

鋼鐵工業叢書

# 鑄 鐵

余名鈺著

(增訂本)

龍門聯合書局印行

書叢工業鐵鋼

鑄 鐵

著鈺名余

行印局書聯合門龍

## 序

‘幼而學，壯而行’，行有所得，則述作以見於世。前後累積，推陳出新；孳乳文化，進步無已。作者從事礦冶事業三十餘年，學習所得，見聞所及，實際工作所體驗；甘苦得失，了然胸中，自應編述成冊；以供參考和印證。更鑒於我國當前對於鋼鐵工業用書需求的迫切，如能拋磚引玉，以致其用，尤為極大的願望。

回溯最近二十餘年中，專營鋼鐵事業，雖因限於環境，經營規模較小，但其原理的應用相同，所遭遇的問題亦同樣複雜；且往往因單位太小，缺乏參考資料而反不如具有標準規模者之易於措手。尤以八年抗戰期中，工廠內遷重慶，時值海口封鎖，國內交通阻塞，一切皆須就地取材，自力更生。初則電爐石墨電極無法向國外採購，而自行設計製造千噸以上之油壓機壓製電極。煉鋼所需的矽、錳、鎢、鉬等鐵合金，亦不得不自行煉製。以後，因日夜轟炸，電源不繼，產量低落，遂趕建貝色姆爐以增產量。但因酸性貝色姆爐不能去磷，而就地產鐵的含磷量均接近千分之二，故不得不應用各種原理和方法，於爐外去磷。又因焦炭含硫較高，致煉成的鋼，含硫量有高至千分之十以上者，又須先行去硫。宜昌失守，湖南礦礦無法內運，乃於遵義自採礦礦。再因土鐵不敷供應，則在合川清平，採煤煉焦以化鐵。貝色姆爐裝設簡易，產量亦極易提增，但爐外提硫去磷的操作，太感繁重，故復於張家沱，添設平爐。在軋製方面，為供應多種鋼料起見，乃於原有八寸輶的軋機之外，添造十二寸及十五寸輶軋機各一排。因各軋機的原動力都是一百餘匹的小型蒸汽舊輪機，故不得不在各軋機上裝置能儲十倍以上慣性力的大飛輪。抗戰末期中，蒸汽鍋爐上無縫鋼管無貨換新，既不能製造出孟納斯曼截坯機 (Mannesmann Piering Machine) 和壓小延長機，便只好採用離心鑄鋼法以鑄成管坯，而用最陳舊的慢步式軋機 (Pilger

mill) 來延長鋼管坯，再以拉管機來拉成適當尺度。斯時一切設施因陋就簡，工場亦七零八落，在長期的自力更生之下，作者深切體會到歐美的專門著述雖多，對於鋼鐵製煉的記載不夠詳盡，有許多材料不能使讀者融會貫通，一目了然；有的又僅記載其操作程序，而未說明其理由。至於我國則連一般的有關文字記載都感缺乏，冶煉事業者盲目摸索的苦況，自可想見。所以作者於日本投降以後，即開始準備編著本書；著述程序原擬由化鐵而煉鋼，然後再述鍛軋和熔鑄，名為鋼鐵工業叢書。現因龍門聯合書局程克猷先生之建議，為適應目前需要計，乃將熔鑄生鐵部份先行付印。但因限於篇幅，在本叢書第一本裏，僅能敍述冲天爐熔鐵和通常應用的生鐵鑄件。至於卒冷的硬鐵，展性的軟鐵，以及加入合金的鑄鐵，都列入第二本裏；離心鑄製鋼鐵亦附載其中。並於敍述反射爐熔鐵之外，更敍述電爐和平爐在熔鐵鑄件方面的應用。因變更編著的程序，鑄鋼部份當隨於鑄鐵部份之後。至於各種煉鋼方法，及鍛軋等製造方法，則當編在鑄鋼之後。化煉生鐵則編入最後一本。第一本裏敍述正常生鐵鑄件的熔鑄。熔鐵方面的重點，是防止熔鐵的氧化，與保持熔鐵的正常溫度。必須把握輸入的風量，確定底炭的厚度，並嚴格處理加料上必要的操作，才能得到正常的高溫度熔鐵而不受氧化。至於熔鐵的成分，比較容易核計配合，惟含硫成分有增無減，應於熔爐外去硫。製模方面在操作方法以外的重點，是免除氣孔和防止內縮成孔，所以模砂的品性應澈底研考，澆口、出氣、和儲鐵的地位，更須放置準確。上述各點倘能一一付之實踐，則對於現時鑄鐵操作上的改進，可能有極大的幫助。

