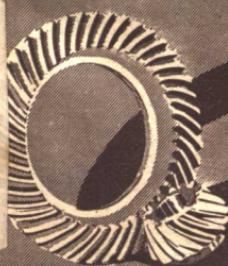


机电工业生产技术基本知识丛书

# 热处理常识

裘 汲 編 著



科学技術出版社

## 內容 提 要

本書是上海市机电工业局，为了帮助机电工厂领导干部掌握管理技术而组织的講座的講稿。由上海市机电工业局和第一机械工业部第二設計院科普工作組共同編写。

这套講稿敘述比較精練，对生产中要掌握的基本知識都有交待，并介紹目前世界水平及今后发展方向。

这套書共有下列几种：

- |                |           |
|----------------|-----------|
| 1. 金屬材料        | 8. 动力机械常識 |
| 2. 鑄造生产        | 9. 电机常識   |
| 3. 热处理常識       | 10. 电器材料  |
| 4. 鍛工与冲压       | 11. 无线电常識 |
| 5. 金屬切削机床常識    | 12. 仪表和仪器 |
| 6. 金屬切削与刀具     | 13. 医疗器材  |
| 7. 表面光洁度、公差和量具 |           |

## 热 处 理 常 識

著者 裴 波

\*

科学技術出版社出版  
(上海南京西路2004号)

上海市书刊出版业营业許可証出079号

上海市印刷五厂印刷 新华書店上海发行所

\*

开本 787×1092 纸 1/32 · 印張 9/16 · 字数 10,000  
1958年6月第1版  
1958年8月第2次印刷 · 印数 3,001—18,000

统一書号：15119·671

定 价：(7) 0.08元

77  
67

## 目 录

### 前 言

|                    |    |
|--------------------|----|
| 鋼在加热和冷却过程中的轉变..... | 4  |
| 鋼的热处理.....         | 9  |
| 結 語.....           | 17 |

## 前　　言

上古时代，人类只知道利用自然界出产的树木、石块等东西，来制造生产和生活的用具。他们把石块绑在木棒上当鎌子或斧头使用，用木材来制造傢具等等。这个时期，称为“石器时代”。

人类最初开始利用的金属是一些天然形态的铜和金，后来他们将铜与锡熔合成比较坚硬的青铜。这样，就由用石器而逐渐演进到用青铜来制造各种生产和生活用具了。这个时期，我们称为“青铜器时代”。

过后，人类发现了铁矿，知道了炼铁技术，后来又学会了炼钢。那时候，人们除了用钢铁来制造生活和生产用具外，还用来制造兵器。

在我国，人们流传着许多关于制造宝剑的故事。我们的祖先早在几千年以前就会炼剑。春秋战国时代，就已经能够炼钢并且知道运用锻造以及改变钢铁性能的方法。历史上记载着当时有一个有名的工匠，曾制造出两把有名的宝剑，即“干将”和“莫邪”，这两把宝剑，锋利无比。宝剑能够锋利无比，除了要有良好质量的钢材外，还要有能够运用改变钢的性能的方法。在汉书上也记载着炼制刀剑的方法，有“清水淬其锋”的操作方法，并且还说明“淬谓烧而水以坚之也”，就是说将刀剑烧热以后，然后淬入水中，就能够使刀剑坚强锋利。此外，在明朝的时候，有一个名叫宋应星的人，他著了一本名叫“天工

开物”的書，里面也叙述了不少关于处理鋼鐵的方法。

按照以上的記載，說明將鋼材加热并用水冷却的方法，能够使鋼的性質变得坚硬、得到鋒利的刀劍。这种改变鋼鐵性能的方法，在現代工业中，也被广泛的运用着。运用在鋼鐵方面的，称为鋼鐵的热处理。

这些事实，說明我們的先輩劳动者，在几千年以前已經知道运用热处理的方法，而且也有了卓越的成就。但是他們仅仅是掌握热处理的手艺，沒有能够知道在什么样的条件下会有这种特殊的变化。因此，这种手艺一直停留在一定的阶段。

在現代，科学日新月异，各方面对鋼鐵方面显示出有特殊的要求，在机器制造业，造船业，农具制造业以及在各項輕、重工业方面，热处理的作用占据着极重要的地位。要增加机器的寿命、減輕机器的重量、节约金屬材料和金屬的消耗，都和运用热处理的方法有重大的关系。

