

## 抄 錄

### 7 鐵 及 び 鋼 の 性 質

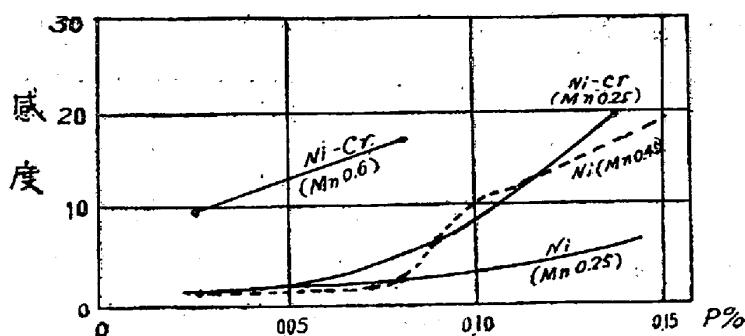
**燒戻脆性の感度と化學成分との關係** R. H. Greaves J. A. Jones. (Engineering, May. 15. 1925.) 燃戻脆性に對する鋼の感度とは燃戻後急冷した試料の衝擊値と、緩冷した試料の衝擊値の比を以て表はす。

本試験に使用した試料は坩堝鋼であつて同一狀態の下に同一の原料から製造されたものである。鑄塊は約百ポンドの重量あり、これを壓延して $1\frac{1}{2}$ 吋の角材を作り適當に試片を截取し熱處理を行つた。次に化學成分と燃戻脆性との關係を述べる。

**マンガンの影響** マンガン及び磷少き炭素鋼は燃戻脆性に對する感度極めて小である。然れども満倅量增加するに従ひて感度亦増加す。2%以上満倅を含有する鋼の感度は非常に大となる。しかし適當に熱處理すれば良好なる衝擊値を得ることが出来る。

クローム鋼、ニッケル鋼、ニッケルクローム鋼に夫々種々の割合にマンガンを含有せしめて試験したるに、マンガント一定量以上含有すればその後は満倅の増加と共に感度急に増す。此の現象はクローム鋼はマンガン少量にてもニッケル鋼及び炭素鋼に比し著しく現はれる。

**磷の影響** 燃戻脆性に關し感度に及ぼす磷の影響は極めて重要である。Dr. J. H. Andrew 及び G. W. Green 氏の研究によれば、ニッケル3.5%、炭素0.35%、マンガン0.45%を含有するニッケル鋼にて磷を0.018%から0.152%を含む種々の鋼につき試験したるに850°Cで油中燃入し650°Cで3時間加熱燃戻し、(燃戻は水中急冷せるもの及び爐中緩冷せるものとあり)たる結果を見るに、ニッケルの燃戻脆性に對する感度は磷の含有量に比例することを知つた。更に兩氏は磷を0.01%がら0.058%を含むニッケルクローム鋼につき試験したが未だ發表されてゐない。要するに著者の意見としては、0.04%までの磷は良好なる合金鋼の感度を決定するには著しき影響を及ぼさないものと考ふ。しかし磷が鋼



中に存在すればある影響を與へることは事實であるが、その影響は他のものに依つて全く消滅せられるものであるかも知れぬ。これに反し非常に多量に満倅を含有せるものと同様に磷を多量含有せる鋼は感度に極めて著しく影響を受ける。炭素0.33%、ニッケル3.6%に多量の磷を含むニッケル鋼及び炭素0.30%、ニッケル3.6%、クローム0.7%に多量の磷を含むニッケルクローム鋼に

つき試験し、且つ Andrew 氏の成績と比較するに、此の緩冷方法は著者の方法に比し早くあつたがしかし満倅含有量大なりしが知れた。是れ等曲線は圖に示す、點線は Andrew 氏の實驗を示す。

