

冶金实用知识丛书

铸铁知识



姚家猷 编著

上海科学技术出版社

22

8

鑄 鐵 知 識

姚 家 岩 編 著

*

上海科學技術出版社出版

(上海南京西路 2001 号)

上海市書刊出版業營業許可證第 023 號

大東集成聯合廠印刷 新華書店上海發行所總經售

*

开本 787×1092 版 1/32 印張 2 1/8 字數 45,000

1959 年 3 月第 1 版第 1 次印刷

印數 1—15,000

統一書號 15119·1221

定價 (十) 0.22 元

緒 言

在工业生产中，鑄鐵是一种基本的結構材料，在机器制造、冶金、建筑和国防等工业部門中，鑄鐵都有着广泛的用途。在机器制造业中，鑄铁件的重量約为机器总重量的50%，而在某些机器如：金属切削机床、内燃机、压缩机和水泵等机器中，鑄铁件的重量約为整个机器重量的70—90%。从这里可以看出鑄铁生产在工业部門，特别是在机器制造业中的重要地位。从鑄铁件的应用范围来看，許多重要的机器零件是用鑄铁制成的，如：金属切削机床的床身和工作台，内燃机、蒸汽机和压缩机的汽缸体、汽缸盖、內套和活塞环，汽輪机的隔板和低压汽缸，以及水輪机的壳体和轉子等。此外，一般机械的机身、机座和一些不重要的机件也大多采用鑄铁制成的。消耗量較大的鑄铁件还有冶金工业中的鋼錠模和軋輥以及城市建设用的鑄铁管等。

鑄铁不仅現在已經获得广泛的应用，而且具有很大的发展前途。鑄铁性能的提高、鑄造技术的进步和应用了现代化的鑄件质量检查方法，使鑄铁件能够胜任更重要和要求更高的工作，因而可以部分地代替鑄钢、鍛钢和有色金属來制造某些重要的机件。例如：原来用碳素钢和合金钢鍛制的柴油机曲軸，現在已經可以部分地用鑄铁曲軸来代替了。

鑄铁所以能被广泛应用的主要原因是：

1. 鑄铁的原料价格和加工費用都較低廉，所以它的成本比其他任何金属为低。

2. 鑄鐵件是用液体金屬澆鑄而成，而且鑄鐵的流动性很高，所以能够澆鑄成形状复杂和薄壁的机件，如柴油机的汽缸头等。此外，鑄鐵也能用来鑄造很大很厚的巨型鑄件。鑄鐵件单件重量最大可达 250 吨。

3. 鑄鐵具有較高的抗壓強度和抗彎強度、优良的耐磨性和減振性，还有良好的机械加工性，这些都是鑄鐵作为結構材料的有利性能。在抗拉強度和塑性方面，几种高強度鑄鐵和特种鑄鐵也能与鋼相比。

4. 鑄鐵生产一般采用冲天炉作为熔化设备。因为冲天炉构造简单、操作方便而生产率高，所以投資較少，生产費用低廉，而且由于冲天炉連續地供給鐵水，使鑄鐵件的生产比鑄鋼件更适合于大量生产。

因为鑄鐵具有上述显著优点，特別因为鑄鐵的原材料容易取得，生产設備和操作技术都較簡單，在遍地开花、全民办工业的建設方針下，任何地方、任何工厂企业或人民公社都能利用当地生产出来的生鐵以及焦炭或白煤等原材料，依靠企业或公社的力量，以較少的資金建造冲天炉或三节炉等必要的设备，經過短时间的准备就能生产鑄鐵件，可以迅速解决本企业生产急切的需要。因此，在我国現在的工业建設中，鐵鑄可以说是一种多快好省的工程材料。

在我国社会主义建設大跃进中，虽然 1958 年钢产量已經翻了一番，但仍赶不上各种工业全面跃进的需要，钢材、鍛鋼件和鑄鋼件的供不应求，仍然是大跃进中的一个主要矛盾。为了解决这个矛盾，为了克服鍛压设备和大型鑄鋼设备不足所造成的毛坯供应不及的困难，因而在机械工业中提出了“以鐵代鋼，以鑄代鍛”的方針，这使鑄鐵获得了更广泛的应用，它

