

東北大 工学部

○ 沈 載東
萬谷志郎

1. 緒言 ; 最近の LD 転炉では 炉床材料の保護のため、積極的に MgO を添加する。そのためスラグ中の MgO 量は飽和に近い状態で操業されている。本研究は $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - \text{CaO} - \text{MgO}$ 系の製鋼スラグにおける MgO の物理化学的性質を調べる目的の一環として、MgO 飽和の $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{MgO}$ スラグおよび $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - \text{MgO}$ スラグと溶鉄間の酸素の分配平衡について測定したのである。

2. 実験方法 ; 溶解炉としては Mo 抵抗炉を用い、試料は内径 20 mm のマグネシヤルツボ ($\text{Mg}-12$) で溶解する。スラグ成分が MgO で十分に飽和するまで 3 ~ 5 時間溶解を行なつたあと、試料を急冷し スラグの諸成分および鉄中の酸素を分析する。実験温度は 1540 ~ 1660°C の範囲である。

3. 実験結果および考察

a) $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{MgO}$ スラグとの平衡 ; $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{MgO}$ スラグと平衡する溶鉄の酸素溶解度を図 1 に示す。なお、これの温度関数として、

$$\log [\text{wt\% O}] = -5.520/T + 2.276. \quad \sigma = 0.015$$

が得られた。これは純粹な Fe_3O_4 スラグとの平衡を測定した Taylor ら⁽¹⁾ の結果よりはやや低い値であるが、本実験の温度範囲で MgO の溶解度が 1 ~ 12% であったことを考慮すると、予想される結果である。つぎに 溶鉄とスラグ間の酸素の分配率の温度関数として、

$$\log L_0 (= N_{\text{Fe}_3\text{O}_4} / [\text{wt\% O}]) = 6.680/T - 2.985. \quad \sigma = 0.02$$

が得られ、これを図 2 に示す。MgO が 4% 以下のほぼ純粹な Fe_3O_4 スラグを取った Fischer ら⁽²⁾ の結果と比較的より一致を示すことから、酸素の分配率におよぼす MgO の影響はほとんど無視できることと考えられる。

b) $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - \text{MgO}$ スラグとの平衡 ; Taylor ら⁽⁴⁾ による $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - (\text{CaO} + \text{MgO})$ スラグにおける溶鉄の等酸素溶解度図に本実験結果をプロットし、これを図 3 に示す。本系の $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - \text{MgO}$ スラグと平衡する溶鉄の酸素溶解度は $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - (\text{CaO} + \text{MgO})$ 系におけるそれよりやや高い値を示す傾向があるが、両者の間にそれほどの違はないものと推察される。なお、 $\text{MgO}/\text{SiO}_2 = 1.2 \sim 1.4$ のスラグ組成につき、 $\text{Fe}^{+++}/\text{Fe}^{++}$ の平衡関係を図 4 に示すが、 $\text{Fe}^{+++}/\text{Fe}^{++}$ 比は 全酸化鉄の濃度と共に直線的に増加する。直線の延長による外挿値から 1600 °C における純粹な溶融酸化鉄の $\text{Fe}^{+++}/\text{Fe}^{++}$ として約 0.09 が得られた。

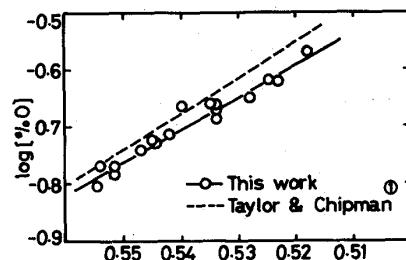


図 1. 溶鉄の酸素溶解度の温度変化

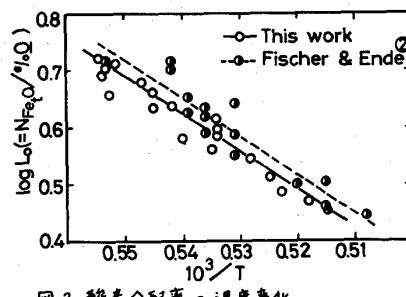
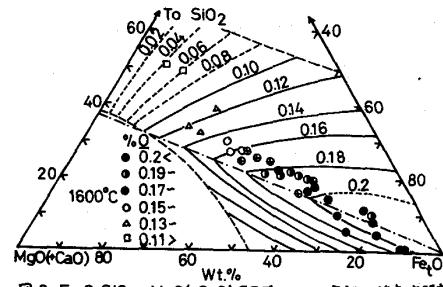
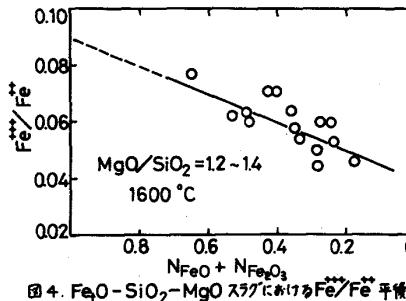


図 2. 酸素分配率の温度変化

図 3. $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - \text{MgO} (+\text{CaO})$ スラグにおける溶鉄の酸素溶解度図 4. $\text{Fe}_3\text{O}_4 - \text{SiO}_2 - \text{MgO}$ スラグにおける $\text{Fe}^{+++}/\text{Fe}^{++}$ 平衡

- 文献 (1) C. R. Taylor ; Trans. Met. Soc. AIME, 154 (1943), P. 228.
(2) W. A. Fischer ; Arch. Eisenhüttenw. 23 (1952), P. 21.