

(166) Al_2O_3 , $\text{SiO}_2\text{-CaO}$, $\text{SiO}_2\text{-MgO}$, $\text{SiO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$ 含有ウスタイトの還元
(ウスタイトの還元に及ぼす添加酸化物の影響(第2報))

茨城大学工学部 稲見 隆, 工博 児玉 健孝
茨城大学大学院 戸田 錦二

1. 緒言

前報では、ウスタイトに固溶する CaO , MgO , BaO 及びウスタイトと化合物を形成する SiO_2 がそれぞれウスタイトの還元にどのようない影響を及ぼすかを報告した。引き続き、今回はウスタイトと化合物を形成する Al_2O_3 、更にこれららの酸化物を混合したときの効果を検討した。

2. 試料作製、及び実験方法

試料作製方法は、前報と同様である。ウスタイト試料には、試薬の CaO , MgO , SiO_2 及び Al_2O_3 を添加した。還元実験は、熱天秤により CO ガスを用いて 900°C で行なった。還元組織は、光学顕微鏡により調査し、析出形態は X 線回折で解析した。

3. 実験結果、及び考察

1) Al_2O_3 添加の影響 ウスタイトに Al_2O_3 を添加すると $\text{FeO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3$ を形成し棒状、点状あるいは共晶状となって析出する。 Al_2O_3 の添加によりウスタイトの還元は促進される。またこの効果は、 SiO_2 添加のものより大である。光学顕微鏡による還元組織の観察により、 $\text{FeO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3$ の周辺から金属鉄が生成されやすいために還元が促進されることが分かった。

2) SiO_2 と CaO あるいは MgO を混合添加したときの影響 SiO_2 と CaO を添加すると CaFeSiO_4 を析出し、 SiO_2 と MgO 添加のときは $(\text{Fe}, \text{Mg})_2\text{SiO}_4$ か $2(\text{FeO}_{0.5} \text{MgO}_{0.5})\text{O}\cdot\text{SiO}_2$ を析出する。ただし、 SiO_2 量に比べて過剰の CaO あるいは MgO が存在するときには、それらはウスタイト中に固溶し、逆に SiO_2 が過剰のときには、それが $2\text{FeO}\cdot\text{SiO}_2$ を形成し析出する。代表例として、 $\text{SiO}_2\text{-CaO}$ 系の還元率曲線を図 1 に示す。2 at% Si + 2 at% Ca 添加の曲線は、 SiO_2 のみ添加のものと類似している。この試料の還元途中組織を写真 1(a) に示す。還元は、試料表面及び析出物の周辺から進行している。更に 2 at% Si を一定に保ち、Ca を 4, 6 at% と増していくと還元は、析出物による促進効果から、固溶している CaO による促進効果へと移行し、トポケミカルな形態になる。2 at% Si + 6 at% Ca の還元途中組織を写真 1(b) に示す。

$\text{SiO}_2\text{-MgO}$ 系ウスタイトの還元挙動は、 $\text{SiO}_2\text{-CaO}$ 系の場合とほぼ同じ形態である。

3) SiO_2 と Al_2O_3 を混合添加したときの影響

SiO_2 と Al_2O_3 の混合添加により、 $2\text{FeO}\cdot\text{SiO}_2$ と $\text{FeO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3$ の二種化合物が別々に析出する。この試料の還元も、それらが単独添加の場合と同様に促進されるが、その促進度合は Al_2O_3 のみ添加のものと類似している。還元は、試料表面及び両析出物の周辺から進行する。

文献 1) 戸田, 児玉, 稲見, 岩井
鉄と錫, 67 (1981) S670

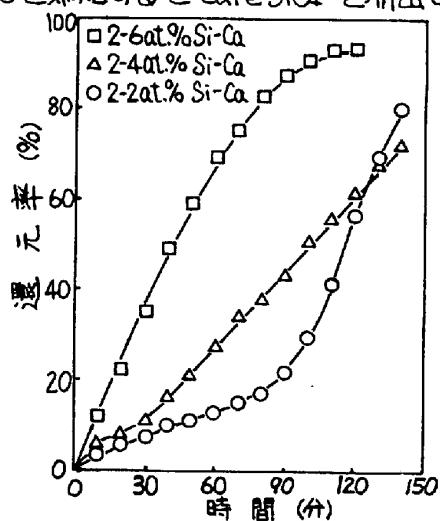


図 1. SiO_2 と CaO 添加ウスタイトの還元率曲線。

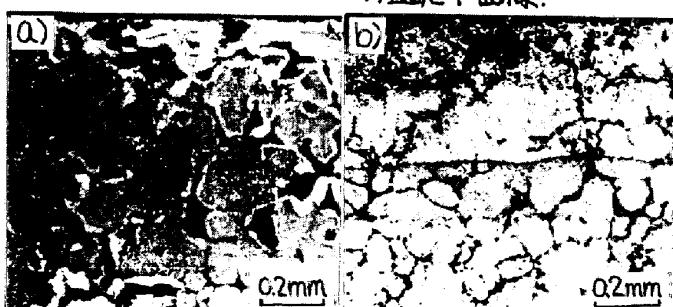


写真 1. ウスタイト試料の還元途中光学顕微鏡組織
(a) 2-2 at% Si-Ca 添加 (b) 2-6 at% Si-Ca 添加