在机械工业中的地位也将更加重要。

“以铁代钢，以铸代锻”的方针和机器结构的发展，都要求铸铁具备更高的和特殊的性能，同时还要求铸件质量得到可靠的保证。解放几年来，我国在高强度铸铁——球墨铸铁的研究和生产方面已经取得了辉煌的成就，球墨铸铁的强度已与钢接近甚至超过了钢，它的应用范围也大大扩大了。虽然如此，我们还要强中加强，更进一步的提高和改善它的性能。此外，为了保证铸件质量，我们还须研究和掌握含硫、磷较高的土铁铸造灰口铁铸件和高强度的土球墨铸铁件的技术，使铸造生产在大量应用土铁的条件下仍能做出高质量的铸铁件。

为了保证铸铁的性能能够达到要求，为了提高铸铁件的质量，使铸铁能够更好地用作结构材料，我们必须了解铸铁的性能，以及决定铸铁性能的基本因素，从而掌握这些因素来提高铸铁的质量。这本小册子概要地介绍了关于铸铁的基本知识，通过这些内容可以使读者对铸铁有一个系统的了解。

目 录

第一章 鑄鐵与鋼的区别.....	1
第二章 鑄鐵的組織.....	5
第三章 鑄鐵組織与机械性能的关系.....	12
第四章 鑄鐵的性能.....	16
第五章 鑄鐵的分类.....	18
第六章 各种鑄鐵的特性、用途及其制造方法.....	21
白口鑄鐵.....	21
冷硬鑄鐵.....	22
普通灰口鑄鐵.....	24
孕育鑄鐵.....	27
馬鐵.....	32
球墨鑄鐵.....	37
高硫球墨鑄鐵.....	46
合金鑄鐵.....	49
第七章 結語.....	51
附表：鑄鐵的化学成分、性能和用途	

第一章 鑄鐵与鋼的区别

鑄鐵和鋼同属于黑色金属，都是以铁为基础的铁碳合金，除了铁和碳这两种主要元素以外，鑄鐵和鋼都还包含一些其他的元素，其中主要的是矽、錳、磷、硫，这些杂质是原料中早就存在，或者是在制造过程中掺入到金属中去的。鑄鐵和鋼虽然由同样的几种元素组成，然而成分却不相同。在鑄鐵中，純鐵的数量比鋼少，而碳和杂质等其他元素的量则較多。鑄鐵与鋼是以含碳量的多少来区别的，一般以 1.7% 为分界，含碳量低于 1.7% 的铁碳合金为鋼，高于 1.7% 的就是鑄鐵。下面列出的是普通碳素鋼和工业上常用鑄鐵的化学成分比較。

	碳 素 鋼	鑄 鐵
鐵	0.10—0.60%	2.5—4.0%
矽	0.15—0.37%	1.1—3.0%
錳	0.35—0.80%	0.5—1.2%

鑄鐵与鋼的区别也表现在有害杂质——磷和硫的含量上。优质碳素鋼中磷、硫含量一般都不超过 0.05%；普通鑄鐵的含磷量不超过 0.65%，含硫量不超过 0.15%；高级鑄鐵的含磷量不超过 0.20%，含硫量不超过 0.12%。

从以上数据可以看出：鑄鐵除了含錳量与鋼接近外，其他碳矽两种主要元素和磷硫两种有害杂质的含量都比鋼大得多。鑄鐵与鋼在化学成分上的这种差别，是由于鋼鐵的生产

过程不同而形成的。

生铁是怎样得到的

先从铸铁和钢的原料——生铁来谈。在自然界中没有天然的金属形态的铁存在，铁主要是成为氧化铁而与其他的氧化物共同存在于地层中，如常用的磁铁矿和赤铁矿即为以四氧化三铁(Fe_3O_4)和三氧化二铁(Fe_2O_3)为主要成分的矿石。优质铁矿的含铁量可达70%以上。为了从铁矿石中得到金属形态的铁，就必须使氧化铁还原，这种炼铁过程是在高炉(又名鼓风炉)中进行的。高炉炼铁的基本原理是这样的：铁矿石、焦炭和熔剂等炉料分批装入炉中，焦炭与自风口鼓入的空气燃烧而成一氧化碳，这种气体是有还原性的，当它在炉膛中上升时就不断使铁矿石中的氧化铁还原。此外，当铁矿石在高温下与焦炭接触时，焦炭中的碳素也能直接使氧化铁还原，铁矿中的氧化铁被彻底还原以后就变成了金属铁，它在炉中熔化为铁水，铁矿中的其他氧化物则大部分与熔剂起作用而形成熔点较低的比重小的熔渣，由出渣口排出。从高炉中出来的铁水可以浇铸成锭块或者直接送往炼钢厂作为炼钢的原料。

