

(149) CaO系フラックスによる4% C-Fe溶融合金の脱磷、脱硫反応におよぼすCaF₂およびCaCl₂の影響

新日本製鐵株基礎研究所 原島和海・福田義盛 工博 梶岡博幸
生産技術研究所 理博 中村 泰

1. 緒言 前報¹⁾で、CaCl₂-CaF₂混合添加剤を含むCaO系フラックスによる溶銑脱磷の支配因子について報告した。そこで、磷分配比がスラグ特性値B、添加剤のモル分率N_i、気相の酸素分圧P_{O₂}と強い相関があることを示した。スラグの脱磷能は、用いる添加剤の種類によって異なることが予想される。^{2),3)} 今回は、CaCl₂およびCaF₂を添加剤として用いた時の脱磷能について検討し、さらに同時に起こる脱硫反応の支配要因を検討した。実験方法および条件は、既報^{1),2)}と同様である。

2. 結果および考察

2.1 各添加剤混合による脱磷能の比較；添加剤(Ni=0.2~0.3)を含有するスラグのL_pとスラグ特性値Bとの関係をFig.1に示す。L_pは、添加剤の種類によって異なる。そこで、添加剤固有の値ε_p^tとN_iで補正すると以下の実験式で統一的に記述できる。L_p•exp(ε_p^t•N_i)=110. exp(20.1 log B). (Fig.2) CaCl₂; ε_p^t=-6.7, CaF₂-CaCl₂; ε_p^t=-1.7, CaF₂; ε_p^t≠0

この実験式は、[P]+5/4O₂+3/2(O²⁻)=(PO₄³⁻)の反応式から導出され、exp(ε_p^t•N_i)は、スラグ中の(PO₄³⁻)の活量係数に対応する項である。CaCl₂はCaF₂に對し(PO₄³⁻)の活量係数を小さくする効果が大きいと推定される。

2.2 脱硫反応の支配因子；Fig.3にスラグ中の硫黄の分析値(S)_{obs.}とメタルの脱硫量の物質収支から計算した(S)_{calc.}との関係を示す。(S)_{obs.}は(S)_{calc.}よりもかなり小さい。実験中の排ガスからSO₂が確認され、氣化脱硫があることがわかった。したがって、脱硫反応については、スラグ-メタル間の反応とスラグ-ガス間の反応を把握する必要がある。

(1) スラグ-メタル反応；(i)スラグの脱硫能は、次式で整理できる。

L_s•exp(ε_s^t•N_i)=9.3 exp(17.2 log B). (Fig.4) ε_s^tは添加剤の種類によって多少異なるがその値はおよそ3程度である。

(ii) L_sは、気相の酸素分圧P_{O₂}の1/2乗に比例して小さくなり(Fig.5)，脱磷反応とは相反する。脱硫反応として[S]+(O²⁻)=(S²⁻)+1/2O₂を想定すると結果を比較的よく説明できる。

(2) スラグ-ガス反応；(i)不明脱硫量[(S)_{calc.}-(S)_{obs.}]は、(S)_{obs.}が大きい時ほど大きな値を示し添加剤の種類による差は明瞭ではない(Fig.3)。

(ii) 気相の酸素分圧が大きくなると氣化脱硫量は小さくなる。P_{O₂}≠0.1 atmの時に最も大きい。

以上、CaCl₂, CaF₂を含むCaO系スラグによる溶銑の脱磷、脱硫反応について巨視的ではあるが統一的に記述した。添加剤の効果の差異についてはさらに微視的な検討が必要である。

文献 1) 原島他；鉄と鋼，68(1982), S969 2) 中村他；鉄と鋼，67(1981), P2138

3) 橋本、井上、大谷、寺島；鉄と鋼，68(1982), S959

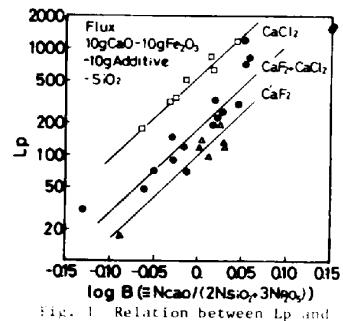


Fig. 1 Relation between Lp and the Slag basicity B

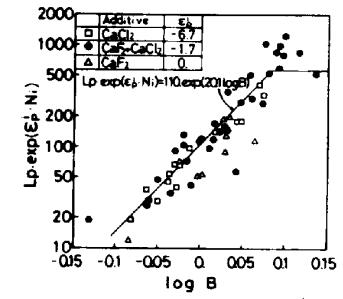


Fig. 2 Relation between Lp exp(epsilon_s^t * Ni) and the Slag basicity B

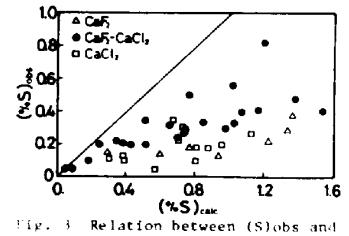


Fig. 3 Relation between (S)obs and (S)calc

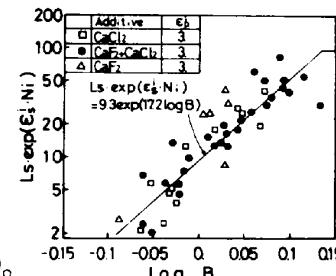


Fig. 4 Relation between Ls exp(epsilon_s^t * Ni) and the Slag basicity B

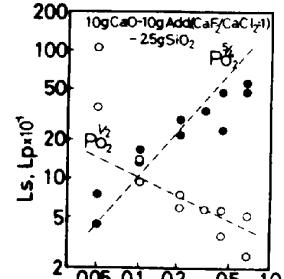


Fig. 5 Effect of Po2 in Supplied mixture on Lp and Ls