

はセメンタイトの極て細き細胞状組織を明瞭に認めたれども第二回目の焼入後は全く消滅せり而して勿論以後の焼入を終へたるものには現はれざりき。之に由て組織は最初の組織如何によりて最後の組織に著しき影響あることを知るべし。電氣的抵抗 實驗の示す如く焼入の結果セメンタイトの溶解は鋼の電氣抵抗を増加す此性質は鋼の焼入前の加熱時間の影響及變態の速度を測定するに利用せらる第二表及附圖第十七に由れば最初薄片組織を有せしものの電氣抵抗は第二回目の焼入後は急激に變化して其後は連續的に増加し或る一つの共通極限に達す。而して最初粒狀組織を有せしものは抵抗の連續的增加が一層徐々の變化をすることはセメンタイトの溶解が極めて緩徐なることを示す。

結論

此等の實驗は最初の組織が加熱中にセメンタイトの熔解に及ぼす影響及冷却の際の再結晶に與ふる影響、又は焼入せし場合の一般の結果に及ぼす影響等を明瞭に示すものなり。此論文は一面に於て鋼の硬化及軟化の兩方面に關する根本的要件を示せり。硬化處理は全然鋼の化學的成分のみの知識より解決することは不可能にして同時に其鋼の最初の組織に關係を有するものなり。凝結したる過飽和炭素鋼を使用する場合は熱處理の方法を多少變ずる必要あり即ち焼入を數回行ふ必要ありとす。此特別處理は普通の工具を製作するには不便なれども高級炭素鋼にして機械仕上に適する爲めに著しく軟化されたる鋼の焼入には争ふべからざる利益あり、適當なる熱處理により鋼を均一組織に戻すことを得るが故に熱處理は必ずしも鋼の化學的成分のみに關係を有せず。一般に豫備的熱

處理は最後の熱處理を最も完全ならしむる上に有利なり。而して豫備的熱處理は全く異なる數種の目的に行はる。(A)過飽和炭素鋼の場合にセメンタイトの凝結を破壊してセメンタイトの熔解を容易ならしめ且つ炭素を固熔體中に均一に分布せしむることを容易ならしむる爲めに加熱を續く。(B)軟鋼及鑄鋼若しくは燒過ぎたる硬鋼中に含有する元素を熔解せしめて豫め化學的に均一ならしむ。(C)燒過ぎ鋼の組織を變じて細密組織となす場合例へば鋼の膚硬處理に於て急冷する補正處理の如し。之を要するに與へられたる鋼の熱處理の問題に關して次の二種の解法あるのみなり。(I)最後の熱處理を決定せんとするには現在の組織を考へに入ること。(II)鋼も最初の組織に應じたる豫備的熱處理によりて適當なる組織を誘導して後其鋼の化學的成分に基く一定の熱處理を採用すること等なり。(完)

電氣爐製滿俺鋼

(By Larry J. Barton. The Iron Age. 1922. vol. 109)

あらわ生

數年前までは滿俺鋼は殆ど轉爐にて製造せられ、滿俺銑は他の爐で熔融し取鍋に於て加へられて居つた。其後電氣爐で滿俺鋼を製造する事が研究せられた結果現今では殆ど總ての滿俺鋼が電氣爐で製造せられる様になつた。而して現今米國のみにて一ヶ年約十萬噸の滿俺鋼が電氣爐で製造せられて居る。是等の滿俺鋼鑄物はアラスカ地方の金山、南米の大凌渡船其他の地方へも盛に輸出せられて居る。

物理的性質

澤山の満俺銅を試験した結果に依ると熱鍊したものは次の一様な物理的性質を持つて居る。

製作には餘程困難を感じる。收縮率の大きいために鑄切れを生じ易いから之れを防ぐために種々の方法があるが注入した鋼が凝固してまだ白熱の状態にある間に鑄型から引き出す事が必要である。押湯は普通の鋼鑄物の場合よりも大きくしなければならない。