这样炼得的金属铁并不是纯铁，因为在高炉中铁与炽热的焦炭及一氧化碳气体相接触，从中吸收了一部分碳素，所以得到的是含碳量较高的铁碳合金，称为生铁。生铁中除了有碳素以外，还含有矽、锰、磷、硫等元素，这些元素也是在高炉熔炼过程中进入生铁的。矽和锰是由它们的氧化物还原得到的。二氧化矽在铁矿中原已存在；氧化锰则通常是在炉料中加进去的。当高炉熔炼温度较高时，氧化矽和氧化锰就

被較多地还原而进入生鐵中，炼成生鐵的矽錳含量是根据它的用途，控制高炉熔炼过程和炉料成分来調节的。生鐵中的磷也是由鐵矿中的杂质还原而成的，硫則主要是从焦炭中吸收来的。

鋼是怎样炼成的

鋼与生鐵的差別是鋼中碳素和杂质的含量較低，所以要把生鐵熔炼成鋼，就必须使其中的碳素和杂质的含量减少到一定限度以內。在大型冶金企业中，炼鋼一般是在平炉(又名馬丁炉)內进行的。高炉生鐵与鐵矿石等炉料加入平炉中，燃燒着的气体和过量的空气不断流过炉床上方，使炉料加热熔化，同时空气中的氧气使鐵水表面氧化而产生氧化鐵，它和鐵矿中的氧化鐵又把鐵水中的碳、矽、錳、磷、硫等元素氧化而形成这些元素的氧化物。碳和硫的氧化物是气体，穿过金属液而逸出；矽、錳和磷的氧化物或为固体或为液体，都上浮而进入熔渣。鐵水經此氧化过程以后，各种元素的含量都已很低，但却含有相当数量的氧，这将严重地影响鋼的质量，所以在出鋼以前，必須进行一次还原过程，来去除鋼中的氧。此外，还要根据化学成分在金属液中加入一定量的碳素和矽鐵、錳鐵等合金，来調整鋼的碳、矽和錳的含量，使它符合要求。鋼就是这样用生鐵炼成的。

炼鋼过程也有是在轉炉(又名貝氏炉)中进行的，采用轉炉炼鋼法时，必須先在熔鐵炉中把生鐵熔化，再把鐵水倒入轉炉，轉炉裝料后从底部或侧面风口吹入空气，空气中的氧很快地就把碳素和其他杂质燒掉，使生鐵变成了鋼，这样得到的鋼中含有較多的氧，所以必須加入矽鐵、錳鐵和鋁来除氧，同时

进行钢水成分的调整。转炉炼钢与平炉不同，它不需要任何燃料，在转炉中铁水温度提高所需的热量是由镁、碳、矽、锰等元素的燃烧产生的。转炉炼钢法所需设备简单，适合于中小型炼钢企业。

