



初级
自学
科学技术丛书

钢的表面淬火

何維勤編著

江苏人民出版社

15.11.76
7.14

•內容提要•

本书叙述鋼的各种表面淬火的理論和操作方法，如浸液淬火，火燄淬火，高頻率电流感应加热淬火，接触电热淬火和电解液加热淬火等，可供从事热处理工作的干部和技工閱讀。



科學技術丛书 鋼的表面淬火

何維勤編著

*

江苏省书刊出版营业許可證出〇〇一号

江蘇人民出版社出版

南京湖南路十一号

新华书店江苏分店发行 江苏新华印刷厂印刷

*

开本 787×1092 耗1/32 印张 1 1/2 字数 32,000

一九五八年七月第一版

一九五八年七月南京第一次印刷

印数 1—4,100

统一书号： 15100·41

定 价：(7)一角五分

目 录

緒 言.....	1
一、浸液淬火法	2
1. 一般介紹.....	2
2. 加熱劑.....	2
3. 硬化層深度與溫度時間的關係.....	3
4. 操作方法及實例.....	4
5. 應注意的一些問題.....	6
二、火鎔淬火法.....	8
1. 原理.....	8
2. 优点.....	10
3. 常用的鋼料範圍.....	10
4. 加熱速度與硬化層深度的關係.....	12
5. 操作方法.....	13
6. 應注意的幾個問題.....	15
三、高頻率電流感應加熱淬火法.....	16
(高頻淬火法或高周波淬火法).....	16
1. 原理.....	16
2. 高頻加熱的電源與設備.....	18
3. 高頻淬火的方法.....	20
4. 感應器.....	24
5. 高頻淬火的應用.....	24
6. 高頻淬火的優點.....	25

7. 高頻淬火的裝置	27
8. 高頻淬火後鋼的機械性能與金相組織	27
四、接觸電熱淬火法	32
五、電解液加熱淬火法	35
1. 原理	35
2. 加熱與操作方法	36
3. 電解液加熱淬火的優點	39
附录	
附表 1 各種鋼材高頻淬火的加熱規範	41
附表 2 汽車零件高頻淬火(水淬)規範(3HC汽車廠)	42
表附 3 常用高頻淬火設備的主要規格	44

緒　　言

要使工件的表面高硬耐磨，而内心又很坚韧能耐震动和冲击，必須用表面淬火的方法，方能达到这个目的。表面淬火法就是将工件的表面加热到淬火溫度（淬火溫度須由鋼料的含碳量和合金元素的含量来决定），随即用水或其他冷却剂很快地冷却，因此工件的表面就得到硬化，而内心还是保持原来的韧性。

表面淬火法的优点除了能使工件得到上述的表面硬而内心韧的特征外，还能使工件表面保持清洁和不氧化，同时不扭曲变形，而且操作簡便，可淬任意大小和任何形状的工件，生产效率极高。

表面淬火法的种类大体上可以分成两类：一类是表面改变化学成分的，这就是表面化学热处理法，将在另一书中講到。另一类是不改变化学成分的，就是本书要談的表面淬火法。

一、浸液淬火法

1. 一般介紹

浸液淬火法就是把工件浸入到約900—950°C高溫的盐浴或鉛浴熔液中加热，經過很短時間的保溫后，工件表面达到淬火溫度以上，而内心還沒有到淬火的溫度，这时立即投入淬火剂中去冷却，表面就被淬硬，但内心却还是很軟。

浸液淬火法是表面淬火中最簡便节省、变形小、生产效率高的一种新方法。在沒有高頻率电热淬火設備及火燄淬火等設備的工厂里，是非常值得推广的。它可以用于各种齒輪、主軸等需要表面硬化的工件的淬火。設備非常簡單，只要用普通淬火时加热的盐炉和鉛槽就可以进行工作了。

2. 加 热 剂

浸液淬火时所常用的加热剂如表1所列。加热剂要采用

浸液淬火用的加热剂

表 1

种类	成 分	熔点 (°C)	使用溫度 (°C)	附 註
鹽 浴	①50%氯化鈉($NaCl$) + 50%碳酸鈉(Na_2CO_3)	560	590—900	可用至 950°C
	②20%氯化鈉($NaCl$) + 30%氯化鉀(KCl) + 50%氯化鋇($BaCl_2$)	592	678—925	"
鉛 浴	100%Pb(純)	327	335—930	"

