

Table 1. Chemical composition of steel tested. (%)

Steel	C	Si	Mn	P	S	Ni	Cr	Mo	Cu
AISI 316	0.03	0.3	1.06	0.020	0.024	11.38	16.16	2.25	0.08

市販の AISI 316 型鋼でその化学組成を Table 1 に示す。

溶体化処理は、溶体化処理温度の影響を調べる系列以外は 1100°C で 1 h 行ない、溶体化処理温度の影響を調べる系列では $1000, 1100, 1200, 1350^{\circ}\text{C}$ で各 1 h 行なつた。この丸棒より $20 \times 12 \times 4\text{mm}$ の試料を切り出し研磨後各試験に供した。

試験は 5% 沸騰硫酸中で行ない試験時間は、試験時間の影響を調べる系列以外は 4 h と一定にした。

III. 実験結果および考察

a) 表面状況の影響

表面状況は定性的に、粒度 60 のグラインダー砥石で研磨した状態(記号 G), エメリー紙 3 番(記号 3), 0 番(記号 0), 03 番(記号 03)まで研磨した状態と 4 段階に変えた。

このように最終研磨状況を変えた試料各 15 個について腐食試験を行ない、腐食減量を測定し、平均値 \bar{x}_i , 信頼度 95% での信頼区域 Q_i を求めた。表面状況と腐食減量の \bar{x}_i と Q_i との関係を Fig. 1 に示した。

まず表面状況によりその分散に違いがあるか Bartlett の方法により分散の均一性の検定をおこなうと 1% の危険率で高次に有意である。すなわち表面の荒さが小さくなると腐食減量のバラツキは著しく小さくなる。このようにバラツキに差があると、各々の間の平均値は比較の対象とはならない。しかし信頼度 95% での信頼区域からも明らかなようにこの信頼度では腐食減量もまた表面の荒さが小さくなると減少している。

このように表面状況により腐食減量、バラツキが変るのは最終研磨状況により真の表面積、edge effect が変

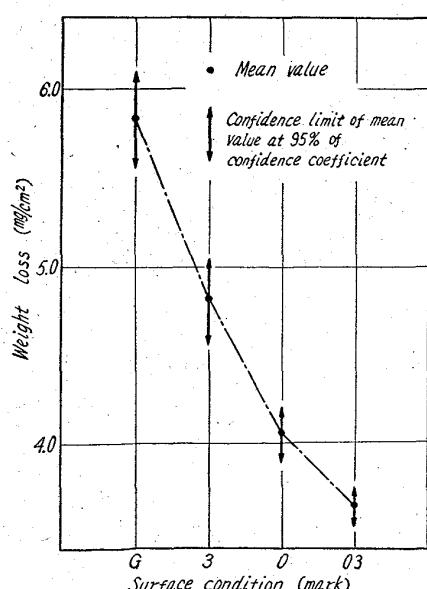


Fig. 1. Relation between loss in weight and surface conditions.

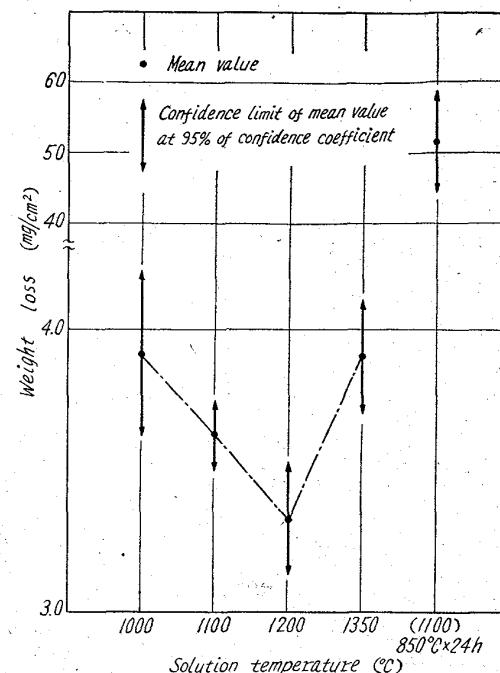


Fig. 2. Relation between loss in weight and solution temperature.

