

鍛模的鑄造

王家藩 編著

國防工業出版社

鍛 模 的 鑄 造

王家藩 編著

*

國防工業出版社 出版

北京市書刊出版業營業許可証出字第 074 号

北京五三六工厂印刷 新華書店發行

*

8.50×1168 紙1/32·印張1 1/4·插頁10·字數35,000

一九五七年七月第一版

一九五七年七月北京第一次印刷

印数：1—2,400 册 定价：(10) 0.48 元

目 录

一 引言.....	1
二 鑄鋼鍛模的生產工藝	
I. 煉鋼	
一、總則.....	5
二、合金鋼之化學成分及機械性能.....	6
三、爐料及配料.....	6
四、熔化期.....	7
五、氧化期.....	7
六、還原期.....	8
七、吹氧煉鋼經驗小結.....	9
1. 氧化沸騰問題 2. 去磷問題 3. 電石渣和矽鐵粉還原問題	
II. 造型澆注及清理工藝	
一、造型工藝的選擇及硬模設計要點.....	11
二、造型使用材料.....	17
三、造型操作要點.....	17
四、烘干及預熱.....	18
五、配箱.....	18
六、壓縮空氣冒口試驗工藝記錄.....	19
七、澆注.....	22
八、鑄鋼鍛模毛胚脫模時間.....	22
III. 機械性能檢查及熱處理工藝	
一、鑄鋼鍛模質量檢查.....	22
二、鑄鋼鍛模熱處理.....	22
三、成型鍛模的熱處理及驗收.....	23
三 鑄鋼鍛模的試鍛試驗	
I 、 $500 \times 500 \times 400$ 鍛模.....	24
II 、 $300 \times 350 \times 100$ 鍛模.....	28

四 鑄鋼鍛模之試驗研究

I、試棒及冒口之研究工作 29

 一、試棒試驗 29

 二、鑄鋼鍛模冒口粗相分析 30

II、鑄鋼鍛模毛胚之粗相分析 31

III、鑄鋼鍛模本體之機械性能試驗 33

五 鑄鋼鍛模生產工藝的改進方向

一、壓縮空氣冒口 36

二、冒口加氣 36

三、在鑄鋼鍛模上直接鑄出鍛模燕尾及粗模壁 36

四、5XHM 号鋼熔煉以合金鈦作最終還原劑 37

五、試驗代用鑄鋼鍛模銅種 37

六、繪制鑄鋼鍛模在機械加工前的熱處理時間 37

六 結論 38

一 引 言

现代锻工生产需要大量性能优良，寿命长久的各种锻模。大家都知道，在锻模中价格昂贵，同时寿命又最短者为锤用锻模；锤用锻模是在繁重的条件下进行工作，在工作过程中因动力的荷载和复杂模膛的存在，产生了复杂的弯曲应力，拉伸应力和压应力。同时由于变形金属的流动，使锻模的工作表面发生强烈的磨损。工作表面也由于加热和冷却时因应力的作用而产生裂纹。

由于上述，制造锤用锻模所用的钢，应具有下列性能：

- 1) 在常温和加热到 $400\sim600^{\circ}\text{C}$ 时具有高的机械性能（强度，冲击韧性）和足够的耐磨性；
- 2) 良好的淬硬性；
- 3) 足够的耐热性和足够的导热性；
- 4) 最小的回火（热的）脆性倾向；
- 5) 在机床上的切屑加工性能良好。

5ХНМ和5ХГМ号钢在足够的程度上能适合这些性能要求；

兹节录ЗИС锻压实验室资料于下以供参考：

模子鋼在不同溫度下的衝擊韌性公斤-公尺/公分 ²							沙路皮〔ШВРНИ (шврн)〕 試樣在不同溫度下折斷水冷却			
牌 號	加熱溫度 °C						牌 號	Rc—150硬度值		
	20°	100°	200°	300°	400°	500°		200°~300°	400°~500°	600°~700°
5XHM	4.5	5.5	7.2	7.5	7.0	5.1	36.4	33.0	5XHM	43~43
5XGM	1.7	2.0	4.6	5.1	3.9	3.3	5.0	34.5	5XGM	42~41