导热性好，流动性大，熔点低，而使用溫度能高达 $900\text{--}950^{\circ}\text{C}$ 以上的介质。如使用熔点过高的加热剂，当工件放入后，它的周围就会附着凝結的液层，使导热性大为減低。金属溶液（鉛浴等）的导热性和流动性都比盐液好，而熔点也較低，所以用鉛浴作加热剂也有它的优点。但鉛浴在 800°C 以上时就开始蒸发，与空气相遇成为有毒的氧化鉛，对人身健康是有危害的；而且附着在工件表面时，容易造成淬火軟点。所以要經常在鉛浴的表面复盖一层20公厘厚及5—10公厘大的木炭块。如果用 $45\% \text{NaCl} + 55\% \text{Na}_2\text{CO}_3$ 作被复剂，效果比木炭块还好。

3. 硬化层深度与溫度时间的关系

硬化层的深度与加热剂的溫度及浸入的时间都有关系。因此硬化层的深度可由加热溫度和時間两个因素来控制。例如一个直徑48公厘的試样，在盐浴($\text{BaCl}_2 + \text{KCl}$)中作浸液淬火 保持硬化层深度3公厘时的溫度和時間关系如下：

加热剂溫度($^{\circ}\text{C}$)	950°	1000°	1050°	1100°	1150°	1200°
浸液時間(秒)	90	65	50	44	38	37

因此要得到同样的硬化层深度时，加热剂的溫度愈低，所需的浸液時間就愈长；相反的，如加热剂的溫度愈高，所需的浸液時間就愈短。不过一般在小齒輪淬火时，采用 950°C 的溫度，所需浸液的時間也是极短的。若溫度提高，操作時間就会来不及控制。一般加热時間在 950°C 左右溫度是按直徑(或厚度)每公厘1—2秒計算。所以比快速淬火的加热時間还要快上10倍左右，比普通淬火就要快至几十倍(約60—30倍)。因此它的經濟效果特別大。但比高頻率淬火或火燄淬火時間要長些。

通常浸液淬火工件的硬化层深度約2—5公厘已够。

加热时间的多少，要根据加热剂温度、工件大小、预热温度、钢料的化学成分，以及所要求的硬度和硬化层深度来决定。

按工件直径的大小，加热剂温度对加热时间的关系如下：

試棒直徑(公厘)	20	40	60	80
----------	----	----	----	----

在 1100°C 盐浴中(BaCl_2-KCl)的时间(秒)	20	40	65	98
--	----	----	----	----

在 1250°C 鑄鐵溶液中，所需的时间(秒)	8	20	34	45
---	---	----	----	----

在 1100°C 錫銅合金溶液中的時間(秒)	5	1	23	35
--	---	---	----	----

4. 操作方法及实例

浸液淬火时工件需經預熱，因預熱可以縮短浸液時間，且對齒輪的硬化層分布情況沒有影響。例如經 500°C 預熱後，在 880°C 鉛浴中加熱，8D.P. (徑節)31牙的齒輪需要12秒(不預熱則需16秒)；6D.P. (徑節)42牙需20秒(不預熱則需30秒)；5D.P. (徑節)26牙需20秒(不預熱則需30秒)。

由表2及表3可得出試樣直徑、成分與加熱時間對硬化層深度的關係(工件系在表1鹽浴①及鉛浴中加熱，溫度約為 950°C ，并在 20°C 的 $10\% \text{NaCl}$ 水溶液中冷卻。試樣成分除含

在鹽浴中淬火試樣的直徑、成分與加

熱時間對硬化層深度的影響 表2

試樣直徑 (公厘)	含 碳 量 (%)	每公厘1秒		每公厘2秒		表面硬度 (Rc)
		時 間 (秒)	深 度 (公厘)	時 間 (秒)	深 度 (公厘)	
25	0.52	25	2.0	50	4.0	58—62
	0.65	25	2.0	50	3.5	
30	0.48	30	2.0	60	7.5	58—62
	0.63	30	2.0	60	6.0	

在鉛浴中淬火試样的直徑、成分与加
热時間对硬化层深度的影响 表 3

試样直徑 (公厘)	含 碳 量 (%)	加 热 时 間(秒) (加热速度每公 厘0.3—0.7秒)	硬 化 層深 度 (公厘)	鉛 液溫 度 (°C)	表 面硬 度 (Rc)
12	0.49	6	2.5	950	58—62
16	0.49	5	1.5	950	62—65
16	0.49	10	3.0	950	58—62
20	0.49	10	5.0	950	58—62