铸铁和生铁有什么不同

铸铁的原料主要也是生铁，生铁经重熔后浇铸成成型的铸件就称为铸铁，所以铸铁与生铁实际上是相同的，不过生铁是原材料而铸铁则是制造铸件的一种结构材料。

铸铁的熔化通常是在冲天炉中进行的，它与高炉炼铁的区别主要是：在冲天炉中没有铁矿石的还原而只是生铁和其他金属炉料的重新熔化，在这里焦炭不是起还原作用而只作为熔化金属的燃料。在冲天炉中熔化生铁炉料得到的铸铁仍然是含碳量较高的，它的矽锰含量因为氧化损失而稍有减少，磷的含量则基本不变，硫的含量因为铸铁吸收了焦炭中的硫分，所以反而增加很多。在熔化某些高级铸铁时，冲天炉炉料中加入数量很多的废钢，有时高达70%，在这种情况下，炉料中碳和磷硫的含量都很低，但是在熔化过程中铁水不可避免地从焦炭中吸收一部分碳和硫，所以得到的铸铁仍含有2.5%以上的碳和0.1%左右的硫。这个例子说明冲天炉炉料的成分不能决定铸铁的成分。在实际生产中，铸铁的化学成分与很多因素有关，金属炉料和焦炭的化学成分、物理性能和形态，以及冲天炉的结构和操作条件等因素对于铸铁的化学成分都有一定的影响。因此铸铁化学成分的控制，必须注意每个有关的因素，而对它的要求不能象钢的化学成分那样严格。

第二章 鑄鐵的組織

为什么要研究鑄鐵的組織

鋼的性能在熱處理以前主要決定於它的化學成分。含碳量高的碳素鋼強度^①高而塑性^②低，含碳量低者則強度低而塑性高；磷、硫杂质和有害氣體在鋼中的含量愈多，鋼的性能就愈差。因為化學成分影響鋼的性能的程度很大，所以在煉鋼過程中必須嚴格控制鋼的化學成分。

鑄鐵與鋼的情況不同，化學成分對鑄鐵的性能不象它對於鋼那樣起著決定性的作用，有時鑄鐵性能甚至完全與化學成分无关。如果用同一个包子的鐵水，在兩個不同的鑄型內——一個是金屬型，另一個是砂型，澆鑄兩個同樣的鑄件，這樣得到的兩個鑄鐵件雖然化學成分完全相同，但是它們的性能却是截然不同的：用金屬型澆鑄的那个鑄件斷面呈光亮的白色，硬度很高，但很脆弱；另一個用砂型澆鑄的鑄件則斷面呈灰色，硬度不高而具有較大的強度。這個例子說明不同的鑄造條件可以使相同成分的鑄鐵性能具有很大的差別。另外也有一種情況，雖然化學成分不同，但得到鑄鐵的性能却是相同的，例如，用兩種化學成分不同的鐵水澆鑄兩根直徑不

① 鋼鐵的強度通常以抗拉強度來表示，即試棒被拉斷時單位面積所受的力（拉伸應力），它的單位是公斤/公厘²。

② 塑性通常以延伸率來表示，即試棒受拉而伸長的最大長度與原長度之比，它的單位是%。

同的試棒，粗的試棒用碳矽含量低的鐵水，細的試棒用碳矽含量高的鐵水，這樣澆鑄的兩根試棒的斷面和強度可能非常接近。

從以上兩個例子可以看出，鑄鐵的性能不能主要依靠調節化學成分來控制。那末，鑄鐵的性能究竟決定於什麼因素呢？決定鑄鐵性能的主要因素是它的金相組織。上面談到的例子中，相同成分的鑄鐵正是由於組織的不同（這由斷面呈白色和灰色顯示出來）而使性能有很大的差別，而不同成分的鑄鐵却由於組織相同而性能也相接近。這就是為什麼我們在生產重要的鑄鐵件時總是控制鑄鐵的組織的原因。

什麼是金相組織

金相組織就是金屬的內部結構，有經驗的人用肉眼觀察金屬的斷面就能大概判斷出組織的情況，但是它的詳細情形必須在顯微鏡下放大數百倍後才能看到，所以金相組織又稱顯微組織。

需要觀察金相組織的金屬試樣，在觀察以前必須預先进行加工和處理，試樣先要經過幾次磨光和拋光，直到表面完全光滑、沒有磨痕時為止，然後用適當的腐蝕劑（對於鑄鐵試樣通常採用硝酸酒精溶液）腐蝕一定時間。經過這樣處理的試樣表面是凹凸不平的，因為一般金屬材料都不是單純由一種基體組織所組成，往往包括幾種不同的組織成分，各種組織成分的性質不同，它們對腐蝕劑的抵抗能力也有差別，因此被腐蝕的深度也就各不相同。根據這個特點，就能觀察金屬的組織。

