目录

1 实验目的 1

1 实验目的

- 掌握碳钢的淬火工艺及其应用。
- 研究冷却条件与钢性能的关系。
- 观察钢经热处理后的组织,熟悉碳钢经不同热处理后的显微组织及形态特征。

2 实验原理

2.1 热处理原理概述

热处理是一种很重要的金属热加工工艺方法,也是充分发挥金属材料性能潜力的重要手段,它的主要目的是改变钢的性能。所谓热处理是将钢在固态下通过加热、保温与冷却的方法改变其组织与性能的工艺。主要包括退火、正火、淬火及回火。本实验主要涉及正火与淬火工艺。

2.1.1 正火

正火工艺将钢加热到 A_{c_3} 或 A_{c_m} 以上 $30\text{-}50^{\circ}\text{C}$,保温一定时间,然后在空气中冷却的工艺方法,称为正火。正火的速度比退火快,可获得较为细密的索氏体组织,因而比退火组织具有较高的强度和硬度。

2.1.2 淬火

钢的淬火是将钢加热到相变温度 (A_{c_3} 或 A_{c_1}) 以上, 保温一定时间后, 以快速冷却的一种工艺, 通常淬火钢的基体是马氏体。将钢加热到 A_{c_3} 以上称为完全淬火, 加热到 A_{c_1} 以上为不完全退火。

淬火冷却方法非常重要,一方面冷却速度要大于临界冷却速度,以保证 全部得到马氏体组织;另一方面冷却应尽量缓慢,以减少内应力,避免变形 和开裂。为了解决上述矛盾,可以采用不同的冷却介质和方法,使淬火工件在奥氏体最不稳定的温度范围内($650-550^{\circ}$ C)快冷,超过临界冷却速度,而在 Ms($300-100^{\circ}$ C)点以下温度时冷却较慢,理想的冷却速度如图 1 所示。

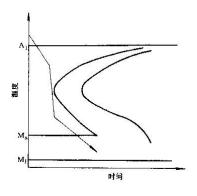


图 1: 淬火时的理想冷却曲线示意图

冷却介质一般用油、水和盐水,这三种介质的冷却能力依次增强。由于碳钢的含碳量不同、淬火加热温度不同、冷却介质不同时所得到的组织不同,因而性能也不同。本实验采用的冷却剂为水与矿物油。

| 冷却介质 | 冷却速度 ℃/s | | |
|----------|--------------|--------------|--|
| | 650—550°C 区间 | 300—200°C 区间 | |
| 水 (26°C) | 500 | 270 | |
| 矿物油 | 150 | 30 | |

表 1: 水及矿物油的冷却能力

2 实验原理 3

2.2 热处理微观组织

2.2.1 正火组织

正火的冷却速度大于退火的冷却速度,因此,在相同含碳量情况下,正火比退火的组织要细,得到的组织为:索氏体+铁素体(呈断续网状分布),见图 2。

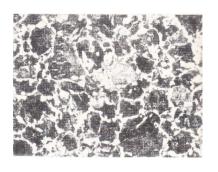


图 2: 45 钢正火组织 400×

2.2.2 淬火组织

马氏体组织 马氏体是奥氏体在冷却速度大于临界冷却速度到 M_s 温度得到的转变产物, 有两种典型形态: 板条马氏体和片状马氏体。

板条马氏体 板条马氏体是一种低碳马氏体,其显微组织特征事由一束束相互平行排列的板条状组织成群分布,在一个奥氏体晶粒内可能有几个不同取向的马氏体群,在一个奥氏体晶粒内可能有几个不同取向的马氏体群。图 3为低碳钢的淬火组织。

片状马氏体 片状马氏体是一种高碳马氏体,其显微组织的主要特征是在光学显微镜下呈现针状或竹叶状,高碳钢经过高温淬火得到粗大的针状马氏体,其立体形貌是凸透镜状。图 4为高碳钢的淬火组织。

2 实验原理 4



图 3: 低碳钢的淬火组织



图 4: Fe-32Ni 合金的片状马氏体组织

油冷组织 由于油冷的冷速较水冷慢,沿奥氏体晶界首先析出屈式体,并呈现网状分布。随后剩余奥氏体转变成为混合马氏体。图 5为 45 钢的油冷组织。

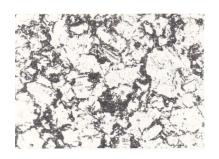


图 5: 45 钢油冷组织 500×

5

3 实验材料和仪器

3.1 实验材料

实验采用材料为高约 15mm, 直径 ϕ 约 20mm 的圆柱形 20CrMn,42CrMo,T10 钢样品,其化学成分见表 2。

表 2: 20CrMn,42CrMo,T10 钢的化学成分

| | C(%) | Si(%) | Mn(%) | Cr(%) | Mo(%) |
|----------|-------------|-------------|-------------|-----------|------------|
| 20CrMo | 0.17-0.24 | 0.17-0.37 | 0.40-0.70 | 0.80-1.10 | 0.15-0.25 |
| 42 Cr Mo | 0.38 - 0.45 | 0.17 - 0.37 | 0.50 - 0.80 | 0.90-1.20 | 0.15 - 0.2 |
| T10 | 0.95-1.04 | 0.35 | 0.40 | 0.25 | 0.20 |

3.2 实验仪器

- 箱式电阻炉
- 维氏硬度计
- 金相显微镜及电子扫描显微镜
- 抛光膏及抛光机
- 浸蚀剂、酒精、玻璃器皿、竹夹子、脱脂棉、滤纸等

4 实验步骤

4.1 淬火

4.1.1 加热温度

根据表 2提供的化学成分和图 6综合考量,设定加热温度为 850℃.