(机械制造 6卷 2期資料)

碳量不同外，其余均含0.65%錳、0.25%矽及小于0.03%的硫和磷)。

【实例】齿輪的浸液淬火：理想的齒輪硬化层形状应如图1所示。但实际上浸液淬火的结果，大齒輪的硬化层形状

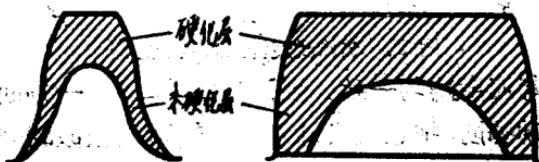


图 1. 齿輪剖面的理想硬化层形状

与图1比較接近，而小齒輪就很难获得这样理想的硬化层。例如将8溝节31牙齿齒輪在880°C鉛浴中浸液淬火，多半会淬成象



图 2. 齿輪剖面的实际硬化层形状

图2 那样的两种硬化层形状。

图中左边的齿是未经预热即浸液加热8秒钟急冷淬火，或经500°C预热再浸液加热5秒钟急冷淬火后的情形。右边的齿是未经预热即浸液加热20秒钟急冷淬火，或经500°C预热再浸液加热14秒钟急冷淬火后的情形。左边的一齿硬化层太浅，齿面硬度不够，因此不耐磨；右边的一齿硬化层太深，脆性太大，耐不起震动和冲击。这两种硬化层都是不合乎实际使用要求的。要想改善硬化层的分布情况，就要使齿的各部分

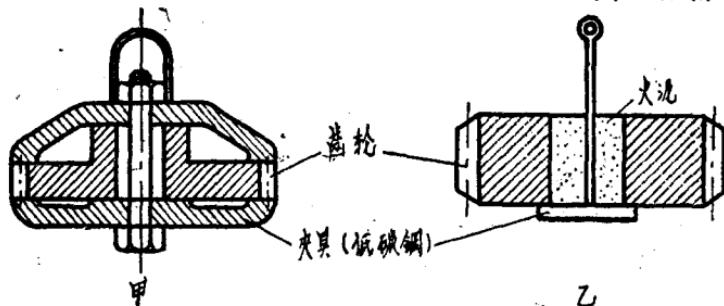


图3. 齿轮淬液淬火夹具示意图

加热和冷却速度均匀一致。要达到这个目的，一方面要在夹具设计上动脑筋，把它做成外形与齿轮形状相似的夹具，如图3甲那样把齿轮夹住淬火（图3乙的夹具不适用）。另一方面最好分成两次操作，首先按照上述的方法浸液加热后，取出在空气中冷却，然后再浸液加热片刻，取出淬硬。

5. 应注意的一些问题

在浸液淬火时应该注意以下几点：

(1) 加热剂的温度与钢的淬火温度相差愈大，工件的加热就愈快，浸液时间就可以缩短，且内部受热不大，因此硬化层深度也愈小。

(2) 在同一溫度的加热剂中以相等的时间来浸液淬火，預热过的工件比不預热工件的硬化层要深；且預热溫度愈高，硬化层深度也就愈深。

(3) 如加热剂的溫度不变，浸液时间愈长，硬化层就愈深；如浸液时间不变，则加热剂的溫度愈高，硬化层也同样愈深。溫度与时间都固定，则工件的含碳量愈高，硬化层也就愈深。

(4) 利用工件在加热后与冷却前停留时间的长短，可以控制硬化层的深度和硬度。

(5) 为了避免工件的开裂，在浸液淬火后必須及时进行低溫(150—180 °C)回火，以消除淬火时所引起的內应力。

(6) 淬火前工件必須清洗干淨，要求沒有鐵锈、油垢以及其他附着的髒物，以免发生軟点或延长加热时间。

(7) 工件不需淬硬的部分，必須用火泥涂塞、石棉包紮，或用低碳鋼夹具遮盖，以免硬化。

(8) 工件浸入加热剂中时，要經常作上下左右移动，使加热迅速而均匀(直徑大于200公厘的齒輪要用旋轉法将齒部浸入鉛浴中加热)。

(9) 工件在淬火前必須烘干，保証沒有水分和潮濕物附着，以免盐液爆炸。

(10) 加热时间必須严格控制，以免使工件发生过热或燒燬現象(在930—950 °C加热时，盐浴加热时间为直徑(或厚度)每公厘1—1.5秒，鉛浴为0.5—0.8秒)。