**燐満倅の合成影響** 満倅及び磷を多量に含む鋼は何れも焼戻脆性に對する感度を増す。而して兩者同時に多量を含む時は兩者の合成影響を受けて更に感度を増加す。

**硅素の影響** 高硅素ニッケル鋼に就き試験したが、硅素は焼戻脆性を増進せしむる傾向があるが、普通の硅素含有量にては餘り影響は認めない。高硅素炭素鋼にては同量の満倅及び少量の硅素を有する鋼と同一の感度を示してゐる。硅素満倅鋼にては硅素は満倅の影響を減少せしむるよりも寧ろ増進せしむる傾向がある。

**ヴァナチウムの影響** ヴアナチウムを含むクローム鋼、ニッケル鋼、ニッケルクローム鋼に就き試験したが、培塙鋼にては焼戻脆性に對するヴァナチウムの影響は僅少であつて、極く少量感度の増加を示したのみである。本實驗は培塙鋼にてもヴァナチウムは焼戻脆性の感度を減少せしむる傾向はないと言ふことが知れる。是れを確めるために、酸性平爐製ニッケルクロームヴァナチウム鋼は著者が試験した鋼の中で感度大なるものであつた。又クロームヴァナチウム鋼は焼戻脆性をあらはすを以て既に知られてゐる地金である。

**タンゲステンの影響** 前と同成分の炭素鋼、ニッケル鋼、ニッケルクローム鋼につき試験した。但しニッケル鋼は 2.4% タンゲステンを含み、炭素鋼及びニッケルクローム鋼は 1.7% タンゲステンを含有す。タンゲステンは焼戻脆性の感度餘り變化を與へないやうである。電氣爐製ニッケルタンゲステン鋼(炭素 0.43%、硅素 0.27%、マンガン 0.40%、硫黃 0.009%、磷 0.025%、ニッケル 2.97%、タンゲステン 2%) は感度 1.1 にして 1000 度で焼入後 1.3 を示した。

**モリブデンの影響** モリブデンは焼戻脆性を大いに減少せしむる作用あるのみならず、或る場合は明かに消失することがある。モリブデナムを含有する酸性平爐鋼が示す所の感度 0.97 乃至 1.06 と、モリブデナムを含まざる他の酸性平爐合金鋼の感度とを比較すれば、兩者に著しき相違あるを見出すことが出来る。モリブデン鋼に標準熱處理を施せるものを見るに焼戻脆性なきものと考へらる。モリブデナムの影響に就きてはモリブデナム 0% から 1.2% 迄種々の量を含み、且つマンガン 0.14 乃至 0.31% 磷 0.022% 内至 0.040% を有する培塙製炭素鋼、ニッケル鋼、ニッケルクローム鋼及びクローム鋼に就き試験したるに、モリブデナムなきクローム鋼及びニッケルクローム鋼は焼戻脆性に對し僅少であるが明瞭に影響を示してゐる。しかし總べての場合を通じて、モリブデナム 0.3% 若しくは夫れ以上を含有する鋼は、焼戻脆性を示さない。則ち 900 度から焼入れするも、1000 度から焼入れするも感度比 1.0 を示した。又焼戻後水中急冷した鋼と緩冷した鋼との衝撃値の差の最大なるものにても、普通鋼が示す誤差範囲内にあつた。今ニッケルクロームモリブデン鋼の焼入焼戻したるものを 600 度に加熱し、600 度から 400 度迄の冷却速度割合温度 1 度に付き 16 分で行つたが反淬脆性には影響はなかつた。又 450 度で 7 日間加熱し 600 度から 450 度まで極緩冷したが猶ほ効果がなかつた。

モリブデンは磷及びマンガンを多量に含めるニッケルクローム鋼の焼戻脆性を全く除くことは出来なかつたが、大いに減少せしめた。故にニッケルクローム鋼にモリブデンを含有すれば假令マンガン及び磷が多量に存在するも焼戻脆性の影響は受けなし。而して該モリブデンは 0.5 %以上含有せしむるも効果は同様である。(W. K.)

