

(82) 高温 ($\sim 1500^{\circ}\text{C}$) におけるコークスの CO_2 反応後強度高炉用コークスの CO_2 反応による劣化 (I)新日鐵 生産技研 ○原口 博, 西 敏
工博美浦義明

I 緒言

高炉高温部でのコークスの劣化(細粒化)メカニズムを解明するため、既報¹⁾に続き、 CO_2 反応後強度に及ぼす反応温度の重要性に着目し、新しい試験装置を開発し、検討した。

II 高温反応性試験装置の開発

Fig. 1 に示すような高温反応性試験装置を開発した。本装置の特徴は以下のようである。

1 最高 $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$ の昇温速度が得られ、かつ、任意のヒートパターンで 1500°C まで昇温でき、各温度における反応量がコントロールできる。

2 任意の雰囲気組成で、反応ガスを上、下方向から交互に吹込む方式を採用することにより、充填層における反応を均一に行うことができる。

3 昇温中または反応中の炉内温度を均一に保つため、上部にステンレス製の熱遮蔽板を設けた。

III 実験方法

1. 供試コークス：通常レベルの性状を有する実炉コークスを用いた。

2. 実験方法：Fig. 1 の装置により、CSR 試験法と同様の $20 \pm 1 \text{ mm}$, 200 g の試料を用い、定温反応により $950 \sim 1500^{\circ}\text{C}$ の範囲で温度および反応量と反応後強度の関係について検討した。なお、反応量のコントロールは $\text{CO}_2 = 5 \ell/\text{min}$ で反応時間を見て行った。

IV 結果および検討

1 Fig. 2 に示すように、 CO_2 反応後強度は 1100°C 前後でもっとも低く、しかも、反応量増加による強度低下幅も大きい。一方、 1300°C 以上では高温になるほど、反応後強度は上昇し、しかも、反応量の影響も小さくなる。したがって、 CO_2 反応後強度の評価には反応温度と反応量を考慮すべきであろう。

2 Fig. 3 に示すように、 CO_2 反応後のコークスの平均粒度は温度が高くなるほど小さくなるが、I型ドラム処理後の平均粒度は温度が高くなるほど大きくなる。

3 Fig. 4 に示すように、 CO_2 反応をうけたコークスの気孔率は反応量が多いほど高くなるが、反応温度が高いほど反応量にかかわらず気孔率は低くなる。一方、I型ドラム処理後のコークスでは 1300°C までは熱処理のみ($\text{RI} = 0\%$)のコークスに比べ反応量が多いほど気孔率は高いが、 1400°C 以上では反応量の多さにかかわらず、熱処理のみのものとほぼ同等の気孔率を示している。この結果より、反応温度が高くなるほど塊コークス表面からの反応が強く進行し、その部分の劣化は大きくなるが、塊内部は未反応状態で保たれることが判明した。

V 結論

CO_2 反応をうける温度レベルによって、塊コークスの劣化メカニズムは異なることが判明した。今後はコークスの組織・構造の面から劣化メカニズムを解明していく予定である。

文献

- 1) 西敏、原口博、美浦義明、後藤修：鉄と鋼 67(1981) S 796

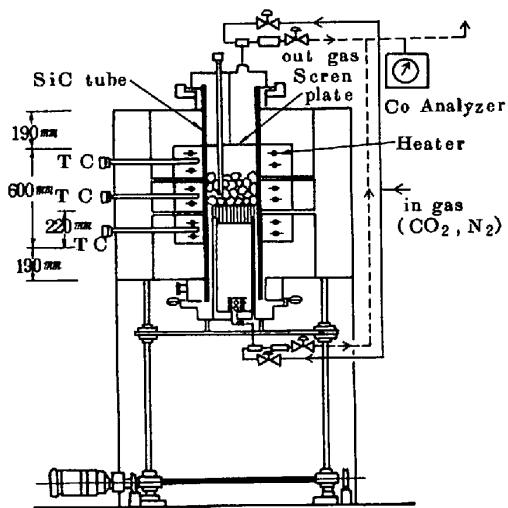


Fig. 1. Apparatus for high-temp CO_2 reaction

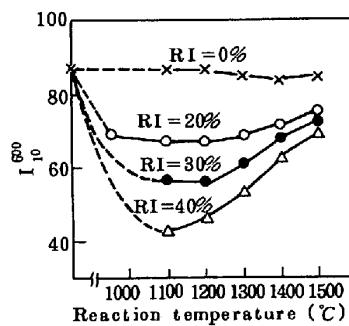


Fig. 2. Relationship between reaction temperature and strength (I_{100}) of coke

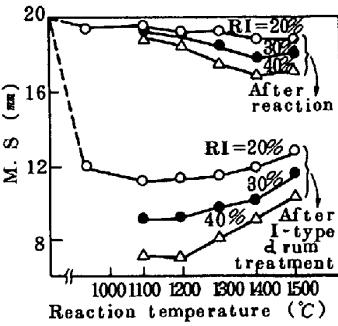


Fig. 3. Relationship between reaction temperature and mean size of coke

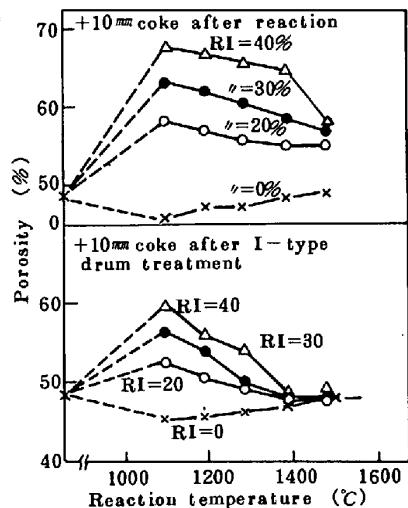


Fig. 4. Relationship between reaction temperature and porosity of coke