

(166) 凝固点付近における溶鋼中の非金属介在物の挙動

北大工学部
富士鉄室蘭

工博 吉井 周雄
○ 岡島 忠治

1. 緒言

非金属介在物の研究は古くから多くなされているが、一般におこなわれている実験は内生介在物、外来介在物を問わずほとんどが、最終的に生成した非金属介在物についてなされたもので、そのステップを順次解明した研究はいまだ少ない。それで著者らは、リムド鋼中の酸化物系介在物のうちで一般的に見うけられる $Al_2O_3-FeO-MnO$ 系および $SiO_2-FeO-MnO$ 系の介在物について、最終的にその系に達するまでの過程を明きらかにせんと試みた。

2. 実験方法

0.039 ~ 0.092%の酸素濃度を有し、マンガンのみを含む鋼アロックを作製し(図1)、別途合成したハーシナイト($FeAl_2O_4$)または市販の SiO_2 を埋め込んだ。それらの埋め込み用酸化物は、それぞれ細粒化し、メノー乳鉢でよくすりあわせた後、顕微鏡観察した結果、最大粒径が約40 μ 、平均5~20 μ であった。そのように作製した鋼アロックを高周波炉で加熱し、1550°Cに10分間保持し、冷却後切斷し、試験片を得た。冷却速度は、約150°C/minである。その試験片を研磨した後、顕微鏡観察、X線マイクロアナライザーなどにより浮遊懸濁せしめた介在物の形態、組成の変化を調査した。

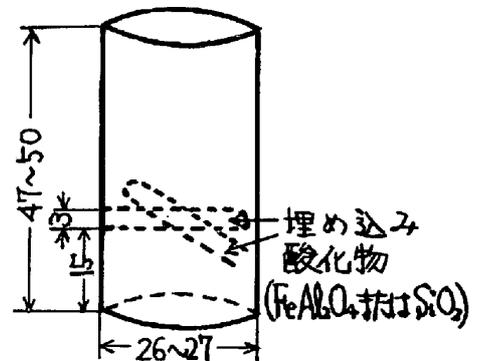


図1 試料形状

3. 実験結果

マンガンおよび酸素濃度の異なる溶鋼中にハーシナイトを浮遊懸濁せしめた結果、酸素濃度の低い場合には、ハーシナイト-カラキサイト固溶体の一相な介在物が生成し、酸素濃度が約0.07%以上では、マトリックスが $FeO-MnO$ 酸化物で、角状のハーシナイト-カラキサイトが析出している介在物(写真1)、が認められた。特に後者はリムド鋼中によく見られる介在物で、埋め込んだハーシナイトが溶鋼の酸素、マンガンも吸収しなから融体となり、温度降下にもなつて析出したものと思われる。



写真1 30 μ

また SiO_2 を浮遊懸濁せしめた結果、 $FeO-MnO-SiO_2$ 相がマトリックスで、その中に球状の $FeO-MnO$ が存在する介在物(写真2)、 $FeO-MnO-SiO_2$ 相がマトリックスでその中に SiO_2 が存在する介在物などが認められた。溶鋼中の SiO_2 は、溶鋼の酸素、マンガンの分配平衡により、 FeO, MnO も吸収して融体となり、球状介在物として生成することが知られた。



写真2. 30 μ

4. 結言

溶鋼中に浮遊懸濁している介在物は、溶鋼の酸素濃度に依存しなから、形態、組成が変化していることが知られた。