## 8 非 鐵 金 屬

**アルミニウム合金鑄物の性質改善に就て** S. L. Arehbut (Journal Inst. of Metals. March, 1925) 本研究は英國國立物理研究所で行はれた。元來アルミニウムの砂型鑄物は金型或は冷剛型鑄物に比し機械的性質及び鑄物の緻密度は一般に劣るものである。砂型では冷却する場合の速度遅きかが故に粒は粗大となり、從ひて機械的性質低下するのみならず、更に鑄物に pinhole を生じて益々機械的性質不良となる。pin-hole とは鑄物全體にわたり一様に微細に分布せる多少球形をなす小孔を言ふ。これ等の小孔は鑄物を機械加工すればその表面に認めることが出来る。この粗粒組織或は pin-celling 原因は砂型鑄物では熔融金屬の注入溫度高き時に著しく現はれるのである。若し注入溫度及び熔解溫度を低く保てば、前記の害は大いに除去することが出来る。しかし實驗の結果最も作業に注意するも猶ほ鑄物の緻密は一定限度以上は改良することは出來ないと言ふ。冷却乾燥せる砂型を使用し熔解溫度730度以下で行ひ直徑1吋の棒を鑄造した。此の比重 2.735 にして普通アルミニウム合金の有するものに同じ。屢々 2.75 の高き値を示す事がある。是を金型鑄物の比重 2.780 と比較するに大差なし。今鑄造状態に於ける兩者の抗力を示すと

	砂 型	全 型
比 重(外皮共)	2.735	2.798
流 伸 果(噸/平方吋)	—	11.4
破 斷 界(噸/平方吋)	10.5	14.8
延 伸 率(2吋に對する%)	0.5	2.5

金型を使用すれば普通厚さの鑄物では Pin-holing を除去する事實は國立物理研究所のみならず他の鑄物工場でも知れる事實である。又研究所では熔融金屬を爐中の坩堝内で固結せしむる時の如く極く緩冷狀態で固結せしむれば pin-hole を生じないことを發見した。又他の實驗に依つて熔融金屬中に熔解せる瓦斯を除去するやうに努むれば、緻密なる鑄物を作製することが出來、且つ Pin-Hole を大いに防ぐことが出來た。要するに、熔融アルミニウム合金或は金屬が完全に固結する迄爐中の坩堝内で緩冷せしめ、次に之を再び熔解し常に注意しつゝ攪拌し注入溫度まで高め後鑄造すれば、良好なる鑄物を得ることが出来る。(W. K.)

**真鍮の脆性界に及ぼす鉛及び錫の影響** D. Bunting (Inst. of Metals, May 20, 1925) 本研究は前年に發表せる真鍮の脆性界に關する論文の繼續せるものである。

(A) 少量鉛の影響 鉛が少量であれば真鍮の中に熔解するが、多量にあれば過剰の鉛は結晶粒の周圍或は結晶内に粒状をなして析出す。機械的性質を見るに延伸率牽引抗力衝擊抗力は非常に減少し機

械作業は著しく容易になる。

試料の成分と組織を示す。

合 金	化 學 成 分			亞鉛と銅の割合		組織成分
	銅%	亞鉛%	鉛%	亞鉛%	銅%	
AP 1	52.60	46.91	0.49	52.86	47.14	$\beta + \text{鉛}$
AP 3	50.44	46.41	3.15	52.08	47.92	$\beta + \text{鉛}$
EP 1	57.92	41.63	0.45	58.18	41.82	$\alpha + \beta + \text{鉛}$
EP 3	56.70	40.26	3.04	58.48	41.52	$\alpha + \beta + \text{鉛}$
HP 1	64.46	35.07	0.47	64.76	35.24	$\alpha + \text{鉛}$
HP 3	63.69	33.46	2.85	65.56	34.44	$\alpha + \text{鉛}$

(a)  $\beta$ -真鍮(52%銅)に及ぼす鉛の影響

$\beta$ -真鍮に少量の鉛を加へると結晶粒の境界に析出する不純物のために脆性著しく増加す。若し鉛が多量に含むもその結晶の周圍に析出する鉛の量には變化ないから脆性には影響はない。

