

(48) CO-CO<sub>2</sub>-N<sub>2</sub> 混合ガスによる焼結鉄の段階ごとの還元実験

大阪大学 工学部

碓井達夫

近江宗一

○平嶋成晃(大学院)

## 1. 緒言

CO-CO<sub>2</sub>-N<sub>2</sub> 混合ガスによる焼結鉄単一粒子の段階ごとの等温還元実験を行い、還元速度を、第一段階として一界面モデルを用いて解析した。

## 2. 実験方法

実験で用いた焼結鉄(新日本製鐵(株)製)の主成分は、T.Fe: 57.08 wt%, FeO: 5.07 wt%, CaO: 8.78 wt%, SiO<sub>2</sub>: 5.46 wt%, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 1.91 wt%, MgO: 1.37 wt%である。還元温度は 850, 900, 950 °C, 試料重量は約 5g とした。還元ガス流量は 10 NL/min とし、そのうち N<sub>2</sub> ガスは 5.5 NL/min、残り 4.5 NL/min については CO-CO<sub>2</sub> ガス中の CO ガスの割合を、Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> → Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> 還元では 15%, Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> → Fe<sub>x</sub>O 還元では 55%, Fe<sub>x</sub>O → Fe 還元では 80% とした。実験は、内径 5.4 cm の反応管内に白金線で試料をつるし、N<sub>2</sub> ガス流中で昇温した後、上記混合ガスで還元し、試料の重量変化をバネの変位から算出し、これより還元率を求めた。<sup>1)</sup>

3. 計算および結果 ここではカルシウムフェライトについては考慮せず、また焼結鉄中の FeO については、Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> の形で存在するものと、還元に寄与しないものの二とおりを考えることにより、各還元段階の被還元酸素量を算出し、還元率を求めた。また、計算に用いる直徑には、試料重量と見掛け密度から求めた相当球直徑を適用した。

各還元段階における還元曲線を Fig.1 に示す。計算値は一界面モデルに基づいて、実測値によく合うように、化学反応速度定数 k<sub>c</sub>、有効拡散係数 D<sub>e</sub> の各値を、パラメータフィッティングすることにより求めた。本計算に用いた k<sub>c</sub>, D<sub>e</sub> 値のアレニウスプロットの結果を Fig.2 に示す。

## 文献

- 1) 近江、碓井、内藤、南出：鉄と鋼, 67(1981)11, p.1943

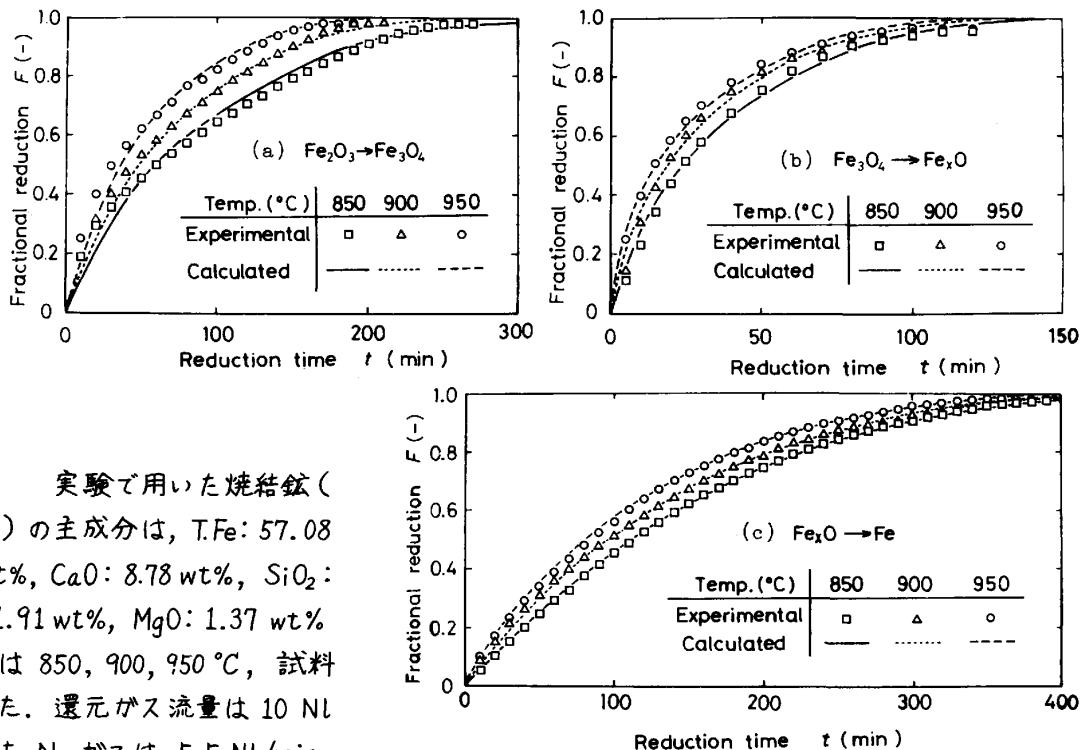


Fig. 1 Comparison of calculated reduction curves with experimental data.

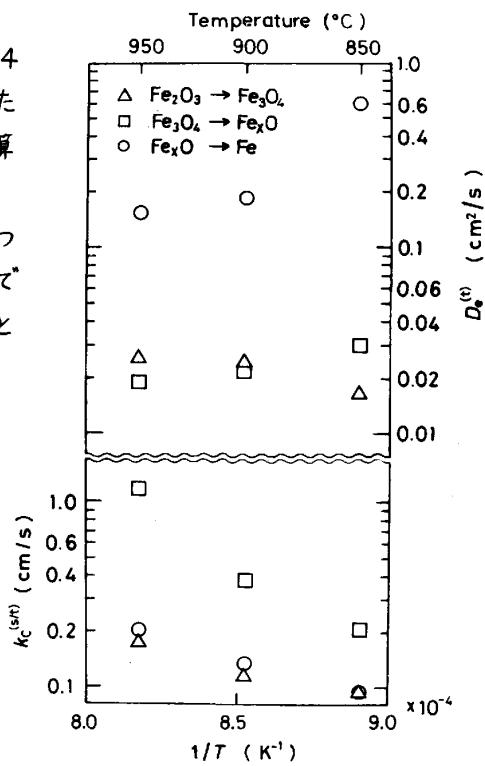


Fig. 2 Arrhenius plots of rate parameters.