本書全文力求通俗易解，不引用高深學理；但每一操作與設置，都詳述理由以明究竟。對於工場裏的實際工作者，將容易閱讀而瞭解各種原理。其有科學基礎者，可一一根據所敍的實際事實，加以學理上的詳細闡述。出版倉卒，解說或仍有未盡之處，尚希國內學者賜以指教。

### 余名鉅

一九五〇年十一月於  
上海太原路一八八號

## 目 錄

<b>第一章 鋼和鐵有什麼區別</b> .....	<b>1—7</b>
化學性的區別.....	1—3
物理性的區別.....	3—5
治煉與製造方法的區別.....	5—7
<b>第二章 生鐵的分類和用途</b> .....	<b>8—17</b>
根據生鐵鑄塊方法來分類.....	8
根據冶製方法來分類.....	8—9
根據化學成分來分類.....	9—11
生鐵的用途.....	11—17
<b>第三章 鑄件的成分</b> .....	<b>18—22</b>
鑄件裏的含矽成分.....	18
鑄件裏的含錳成分.....	19
鑄件裏的含硫成分.....	19—20
鑄件裏的含磷成分.....	20
鑄件裏的含碳成分.....	20
鑄件裏的含有其他金屬成分.....	20—22
<b>第四章 鑄鐵的配合和如何克服各種原料上缺點</b> .....	<b>23—29</b>
配合鑄件裏含矽成分的計算法.....	23—25
配合鑄件裏含磷錳和矽成分的計算法.....	25—27
配入錳矽合金的方法.....	27—28
應用熔劑的理由.....	28—29
<b>第五章 鑄鐵鑄鋼和熔鑄其他金屬在操作設備上的異同</b> .....	<b>30—32</b>
模型放大的尺寸不同.....	30

砂和砂的結合劑的不同.....	30—31
儲口和澆口的不同.....	30—31
設備的異同.....	31—32
<b>第六章 製造模型的材料和工具.....</b>	<b>33—37</b>
<b>第七章 鑄鐵工場所用的砂.....</b>	<b>38—52</b>
模砂的選用.....	38—40
模砂的整理.....	40—43
試驗模砂和泥心砂的器具.....	43—49
泥心砂的配合.....	50—51
分離劑及塗料.....	51—52
<b>第八章 模型設計的簡討.....</b>	<b>53—56</b>
厚薄分配的設計.....	53—54
撐筋及撐檔的設計.....	54—55
<b>第九章 模砂的處理.....</b>	<b>57—64</b>
整理模砂的程序.....	57
烘砂.....	58
碾砂.....	59—60
篩砂.....	60
拌砂.....	61
鬆砂.....	61—63
打漿.....	63—64
<b>第十章 製模的工具.....</b>	<b>65—68</b>
<b>第十一章 砂箱.....</b>	<b>69—74</b>
木製砂箱.....	69
鑄鐵砂箱.....	60—73
活動砂箱.....	73
薄鐵板砂箱.....	74
<b>第十二章 製造泥心.....</b>	<b>75—85</b>
模製普通泥心.....	75
模製彎形泥心.....	76—77

用導板刮製泥心.....	77—78
用轉軸車製泥心.....	78—79
裝置各種泥心方法.....	79—85
各式泥心撐.....	82—83
<b>第十三章 製造外模.....</b>	<b>86—131</b>
澆鑄明模.....	86—91
模製實樣.....	87—89
用旋板、導板和刮板製模.....	92—95
用實樣加補砂泥心製模.....	95—99
用對剖模型製模.....	96—99
用泥型製模.....	99—103
用爛砂製模.....	103—107
挖地坑製模.....	107—114
澆口的種類與應用.....	115—122
明暗儲口的應用.....	122—128
內外冷鐵的應用.....	128—130
翹補法的應用.....	130—131
<b>第十四章 製模機.....</b>	<b>132—140</b>
人力壓砂製模機.....	132—134
機動壓砂製模機.....	135—138
手動泥心機.....	138—139
壓氣噴砂製造泥心機.....	140
<b>第十五章 砂模和泥心的烘乾方法.....</b>	<b>141—148</b>
就地烘模.....	141
烘房烘模.....	142—143
烘房的空心牆.....	144
烘房門的製置.....	144—145
烘車的構造.....	145—147
泥心烘爐的構造.....	147—148
<b>第十六章 鑄件的整理工作.....</b>	<b>149—154</b>