在偉大的中国共产党的领导之下，我国已超额地完成了第一个五年計劃。在机器制造业的各个工厂的热处理車間，已經有了新型的設備和新的技术。例如，長春第一汽車厂的热处理車間中的設備和技术水平，都是可以称为第一流的。此外，我国各高等学校，都設立了金相热处理专业，以培养为热处理这門科学而服务的人才。我們也建設了專門制造热处理設備的工厂。这些措施，对我国工业上为热处理这門科学的发展和预期的成就，有了可靠的保証。

## 鋼在加热和冷却过程中的轉变

在日常生活中，大家都知道天气冷到零度以下的温度时，水就凝結成冰；將水加热到  $100^{\circ}\text{C}$  以上的温度时，就化为蒸汽；但是在平常的气温中，水就保持原有的液体状态。凡物质都有这种三态的变化，象水的变化可以用肉眼觀察得到，称为形态的变化。鋼也有三态的变化。不过鋼还有一个特性，就是在固体状态的时候，予以加热，它内部的結構組織因加热的温度不同，也会发生轉变，不过这种变化肉眼是看不到的，必須要用仪表和金相显微鏡的帮助。科学家們就利用仪器、金相显微鏡和X光，来研究鋼在固体状态时加热的过程中因温度不同而产生的各种組織轉变和它們的特性。

現在，各方面对鋼的需要很多，要求也不同，因而鋼的牌号也很多，它們的化学成份也各不相同。因此，在不同温度中所发生的組織轉变和性能，也都因鋼的牌号不同而异。

### 一、鋼在加热过程中的轉变

以含碳量0.45%的碳素結構鋼为例(这种鋼一般称45鋼)，它在室温中的机械性能如下：

|       |            |
|-------|------------|
| 抗張力   | 60~70公斤/公厘 |
| 降伏点   | 35~45公斤/公厘 |
| 延伸率   | 18~20%     |
| 斷面收縮率 | 45~50%     |
| 布氏硬度  | ~220       |

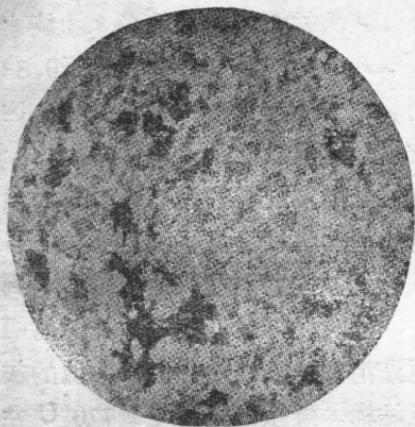


图1a. 45 鋼的金相組織圖

將这种鋼用金相顯微鏡來觀察，就會看到鋼的結晶是黑白相間的片狀組織，其間還雜有白色塊狀的組成（圖1a）。這種黑白相間組織中白色的是純鐵（雖然稱為純鐵，但是也含有微量的碳素）。純鐵的性質軟而韌，在金相學上稱為鐵素體。黑色的是碳化鐵，碳化鐵性質極硬，可是很脆，金相學上

稱為滲碳體。這種滲碳體在鐵碳合金中，必定會使合金的強度和硬度增加，但是韌性則降低。這種一片鐵素體、一片滲碳體的混合組織，在各種含碳量不同的鋼中經常出現。因為這種組織在顯微鏡下看起來象珠母一樣，所以在金相學中稱為珠光體（圖1b）。

在圖1中白亮色的塊狀組織也是鐵素體。

鋼中的珠光體組織的數量，與含碳量有 certain 的關係。對碳素鋼來說，含碳量達到 0.83% 的時候，鋼的組織結構全部是珠光體。含碳量低於 0.83% 的碳素鋼，它的組織是珠光體和鐵素體；含碳量高於 0.83% 的高碳素鋼，它的組織則為珠光



图1b 珠光体的金相图

体和滲碳体。在金屬學上，對全部的結構組織是珠光體的鋼稱為共析鋼（即含碳量0.83%的鋼稱為共析鋼），含碳量低於0.83%的鋼稱為亞共析鋼，超過此含碳量的鋼則稱為過共析鋼。這些都是一般含碳量不同的碳素鋼在室溫時的結構組織情況。

