

(100)

鋳込中の溶鋼成分の挙動について
(下注キャップド鋼の凝固に関する研究—VI)

日本钢管 技術研究所 大久保益太 桦井 明 ○佐藤 秀樹
京浜製鉄所 若林 専三 三好 俊吉

1. 緒言 14 Ton 下注キャップド鋼では鋳込中における各成分の濃化は少ないと前報⁽¹⁾で指摘し、リミング時の鋳型内溶鋼バルク濃度は鋳込成分濃度で代表できるものとした。しかし鋳込条件が大きく変わることには成分濃化が無視できず、バルク濃度は時間の函数と考えねばならない。そこで鋳込中の溶鋼成分の濃度変化と空気酸化について検討した。

2. 溶鋼成分の濃度変化

溶鋼バルクへ最も濃化していく S について、濃化残溶鋼中の S 濃度を計算してみる。鋳込開始 t 時間後の残溶鋼中の S 濃度は Δt 時間経る間に(1)式のように変化する。

$$(W + \Delta W)(C + \Delta C) - WC = Co U \Delta t - KC \Delta W_f \quad (1)$$

W : t 時間後の残溶鋼量, ΔW : Δt 間の溶鋼変化量, C : t 時間後の S 濃度, ΔC : Δt 間の濃度変化量

U : 鋳込速度 (Weight $\frac{\text{kg}}{\text{time}}$), ΔW_f : Δt 間の凝固量, K : 見かけの分配係数, Co : 鋳込溶鋼中の S 濃度

(1)式を残溶鋼体積に変換して濃度変化量を求めると(2)式となる。

$$\Delta C = \{(Co - KC) ab Ut \Delta t - (1 - K) C \Delta V\} / V \quad (2)$$

a, b : 鋳型寸法, V : t 時間後の残溶鋼体積, ΔV : Δt 間の体積変化量

(2)式を 14 Ton 下注キャップド鋼に適応し、残溶鋼の S 濃度変化を計算で求め、図 1 に示した。これに対して実測値がプロットしてあるが理論濃化曲線とよく一致している。このようにリミング時間の大半が鋳込中であるような下注の場合には鋳込まれる溶鋼で濃化が稀釈され、溶鋼バルクの組成変化はほとんど無視できる。

3. リミング中の空気酸化 リミング中、溶鋼表面は常に気相と接して

いるため、気相からの酸化が問題となる。空気酸化については次の 3

点が考えられる。(1)雰囲気からの酸素の供給は Mnなどの脱酸元素でシールされ、それらの元素の空気酸化による消費が大きく酸素の変化

は少ない。(2)上注オープンの場合は下注キャップドより空気酸化は受けやすい。(3)上注の場合は溶鋼頭部から採取した試料は空気酸化の影響を強く受けている。以上の関係を図 2 に示す。6 Ton 下注キャップド

鋼では素鋼 C 濃度に応じて濃化しており、一方、上注オープン鋼では

逆に消費している。これについては凝固前面の C の移動量

$\rho_{Fe} D_C (\frac{dc}{dx}) x = \delta$ の正負を知れば濃化か消費かがわかる。

ρ_{Fe} : 溶鉄密度, D_C : C の拡散係数, C : C 濃度, x : 凝固面から δ : 拡散膜の厚み

その結果は鋳込成分の CL と OL の大小関係で溶鋼バルクの C の濃化または減少がきまる。すなわち $CL = 0.94$ OL で C の移動がなくなり、これを $C_L - C_0$ 曲線と組合せると $C = 0.05\%$ となり、これ以上では溶鋼の C は濃化し、以下では CO 反応により消費されることになる。図 2 においても $C = 0.03 \sim 0.08\%$ で C の増減の境界があり上記の推論が正しいものであることを示す。

文献(1) 鉄と鋼 53(1967) 3, P382 (2) 鉄と鋼 53(1967) 3 P380

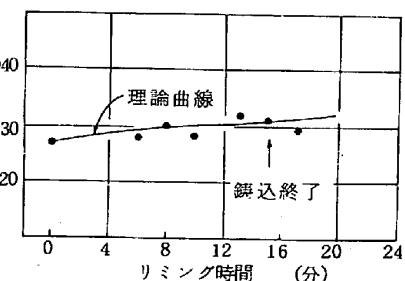


図 1. リミング中の残溶鋼 S 濃度の変化

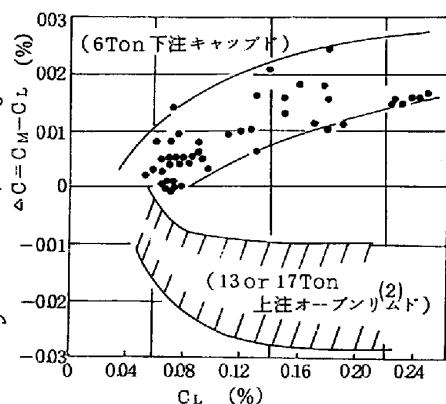


図 2. リミング中の鋳型内溶鋼の C 濃度変化