(11) 工件应在10%氯化鈉水溶液中冷却，不宜在自来水中冷却，不然容易产生汽泡而形成軟点。

(12) 鉛浴的加热虽然比盐浴快，但在合金中用处大，成本貴，且容易中鉛毒，所以較少采用，即使采用在操作时要严加注意。

二、火燄淬火法

1. 原理

火燄淬火法是表面淬火法中最简便而又节省的一种。它的原理与普通淬火一样，所不同的只是将工件局部表面加热到临界溫度以上，然后快速冷却使工件局部表面淬火硬化，而内心仍保持着原来的韌性。因这种淬火方法用不到炉子加热，所以又叫它为“无炉子加热淬火法”。

火燄淬火法一般都以气焊用的噴火嘴当做加热炉，所燃

燒的气体是乙炔气、煤气、甲烷、照明气等与氧气的混合气体 燃成强烈熾热的火燄，把工件表面在很短時間內加热到高于淬火溫度，接着就

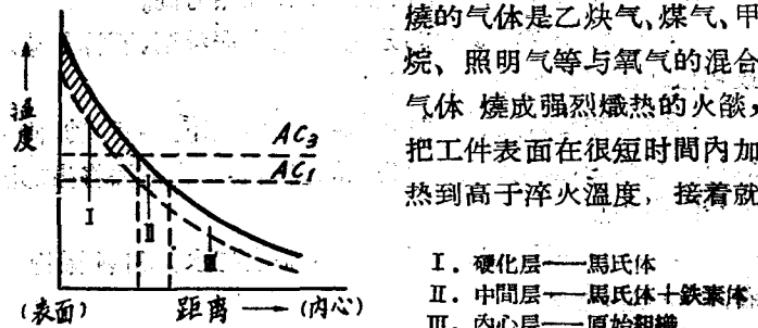


图 4—1. 火燄淬火时組織分布示意图

用压力噴水(油和空气也可)来冷却，使已加热成奥氏体的鋼件表面，因很大的冷却速度而淬成硬度很高的馬氏体組織。但中間层因溫度較低，在 Ac_3 — Ac_1 間受到不完全淬火的緣故因此成为馬氏体和鐵素体組織，内心层因溫度在 Ac_1 以下仍保持着原始的組織(見圖4—1中 I、II、III 的部位及說明)。

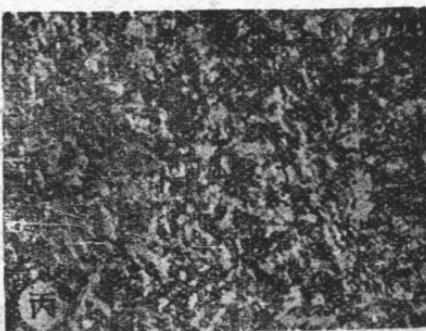
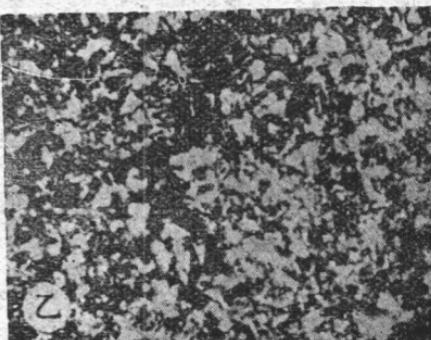
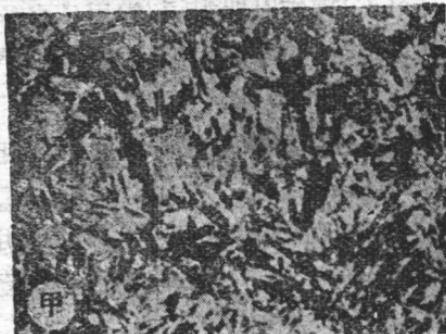
圖 4—2 中，甲为硬化层的馬氏体組織，乙为中間层馬氏体与鐵素体組織，丙为内心层未經淬火的原始組織。

