

(67) 合MgOペレットの還元から溶け落ちにいたる挙動

(株) 神戸製鋼所 中央研究所 工博 成田貴一 前川昌大
○金山宏志 堀口貢

1. 緒言

前報で装入物中の膨石成分の影響を明らかにするため合MgOペレットの高炉内における挙動を調査したが¹⁾、本報ではその一環として還元から溶け落ちにいたるペレット中MgOの挙動を大型荷重還元試験装置を用いて調査した結果について報告する。ペレット中へのMgOの添加により高炉操業成績の向上がみられたが²⁾、ペレット中のMgOの挙動に関しては十分解明されておらず、不明な点が多い。

2. 実験方法

供試試料としてバッテキルンで製造したMgO含有量の異なる5種類のペレット($\text{CaO}/\text{SiO}_2 = 1.3$, $\text{MgO} = 0.5 \sim 4.0$)および通常の工場ペレットを用いた。実験装置として装入物の還元から溶け落ちにいたるまでの還元率、收縮率および圧力損失などを測定できる大型荷重還元試験装置を用いてMgOの溶け落ち過程におよぼす影響を調査した。また装入前、wüstite段階および 1300°C と 1400°C にて昇温を中止した各試料について顕微鏡組織観察、X線回折およびEPMA分析などを実施して各段階におけるペレット中のMgOの形態についても調査した。

3. 実験結果

(1)バッテペレットの溶け落ちまでの試験結果の一例($\text{MgO}=1.1\%$)を図1に示す。同図より軟化開始温度(図中A点)および溶融開始温度(图中C点)は收縮率曲線から、圧損急上昇温度(图中B点)は圧損から、また滴下開始温度(图中D点)は受け皿温度から読み取ることができる。

(2)MgO含有量の異なるバッテペレットについて行った実験結果(図2、昇温速度 $5^{\circ}\text{C}/\text{min}$)によると、MgO含有量の増加とともに軟化開始温度、圧損急上昇温度、溶融開始温度および滴下開始温度はそれ以上界する傾向にある。しかしながらMgO含有量が3%以上ではスラグの融点が高くなり、スラグは滴下しにくくなる。また圧損が急上昇する温度から圧損が急に減少する温度幅(圧損高水準温度幅)をみるとMgO 2%付近で最小値を示している。

(3)EPMA分析によるペレット中MgOの分布調査によると、焼成段階においてはMgOはmagnetite, calcium ferrite, スラグの順に固溶し³⁾、wüstite段階ではwüstiteとスラグにほぼ同濃度固溶している。また金属鉄が出現するとwüstiteおよびスラグ中のMgO固溶量が増加する。

1) 鉄と鋼, 19(1975), S425, 62(1976), S388

2) 学報54巻-1344(1975) 3) 鉄と鋼, 63(1977), S34

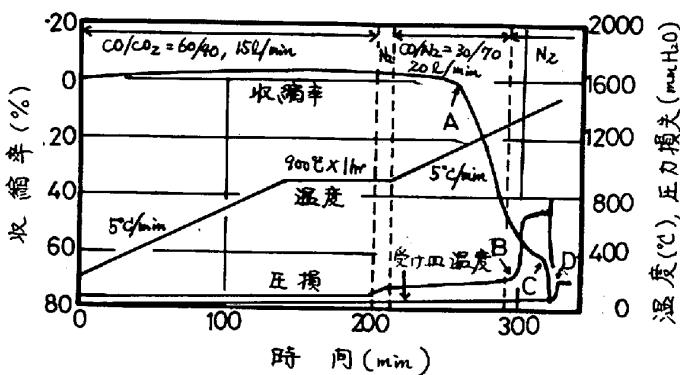
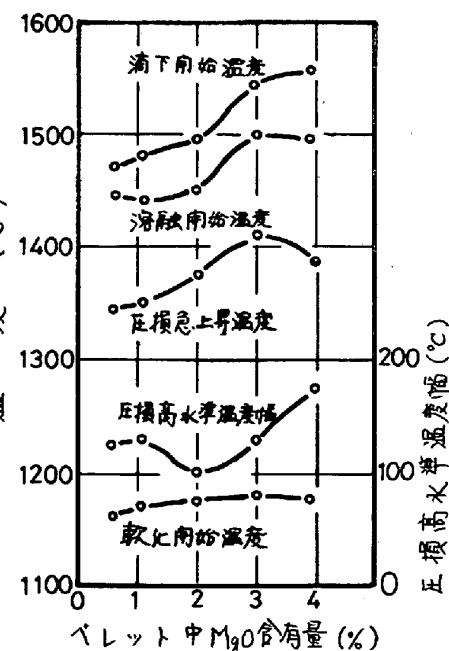
図1 試験結果の一例($\text{MgO}=1.1\%$)

図2 MgO含有量の影響