用來研究金屬組織的顯微鏡不是醫學或生物學上應用的

普通显微镜，而是一种利用反光原理的金相显微镜，它的放大倍数从几十倍到1,500倍，甚至更高，一般常用的放大倍数为100倍到500倍（图1）。从光源来的光线，经棱镜和物镜射到

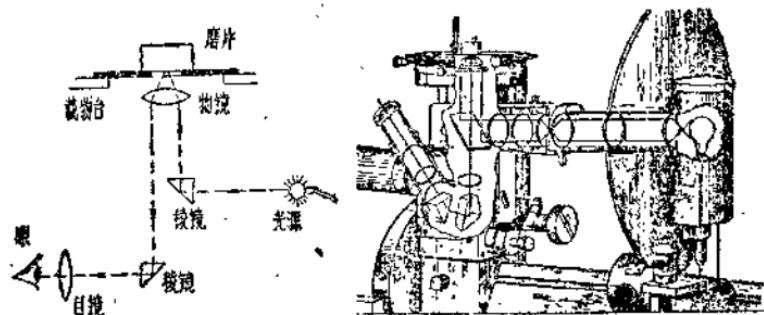


图1. 金相显微镜示意图

试样表面上再反射出来，经过物镜和棱镜后穿过目镜，观察者就能从目镜中看到试样表面的情况。在显微镜上加设特殊的装置后还能对试样表面进行摄影。试样表面由于组织不同而深浅不一，所以光线的反射情况也不同，在显微镜下看到的试样表面有些部分较亮，有些部分较暗，这样观察者就能根据明暗的情况决定金属的组织。

铸铁的金相组织

铸铁组织中的一个重要组织成分是石墨，这是钢的组织中所没有的。在铸铁中约有2.5—4.0%的碳素，这些碳素以两种不同的状态存在于铸铁中：一种是碳素与铁结合成碳化铁，另一种就是碳素从金属中析出成为游离石墨的状态存在

于金属基体之中，它与铸铁的性能有很大的关系。铸铁组织中除石墨和其他夹杂物以外的部分称为金属基体，或简称基体，它与石墨的性质完全不同。我们在研究铸铁的组织时把它分成两部分来研究——石墨部分和金属基体部分。

铸铁金相组织中的主要组织成分有：

1. 石墨 即游离碳素。铸铁组织中的石墨主要有三种形状：片状、球状和棉团状（图 2）。这三种石墨本身的物理性质基本上没有区别，但是石墨形状与铸铁性能的关系却很大。铸铁试样经抛光后不须浸蚀就可在金相显微镜下观察到石墨的形状和分布情形，在明亮的底子上看到暗灰色的东西就是石墨。

2. 铁素体 铁素体几乎就是纯粹的铁，所以又称纯铁体，它的含碳量不超过0.01%。在显微镜下看到的铁素体组织是许多明亮的结晶颗粒，相互之间隔有较暗的分界线（图 3）。

3. 渗碳体 即碳化铁(Fe_3C)，是铁与碳化合而成的化合物，它的含碳量为6.67%，在显微镜下看到的渗碳体组织是特别光亮的片状或粒状组织。

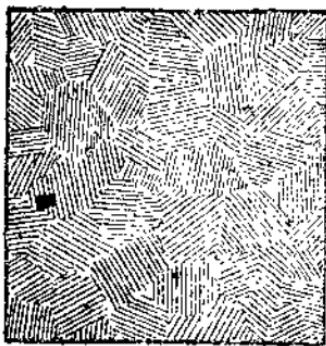
4. 珠光体 珠光体是铁素体与渗碳体的机械混合组织，它的含碳量约为0.8%。珠光体组织在普通放大倍数300倍的显微镜下看来是较暗的晶粒组织（图 4）。因为珠光体中的渗碳体在试样受浸蚀时，腐蚀较铁素体少，所以渗碳体就比它周围的铁素体高出一些，因此把从铁素体上反射出来的光线遮住，使铁素体变暗。此外，因为铁素体和渗碳体的层状混合组织是很细密的，所以在普通的放大倍数下不能辨别出渗碳体和铁素体的单独组织，而只看到一致的暗的结晶颗粒。在放大倍数较高的金相显微镜下观察珠光体组织时，可以清楚



