

住友金属工業(株) 中央技術研究所 長野博夫 \*柘植宏之

## 1. 緒 言

オーステナイト系ステンレス鋼の粒界応力腐食割れ(IGSCC)は高温水中において、溶存酸素、溶接残留応力、溶接熱影響部の粒界Cr炭化物析出に伴なうCr欠乏層の存在にあることが明らかとなっている。このIGSCCに関連して、 $\text{MoO}_4^{2-}$ イオン等の酸素酸イオンの影響を検討した結果、304ステンレス鋼のIGSCCはイオン添加濃度 $8 \times 10^{-8} \text{ M}$ 以上でほぼ防止出来ることを報告した。今回は環境因子の一環として、硼酸イオンを含む溶液中の304ステンレス鋼のIGSCCに対して、硼酸イオンの影響、温度の影響、特に温度については比較的低温領域での検討を行ない、この低温領域でのIGSCCの試験法の開発及び微量元素の影響について報告を行なう。

## 2. 実験方法

- (1) 供試材：304ステンレス鋼( $C=0.02\sim0.08\%$ ,  $N=0.02\sim0.11\%$ ), 316ステンレス鋼( $C=0.02\sim0.08\%$ ,  $N=0.02\sim0.11\%$ )の溶体化処理材及び銳敏化処理材( $650^\circ\text{C}$ ,  $700^\circ\text{C}/3, 30\text{h}$ )
- (2) SCC試験法：a)ダブルUベンド試験(温度 $65\sim250^\circ\text{C}$ , 溶存酸素 $8\text{ ppm}$ , 硼酸濃度： $1500\text{ ppmB}$ , 浸漬時間 $500\text{h}$ ), b)定電位ダブルUベンド試験(温度 $80^\circ\text{C}$ , 溶存酸素 $8\text{ ppm}$ , 硼酸濃度： $1500\text{ ppmB}$ , 内側試験片に電位を付加し $200\text{h}$ 浸漬)

## 3. 実験結果および考察

- (1) 自然浸漬では304鋼銳敏化材は硼酸水中では $150^\circ\text{C}$ 以上、純水中では $200^\circ\text{C}$ 以上でIGSCCが発生した(Fig. 1)。
- (2) 低温でのIGSCCを検討するために、ダブルUベンド内側試験片に定電位を付加した、 $80^\circ\text{C}$ でのSCC試験を行なった結果、硼酸水中では $0\text{mV}(\text{vs. SCE})$ 以上でIGSCCが発生した(Fig. 2)。
- (3) 定電位ダブルUベンド試験結果では、304系および316系のC, N変化材の低温硼酸水中のSCC感受性は、高温水中に比較して低く、共に $C \leq 0.05\%$  ( $N \leq 0.1\%$ )でIGSCCは発生しなかった(Fig. 3)。
- (4) ダブルUベンド試験および定電位ダブルUベンド試験によると硼酸水は純水に比較すると若干SCCの加速傾向が認められた。この原因は隙間部での $\text{H}_2\text{BO}_3^-$ 濃度によるpH低下と考えられる。

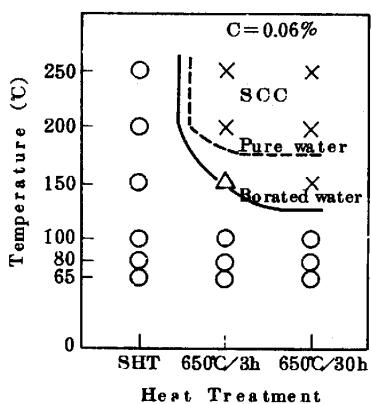


Fig. 1 SCC test results of Type 304 stainless steel  
(double U-bend method:  $1500\text{ ppmB}$   
(added as  $\text{H}_3\text{BO}_3$ , D.O.  $8\text{ ppm}$ , 500h))

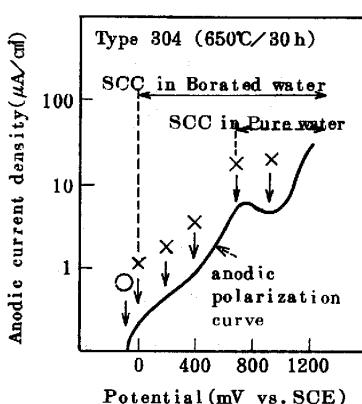


Fig. 2 Relationship between SCC occurrence and applied potentials in Type 304 stainless steel  
( $80^\circ\text{C}$ ,  $1500\text{ ppmB}$  added as  $\text{H}_3\text{BO}_3$   
(nondeaerated))

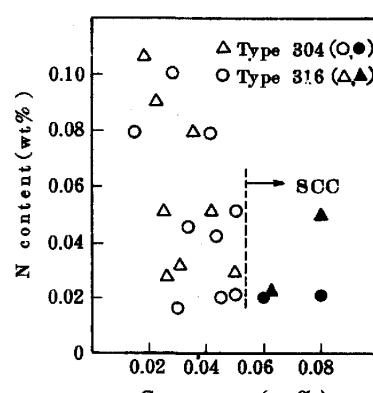


Fig. 3 Effect of carbon and nitrogen contents on the susceptibility to SCC  
(constant potential double-U bend  
(specimen applied at  $200\text{mV}$  for  $200\text{h}$ )  
( $80^\circ\text{C}$ ,  $1500\text{ ppmB}$  added as  $\text{H}_3\text{BO}_3$ )