火燄的溫度很高，乙炔—氧气可达 $3000-3200^{\circ}\text{C}$ ，煤气—氧气最高达到 2800°C ，而照明气与氧气最高溫度为 2400°C 。所以噴火嘴与工件表面的距离不能靠得太近，一般規定为3—6公厘(火燄內燄距工件表面約1.5—3公厘)。如靠得太近，工件就有被“燒烊”的危險，或造成“过燒”开裂，及“过热”晶粒变粗等的不良后果。如离得太远也不好，因为这样加热速度減慢使硬化层加深，薄的工件有被淬透的危險。工件的硬化层深度随要求而定，一般約为2—6公厘，最薄的0.5公厘，最厚可達25公厘。

化学成份： $C\ 0.38-0.43\%$ ， $Mn\ 0.60-0.80\%$ ， $Si\ 0.20-0.35\%$ ， $Ni\ 1.65-2.00\%$ ， $Mo\ 0.20-0.30\%$ (P 及 $S < 0.040\%$)

- (甲) 硬化層——馬氏体
- (乙) 中間層——馬氏体十
鐵素体
- (丙) 內心層——原始組織

图 4-2 合金鋼齒輪火燄淬
火后的組織($500x$)



2. 优 点

火燄淬火法有下列优点：

(1) 操作时间很短，常用秒来计算，一般约30—40秒。如与普通渗碳处理假定8小时来比较，平均只为渗碳时间的 $\frac{1}{800}$ 左右。

(2) 设备简单，能节省费用，而且使用方便，可以到处移动，适合于大量生产之用。

(3) 工件的大小不受限制，可用于大型及小型工件或复杂工件的局部淬火，且氧化脱碳和变形都很少，因此可以降低废品率及减少校正时间。

(4) 淬火后工件表面光洁，且高硬耐磨（有时甚至比普通淬火工件的硬度还高），而内心仍保持原有的韧性和强度，因此耐冲击和震动的性能很好。同时从表面硬化层到内心层还有硬度渐减的过渡层，可避免内外层的分离和剥落现象。

(5) 可用作铸铁件及铸钢件的淬火，碳铸钢件经火燄淬火后可代替合金铸钢件使用。

(6) 在淬火时可以同时兼做回火处理，能节省工料，降低成本。

3. 常用的钢料范围

可用于火燄淬火的材料很多，不論是碳素钢、合金钢、碳素铸钢、合金铸钢、灰铸铁和可锻铸铁，甚至球墨铸铁等都可以用作火燄淬火的材料。适合于火燄淬火的碳素钢含碳量为0.3—0.6%，最好是0.4—0.5%。超过0.7%时就容易淬裂。合金钢的含碳量须比碳素钢低才适合于火燄淬火。低碳铬镍钢用这种方法淬火后表面硬度比中碳钢还硬而且均匀。铬钢

常用的火燄淬火鋼料

表 4

鋼 料	含 碳 量 (%)	其 他 成 分 (%)	淬 火 溫 度 (°C)	硬 度 (Rc)	冷水管与噴火嘴距 离(公厘)
碳素鋼	0.30—0.60	錳 0.4—0.8	880—820	40—65	7.5
錳 鋼	0.30—0.50	錳 1.6—1.9	840—820	55—58	12.5
鉻 鋼	0.30—0.55	鉻 1.0—1.5, 錳 0.5—0.8	850—820	50—55	10.5
鎳 鋼	0.35—0.55	鎳 3.25—3.75	850—820	55—58	28
鉻鎳鋼	0.25—0.40	鉻 0.5—1.0, 鎳 0.65—3.75	850—800	56—60	30
鉻鉬鋼	0.30—0.55	鉻 0.8—1.1 錫 0.15—0.3	830—860	50—60	30
鉻鉬鋼	0.35—0.55	鉻 0.8—0.10, 錫 0.15—0.25	860—820	50—60	30
鉻錳鋼	0.35—0.47	鉻 1.0—1.9, 錳 0.8—1.2	870—830	58—63	30
錳矽鋼	0.33—0.34	錳 1.0—1.4, 矽 0.5—1.5	830—810	56—60	30
錳鉻鋼	0.38—0.44	錳 1.8, 錫 0.15	820—800	55—60	30
不銹鋼	0.15—0.35	鉻 12, 鎳 1	1030—980	35—55	30
鑄 鐵	一般灰鑄鐵 含錳 1—1.5% (或含鎳鉻) 孕育鑄鐵			H_B 500—570 H_B 450—570 H_B 430—570	

