

高めた方が焼戻し硬度は高くなる。

(4) 650°Cにおける焼戻し過程中、Bを0.04%以上添加したものは100h以上でいちじるしい軟化抵抗を示し、Nは少い方が1000h以上で軟化抵抗が大きく、Nを0.10%も添加すると初期の硬度は高いが急速に軟化する。

(5) NはCとおなじような効果を有し、N量を増すことはC量を増すとおなじように折出物の凝集を早めクリープ強度を害する。またNは結晶粒を微細化するため少ない方がよい。

(6) Bは結晶粒界に一部硼化物として折出するが一部は地鉄に固溶して格子に歪をあたえクリープ強度を高めると考えられる。

(76) 12% Cr 耐熱鋼の研究 (VI)

(12% Cr 耐熱鋼の炭化物に関する研究)

Studies on 12 Percent Chromium Heat-Resisting Steels (VI)

(Study on Carbides in 12 Percent Chromium Heat-Resisting Steels)

T. Shimizu et alii

東京大学教授 工博 芥川 武

東京大学助教授 工藤田利夫

東京大学院学生 工○清水貞一

I. 緒 言

マルテンサイト系の12%Cr耐熱鋼は650°C以下の温度範囲で優れた高温強度を有するが、その耐クリープ性はC量とMo, W, Nb, V, Ti等の炭化物形成元素との間に適当な組合せを持たせることによつて、いちじるしく高めうることが筆者らの研究で明らかになつた。

本報は12%Cr鋼にMo, W, Nb, V, Ti等をそれぞれ単独に添加した鋼種の炭化物を電解分離して炭化物の量、組成、結晶構造を検討した結果について報告する。

II. 試料および実験方法

試料は高周波電気炉で熔製した30kg鋼塊より10mm

$\phi \times 100\text{ mm}$ の丸棒に鍛伸したものを使用した。その化学組成をTable 1に示す。

上記試料につき、つきの熱処理を行つた後、炭化物を電解分離し、化学分析およびX線回折を行つた。

熱処理

焼入処理 $1150^{\circ}\text{C} \times 1\text{h} \rightarrow \text{O.Q.}$

焼戻し処理 $650^{\circ}\text{C} \times 1\text{h}, 10\text{h}, 100\text{h}, 1000\text{h} \rightarrow \text{A.C.}$

電解条件

陽極 試料 $9\text{ mm} \phi \times 100\text{ mm}$ (約50g)

陰極 0.5 mm 原銅板

電解液 稀塩酸溶液 (1:10) 2l

電流密度 30 mA/cm^2

極間電圧 1V

電解時間 40~50h

X線回折条件

使用装置 理学電機製ガイガーフレックス

X線 $\text{Cu K}\alpha = 1,5405\text{\AA}$

III. 実験結果

分離した炭化物の組成およびX線回折結果の一部をTable 2に示し、650°Cにおける1000hまでの焼戻し過程中におけるCrおよび添加元素の炭化物中の分配率の変化、硬度変化をFig. 1に示す。

(1) 12% Cr-Mo 鋼

添加したMoの内、約40%が炭化物を形成し、残りの60%が地鉄中に存在し、650°Cで焼戻しを行う時もこの割合はほとんど変化なく、Crが徐々に炭化物中に濃縮されてくるが、これらの変化は他の変化物に比し、いちじるしく緩慢である。炭化物は、 $(\text{Cr Fe})_{23}\text{C}_6$ ($a=10.64\text{\AA}$) が圧倒的で $M_6\text{C}$ 型の炭化物が二次的に検知された。Mo単独の炭化物は検知されなかつた。

Moは上記Cr炭化物に溶けこんでいるものとFeとの複合炭化物を形成するものとに分れていると考えられる。

(2) 12% Cr-Nb 鋼

主要な炭化物は極めて安定なNbCでX線回折に鋭敏で、その積分強度は、他の炭化物に比しいちじるしく高

Table 1. Chemical composition of specimens.

Type of steel	C	Si	Mn	P	S	Cr	Mo	Nb	W	V	Ti
12% Cr-Mo	0.17	0.50	0.59	0.020	0.020	12.03	1.25	—	—	—	—
12% Cr-Nb	0.18	0.59	0.47	0.013	0.009	12.36	—	1.39	—	—	—
12% Cr-W	0.18	0.40	0.50	0.022	0.014	11.58	—	—	0.82	—	—
12% Cr-V	0.20	0.43	0.54	0.028	0.012	12.03	—	—	—	1.02	—
12% Cr-Ti	0.15	0.74	0.72	0.023	0.016	11.64	—	—	—	—	0.38

Table 2. Carbides in 12% Cr steels
Heat treatment: $1150^{\circ}\text{C} \times 1/2\text{h} \rightarrow \text{O.Q.}, 650^{\circ}\text{C} \times 1\text{h} \rightarrow \text{A.C.}$