如果將鋼放在加熱爐中加熱，則鋼內部的結構組織會因溫度增加而引起轉變，同時它的物理和機械性能也因而不同。以45鋼為例，當將鋼放入爐中加熱到723°C的時候，就會發現珠光體的組織逐漸消失，形成一種近乎方塊的灰白色結構。繼續增加溫度到770°C左右，鋼中另一種鐵素體就被熔入新形成的組織，金相學上稱為奧氏體（圖2）。繼續增加溫度，在熔化之前鋼的結構組織就一直是奧氏體。鋼在室溫時是有磁性的，加熱後磁性就逐漸消失。鋼在加熱過程中的組織轉變，可以歸納如下表：

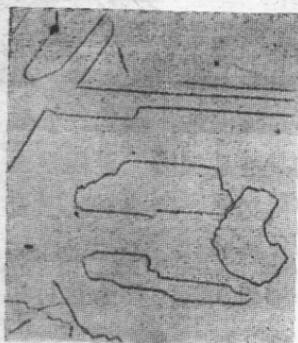


圖2. 奧氏體金相組織圖

| 鋼的分類 | 室溫時的組織  | 加熱到723°C時的組織 | 加熱到熔化溫度以前時的組織 |
|------|---------|--------------|---------------|
| 亞共析鋼 | 珠光體+鐵素體 | 奧氏體+鐵素體      | 奧氏體           |
| 共析鋼  | 珠光體     | 奧氏體          | 奧氏體           |
| 過共析鋼 | 珠光體+滲碳體 | 奧氏體+滲碳體      | 奧氏體           |

一般稱珠光體開始轉變為奧氏體的溫度為低臨界溫度，通常以A<sub>1</sub>表示，全部轉變為奧氏體的溫度為高臨界溫度，亞共析鋼的高臨界溫度以A<sub>3</sub>表示，過共析鋼的高臨界溫度則以A<sub>cm</sub>

表示；消失磁性时的温度点以 $A_2$ 表示( $A_2$ 点也称为居里点)。

## 二、鋼在冷却过程中的轉变

前节講到鋼經過加热以后，它的組織最后轉变为奧氏体(在熔化之前)。可是將奧氏体組織的鋼再冷却下来，它的轉变情况是怎样的呢？这要看鋼冷却下来的速度如何，如果冷却的速度很緩慢，已經加热到奧氏体組織的鋼，仍旧会按照原有的情况轉变。仍以45鋼为例，它轉变的次序是按温度的高低从奧氏体→奧氏体和鐵素体→珠光体和鐵素体(室温时的組織)。

如果將加热到奧氏体組織的鋼，用很快的冷却速度冷却，例如浸入冷水中，则所得到的結構組織与緩慢冷却的情况完全不同，性能也两样。45鋼从奧氏体緩慢冷却所得到的室温組織是珠光体和鐵素体，可是快速冷却結果的組織从显微鏡下看起来是一种針狀的組織。这种組織极硬，可以达到560~650布氏硬度单位，抗張力也会提高到3倍左右，延伸率則降低，說明这种組織的性能是硬而脆。金相学上称这种組織为馬氏体(图3)。使鋼快速冷却的介质(例如冷水)，称为冷却剂。

由于冷却剂冷却能力不同，奧氏体状态的鋼冷却后所得到的結果也会两样。例如將奧氏体状态的45鋼不浸入冷水中而浸入具有温度的介质中冷却，则所得到的結



图3. 馬氏体金相組織图

構組織并不是馬氏体，而又是另外的一种粗織。这种組織的硬度比馬氏体要低一些，可是韌性則提高了，这种組織金相学上称为托氏体。同样的情况，如果將冷却介质的温度提高，则奧氏体状态的鋼冷却后的組織另称为索氏体。繼續提高冷却介质的温度，例如  $600^{\circ}\text{C}$ ，則冷却所得的結果又是珠光体了。今將奧氏体状态的鋼放在不同温度的冷却介质中（或在不同冷却能力的冷却剂中）冷却后所获得的各种結構組織的机械性能，列表如下：

| 組織名称 | 布氏硬度    | 抗張力(公斤/公厘 <sup>2</sup> ) | 延伸率%  |
|------|---------|--------------------------|-------|
| 馬氏体  | 500~650 | 175~210                  | 2~8   |
| 托氏体  | 400~500 | 140~175                  | 5~10  |
| 索氏体  | 250~400 | 70~140                   | 10~20 |
| 珠光体  | 200~250 | ~80                      | 20~25 |