← 图 2. 片状石墨



图 3. 铁素体组织 →



← 图 4. 珠光体组织

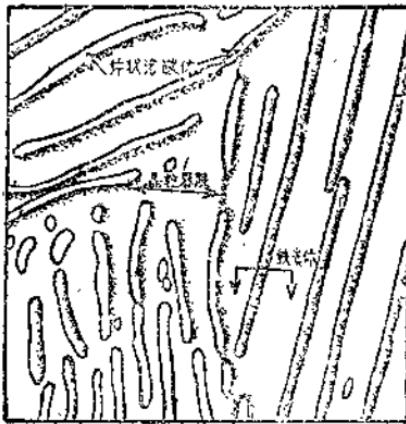


图 5. 珠光体结构 →

地看到在明亮的鐵素体基体上散布着更光亮的片狀滲碳體結品(圖5)。

影响鑄鐵組織的因素

鑄鐵中的碳素是以两种不同的状态存在着——游离石墨和碳化鐵，这两种不同状态的碳素的数量决定着鑄鐵的金属基体组织，如果碳素绝大部分以游离石墨状态存在，则鑄鐵金属基体主要是鐵素体组织；如果有0.8%左右的碳素以碳化鐵状态存在(其余碳素仍为游离石墨)则金属基体将为珠光体组织；如果以碳化鐵状态存在的碳素超过0.8%，那末在鑄鐵组织中就产生自由滲碳体。

影响鑄鐵組織的因素很多，主要的是鑄鐵化学成分和鑄件冷却速度。

1.鑄鐵化学成分的影响 鑄鐵中的各种元素可以分成两类，一类是石墨化元素，另一类是阻止石墨化的元素。所謂石墨化就是使碳素在鑄鐵凝固冷却时析出为游离石墨的趋向。石墨化元素就是能够促进碳化鐵分解成为游离石墨，使鑄鐵中較多的碳素以石墨状态存在的元素。在所有的石墨化元素中，碳和矽具有最大的作用，所以碳矽含量高的鑄鐵，它的组织主要是鐵素体的基体和粗大的片狀石墨，反之則在鑄鐵组织中就会有珠光体存在，而且石墨也会变細。当碳和矽的含量減少到一定限度时，鑄鐵就会变成白口。除了碳和矽以外，促使石墨化的元素还有鎳和銅等。与石墨化元素相反，鑄鐵中某些元素如錳、硫、鉻、鎂等能够阻止化合碳的分解，阻止珠光体分解为鐵素体和石墨，所以在鑄鐵中如果这类元素的含量較多，金属基体就主要是珠光体组织，甚至有自由滲碳体出

現。

2. 鑄件冷卻速度的影響 鑄件冷卻速度與金相組織有很大關係，這是因為鑄鐵中的部分游離石墨是由碳化鐵分解而成的，這種分解過程必須在高溫下經過一定時間以後才能完成，假使鑄件冷卻太快，就沒有足夠的時間使碳化鐵全部分解為游離石墨和鐵素體，這樣，沒有分解的碳化鐵就存在於珠光體組織中或以自由滲碳體出現。

前面講過的兩個例子都能用以上原理來解釋。第一個例子是因為在金屬型中鑄鐵冷卻很快，碳化鐵不及分解，就全部成為自由滲碳體而使鑄鐵成為白口。而在砂型中，因為鑄鐵冷卻緩慢，所以化學成分雖然與前者相同，但是由於碳化鐵分解的時間充分，因而得到的鑄件中沒有自由滲碳體存在，斷面呈灰色。在第二個例子中，粗的試棒冷卻較慢，碳化鐵容易分解為石墨，但是因為鑄鐵中碳砂含量較低，石墨化作用較差，所以得到的鑄錠組織就可能與用碳砂含量較高的鐵水澆鑄的較細的試棒相接近。

除了鑄鐵化學成分和鑄件冷卻速度影響鑄件組織以外，較高的鐵水過熱溫度和較長的保持時間能夠阻礙鑄鐵的石墨化過程，而在鐵水內加入所謂“孕育劑”的物質，則能使原來將為白口的鑄件變成灰口，這些因素在談到孕育鑄鐵時將詳細討論。