鍛模毛胚（鋼胚）制造的复杂性和繁重性大大地影响了在成批生产的工厂中广泛采用模型鍛造，因为用鋼錠制造鍛模毛胚时，必須将鋼錠进行多次的拔长和墩粗，以保証組織的均匀性。由于在鍛造毛胚上必須划綫，以便來制造模膛，所以，这种方法也不能使鋼胚获得完全均匀的組織。由于过去鍛模毛胚須要經過鍛造的工序，不但使生产周期拖得很长，成本也很高，而且对于比較大的鍛模毛胚（500公斤以上）在供应上亦存在着一定的困难。

从文献上曾了解到，苏联在十年前（1945年）就开始研究用鑄造毛胚來代替鍛造毛胚的工作。根据苏联許多工厂所进行的鍛模毛胚鑄造工藝的試驗研究工作及其长期試驗的結果證明：鑄造的鍛模具有十分可靠的坚固性。文献报导：在高尔基城莫洛托夫汽車工厂及运输机器和重型机器制造工业部的某些工厂內，鑄造鍛模的試驗已取得了很大的成就，在这些工厂內所鑄造的某些鍛模的使用寿命，还超过了鍛造的鍛模。

根据技术科学候补博士諾維克·別勞科培托夫工程师的报导：“鑄造鍛模毛胚的材料主要是用5XHM号鋼（因为这是最普遍用來鍛造鍛模的鋼种）。为了避免形成裂紋并增加其塑性，所以含碳量应适当減少。根据鑄造鍛模所积累的經驗，含碳量可由开始阶段的0.35~0.42%增加至0.38~0.45%，为了要縮小鋼的晶粒及降低其过热前的敏感度，可去掉鋼成分中的鉬而加入鈦，这样便鑄成了45XHT号鋼模毛胚。这种鋼的化学成分：C0.43~0.50%；Mn0.5~0.8%；Si0.2~0.35%；Cr1.2~1.4%；Ni1.5~1.9%；P和S不超过0.035%；Ti0.03~0.08%，若在酸性电爐中熔炼时，容許含有0.5%以内的硅，鑄造鍛模的生产工序过程包括下列主要工序：造型、澆注、出胚、清理、退火、用气割法切掉冒口、回火、机械加工、淬火、回火、最后修飾模膛。为了防止在氧气切割时产生裂紋、冒口切割前应进行退火并預热鋼錠”。

同时，諾維克·別勞科培托夫工程师还指出：“編制鑄型的工藝时，最好要使其具有这样的条件：即澆注后使金屬的收縮完全集中在冒口部分，在第一阶段根据諾斯夫的建議，在模型的下部装入厚度为

250公厘的厚鐵模，使其形成同向結晶。”

在苏联曾采用过45ХНГ、45ХВ、40ХМ、5ХГМ及5ХМ等鋼号來鑄造鍤用鍛模，澆注鍛模毛胚用鋼料主要是在馬丁爐或酸性電爐中（用的較多）熔炼，后一方法所熔炼的毛胚的机械性能比馬丁爐所熔炼的較高。”

苏联某工厂曾采用过下述規格的鑄造鍛模：硬模鑄造的 1) 250×250×250, 2) 300×300×300, 3) 500×500×500, 4) 600×600×400, 5) 650×670×400, 6) 700×700×400以及砂模鑄造的 7) 1200×800×500。用40ХМ材料所制的鑄造鍛模使用寿命由統計数字得出，在第一次修理前鍛制了1600~8190个零件。該工厂三年中的成批生产的經驗証明（常換鍛模）：鍛造及鑄造的毛胚于同一硬度下所制成的鍛模的寿命完全一致；若能遵守規定的制造工藝規程，檢驗和使用正确，則鑄造的鍛模会十分坚固，可以和鍛造的鍛模一样使用。該工厂在生产中用下列方法來檢驗鍛模用鑄造毛胚的質量，像普通鋼鑄件一样，在每一爐号鋼水澆注一半时抽取試样，試样在机械加工前按标准規范进行热处理（45ХТ号鋼于900°C下正火，于880°C下淬火及625°C下回火）。試样的机械性能应符合于下列規定： $E_s \geq 100$ 公斤/公厘²； $\delta_{2\%} \geq 85$ 公斤/公厘； $\delta_{2\%} = 10\%$ ； $\psi \geq 20\%$ ； $a_k \geq 3.5$ 公尺·公斤/公分²； $H_B = 286 \sim 325$ ，該厂所澆注的鑄件經試驗證明符合于上述要求（上述机械性能数据，一般亦适合于具有相同硬度的5ХМ号鋼鍛造的鍛模）。