製造法

満俺鋼は通常鹽基性電氣爐で製造せられ、普通満俺一二乃至一三%、炭素一・一乃至一・三%を含んで居る。電氣爐に於て鋼屑を原料とする満俺鋼の製造法に次の三種類がある。

七

(二)右と同様の方法にし、唯第一回熔滓即ち酸化性熔滓を擣出して直ちに満俺銑を投入する。

(三)原料を熔解し、熔滓擣出をしないで満俺銑を投入し、其の儘還元性熔滓を作る。

以上の中第一及第二の方法では原料中に存在して居つた満
俺の大部分は酸化せられて熔滓と共に失はれてしまうが、第
三の方法では之を避ける事が出来る。又第三の方法では熔滓
を一回作るばかりであるから石灰其他の造滓原料を要する事
の少い利益がある。然し原料中の含炭量が高い時又は電極が
熔鋼中に落ちた時などは適用する事が出来ない。

熔解作業

原料としての鋼屑は手又はシヨベルにて投入するのであるが、投入せられたものは爐内で成る可く緻密になる様にしな

いと電力負荷状態を悪くするから、高いピーク負荷に對して重い罰金が課せられる様な工場では特に裝入法を注意しなければならない。石灰の使用量は通常裝入原料の一%であつて、原料裝入の際又は熔解し終つてから投入する。

原料が熔解すれば爐壁に附着して居る原料を突き落し、試料を探つて含炭量を検する。此の場合に比色試験に依る場合もあるが、多くの場合に破面を見て鑑定するのである。此の場合若し含炭量が尙ほ高い時にはスケール又は鐵鑛を投入して脱炭をする。満俺銃の投入終れば骸炭粉又は他の還元剤を投入して熔滓を還元性とする。熔滓は初め黒かつたのが次第に褐色となり、帶綠灰色となり、終りに白色となつて空中に放出せば崩壊して粉末になるのが普通であるが、時としては綠又は青のまゝ終る場合もある。作業中熔滓の状態を見る事は必要であるが、更に必要な事は熔鋼の状態を見る事である。之れを見るには試料を汲み取り、砂型に注入して赤熱の内に之れを鑄型から取り出して水中に急冷し、之れを折つて見るのである。若し試料がよく曲れば熔鋼は完全なものとなつたのであるから出鋼して宜しい。若し折れてしまへば熔鋼は更に還元状態に置かなければならぬ。

溫度の測定

熔鋼が適當に精煉せられた時に其の溫度を測定する事は非常に必要な事であつて、色々な方法が行はれて居るが、次の方法は現場に於て多く用ひられて居る。

(一)軟鋼棒に依る方法。之れは軟鋼の細い棒を或る一定の時間だけ熔鋼中に入れ、棒の尖端が熔解せられる状態を見るのである。若し立派に熔解し去らるれば熔鋼の溫度は充分

高い、若し熔解せられた部分が尖つて居れば溫度は中間位、若し全く熔解せられないか又は熔鋼が附着して來れば溫度は餘程低いのである。

(二)試料杓子に汲んだ試料を型に注入する際の熔鋼の色を肉眼にて見、又熔鋼が杓子に附着するや否やを見る。
(三)型に注入した試料の表面が固結するまでの時間を測定し、其の秒數に依つて溫度を見る。之れは最も多く行はるゝ方法であつて、通常約六十秒位である。試料を注入する時には小さな硅素鐵又はアルミニウムを入れる事が必要である。

熔滓の分析

次の表は作業中變化して行く熔滓の分析結果を示したものである。

時 間	色	硅 酸	第一酸化 鐵 + 磷土	石 灰 + 苦 土	酸化満俺
午後一時	暗褐色	二八・〇二	二〇・七〇	四八・三八	七・〇二
午後二時	褐色	三四・七〇	一六・〇〇	四九・四九	四・四五
午後二時十分	薄褐色	三三・五〇	一〇・〇〇	五六・四五	三・七五
午後二時四十五分白粉末	三三・六〇	九・四〇	五八・四二	一・五九	

