

ある。即ち焼戻軟化に対する抵抗性はVが最も大きく、次いでMo, Wの順に低下し、Crの与える抵抗性は最も小さい。例えば焼戻温度600°Cにおいて、1 At.%のVの添加はWの2.5 At.% (Wt. %では8%) 或いはMoの1.5 At.% (Wt. %では2.5%) の添加に略匹敵する。

上述のように合金鋼の耐焼戻性は合金元素の種類によつて大いに異なるが、それは如何なる理由によるか、その機構は複雑なものと考えられる。しかし鋼の焼戻現象はマルテンサイトからの炭化物の析出とその凝集の過程および炭化物反応による mean free path の変化によつて説明され得るわけである。したがつて各特殊元素が与える焼戻抵抗性もまた必然的にそれぞれの析出炭化物の mean free path と関連性を持つものと考えなくてはならない。この点について各合金鋼の焼戻による析出炭化物を電子顕微鏡によつて観察した。その結果、炭化物形成用元素を含む鋼の低温度範囲での焼戻においてはその特殊元素を固溶したいわゆる  $\theta$  炭化物を生成し、その炭化物は普通の  $Fe_3C$  にくらべて分散状態に変化が起りにくいために、焼戻軟化の遅滞を起させるものであることが認められた。第二次硬化を起す温度範囲においては、上記  $\theta$  炭化物が消失し、改めて特殊炭化物が極めて微細に再分布するため硬度の上昇をおこすのであるが、V 鋼に析出する特殊炭化物は極めて coagulate し難く、その程度は W および Mo 鋼の場合よりもよほど強いことが確かめられた。一方 Cr 鋼においては coagulation が進行しやすく、容易に mean free path の大きい分散状態を示すことが認められた。

(136) ガス浸炭における Mn および Ni の影響について

# 日立製作所亀有工場 佐々木敏美 Effect of Mn and Ni in Case-Hardening Steel on Gas-Carburizing of Steels.

Toshimi SASAKI

## I. 緒 言

鋼をガス浸炭した場合に、鋼中に含まれる合金元素の影響はきわめて大きく且つ重要である。特にガスのカーボンポテンシャルと合金元素との関係は、ガス浸炭がカーボンポテンシャルを自在にえらび得る所から実際作業に当つては非常に重要である。すなわちガス浸炭の特長は、浸炭ガスの組成を適当に選ぶ事によつて浸炭される炭素鋼製品の表面炭素濃度を任意に選ぶ事ができ、表面

Table 1. Chemical composition of specimens. (%)

T.P.No.	C	Si	Mn	P	S	Ni
M 1	0·15	0·33	0·76	0·016	0·024	—
M 2	0·16	0·33	1·77	0·016	0·019	—
M 3	0·20	0·38	3·90	0·016	0·013	—
N 1	0·18	0·36	0·34	0·015	0·027	1·23
N 2	0·16	0·22	0·32	0·020	0·026	2·85
N 3	0·03	0·20	0·18	0·012	0·010	3·97

硬度、靱性、疲労強度などを所定の値にする事ができる  
ことである。

しかし浸炭される製品が合金鋼である場合には、同じ  
浸炭ガスであつても炭素鋼とは表面炭素濃度がことなる  
から鋼中の合金元素の種類と量によつて表面炭素濃度が  
どう変化するか定量的に明らかにされなければならない  
が、かかる実験は現在迄なされていないよう見受ける。

本報告はさきに実験を終つた Cr<sup>13</sup> に引き続き、鋼中の Mn 及 Ni の含有量によつて表面炭素濃度の変化する様子を調べた。また浸炭深さ、浸炭部の  $Ac_1$  変態点、及び焼入硬度と Mn 量及び Ni 量との関係をも検討した。

## II. 実験方法

実験に使用した試験片の Mn 及び Ni 含有量並びに他の成分の含有量は Table 1. に示す通りである。

試料は純鉄 S40C 圧延材、フェロマンガン及び電解ニッケルによつて熔製した。

表面炭素濃度測定用試験片は  $20\phi \times 150\text{mm}$  の丸棒で、これを浸炭徐冷後表面から  $0.1\text{mm}$  づつ切削して切削粉の化学分析により表面炭素濃度分布曲線を求めた。Ac<sub>1</sub> 変態点測定用試験片は  $3\phi \times 80\text{mm}$  とし、これを浸炭後本多一佐藤式熱膨脹計によつて測定した。これは内部迄均一な炭素濃度となる様に試験片の直径を細くしたものである。

焼入用試験片は  $20\phi \times 40\text{mm}$  の丸棒で浸炭焼入後切断して検鏡並びに硬度測定を行つた。

浸炭ガスの露点は  $-10^{\circ}\text{C}$ ,  $-12^{\circ}\text{C}$  とし、浸炭の実験を行つた。浸炭の条件は前報と同様である。

### III. 実験結果

Fig. 1. に、露点を変えて浸炭した時の、表面炭素濃度と試料の Mn および Ni 含有量の関係を示す。

Mn 含有量及び Ni 含有量と浸炭ガスのカーボンボテンシャルと表面炭素濃度との関係は(1)及び(2)式の様な実験式として得られる。

ただし  $C_x$ ;  $x\%$  Mn 鋼に対するカーボンボテンシ