(b)  $\alpha + \beta$ 真鍮(58%銅)に及ぼす鉛の影響

$\alpha + \beta$ 真鍮に鉛が加はると、脆性界以下の温度では鉛量に比例して脆性を増す。脆性界内では、鉛の少量加はるも衝撃抗力著しく低下す。更に鉛量増加するも影響に變化なし。

(c)  $\alpha$ 真鍮(65%銅)に及ぼす鉛の影響

$\alpha$ 合金に鉛加はれば、脆性界以下の温度では鉛量に比例して衝撃抗力を減少す。脆性界内では、極く僅少の鉛加はるために少量脆性を増す。更に鉛量増加するも影響なし。鉛は結晶の周圍に析出されども  $\beta$  真鍮の時の如く結晶の粘着性を減することなし。

(B) 少量錫の影響 錫は一定限度内では真鍮の流伸界破断界を増加し、延伸率を減す。錫多量にて $\gamma$ 或は $\delta$ を生ずる時は、牽引抗力良好になるも衝撃抗力及び延伸率急に減少す。

試料の成分及び組織を示す。

合 金	化 學 成 分			銅と亞鉛の割合		錫+亞鉛に對する銅の割合		組織
	銅%	亞鉛%	錫%	銅%	亞鉛%	銅%	亞鉛%	
AT 1	53.08	46.52	0.40	53.29	46.71	52.87	47.13	$\beta$
ET 2	57.90	41.55	0.55	58.22	41.78	57.58	42.42	$\alpha + \beta$
ET 3	56.16	41.19	2.65	57.68	42.32	54.71	45.29	$\alpha + \beta + \delta$
HT 1	64.76	34.80	0.44	65.65	34.95	64.47	35.53	$\alpha$
HT 3	63.12	34.37	2.51	64.74	35.26	61.57	38.43	$\alpha + \delta$
JT 1	68.40	31.14	0.46	68.72	31.28	68.09	31.91	$\alpha$
JT 3	67.62	29.72	2.66	69.47	30.53	65.87	34.13	$\alpha + \delta$

(a)  $\beta$  真鍮 (53%) 銅に及ぼす錫の影響

此の場合錫は低温度では脆性を増加し。高温度では結晶内部の粘性を増進し脆性を減す。錫の量が増せば $\gamma$ 成分を生じ極端に脆性を増加す。

(b)  $\alpha + \beta$  真鍮 (58%銅) に及ぼす錫の影響

$\alpha + \beta$  合金に及ぼす錫の影響は低溫度では衝撃抗力を減す。錫の量増加せば總べての溫度で著しき結晶の脆性を加ふ。これ結晶粒の周圍を包む脆き  $\delta$  組織を生じたるに依る。470度では  $\delta$  が  $\beta$  に熔けるから多少脆性を減す。520度では  $\alpha + \delta$  共晶中に銅錫  $\beta$  が熔けるから又脆性を加ふ。

(c)  $\alpha$  真鍮 (65%銅) に及ぼす錫

$\alpha$  真鍮に對する錫の影響は、總べての溫度で衝撃抗力を増し脆性界を低下す。錫が過剰に熔解すれば、500度以下の總べての溫度で  $\delta$  が生ずるが故に非常に脆性を増す。500度以上では  $\delta$  は  $\beta$  に熔解するから粘性を増す。

(d)  $\alpha$  真鍮 (70%銅) に及ぼす錫

$\alpha$  真鍮中の錫は低溫度で衝撃抗力を増す。錫が過剰に存在せば結晶周圍に  $\delta$  が生じ、總べての溫度で極めて脆き合金を生ず。(W.K.)