作業記録

三噸エル一式電氣爐に於ける満俺鋼製造の記録の例を次に示す。

装 入 物 重量(封度)

碳素鋼鑄物屑	八〇〇
ボンチ屑	三,〇〇〇
鋼 削 屑	六五〇

時 間 一〇・二〇 分 送電、低電流、電壓一〇四乃至一〇六 volt

一〇・三五 電極を下げるために停電

一〇・四五 送電、電流四、五〇〇アムペア

一一・一〇 石灰六〇封度投入

一・二〇 電流を三、五〇〇アムペアに低下、石灰六〇封度投入

一・四〇 熔解完了

一・〇五 第一回試料炭素〇、一二%、熔津黒褐色

一・五 粉狀電極屑二五封度投入

二・一八 電圧を八三ヴォルトに低下す

二・二五 熔津白色

二・三〇 電圧を一〇六ヴォルトとす

二・三二 満俺銑二〇〇封度投入

二・四〇 満俺銑一〇〇封度投入

二・四四 満俺銑一〇〇封度投入、電流を四、五〇〇に増加す

二・四八 満俺銑一〇〇封度投入

三・〇八 満俺銑一〇〇封度投入

三・一五 出鋼、出鋼量五、一〇〇封度、熔津量三一〇封度、使用電力量三、

五〇〇 K.W.H.

製品分析

満俺 炭素 燐 硅素
一一・六二 一・二六 ○・〇五五 ○・四五

此の作業に使用した電極の分析結果は次の如くである。

試料番號	水分	固定炭素	灰分	硅酸化鐵	第二酸礬土	石灰	苦土	硫黃
一	一・九	九・〇〇	〇・八一	〇・四九	〇・三	一	一	〇・〇一
二	一	九・一七	〇・八三	〇・一三	〇・六	〇・〇八	〦・一七	〦・三

満俺銑屑の再熔解

満俺銑屑の再熔解となすには電氣爐が最も適當である。此の場合には酸化性熔津を搔き出すこと無く、熔解中に酸化せられた満俺は還元性熔津に依つて還元せられる。熔解完全になれば第一回試料を探り、化學分析に依つて含炭量を見、加ふべき満俺銑の量を計算する。

満俺銑の熱煉

鑄造した儘又は鍛煉した儘の満俺銑はガラスの如く脆いから實用に適しない。満俺銑は機械で切削する事が出來ないから、グラインダーで仕上げなければならない。仕上つた満俺銑を攝氏九百八十度に熱し、水中に投入して急冷する。此の處理をなせば満俺銑は稍々軟かくなり、脆性を失つて非常な韌性を現はす。(終)

刃具鋼に含むタンクスチーンの測定

(The Iron Trade Review Vol. LXIX, No. 24.)

T O 生

高速度鋼は炭素鋼に比較して其の比重大なるは、既に久しき以前より世に知られたる事實なりと雖、本問題に就き權威ある表に對する調査上若干完全なる資料の開示に缺點ありたるが如し。然れども如何なる種類の表にても、事實其の多さを求むるは難しく述べ、而して刃具鋼製造者の型錄を種々調査するに、高速度鋼の比重は炭素鋼に比すれば、計算法の如何に據るも七・五%乃至一五%重しとせり。又一型錄に普通刃具鋼の比重は七・八五なるに、高速鋼の八・四五乃至八・七五を保つ所以は、クローム及タンクスチーンの含有量の多寡に據るべしと云へり。曩にエドワード、吉川及スコットの三氏は高速度鋼の比重測定法を説かれしと雖、化學的成分の異なる鋼との比較對照を爲さざりき。

是等高速度鋼の比重大なる所以は、之が製造上使用せらる