諾維克·別勞科培托夫工程师还指出：“鑄造鍛模的組織和机械性能在普通退火后和淬火前完全符合于要求，由此可見鑄造鍛模毛胚的热处理規范和鍛造鍛模采用的規范并无区别。”

偉大的金屬学奠基人Д.К切尔諾夫，1868年在俄国工程学会上的报告中作出如下結論：即鍛造是决不能使金屬趋于致密的（因为当时是这样來解釋鍛造金屬之性能何以較鑄造金屬为优这一現象的）。鑄造金屬中若无孔洞时，其比重已达到了其致密的极限，鑄造金屬与鍛造金屬在性能上的差異，是由其构造上的不同而决定的。加热可改变金屬的构造，所以只用不同的加热方法就不但能得到高强度的細晶粒鋼，也可得到低强度的粗晶粒鋼……，近十年來，苏联的先进經驗証

明，保証鑄造的鍛模結構致密及采用正确的热处理規范，則在生产中完全可以用鑄鋼鍛模來代替鍛鋼鍛模。因此，在以鑄鋼鍛模代替鍛鋼鍛模的生产实践上又一次地証明了Д.К切尔諾夫所發表的学說直到今天仍然是不可动摇的基本真理。

我們曾在苏联专家帮助下試制过鑄鋼鍛模，进行过数量較多的試澆，并深入地研究了鑄鋼鍛模的性能。其中包括：炼鋼方面采用了先进的苏联吹氧熔炼經驗，压缩空气冒口的試驗，鍛模的縱橫向粗相檢查以及鍛模本体各部分的机械性能試驗等。这一系列的生产試驗工作，帮助了我們更进一步了解所生产的鑄鋼鍛模的質量情况从而对今后在生产上提供有力可靠的改进質量依据，以及增加了我們使用鑄鋼鍛模的信心。

二 鑄鋼鍛模的生产工艺

根据上节所陈述的对鍛模鋼性能的要求由普通錘用鍛模应用最广泛的鋼种选用5XHM号鋼作为試制的鋼种，两年來我們一直采用此鋼种进行生产試驗，其理由为：5XHM鋼的性能最优越。

制造鑄鋼鍛模的生产工藝和其他生产工藝一样在生产試驗当中力求吸收先进技术經驗，借以对提高質量，降低成本和提高生产率等方面得到改进。現将我們所采用的工藝过程重点的介紹于后。

I 煉 鋼

一、总 則

5XHM鋼仅适用碱性爐衬弧光ДС1.5电爐，采用完全氧化法和扩散还原法进行熔炼本鋼种时必須在爐衬耐火材料（特別是爐底）良好及預热情况良好的条件下进行。

如采用吹氧熔炼时应遵守吹氧熔炼技安指導書的規定。

熔炼过程中須要选取渣样进行分析，如爐前不能分析时可以在熔炼之后进行分析，以供参考。

每爐應澆注兩個梅花形試棒作機械性能試驗，當化學成分合格時只須試驗其中之一个試樣，如化學成分有偏差時須試驗兩個，當兩個試樣性能結果完全符合規定時即認為合格，但若兩個試棒中之一個不符合規定時，可申請總冶金師決定是否投入下一道工序進行生產。

二、合金鋼之化學成份及機械性能

1. 化學成份(%)：

鋼 成份 種 % /	C	Mn	Si	Cr	Ni	Mo	P; S
5XHM	0.5~0.60	0.5~0.80	0.2~0.350	0.5~0.81	1.8~2.20	0.15~0.3	< 0.035

2. 機械性能

鋼 性 能 種 %	HB	E_b 公斤/公厘 ²	δ_s 公斤/公厘 ²	$\delta\%$	$\varphi\%$	a_k 公斤-米/公分 ²
5XHM	34~3.6 Φ	≥ 100	≥ 85	≥ 10	≥ 20	≥ 3