这里尚須說明的，鋼經過加热到奧氏体状态以后，才能在不同冷却能力的冷却剂內获得各种性能的組織，如果加热的溫度沒有使鋼轉变到奧氏体的状态，即沒有到达高臨介点以上的溫度，則鋼的組織不能轉变或轉变得不完全。

## 鋼的热处理

鋼件經過不同溫度的加熱和不同冷卻速度冷卻以後，就轉變為不同性質的結構組織。我們就可以利用鋼的這種特性，運用加熱和冷卻的方法，來達到我們所需要的目的。這種加熱和冷卻的方法，即是鋼的熱處理方法。

由於我們對鋼所要求的目的不同，也有不同的熱處理方法。例如自行車車輪上的心軸，縫紉機上的心子，它們在很快的速度中轉動和上下滑動，為了經久耐用，就要求這些零件的表面耐磨。機床上的切削工具，切菜用刀，剃刀以及割草用的鎌刀，就要求刀口鋒利，也即是刀口很硬。其他如機器上的許多齒輪、轉軸、花梢軸、螺絲釘以及很多不同的零件，有的表面要求耐磨，有的則表面要硬而中心部分要求有韌性，有的則要提高鋼的強度和硬度等等。對於這些要求，都可以運用熱處理的方法來達到。

下面敘述的是各種熱處理工序的目的和操作過程。

### 一、鋼的退火和正火

鍛件或熱軋鋼經過在很高的溫度中加熱以後，鋼內部的結晶變得很粗大，同時在鍛壓過程中，鍛件各部分所受壓力並不一致，冷卻也不均勻，因而鍛件內部的結晶組織是不均勻的。這樣使零件的強度下降，內部產生了內應力，在運用時也會產生形變。另外，含碳量較高的過共析鋼和合金鋼，鍛造或熱軋

后硬度增加，影响机械加工。这许多毛病，都要运用退火或正火的方法来消除它。退火的目的是：

- (1)降低鋼的硬度；
- (2)使鋼的結晶变細；
- (3)改善鋼的切削加工的性能；
- (4)提高鋼的延性和韌性；
- (5)改善鍛件或热軋鋼中所产生的不均匀組織；
- (6)消除內应力；
- (7)为下一步热处理工作做好准备。

退火的操作过程，一般是將鋼放在炉中加热到高临界点( $A_3$ )以上的温度，保温以后就缓慢地冷下来。根据要求的不同，退火的方法还可以分为：完全退火、等温退火、球化退火等方法。

正火实际上是退火的另一种形态，不过正火是將鋼放在炉中加热到高临界点( $A_3$ )以上的温度并保温以后，直接放在空气中冷却，也就是说正火的鋼要比退火时冷得快一些。正火的方法多用于处理含碳量較低的亞共析鋼，而且价钱便宜。

## 二、鋼的淬火

淬火就是將鋼件放在炉中加热到高临界点以上的温度( $A_3$ 以上 $30^{\circ}\sim 50^{\circ}\text{C}$ )，保温一定时间以后，使鋼内部的組織全部轉变为奥氏体。根据鋼的牌号，取出急速冷却在水中或油中（或其他的冷却介质内），这个方法即为淬火。

淬火的目的比較单纯，主要就是为了得到馬氏体組織，因为馬氏体再經回火处理以后，可以获得好的强度和韧性。对工

具鋼來說，淬火是为了要获得最高的硬度，以保証高速切削性能和耐磨性。

鋼中含碳量愈高，淬火后的硬度也愈高，而韌性也降得愈低。由于鋼經過淬火以后，大多数变得很脆，必須再加热，使它的韌性增加，达到兼有高的强度和大的韌性的优良性能，所以它常和回火配合使用。在机械制造厂里，淬火的方法应用很广，并且是特別重要的操作。

