

新日本製鐵 八幡技術研究所 ○石川憲雄、片山裕之
工博 梶岡博幸、

1. 緒 言 : スケールが酸素の供給源となり、加熱中に酸化物相の変化がおこることが予想された。そこでステンレス鋼について、スケールの状況、加熱条件が酸化物相の変化に及ぼす影響を調査した。

2. 試験方法 : Al レベルを二段階 (0.027, 0.075 %) に変えた SUS 430 (Si 0.5 %, Mn 0.4 %, Cr 17 %) を供試材とした。80 mm 厚さの試料の側面に角度 60°、深さ 6 mm のノッチを入れて 30 mm まで圧延して人工疵を作った。これを小片に切断して大気中 1100°C で 1 ~ 30 時間 (一部の試料は引き続いて H₂, N₂ 混合ガス中 830°C で 4 ~ 12 時間) 加熱保持した。酸化物相の変化過程は顕微鏡および EPMA で調べた。

3. 試験結果 : 1100°C で 5 時間以上保持するとスケールの先端部から徐々に酸化物相が変化することが認められる。写真 1 にその例を示す。すなわち、スケール部にそって SiO₂ の密集したものが生成し、さらに、その周辺の地鉄中に粒状あるいは針状の Al₂O₃ が析出している。図 1 に示すように、SiO₂ 相の深さは Al の高くなるほど深くなる傾向がみられ、析出した Al₂O₃ の密度は Al の高いほど大であるが、Al₂O₃ 相の深さは Al 含有量が低いほど深くなっている。

このような酸化物相は、これに続く 830°C の加熱によってほとんど変化しない。

なお、疵のない平面部は加熱してもこのような変化は認められず、割れ疵先端部のようにスケールがシャープな形状を示している部分のみに認められる現象である。

このような変化過程は、成分の拡散、固体鉄中での脱酸平衡および地金 - 酸化物相間の界面エネルギーを考慮すれば定性的には説明できる。

4. まとめ : 人工割れ疵を含むステンレス鋼試片を 1100°C で 5 時間以上加熱保持すると、スケールの先端部から酸化物相の変化がおこり、SiO₂ 相、Al₂O₃ 相が析出してくることを確認した。

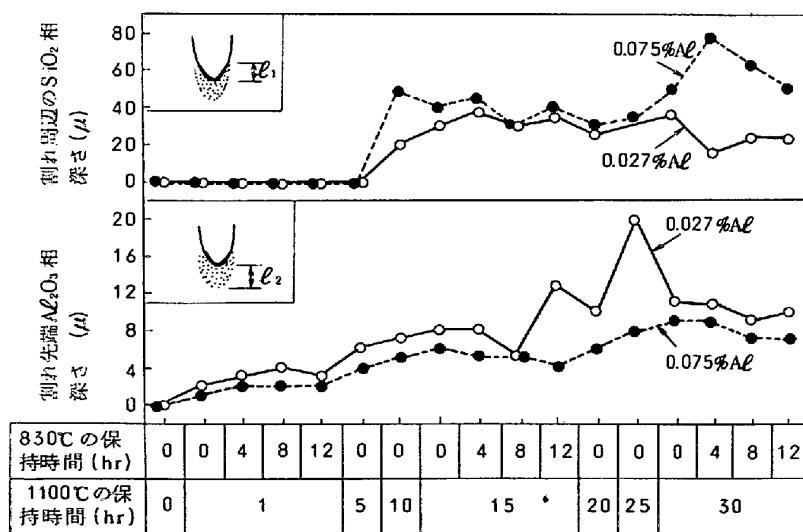


図 1. 加熱保持時間による酸化物相の変化状況



写真 1. 加熱後のスケール先端部の状況 ($\times 200$)
(1100°C × 30 hr 830°C × 8 hr)