三、爐料及配料

大部金屬爐料應該是清潔少銹的，允許使用小部分帶銹的廢鋼及少量的切屑，煉鋼生鐵用量不許超過全部爐料的15%。配料中鋼的含炭量應保證在氧化期去炭0.3~0.4%，含錳量為Si的3倍。推薦的總計配合成分如下：

$$C \approx 0.80; Mn \approx 0.60; Si \approx 0.20; P \leq 0.05; Ni \approx 1.9; Cr \leq 0.40.$$

金屬爐料中不足的炭，用電極塊 ($\Phi 10 \sim 30$ 公厘) 补足，增炭效率按50~60%計算。當採用本鋼種回爐料時應計算含Mo量，並登記到該爐的煉鋼操作記錄中去，以供加鉆時計算參考。

為了保證爐料的快速熔化和維護爐體應合理組織各種類型廢鋼的比例，推薦的組成如下：

重料（鋼胚、冒口等）40~50%

輕料（鋼板、零件及邊料等）	35~50%
銑鐵	<15%
其他	余量%

四、熔化期

熔炼开始接通抗流綫圈时，变压器应成三角形接綫。

按照爐料熔化程度与鋼液洼坑形成情况加入少量石灰于电极处当弧光剛露出时再加入石灰螢石渣料，在熔化期所用的渣料总共为80~90公斤，石灰：螢≈2:1（包括爐底石灰），同时在熔化后期應調正熔渣使其具有适当的流动性。

为了节省电力及增加熔化速度、縮短熔炼时间，在爐料之主要部分熔化后，爐料下坍停止因而电流剧烈冲动的危險亦不存在时，經熔炼組長同意后可将抗流綫圈撤去。

当鋼料熔化到三分之二时进行推料，并在換低壓前加入一批碎鐵矿，其重量占爐料重之1~1.5%。如爐料熔化困难可以在爐料熔化至三分之二时进行吹氧助熔，吹氧鐵管口应朝向未熔化的鋼块（应特別注意切勿使吹氧管接触爐底，以免燒穿爐底）。

在爐料沒有完全熔化前（爐底还有少量的小鋼块时）改換低电压并开始选取第一个分析試样C, Mn, P为氧化期作准备。

当配料中含 $P \geq 0.035\%$ ，在取第一次試样后（未全熔化）立即扒去磷渣70~100%，然后加入新渣料40~50公斤，加鐵矿石20公斤。

繼續熔化至全熔时，选取第二个分析試样，分析 C, Mn, Ni, (P, Cr) 作为氧化期操作的依据。

五、氧化期

氧化期的任务是在高温下进行去炭沸騰，以达到排除气体与夹杂物的目的，氧化期去炭数量应保証为0.3~0.4%。

根据第一次試样之分析結果，当 $C > 0.7\%$ ， $P \leq 0.025\%$ ，取样測温，并調正熔渣，熔渣厚度保持20公厘左右并应具有良好的流动性。此时，如果含炭量不足应进行增碳；如含磷量高則应繼續进行去

磷。

当化学成分及爐渣良好，而鋼水溫度 $>1470^{\circ}\text{C}$ 时，即可进行高温沸腾。如采用吹氧沸騰，应在吹氧前停电并抬起电极离熔渣面300公厘以上。如用矿石沸騰，每批矿石約為鋼水重之1~1.5%，并应在通电的情况下进行强烈沸騰，矿石加入的时间为每隔10分鐘加一次，于每批矿石加入前选取試样分析C及Mn。

吹氧前必須預先檢查管路內是否有油和漏气現象，接头是否牢固，吹氧时把爐門打开，先开氧气門立即将吹管插入三个电极中間熔渣与鋼水之交界处进行吹氧（切勿将吹管噴口靠近爐底，以免燒蝕爐底）。吹氧速度 \approx 每瓶氧 / 1~2 分鐘，吹氧应尽可能的連續进行，吹氧量按每瓶氧去炭 ≈ 0.2 / 每噸鋼計算。为了控制速度，还應該根据沸騰情况，火焰大小及烟色來判断去炭效率，适当的調正吹氧数量。