为了要保証淬火后鋼件的質量，必須要严格注意淬火的溫度和加热均匀，冷却介质的选择等。

### 三、鋼的表面淬火

机器上有許多零件，如車子上的輪軸、发动机上的曲軸、齒輪的牙齿部分，它們既要耐磨，又要吃得起力量，同时还要經得起震动和受外力的冲击，这就是說它們的表面要很硬耐磨，而中心部分則要有足够的韌性。增加鋼件表面硬化的方法可以分为两大类：一种是化学热处理的方法，这种方法多适用于体积不大、形狀較为复杂的机器另件；另一种就是表面淬火法，这种方法是一种較为简单而且經濟的热处理方法。

表面淬火法常用的方法有两种，利用火焰或高頻率感应电热把鋼件的表面层很快地加热到淬火溫度，紧跟着用水或其他冷却介质使它急速地冷却下来（不可用油），就使得只有表面层受到淬火的作用，硬度增加。

1. 火焰表面淬火 火焰表面淬火法，是利用氧与乙炔的混合气体。用噴咀燃燒发出火焰的溫度可以达到 $3000^{\circ}\text{C}$ 左右。因为火焰的溫度很高，使鋼的表面在极短時間內升到淬火溫度，同

时因加热的时间很短，表面的温度来不及传到钢的内部去。淬

火的结果，虽然表面层已经到达了马氏体的组织，但是内心部分的组织仍然未变。因此表面层硬度很高，中心部分仍有足够的韧性（图4）。火焰淬火层的深度最大可到6公厘左右。

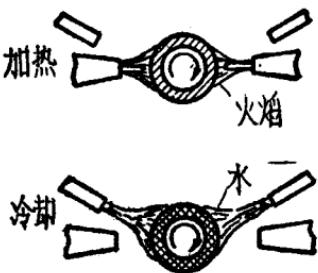


图4. 火焰淬火法

法之一。它有不少优点，例如：

- (1) 可以得到任何深度的淬火层；
- (2) 生产率高；
- (3) 得到高的硬度；
- (4) 不容易使钢的表面氧化、不容易产生变形；
- (5) 适用于不同形状的工件表面淬火；
- (6) 淬火过程可以自动化；
- (7) 可以放在机械加工车间的流水线上；

高频率淬火有各种不同的用途，如对工件、工具的淬火，回火，金属熔化，刀片的焊接等。高频率电流感应加热法，是将工件放于感应圈的强烈电磁场中，在工件之内产生磁场，由于“表面效应”，因而表面层很快地被加热。一般加热的时间只需几秒鐘，即可达淬火温度（图5）。

高频率电流是每秒500至10,000,000周的交流频率的电流。工业用的电流及一般城市电力网都是每秒50周的交流

頻率。

表面淬火法除以上兩項以外，還有在电解液中加热和接触电热表面淬火等方法。

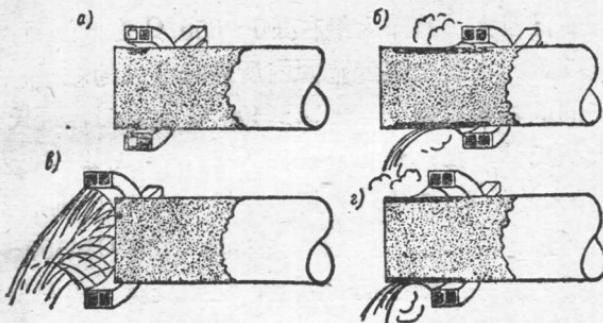


图5. 高频淬火法之一

a—在感应器未运动时开始加热；b—在感应器运动及供给冷却液下继续加热；c—在“行进”淬火下，送电加热时感应器的状态；d—继续着的“行进”淬火过程。

#### 四、鋼的回火

上面曾經叙述，鋼經過淬火以后得到馬氏体的組織。这种組織是不稳定的，虽然硬度很高，但是很脆，同时在淬火时鋼中产生了很大的內应力。这样在应用时便会得到不良的后果。回火的目的就是要消除淬火时所产生的內应力，适当地降低硬度（对某些特殊鋼來說，反而会提高硬度）、提高韌性，以得到良好的性能。回火是鋼的热处理中最后一道工序，所以非常重要。回火方法可以分为下列几种：

