

## (357) 25Cr-Mo-Nb-Ni鋼の耐孔食性におよぼす析出物の影響

新日本製鐵 生産研 小川洋之, 秋田浩一  
基礎研 谷野満, 小松肇

## 1. はじめに

耐孔食性を有するフェライト系ステンレス鋼は、Cr, Mo, Niなどの合金成分を含有するため、再加熱によって、種々の析出物を生成し、その結果、耐孔食性が劣化する。

本報では、25Cr-Mo-Nb(-Ni)鋼の再加熱時における析出物を解析し、孔食発生の原因となる析出物を明らかにした。

## 2. 実験方法

供試材を焼純( $1200^{\circ}\text{C} \times 1\text{hr WQ}$ )した後、種々の温度一時間で時効処理を行なって、孔食試験((50g  $\text{FeCl}_3 + 1.83\text{g HCl}$ ) $/l$ ,  $50^{\circ}\text{C}$ , 48hr 浸漬)と析出物の解析に供した。

析出物は、電顕、走査電顕によるin situ分析と、電解抽出残渣をX線回折によって解析した。

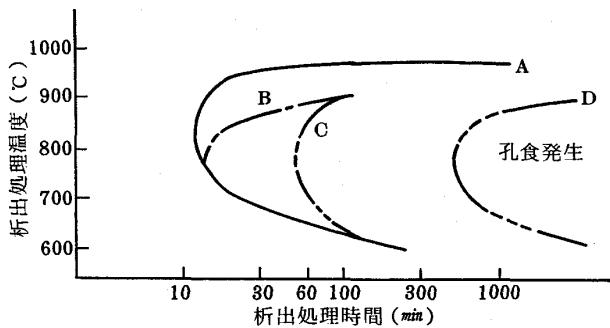
## 3. 実験結果

図1は種々の25Cr-Mo-Nb-Ni鋼の孔食発生を基準とするTTS曲線である。再加熱による耐孔食性の劣化にはNi, Mo, Nb, Cが影響する。

孔食は、主に、粒界近傍に発生した。

次に、焼純状態と析出状態における電解抽出残渣のX線回折結果を表1に示した。

表1. 種々の25Cr-3Mo鋼における析出物



A : 25Cr-4Mo-0.5Nb-5Ni-0.008C-0.012N  
B : 25Cr-3Mo-0.65Nb-5Ni-0.03C-0.007N  
C : 25Cr-3Mo-0.65Nb-4Ni-0.03C-0.007N  
D : 25Cr-3Mo-0.3Nb-4Ni-0.007C-0.007N

図1. 孔食発生におよぼす時効処理の影響

Ni, Mo, Nb, Cの増加によってLaves相、 $\sigma$ 相、 $\gamma$ 相の析出が促進される。

透過電顕観察の結果では、Nbが0.65%含有される場合には、粒内に焼純時に未溶解のNbCが存在するが、Nbが0.8%の場合は未溶解炭化物は存在しない。しかし、両者とも冷却時には、粒内の転位上と粒界にNbCを析出する。

これらのNbCが析出核となって、Laves相、 $\sigma$ 相、 $\gamma$ 相に分離成長すると考えられる。Niの影響が大であることは、Niが $\gamma$ 相を分離成長させるために、排出されたフェライト形成元素(Cr, Mo, Nb)によって、同時に、Laves相、 $\sigma$ 相の析出が促進されることによると考えられる。

析出した $\gamma$ 相中には、Cr, Mo含有量が低いので、孔食試験液中では $\gamma$ 相が選択的に孔食を発生し、図1の孔食発生域は、主に、 $\gamma$ 相の析出に対応すると考えられる。

試験片成分	析出相	
	焼純材( $1200^{\circ}\text{C} \times 1\text{hr WQ}$ )	析出処理材( $1200^{\circ}\text{C} \times 1\text{hr WQ}$ $+ 800^{\circ}\text{C} \times 1\text{hr WQ}$ )
25Cr-3Mo-1.5Nb-0.035C-0.008N	NbC, $\text{Fe}_2\text{Nb}$ , $\text{Fe}_2\text{Mo}$ $\sigma$ - $\text{FeCrMo}$	$\text{Fe}_2\text{Nb}$ , NbC, $\text{Fe}_2\text{Mo}$ $\sigma$ - $\text{FeCrMo}$
25Cr-3Mo-0.3Nb-5Ni-0.01C-0.008N	NbC	NbC, $\text{Fe}_2\text{Nb}$
25Cr-3Mo-0.65Nb-5Ni-0.008C-0.008N	NbC, $\text{Fe}_2\text{Nb}$	NbC, $\text{Fe}_2\text{Nb}$ , NbN, P(CrNiMo)
25Cr-3Mo-0.65Nb-5Ni-0.01C-0.008N	NbC	NbC, $\text{Fe}_2\text{Mo}$ , $\text{Fe}_2\text{Nb}$ , $\gamma$ P(CrNiMo), $\sigma$ - $\text{FeCr}$
25Cr-3Mo-0.65Nb-5Ni-0.03C-0.008N	NbC	NbC, $\text{Fe}_2\text{Mo}$ , $\text{Fe}_2\text{Nb}$ , $\gamma$ P(CrNiMo), $\sigma$ - $\text{FeCr}$ , $\sigma$ - $\text{FeCrMo}$
25Cr-3Mo-0.65Nb-5Ni-0.08C-0.007N	NbC	NbC, $\text{Fe}_2\text{Nb}$