ることがその原因でないかと考えられる。

b) 溶体化処理温度の影響

次に溶体化処理温度の影響を調べるために上記温度で溶体化処理後エメリー紙で 03 番まで充分研磨した試料各 12 個について同様に \bar{x}_i , Q_i を求めた。また時効して析出物の多い状態での傾向を調べるために 1100°C で溶体化処理後 850°C で 24 h 時効した試料についても参考までに \bar{x}_i , Q_i を求めた。溶体化処理温度と腐食減量の \bar{x}_i と Q_i との関係を Fig. 2 に示す。

まず Bartlett の方法により分散の均一性の検定をすると 5% の危険率で有意である。また 1100°C で溶体化処理したままの場合、 1200°C で溶体化処理したままの場合よりその \bar{x}_i が多いにもかかわらずその Q_i は小さい。また両者間の分散の違いは 5% の危険率で有意であるが、なぜこのような結果になるのかその原因は明らかでない。

この場合もバラツキに差があるので平均値は比較の対象にはならない。しかし危険率をさらにきびしく 1% にとつた場合バラツキは有意となないので今、等分散だと仮定して \bar{x}_i の推移を考えると、 \bar{x}_i は 1200°C で溶体化処理した時最低値を示す谷形の変化をしている。これは溶体化処理温度の低い場合は残留析出物が多く、高い場合は δ フェライトの析出、結晶粒の粒大化により上記変化を示すものと思われる。また 850°C で 24 h 時効した場合は、当然 \bar{x}_i も Q_i も著しく増加している。

Table 2. Table of analysis of variance.

	S	ϕ	V	$E(V)$	F_0	
A	65891	4	16472	$\sigma_E + 3\sigma_A^2$	16.80**	0.01~5.99
E	9803	10	980	σ_E^2	—	0.05~3.48
T	75694	14	—	—	—	—

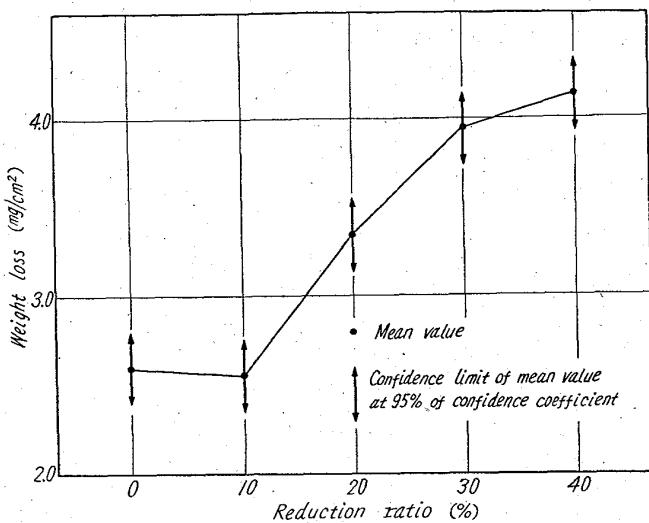


Fig. 3. Relation between weight loss and reduction ratio.

c) 冷間加工度の影響

溶体化処理後 0, 10, 20, 30, 40% の冷間圧延をおこなった試料各 3 個をエメリーペーパー #03 番まで充分研磨した後、一元配置で実験のわりつけをおこない試験し冷間加工度の影響を調べた。