当吹氧完毕或加完鐵矿以后 10 分鐘，开始取样測温，分析 C，Mn，(Cr)。扒渣 50% 加少量螢石进行清洁沸騰同时加鉛鐵或鎳，这时应根据温度調正电流，以保証在完全扒渣前达到出鋼溫度： $1490 \sim 1510^{\circ}\text{C}$ 。

当氧化期的含炭量达到0.4~0.5%，溫度已达出鋼溫度以及进行清洁沸騰10分鐘后方可完全扒渣，扒渣要扒淨并立刻加入渣料恢复通电。稀薄渣总重为76~80公斤，一般用石灰40公斤，螢石25公斤，耐火磚或硅磚块 7 公斤。

六、还原期

稀薄渣加入后3~7分鐘，攪拌、取样、測温并分析C，Mn，当溫度 $>1480^{\circ}\text{C}$ 时，开始进行还原，第一批还原渣：石灰 20 公斤，螢石約10公斤，炭粉8~10公斤；同时按低限补加錳鐵。

第一批还原渣料加入后10分鐘，开始用Φ10 鐵棍从爐門孔中探看爐渣并將渣子情況記錄下來，加入第一批还原渣后15分鐘允許打开爐門調正渣子（鎂砂应扒去，并用石灰、螢石調正流动性）并攪拌爐渣一次。

第一批还原渣加入后20分鐘，取样測温，并分析 C，Mn，調正

电流至額定負荷或額定負荷以下。看熔渣顏色及是否有强电石味，如这时渣为黃色，应补加炭粉繼續还原；如果渣是灰黑色并有强电石味时应使渣变白（向爐內加入石灰和螢石，或打开爐門攪拌熔渣或甚至在不得已时可扒去部分熔渣重新加入石灰及螢石渣料）只有在白色或灰白色的熔渣下才开始用硅鐵粉还原。

熔渣变白后，加入硅鐵粉渣料。渣料配合如下：石灰10公斤，硅鐵粉（含硅65%以上）3~4公斤。硅鐵粉熔渣加入后10分鐘，取下列試样：

1)攪拌取样測溫；2)选取分析C, Mn及Si試样；3)取鋼水收縮試样。如收縮試样上漲應再加一批硅鐵粉渣料(石灰10公斤，硅鐵粉2~3公斤)直至在收縮試样杯內收縮为止。

當鋼水脫氧良好，溫度 $\geqslant 1480^{\circ}\text{C}$ ，爐渣沒有电石氣时，則可加入預熱至紅色的鉻鐵及硅鐵（如果渣子是黑色并有强电石味应先破坏电石渣才加入鉻鐵及硅鐵）。加入硅鐵时除了考慮鋼水中原有含硅量以外，硅鐵粉对鋼的回收率为40~60%，硅鐵的成分按中限加入。

加入鉻鐵及硅鐵后7~10分鐘，攪拌測溫，当溫度为1480~1510°C結膜时间为28~38分鐘时即可在爐內插鋁和出鋼。鋁的加入量为0.5~0.7公斤/每噸鋼。

七、吹氧煉鋼經驗小結

在熔炼5XHM鋼方面完全采用了吹氧熔炼强化炼鋼过程，茲将19爐吹氧熔炼中所归纳出來的問題及数据列举于下：

1. 氧化沸騰問題：氧化法炼鋼，其質量不仅决定于脫炭量，更重要的是决定于脫炭速度。

因之脫炭速度不仅关系冶炼过程的长短，而且影响鋼的質量。

为了在氧化期提高脫炭效率，应保持在鋼水高温和熔渣的稀薄的情况下进行吹氧，因此氧化期开始前要把爐渣調正好，渣子厚度在20公厘左右，吹氧前的溫度应在 1470°C 以上（未校正值）。吹氧操作是直接用将氧气瓶經過軟膠皮管和吹氧管联結起來的吹氧管道把氧吹入鋼水中，由于是直接进行吹氧，氧瓶閥門大开每瓶氧只用1~2.0分

