, $(\text{CaO})/(\text{SiO}_2) = 1.01$, $(\text{Al}_2\text{O}_3) = 15.9 \pm 1.0\%$, $(\text{FeO}) = 1.7 \pm 0.1\%$ Total Mn = 1.5%]

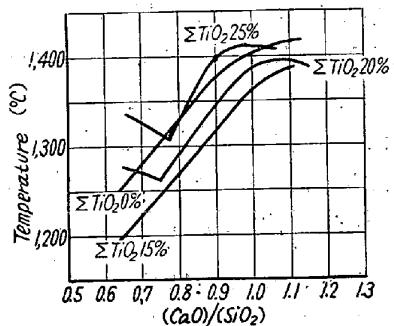


Fig. 3. Relation between basicity ($\text{CaO}/(\text{SiO}_2)$) and melting temperature of slag.

[C] 鉱滓熔融温度の測定

鉱滓塩基度 $(\text{CaO})/(\text{SiO}_2) = 0.65 \sim 1.13$ の範囲内では鉱滓中 $\Sigma \text{TiO}_2 = 10 \sim 15\%$ において熔融温度の最低点が現われる。Fig. 3 は鉱滓中 $\Sigma \text{TiO}_2 = 0 \sim 25\%$ にお

ける鉱滓塩基度 $(\text{CaO}/\text{SiO}_2)$ による鉱滓熔融温度の変化を示す。

[D] 実験結果に対する考察

周知のごとく電気炉において砂鉄を還元製錬する際、普通鉱石となる点は還元温度(したがつて出銑温度)が低いこと、高炭素、低珪素鉄であること、脱硫率および Mn の還元率が悪いことである。これらの点を実験結果から考察すれば次のとくである。

(1) 還元温度が高くなると鉱滓中の TiO_2 は低級酸化物または炭化物をつくり、鉱滓の粘性をいちじるしく増大せしめる。したがつて実際操業では鉱滓塩基度 $(\text{CaO})/(\text{SiO}_2) = 0.7 \sim 0.8$ 、鉱滓中 $\Sigma \text{TiO}_2 = 20 \sim 25\%$ を採用しているが、これは Fig. 3 に示すごとく最低熔融温度範囲($1260^{\circ}\text{C} \sim 1330^{\circ}\text{C}$)を利用していいるのである。

(2) 砂鉄鉄は高炭素、低珪素鉄であるが、これは Fig. 2 に示すごとく鉱滓中 ΣTiO_2 含有量の増加にしたがつて銑鉄中の Si 含有量がいちじるしく減少する点および還元温度の低いことによる Si の還元の低下によるものであることは明らかであろう。したがつて C の溶解度は逆に増加する。

(3) 脱硫率および Mn の還元率が悪いのは、鉱滓中の TiO_2 含有量の影響よりもむしろ還元温度の低いためである。

IV. 結論

著者は試験用クリプトル炉を使用して還元時間、還元温度、鉱滓成分が銑鉄成分におよぼす影響、および鉱滓熔融温度について実験し、この結果と実際操業との関係について考察を加えた。さらに砂鉄の還元製錬における諸元素の挙動、および電気炉内部の還元機構について次に報告したい。(文献省略)

(15) 高ニッケル銑鉄の脱鉄によるフェロニッケルの製造について

Deferration of High Nickel Pig Iron in the Production of Ferro-Nickel"

R. Hirasawa, et alii.

富山大学工学部 工博 森 棟 隆 弘

" 工〇平 沢 良 介

東化工 東川 崎 進

I. 緒言

電気炉で低磷鉄を造つていた所もそのライニングを変えれば、ニッケル鉄が造られるので、富山県ではその作業がある時期に広くおこなわれた。しかしその鉄分を減らして高ニッケルのものを造るのが、きわめて困難で、