4 实验步骤 6

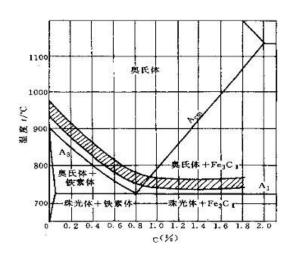


图 6: 淬火的加热温度范围

4.1.2 加热时间

淬火加热保温时间按下列经验公式估算:

$$t = \alpha \cdot K \cdot H$$

式中 t—保温时间 (min);

—加热系数 (min/mm) (对于 800°C-900°C 箱式炉加热—般可以取 1.0-1.2);

K—工件装炉方式修正系数(一般 $K = 1^{-1.5}$);

H—工件有效厚度 (mm) (尺寸最小部位)。

结合样品尺寸计算可得样品至少需要加热 15min。

4.1.3 具体操作

把样品放入箱式电阻内恒温区的耐火砖上,调节加热温度,待测温仪显示为850°C时开始计时,保温15min后,用火钳夹出样品迅速放入水、油槽中并剧烈搅拌,使样品能淬透。正火样品放置在防火砖上待其空冷结束。

4.2 显微组织观察

用一套金相砂纸在玻璃板上先粗后细逐号磨光。注意每换上一号细一些的砂纸时,将磨光方向转换 90°,以便于观察原磨痕的消除情况。最后,金相样品抛光机上细抛,使样品表面达到光亮如镜的光洁度。注意手持样品应用力均匀,用力也不宜过大。

将抛光好的样品,直接在显微镜下观察,应基本上没有磨痕和磨坑,而无法观察到晶界、各类相和组织。本实验采用化学浸蚀法,将浸蚀液(4%硝酸酒精)和纯酒精各倒入一个玻璃器皿中,用竹夹子夹脱脂棉、蘸浸蚀液在样品表面擦试,当光亮镜面呈浅灰白色,立即用水冲洗,并用酒精擦洗后经吸水纸吸干。

制备好的样品分别用光学显微镜在 100 和 500 倍不同放大倍数下,用扫描电子显微镜在 1000 和 2000 倍下观察组织,并拍摄图片。

4.3 测定维氏硬度

然后,将样品放在维式硬度计的载物台上,调整焦距,在试样上不同位置 取三个点个点,三个点计人数据,若三个点硬度值相差不大说明组织较为 均匀,最后对三个测量值求平均值。

5 实验结果与分析

5.1 显微组织分析

5.1.1 20CrMo 钢

20CrMo 钢的 CCT 曲线如图 7所示, 并根据水冷、油冷及空冷的冷却速度, 在图 7中大致画出冷却曲线:

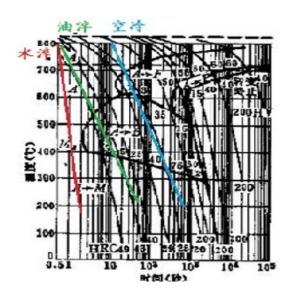
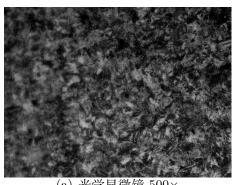
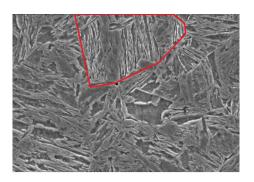


图 7: 20CrMo 钢的 CCT 曲线

水冷 水淬的冷却速度约为 500° C/s, 由 CCT 曲线可知, 其冷却速度大于 临界淬火速度,可使奥氏体不发生珠光体相变而获得完全马氏体(包括残 余奥氏体)。



(a) 光学显微镜 500×



(b) 扫描电子显微镜 5000×

图 8: 20CrMo 钢水冷金相照片

板条状马氏体 板条状马氏体是低碳钢中形成的一种典型的马氏体组 织,因其显微组织是由许多成群的板条组成,故称为板条状马氏体。因为这 种马氏体的亚结构主要为位错,通常也称为位错型马氏体。其马氏体晶粒呈一定角度相交,在图 8中可以较清晰的看出。

同位向束 板条 板条状马氏体由板条群所组成,一个原始奥氏体晶粒内可有几个板条群。板条群由若干尺寸大致相同的板条在空间位向大致平行排列所组成,一个板条群又可分成几个平行的区域,称为同位向束。每个同位向束由若干个平行板条所组成,每个板条为一个马氏体单晶体,金相呈现为黑白交替的块,在图 8电镜照片框中可以很清晰清晰的看出平行板条和其黑白交替,马氏体板条多被连续的残余奥氏体薄膜所隔开。

表面浮突 由于马氏体形成是以切变方式进行的,且一边相对凸起,一边相对凹陷,使表面出现浮突现象,且在板条状马氏体中,浮突呈现帐篷型。

油冷 水淬的冷却速度约为 150℃/s,由 CCT 曲线可知,其冷却速度小于临界淬火速度,可使奥氏体不发生珠光体相变而获得完全马氏体(包括残余奥氏体)。