

KAWASAKI STEEL GIHO

Vol.11 (1979) No.1

---

20 NaCl+1 Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 2H<sub>2</sub>O

Cr-Mo

(Tetsuo Miyawaki) (Noboru Kinoshita) (Yutaka

Ono) (Nobuo Ohashi)

:

Cr-Mo  
Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 2H<sub>2</sub>O,

C+N >160ppm Ni 2 4

C+N <110ppm Ni

C+N <110ppm

C+N >160ppm

3

---

Synopsis :

The susceptibility to stress corrosion cracking (SSC) and pitting corrosion of austenitic stainless and high Cr-Mo ferritic stainless steels has been investigated in a 20% NaCl+1% Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 2H<sub>2</sub>O solution. SCC at boiling temperature (107 °C) occurs not in the ferritic steels containing C+N below 110 ppm or free of Ni, but in the austenitic steels and also in the ferritic steels having C+N above 160ppm and 2~4%Ni. Using electrode potential temperature (time) curves obtained by heating the solution, pitting

(c)JFE Steel Corporation, 2003



UDC 669.14.018.821  
620.194.2:620.193.27

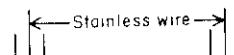
20% NaCl + 1% Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> · 2H<sub>2</sub>O 水溶液中における

## Pitting Corrosion and Stress Corrosion Cracking of High Cr-Mo Ferritic Stainless Steels in 20% NaCl + 1% Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>·2H<sub>2</sub>O

は各種の酸およびアルカリに対してもすぐれた耐食性を有する<sup>3~6)</sup>だけでなく、オーステナイトステンレス鋼はまた、2種の化合物鋼格子も有す

SUS 304, No. 2 は SUS 316 とともにオーステナイト系商用材である。No. 3 は 26Cr-1Mo, No. 4 は 29Cr-2Mo とともに電炉-VOD 法により溶製し、

が先行してしまい、もっとも応力の高い頂部での

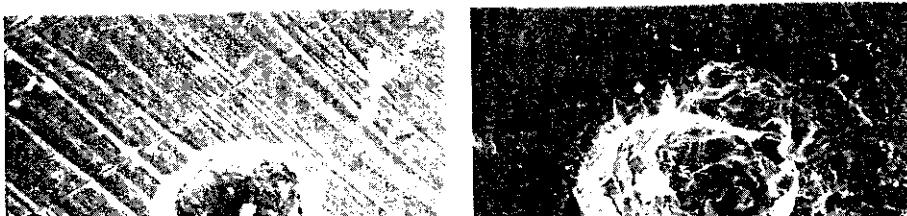




20% NaCl + 1%  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  水溶液中进行脱色

であった。浸漬時から試料面を観察していると、  
鋼種に対応したある温度で電位降下を開始すると  
数個の孔食が同時に発生するのが認められ、低電

#### 4. 考察





するのは、これらの鋼では炭窒化物の析出による二つのアノードピーク位置を持つが、これを越すとまた電流密度が

果孔食電位が下がること、および孔食内部のような酸性溶液中では第2アノードピークが高電位域まで幅を広げているため、最初の孔食が起こると Fig. 6の(d) の状況になるためと考えられ

不動態皮膜が活性溶解時にとれ、シールとの境界に隙間腐食を起こした結果であり、これを防止するためには 0 mV から分極を開始するとこの電流の立ち上りは現われず孔食電位まで不動態を維持する。

$O_7 \cdot 2H_2O$  中での region II のピーコク点での温度と電位の関係から求めた孔食電位の温度依存性を 20% NaCl 中での孔食電位 ( $V_{C10}'$ ) の温度依存性と比較したものである。50°C 以上の高温域で前者の孔食電位が若干高い傾向にあるが、両者はほぼよい対応を示している。

#### 4・2 応力腐食割れ感受性におよぼす成分元素の影響

20% NaCl + 1%  $Na_2Cr_2O_7 \cdot 2H_2O$  沸とう水溶液

なお AISI 430 の溶接部あるいは AISI 446 を高温長時間 (1200°C × 1h) 鍛敏化したものでは、Ni を含まないのにも拘わらず、沸とう NaCl (50 ppm Cl<sup>-</sup>) 水溶液および沸とう 45% MgCl<sub>2</sub> 水溶液で応力腐食割れを起こすという報告もあるので<sup>12)</sup>、この C、N の影響は熱処理の影響も含めて詳細に調べる必要があると考える。

#### 5. 結論

孔食挙動を比べると、応力腐食割れを起こす材料ではつねに成長性孔食が現われ、また Ni を含んでいる。そしてそのどちらかの条件が満たされなければ割れを起こしていない。また割れはつねに孔食を起点としている。沸とう 42% MgCl<sub>2</sub> 試験では第 1 の条件は必要でなく、Ni の存在だけが割れ

$NaCl + 1\% Na_2Cr_2O_7 \cdot 2H_2O$  水溶液中における応力腐食割れ感受性におよぼす C、N および Ni の影響を調べた。またこの溶液における孔食の発生と成長の挙動を電極電位の変化などから調べた。

(1) C + N < 110 ppm の高 Cr-Mo フェライトステンレス鋼では、U 曲げ試験片を 240h 浸漬しても微