鐘就全部耗完。曾觀察到，最初吹第一瓶氧時鋼水溫度較低，氧可能消耗於Mn, Si的氧化較多，沸騰比較輕微，第二瓶氧吹入後鋼水即開始猛烈沸騰，爐門噴出棕色的濃煙，因為此時氧與碳所起的反應為放熱反應，所以發出大量的熱量，使爐子溫度大大地升高，甚至很快地使鋼水沸騰。吹氧應連續進行直至含炭量降至規格以下為止。在我們所統計的爐號中，每瓶氧對每噸鋼可去炭 $0.13\sim 0.24\%$ （平均數為 0.194% 或 $0.049\%/\text{C}$ 每立方米氧/每噸鋼），這個數值已接近理論計算的效率。這樣高的效率可能是由於熔化期熔渣和鋼水中因加入鐵礦而得到飽和FeO的緣故。（即大大加速了 $\text{FeO}\rightarrow[\text{FeO}]$; $[\text{FeO}]+[\text{C}]\rightarrow[\text{CO}]+[\text{Fe}]$ 以及 $[\text{CO}]\rightarrow(\text{CO})$ 等反應向右方進行）根據我們的生產記錄，統計出脫炭速度達 $0.05\%\text{C}/\text{分鐘}$ ，這個數值為礦石法脫炭速度的10倍（這個數字比中國科學院金屬研究所報導的數據高出2倍半以上）。而且吹氧氧化還提高鋼液溫度和節省了電力（完全氧化法，氧化期平均提高 20°C ）。目前我們使用瓶氧直接吹入鋼液的缺點就是使瓶內殘余氧气較多，無法控制氧的壓力，吹氧速度不穩定，在換瓶時間隔時間較長，因此，為了節省氧气和提高吹氧效率必須採用匯氣排，并加上壓力表控制吹氧壓力。

2. 去磷問題：由於我們所用的廢鋼的含磷量較高($0.045\sim 0.07\%$) 爐料的配料成分一般在 0.04% 左右。我們從文獻中得知，吹氧熔煉對去磷反應是不利的，因此，我們在生產過程中特別注意去磷問題並採用了熔化期去磷的辦法來補救這一缺點。

過去我們是採用低磷原料的，如794~796爐配料含P 0.30% ，成品平均P 0.020% ，即在熔化期及氧化期去P效率為 $0.03\sim 0.02/0.03 = 33\%$ 。

從第797爐開始用高P原料，採用熔化中途加鐵礦造渣，在爐料熔至90%時全部扒渣去磷，因為電爐電能很大，熔化後溫度就很高（一般 $\geq 1470^\circ\text{C}$ ，高溫計未校正值），如果全熔後扒渣，則去磷效率便不高。故我們採用在爐底裝石灰和鐵礦（鐵礦小塊，大小直徑 $10\sim 30$ 公厘重量為鋼液1%），在熔化期第二批渣料加入後，再加入一批鐵礦，全熔前把熔渣調正好，扒渣前徹底攪拌這對去磷反應很有利。從表2

中可以看到成品中最低的含磷量可达0.006%，平均含磷量0.015%，因此平均去磷效率为 $0.04 - 0.015 / 0.04 = 62.5\%$ 。我們在去磷問題上所得出的結論同样也和中国科学院金屬研究所方柄等同志在今年9月份所發表的“電爐吹氧冶炼的熔池反應”一文中对去磷問題得出的結論是一致的——吹氧冶練氧化期脫磷效果較差的情況，可以用熔化期脫磷操作來弥补。

3. 电石渣和硅鐵粉还原問題

按工藝要求，鋼水在电石渣下进行还原然后在熔渣上加入硅鐵粉繼續脫氧，我們觀察到，从鋼水脫氧性試樣判斷于还原后半小时鋼液試樣即开始下縮，熔渣中FeO大部降低到1%以下，出鋼时熔渣中FeO在0.8%以下，這說明还原期脫氧性很强。还原期鋼水增炭由表2中得出由0.02~0.14%；硅鐵粉向鋼水中增硅的回收率平均為50~60%。