Type of steel	Carbide % in steel	Chemical composition of carbides			X-ray analysis
		C %	Cr %	Alloy element %	
12% Cr-Mo	3.91	2.78	43.7	Mo 13.0	$(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, (\text{Fe}, \text{Mo})_6\text{C}$
12% Cr-Nb	2.28	5.52	5.8	Nb 55.1	$(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, \text{Nb}(\text{Cr}, \text{Fe})_7\text{C}_3$
12% Cr-W	2.01	4.15	20.6	W 33.8	$(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, (\text{Fe}, \text{W})_6\text{C}$
12% Cr-V	1.37	6.56	37.7	V 25.9	$(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, \text{VC}, (\text{Cr}, \text{Fe})_7\text{C}_3$
12% Cr-Ti	1.94	3.36	48.2	Ti 14.0	$(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, \text{TiC}$

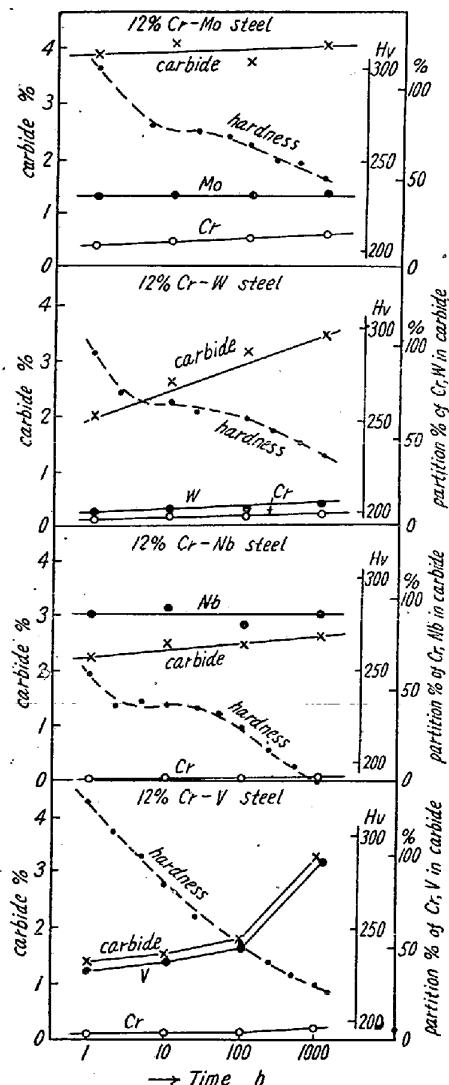
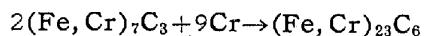


Fig. 1. Variations of carbides in 12% Cr steel during tempering at 650°C . Each specimen were quenched from 1150°C .

い。Nbは90%以上が炭化物中に行きその分配率は焼戻過程中変化がない。Cr炭化物は $650^{\circ}\text{C} \times 1\text{h}$ では Cr_7C_3 および $(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6$ の2種類が存在するが $650^{\circ}\text{C} \times 1000\text{h}$ では Cr_7C_3 は消滅している。このことは焼戻しの初期にNbCが飽和析出するためにCrの拡散が抑制されCr量の少い Cr_7C_3 が析出するが、時間の経

過とともにCrが拡散して $(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6$ が形成されると考えられる。すなわち



なる反応が焼戻し過程で進行する。

(3) 12% Cr-W 鋼,

検知された炭化物は $(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, (\text{Fe}, \text{W})_6\text{C}$ でWの単独炭化物は見出されなかつた。Wは炭化物中に10%程度分配され焼戻し過程中徐々に分配率が増加する。Wの90%は地鉄に溶け込み硬度も高い。

(4) 12% Cr-V 鋼

検知された炭化物は $(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, \text{VC}$ さらに焼戻しの初期には三方晶の $(\text{Cr}, \text{Fe})_7\text{C}_3$ が検知された。Vは焼戻し過程中において炭化物への分配率にいちじるしい増大が見られた。焼戻しの初期のみに現われる $(\text{Cr}, \text{Fe})_7\text{C}_3$ はNb添加の場合と同様に考える。

Vを添加した場合、Cr炭化物の格子常数が若干増加していた($a=10.70\text{\AA}$)がこれはCrより原子半径が5%大きいVが固溶されているためであろう。

(5) 12% Cr-Ti 鋼

主要炭化物は $(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6, \text{TiC}$ の二種でTiは焼戻しの初期で炭化物中に行く。検知されたTiCの格子常数($a=4.26\text{\AA}$)はTiCとTiNの中間にありTi(C,N)と書いた方がよいだろう。

IV. 結 言

12% Cr鋼にMo, W, Nb, V, Ti等を単独に添加した鋼種中の炭化物を電解で分離して、その性質をしらべた、その結果Mo, Wは $M_6\text{C}$ 型の炭化物を、Ti, V, NbはMC型の炭化物を形成し、Cr炭化物は凡ての鋼種において $(\text{Cr}, \text{Fe})_{23}\text{C}_6$ が見られNbおよびV添加のものでは焼戻しの初期に $(\text{Cr}, \text{Fe})_7\text{C}_3$ が存在することがわかつた。