**モリブデナム・ニッケル・シリコン三元狀態**

Pfantsch (Z. Metallk., 1925.17.48~52)

モリブデナム、ニッケル硅素の三元合金は  $\text{MoSi}_3$ .  $\text{MoSi}_2$ .  $\text{MoNi}$ .  $\text{Ni}_2\text{Si}$ .  $\text{Ni}_3\text{Si}$ . 及び  $\text{NiSi}$  の化合物つ他に二個の  $\text{Ni}_4\text{Si}_2\text{Mo}$  及び  $\text{Ni}_3\text{Mo}_2\text{Si}$  なる化合物より成る。此の  $\text{Ni}_4\text{Si}_2\text{Mo}$  は 850 度以上の溫度では安定であるが、850 度以下では分解して更に第二の化合物を作り、 $2\text{Ni}_4\text{Si}_2\text{Mo} = \text{Ni}_3\text{Mo}_2\text{Si} + \text{Ni}_3\text{Si}_2 + \text{Ni}_2\text{Si}$  の如く變化す。 $\text{Ni}_3\text{Mo}_2\text{Si}$  なる化合物は2100度乃至2200度の間では分解せずに直ちに熔融し、 $\text{NiSi}$  と共に融晶を作る。故に本三元合金は次の如き安定なる準二元系合金より成る。則ち  $\text{Ni}_3\text{Mo}_2\text{Si}$  は  $\text{NiMoNi}$ .  $\text{Mo}$ .  $\text{MoSi}_2$ .  $\text{NiSi}$ .  $\text{Ni}_3\text{Si}_2$  及び  $\text{Ni}_2\text{Si}$  と各合金を作り又  $\text{MoNi}$  は  $\text{NiSi}$  及び  $\text{MoSi}_2$  と合金を作り。又  $\text{MoSi}_2$  は  $\text{NiSi}$  と合金を作る。但し850度以上では  $\text{Ni}_4\text{MoSi}_2$  は  $\text{Ni}_3\text{MoSi}_2$ .  $\text{Ni}_3\text{Si}$ .  $\text{NiSi}$  と不安定なる準二元合金を作る。ニッケル90%以上を含む合金は均一なる混晶相より成り、ブリネル硬度70乃至90を有す。此の硬度はモリブデナム及び硅素が増加すれば著しく増加し、假令ばモリブデナム10%、硅素10%を含む合金にては硬度334に達す。硅素はモリブデナムよりも硬化の影響大なり。モリブデナム3%、硅素3%の合金はアルカリ及びアンモニア液に對し抵抗性大である。これに反しモリブデナム1%、硅素9%を含む合金は硝酸及び鹽酸に對し最も抵抗大である。一般にニッケル含有量多く且つ一相或は二相を有する本合金は總べて機械工作容易である。又混晶の合金は直徑20粁の圓筒につくり 20.000粁の壓力加ふるも龜裂生ぜず充分耐ふることを得。(W.K.)

**クローム・ニッケル・モリブデナムの三元狀態**

E. Siedschlag (Z. Metallk., 1925, 17, 53-56)

クローム・ニッケル・モリブデナムの三元狀態の合金は三個の結晶相則ち初晶出モリブデナム混晶ニッケルクローム、化合物  $\text{MoNi}$  の中の一個若くは數個のものより成る。熔融合金を冷却すれば、最

初モリブデナムの結晶が状態圖のモリブデナムの側からクロームの方に亘つて廣く分離す。又混晶ニツケルクロームは状態圖中クローム側の一部とニツケル側の大部に亘つて熔融合金から分離す。化合物 MoNi は状態圖の中央から折出し初める。全體凝固の終りて於て状態圖のモリブデナムの一部に一相が存在す。此の合金は固溶體に少量のニツケル及びクロームを含むモリブデナムより成る。又ニツケル・クローム側に沿ふて細く延び、且つニツケル側に大部分を占むる合金は、固溶體中にモリブデナムを含む所の均一なるニツケル・クローム混晶相より成る。而して残餘の合金はクローム・モリブデナムの共融晶を含む二相或は三相より成立す。5—10%ニツケルを有する三元共融晶が存在せることが明かに知る。クローム20%、モリブデナム20%、ニツケル60%を含む合金は銅よりも硬い、しかし熱間鍛錬することが出来る。又鹽酸硫酸及び苛性曹達溶液に對して非常に抵抗力大である。

(W.K.)