その分散分析表を Table 2 に示すが 1% の危険率で有意である。すなわち腐食減量は冷間加工度により著しく差があり更に Fig. 3 に示すように圧延度が 20% 以上になると腐食減量は急激に増加している。

d) 腐食時間の影響

腐食時間により腐食減量のバラツキにどのような影響を与えるかを調べるために、腐食時間を 2 h にして 11 個の試料について試験した。

両者の分散の違いを検定した結果、分散比 $F_0 = 3.44$ となり F 分布表より求め $F_{(12,10,0.05)} = 2.91$ より大きく 5% の危険率で有意である。したがつて腐食時間 2 h の方が、4 h の場合よ

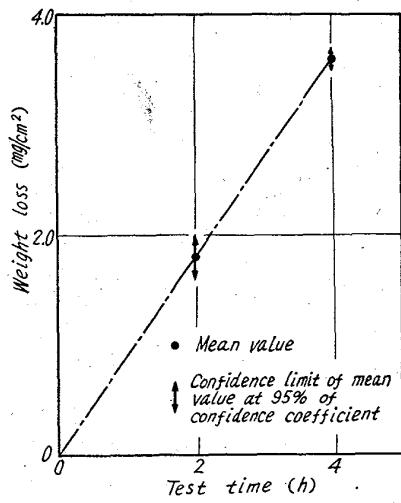


Fig. 4. Relation between weight loss and test time.

り腐食減量自体のバラツキが大きいといい得る。腐食時間と腐食減量の \bar{x}_i と Q_i との関係を Fig. 4 に示しているが、 \bar{x}_i は腐食時間と直線的関係がみられるが、腐食時間が短かいとバラツキが大きくなることはこの図からも明らかである。

e) さらに δ フェライト量の粒間腐食におよぼす影響を調べたので、講演の際発表する。

IV. 結 言

AISI 316 型鋼について各種処理条件でのバラツキを統計的に検討した結果、次のことが明らかになった。

(1) 表面の荒さが大きくなると腐食減量の平均値、バラツキ共に増加する。

(2) 溶体化処理温度により腐食減量のバラツキには差がある。またその平均値は 1200°C で溶体化処理した時最低値を示す。

(3) 冷間加工度とともに腐食減量は増加する。

(4) 腐食時間を 2 h とすると、4 h の場合よりバラツキは大きくなる。

669, 14, 018, 8, 669, 15' 26-194

539, 4, 011, 2.

(155) 13% Cr および 18% Cr ステンレス鋼の降伏点伸びおよび絞り性について 63155

東京大学工学部

工博 五弓 勇雄・○鈴木敬治郎

富士製鉄広畠製鉄所 中野武人

東京大学工学部 門間俊二

Yielded-Point Elongation and Drawability of 13%Cr and 18%Cr Stainless Steels.

Dr. Isao GOKYU, Keijiro SUZUKI, Taketo NAKANO and Shunji MONMA.

I 緒 言 577~579

薄鋼板に浅い絞り加工を施すと、しばしばストレッチャ・ストレインの発生が見られるが、これは応力-歪曲線の降伏点伸びに対応するもので、古くから研究され議論されて来た。このような応力-歪曲線には普通顕著な上・下降伏点が観測されるが、これは侵入型溶質原子により転位が釘付されることによるものとよく知られたことである。この転位の固着は侵入型溶質原子の C, N などでとくに常温およびその近くの温度では、N の寄与が大きいと考えられている。しかし最近に至り G. T. HAHAN¹⁾ は JOHNSTON & GILMAN²⁾ の LiF での実験結果に基づき、この現象は加工硬化と movable dislocation の密度から説明できるとしている。この考えに従えば溶質原子により固着される転位が多い程、movable dislocation の密度は減少することにより、鋭い上降伏点から下降伏点への drop が見られ、加工硬化の度合によって次の降伏点伸びが長くも短かくなることになる。またスキンパスによる歪時効の遮蔽効果は、軽加工により movable dislocation の密度の増加で説明される。歪時効防止のためには、このスキンパスによる法と、化学的に侵入型溶質原子を固定するものとして Al, Cr, Ti, Si, V などの添加がある。従つて 18Cr ステ