但是还原期的操作还很不熟練，往往因操作上的原因致拖长了还原期的时间，这是一个很严重的缺点应迅速予以改进。

II 造型澆注及清理工藝

鑄鋼鍛模毛胚可用硬模鑄造或砂模鑄造，当生产数量多，質量要求高时，应采用硬模。大家都知道，采用硬模鑄造可改善鋼的初晶組織，并提高其机械性能。虽然我們过去硬模和砂模都同时使用，但現在已逐漸过渡到全部采用硬模鑄造了，所以在这里只着重叙述一下硬模正常生产方面的試驗。

一、造型工藝的选择及硬模設計要点

为了使澆注后金屬的收縮完全集中在冒口部分，亦即是使鑄件能順序凝固，因此鍛模本身应比冒口的鋼水預先凝固。为此，硬模的壁厚离冒口愈远則愈大，硬模底壁厚度为鍛模高度之0.4~0.5。冒口采用保温砂模以便尽量減慢其凝固速度，冒口总重量占鍛模重量之45~55%。各种規格鍛模鋼的硬模尺寸請參閱本報告之附录工具图纸。

5XHM 鋼 熔 煉

爐 次	794	鋼 种	5XHM
時 間	操 作 內 容		
12: 01	通電熔化, 200V, 3500A		
21	加CaO15, CaF ₂ 15(公斤, 以下簡略)		
31	去電抗		
37	加CaO20, CaF ₂ 10		
47	推料		
52	攪拌加Fe ₂ O ₃ 18		
12: 00	攪拌, 少量未熔		
03	攪拌, 取第一次分析試樣: 116V, 3600A		
10	攪拌, 取第二次分析試樣: T=1465°C, 扒渣20%, 加CaF ₂ 4		
12	第一次分析結果: C0.94; Mn0.58; P0.017		
15	降電流至 3000A		
20	攪拌, T=1485°C		
21	停電, 吹氧		
22	第二次分析結果: C0.93; Mn0.36; Cr0.38; Ni2.47.(分析有誤差)		
24	停止吹氧		
25	吹氧		
26	停止吹氧, 第二瓶氧吹完		
27	吹第三瓶氧		
28	吹第四瓶氧		
30	第四瓶次完		
31	攪拌取第三次分析試樣		
32	通電116V; 3000A		
39	第三次分析結果, C0.55; Mn0.21		
40	停電, 吹第五瓶氧		
41	通電, 停止吹氧		
43	攪拌取第四次分析試樣		
44	扒渣40%, 加CaF ₂ 4		
50	第四次分析結果C0.42; Ni2.47; Cr0.31		
53	停電扒渣100%		

操作記錄

表 3

冶煉方法		完全氧化法	估計出鋼量	1800公斤
時間		操作內容		
55		通電116V, 3000A, 加CaO25, SiO ₂ 7, CaF ₂ 15		
58		加Mo—Fe8		
14: 02		攪拌取第五次分析試樣, 加CaO20, CaF ₂ 4 C粉9		
11		第五次分析結果: C0.44; Mn0.24		
18		升電流至3600A		
19		加C粉2		
25		攪拌取第六次分析試樣		
26		第五次分析結果: Ni2.2, 渣黃色		
27		加高C錳鐵9; CaO5, CaF ₂ 5; Si—Fe粉4; C粉2		
32		加CaO7, 渣綠灰色		
34		第六次分析結果: C0.51; Mn0.25; Si 0.009		
40		攪拌, 取第七次分析試樣: T=1510°C, (取渣樣分析)		
44		加CaO10; Si—Fe粉4; C粉1		
47		降電流至3000A		
50		第七次分析結果: C0.55; Mn0.56; Si 0.03		
53		攪拌取樣T=1490°C, 样杯縮		
55		加Cr—Fe9.5		
59		攪拌取渣樣		
15: 00		扒渣60%		
3		攪拌取第八次分析, T=1510°C		
4		加CaO20, CaF ₂ 5		
6		降電流2500A		
12		加CaO 8		
14		第八次分析結果: C0.57, Mn0.64, Si0.16		
17		攪拌取樣, T=1520°C, 样勺結膜時間33"		
18		加Si—Fe5.4		
23		停電, 攪拌		
27		攪拌取樣T=1520°C, 样勺結膜時間43"樣杯縮		
29		爐內插鋁1公斤		
30		停電, 出鋼		