(1) 低温回火 为了在回火后不致使鋼的硬度下降較多，

淬火鋼应在 $150^{\circ}\sim200^{\circ}\text{C}$ 之間進行回火，回火的時間可以根據工件斷面的大小來決定，但最少不得小於一小時。低溫回火還可以消除一部分內應力。這種低溫回火的方法一般適用於碳鋼、普通合金工具鋼製的刀具等；

(2) 高溫回火 將淬火鋼在 $400\sim650^{\circ}\text{C}$ 之間進行回火，就叫高溫回火。在這個溫度範圍內所進行回火的結果，可以得到鋼的不同的結構組織。當加熱到 $400^{\circ}\text{C}$ 左右時，馬氏體會轉變為回火托氏體，加熱到 $450\sim650^{\circ}\text{C}$ 時，馬氏體轉變為回火索氏體。回火的結果，能使淬火鋼的韌性加大，硬度則適當下降。但對於含有鎳、鉻、錳的合金鋼，在 $300\sim400^{\circ}\text{C}$ 和 $500\sim600^{\circ}\text{C}$ 回火時所得的結果，韌性反而降低，使鋼變脆，我們稱這類鋼具有“回火脆性”。

(3) 多次回火 多次回火即將回火的次數重複地進行 $2\sim4$ 次，這種回火方法主要用於處理高速鋼製的切削工具。主要目的是減少鋼內奧氏體的含量和增加工具的硬度。

## 五、化學熱處理

某些機器上的零件，象汽車上的變速齒輪和花槽軸，許多滑動塊、凸輪、活塞梢、量具以及一些局部摩擦的零件，它們在操作時，並不需要高的強度和彈性，但是要承受輕微的衝擊和碰撞力，同時還要承受強力摩擦。因此，這些零件的表面，要具有高的耐磨性，內心部分要有足夠的韌性。由於這一大類零件比較小，或者外形複雜，不適宜用表面淬火法，所以要採用另一種熱處理方法——化學熱處理。

以前所介紹的各種熱處理方法如退火、淬火、回火，表面

淬火等，对鋼的影响來說，不論經過那几項热处理的操作規程，除了鋼的結構組織有所改变外，鋼的化学成分总是不改变的。但是化学热处理不仅使鋼的結構組織发生变化，而且还改变了鋼表面层的化学成份。这种热处理的主要类型，可分下列几种：

1. 滲碳法 这种方法是使含碳量較低（0.3%以下）的鋼的表面层增加含碳量，淬火后由于鋼的表面层含碳量增加，提高了硬度，而中心部分的含碳量并未增加，因而仍旧保持了韌性。滲碳的方法根据增碳剂的不同，分为固体和气体滲碳法两种。

(1) 固体滲碳法 将鋼件裝在鉄箱中，四周填滿木炭碎粒和碳酸鹽（如碳酸鈉、碳酸鋇等，主要是为了加快滲碳作用）的混合剂，密封后放入加热炉中加热，加热到 $920\sim950^{\circ}\text{C}$ 的温度，在这个温度中保温一定的时间（时间的長短根据滲入深度的要求来决定）。保温的时间越長，滲碳层越深。

(2) 气体滲碳法 将鋼件放入特制的滲碳炉中，然后在 $920^{\circ}\text{C}$ 左右的温度中加热，同时通入滲碳气体（常用的是甲烷）或用煤油滴入当作滲碳剂。經過一定時間后（也是根据滲碳层深淺的要求来决定时间），可将鋼取出淬火。由于滲碳时的温度比較高，所以淬火前应将滲碳件的温度下降到 $800^{\circ}\text{C}$ 左右，然后就淬入不同的冷却剂中淬火。气体滲碳法的最大优点是滲碳时间快，要比固体滲碳法的时间差不多快一倍。另外，气体滲碳法操作簡單、清洁，滲碳层的深度和含碳量也容易控制。在大批生产的工厂中，还可以采用机械化的設備。

2. 鋼的氮化 氮化就是將鋼的表面层用氮加以飽和的方法。鋼的表面饱和氮以后，表层就有很高的硬度，比滲碳层的表面硬度还要高。氮化的时间和操作要比滲碳的时间長得多，