

(214)

新日本製鐵(株)大分製鐵所 Ph.D 溝口庄三
○脇田淳一

I 緒言：弱脱酸鋼の様なフリー酸素のもともと高い鋼種を铸造する場合、最も問題になるのは表面ピンホールである。連鉄の場合、高速安定铸造時においては、いわゆる吐出流の washing によるピンホール発生防止効果がある。しかし、铸造初期・末期、及び鍋交換時の低速時では逆にピンホールが発生しやすい。そこでこれらの非定常部のピンホールを、凝固界面の CO ガス分圧により整理するとともに発生限界を追求した。

II 調査方法：ピンホール多発部の鉄片表層成分を分析し、かつ、Al-Si-Mn複合脱酸モデルにより平衡酸素を求め CO ガス分圧を計算した。平衡酸素計算は、学振推奨の Al-Si-Mn 各脱酸平衡式を用いとともに、別に報告されている¹⁾ Al-Si-Mn 複合脱酸時の等活量線図を利用した。又、CO ガス分圧は凝固界面での成分濃化も考慮して求めた。

III 結果と考察：ピンホール発生条件は(1)式の様に書ける。

$$P_{\text{total}} = P_{\text{CO}} + P_{\text{N}_2} + P_{\text{H}_2} > P_0 + F + \Sigma \quad (1)$$

ただしここで、 P_0 は大気圧、 F は溶鋼静圧、 Σ は表面張力の項である。ピンホールの径は 0.5 ~ 1.0 mm あるので以下では Σ は無視する。図 1 に冷延用低脱酸剤鋼のピンホール発生状況を CO ガス分圧で整理して示す。表層ピンホールを扱っているので F は無視でき、ピンホール発生範囲が $P_{\text{total}} > P_0$ である。図 1 の左側に各試料の化学組成 ([H] = 2 ppm, [N] = 35 ppm) が示されている。また右側には各試料のピンホールグレード (G1, G2, G3, G4, G5) が示されている。図 1 の右側には、 P_{CO} と各試料の $[S \& Al]$ の関係が示されており、 $C = 0.05\%$ と $C = 0.04\%$ の二つの曲線が示されている。

以上の結果をもとに次の様な操業対策をとり、ピンホールの発生状況を大きく改善した。

[対策] ① 铸造初期の TD 内の酸化汚染の低減

② 鍋交換時の取鍋スラグによる酸化汚染の低減

③ 脱酸成分量の適正化

IV 結論：連鉄片の非定常铸造部位に発生するピンホールは、限界ガス分圧の考え方でよく説明でき、その結果、鉄片表面品位を向上することができた。