和鉻鉬鋼在火燄淬火后可使硬化层深度加深。鑄鋼的含碳量也須符合前面的要求。用于火燄淬火的鑄鐵必須是：(1)全部或大部分是珠光体基体，(2)游离石墨碳要細小均匀，(3)鑄件表面不能有任何疵病。

常用的乙炔——氯氣淬火的鋼料(成分、淬火溫度、硬度、冷水管与噴火嘴距离)如表 4 所列：

鑄鐵的火燄淬火溫度，可以用下面的簡單公式算出来。

T_3 (鑄鐵) = $730 + 28Si - 25Mn$ (Si、Mn以百分数代入，如含2% Si就用2代入)。

4. 加热速度与硬化层深度的关系

噴嘴火力大时，加热速度快，硬化层的深度淺；相反的，噴嘴火力小时，加热速度慢，硬化层深度就加深。最常用的加热速度为 $12-22^{\circ}\text{C}/\text{秒}$ ，一般相应的硬化层深度約2—4公厘。而

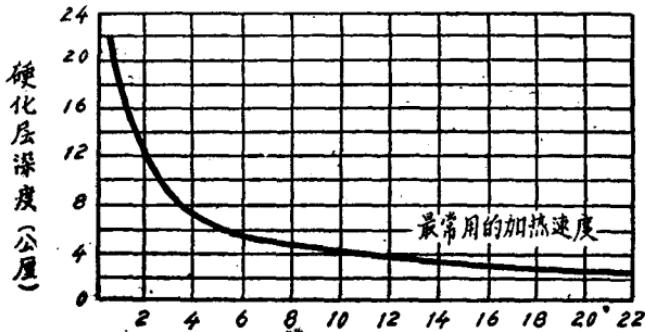


图 5. 加热速度对硬化层深度的影响 加热速度 $^{\circ}\text{C}/\text{秒}$
(直徑45公厘軸用回轉火管淬火法淬火溫度 820°C)

所采用的工件大小，淬火方法及淬火溫度等如图5中的說明。

表 5

火 管 移 动 速 度 (公厘/分)	近似的硬化深度 (公厘)
50	8.0
75	6.0
100	4.5
125	3.0
150	1.6
175	0.8

火燄移动的速度与硬化层深度的关系如表 5 所示。

达到一般硬化层深度所采用的加热时间约为30—40秒。小型工件(最小在8—10公厘)约10秒左右。而工件直径一定要大于硬化层深度的3倍。如要达到硬化层深度为12.5公厘，则加热时间需要1.5分钟左右。

5. 操作方法

火燄淬火的操作方法可分为四种(如图 6)：

(1) 固定法 在淬火时工件与喷嘴火燄都固定不动。操作分成两步，就是先行加热而后冷却。这种方法如用于螺絲頂端硬化的淬火，鉤头两端的淬火也适用。如淬火的表面較大时，可以进行分段固定淬火，最好是用多排噴火嘴加热淬火，可免使硬化层分隔造成軟帶或引起开裂等現象。

(2) 移动法 淬火时工件或火燄須作直线运动。如工件

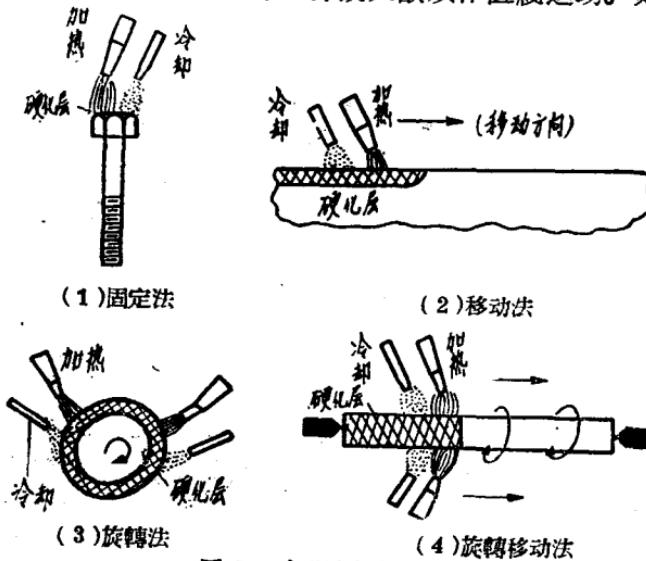


圖 6. 火燄淬火法示意圖