

## (369) オーステナイト系ステンレス鉄鋼の化学成分と腐食感受性との関係

三菱重工業 高砂研究所 ○辻 一郎 牧野 智

## I. 緒 言

オーステナイト系ステンレス鉄鋼の腐食感受性は炭化物の析出に起因し、化学成分と熱処理条件に密接な関係があり、実用上、重要な問題である。本研究では化学成分と腐食感受性との関係を検討し、本鉄鋼に含まれるδ-フェライトの量を測定することによって、腐食感受性の程度を予測できることを明らかにした。

## 2. 実験方法

供試材は高周波電気炉により溶解し、肉厚約20mm、長さ約200mmに鉄込んだもので、その成分範囲は表1に示すように、19%Cr-9%Niを基本組成として、主としてC量とCr量とを変化させたもの、22種類である。いずれも、铸造後1050°C×3h→空冷の熱処理を施した。

表 1 供試材の化学成分 (%)

C	Si	Mn	Ni	Cr	Cr当量	Ni当量
0.032~0.21	1.07~1.42	0.81~1.07	8.80~9.08	16.8~21.4	10.45~15.21	18.86~23.43

これから各試験片を採取し、シユトラウス試験、10%硫酸電解エツチ試験、陽分極特性試験により腐食感受性を検討し、また、ミクロ組織試験、δ-フェライトの測定などを行なつた。

## 3. 実験結果

- (1) シュトラウス試験において、炭素量が増加すると、き裂が顕著に発生する。(図1) また、δ-フェライト量とき裂程度とは一定の相関があり(図2)、δ-フェライト量から腐食感受性がほぼ推定できる。
- (2) 10%硫酸電解エツチ試験において、腐食感受性は炭素量により支配され、炭素量が増加するに従つて、エツチ組織は遊離フェライト→段階状→混合→みぞ状となる。
- (3) 陽分極特性試験において、炭素量が0.06%以下の供試材の分極電位はプラス側を示し、炭素量が0.06%をこえる供試材のそれはマイナス側を示した。(図3)
- (4) 本供試材におけるδ-フェライト量は主として、C量とCr量とにより、またシュトラウス試験におけるき裂程度(き裂なしを1、破断を5とする)は主として、C量によりそれぞれ支配され、次の重回帰方程式が成立する。 $\delta\text{-フェライト量} = 131 - 73C + 0.45Si + 2.2Mn - 2.1Ni + 2.4Cr$

$$\text{き裂程度} = 42 + 17C - 2.9Si + 3.2Mn - 3.8Ni - 0.31Cr$$

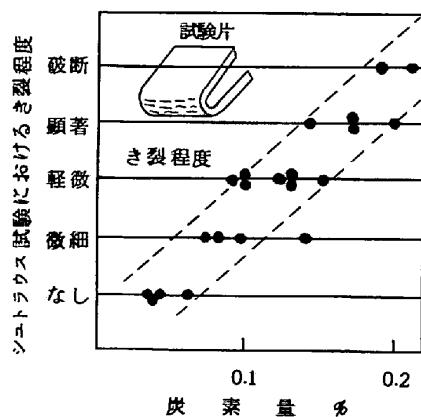


図1 き裂程度と炭素量

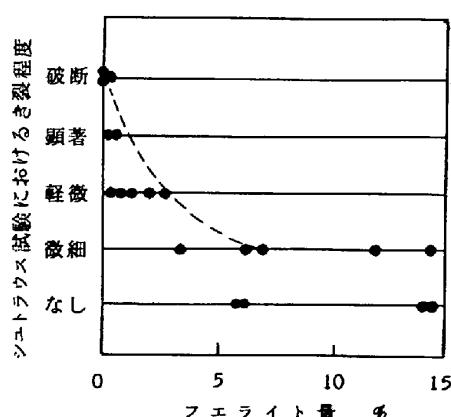


図2 き裂程度とフェライト量

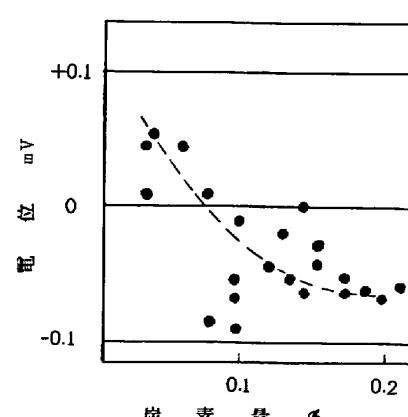


図3 分極電位と炭素量