壓氣噴射石英砂.....	149—152
壓氣噴射鐵子.....	152—153
高水壓夾砂噴射.....	153
滾砂機.....	153
磨光機.....	154
<b>第十七章 煙鐵爐的種類.....</b>	<b>155—156</b>
<b>第十八章 立式鼓風煙鐵爐.....</b>	<b>157—175</b>
捲爐.....	157—158
三節爐.....	158—159
改造的三節爐.....	159—161
冲天爐.....	161—169
進風口的形狀及大小.....	169—175
<b>第十九章 鼓風設備.....</b>	<b>176—183</b>
硬壓式鼓風機.....	177—180
離心式鼓風機.....	179—183
<b>第二十章 量風方法.....</b>	<b>184—193</b>
風壓表.....	184—185
風量表.....	185—193
<b>第二十一章 砌築爐壁.....</b>	<b>194—199</b>
砌爐材料.....	194—195
火磚砌爐.....	196—197
獨塊爐壁.....	197—199
<b>第二十二章 煙爐的操作.....</b>	<b>200—225</b>
測定底炭厚度.....	200—203
修爐.....	203—208
點火.....	208—210
裝料.....	210—217
試樣.....	217—219及224—225
放鐵出渣.....	219—220
歇爐.....	221

記錄.....	222—224
<b>第二十三章 流槽.....</b>	<b>226—231</b>
分隔渣渣的裝置.....	226—230
儲鐵流槽的應用.....	230—231
<b>第二十四章 盛鐵桶及儲鐵器.....</b>	<b>232—245</b>
人力抬提的盛鐵桶.....	232—233
大型的盛鐵桶.....	234—238
爐前窯存鐵.....	238—245
<b>第二十五章 去硫的操作.....</b>	<b>246—255</b>
焦炭的標準.....	246—248
去硫劑.....	248—249
去硫的作用.....	249—255
<b>第二十六章 冲天爐的特種裝置.....</b>	<b>256—272</b>
特種風嘴.....	256
多排風嘴.....	256
施用熱風.....	256—265
管制空氣的含水量.....	265—267
機動加料的裝置.....	267—270
防禦火花的裝置.....	270—272
<b>索 引 .....</b>	<b>1—7</b>

# 鑄 鐵

## 第一章 鋼和鐵有什麼區別

在各種金屬中，佔世界產量最多，供一切用途最廣的，要算是鋼和鐵了。我們日常生活裏離不開鋼鐵，各種工程計劃的完成，必須依靠鋼鐵，農業和工業的建設，更要首先把握着鋼鐵。這種極其重要的金屬，我們應當有透澈瞭解它的必要。

鐵是從鐵礦中用煤焦或木炭熔煉出來的。鋼則是用鐵來煉成的。說起來似乎簡而易明，但其種類繁複，名目混雜，製成後的外觀又大同小異，常會使我們指驥爲馬，苦於辨識。因此如果我們對鋼和鐵尚不能分辨，便來侈談冶煉、製造、及各種應用的方法，一定會感到無所適從，有似盲人摸象；若應用到各種的工程上，更將造成若干的錯誤。反過來說，如果我們具備了區別它們的智能，在學習冶煉、製造、和應用的時候，有了一個明確的認識，那麼我們就會得心應手，別有天地；有時還能够臨機應變，發現出新大陸。譬如本來鋼是由鐵煉出來，但當廢鋼價廉而生鐵價昂的時候，我們略動腦筋，便可能想到變鋼成鐵，以節省成本了。因此各種工程部門的設計取材，和估計成本，都要首先對鋼鐵有辨識的能力，才能夠得其所用，達於善境。

鋼鐵的種類雖然繁複，名目雖然混雜，但總括說來，也不過三大類：就是生鐵 (Pig iron)、熟鐵 (Wrought iron) 和鋼 (Steel)。海綿鐵 (Sponge iron) 與純鐵 (Pure iron) 的產量比較有限，留在以後電化鐵講題中再行討論。生鐵普通從其斷面上色澤而分做灰口與白口兩種。再從其錳、矽、磷的含量，以訂出各種不同的名稱。又因其鑄製方法的不同，於是又有展性鑄鐵 (Malleable iron) 強性鑄鐵 (High test iron) 等。

冷鑄鐵(Chilled iron)等類。

熟鐵的物理性頗似軟鋼(即低碳鋼)，但因發明這種製造方法的時候，還沒有鐵的名稱，習用已久，所以現在仍沿舊名。況且熟鐵的產量日見萎縮，煉鋼的技術又突飛猛進，不論在產量、成本和性能等方面，都有壓倒熟鐵之勢，不久的將來，熟鐵的名稱便要送進博物館了。至於熟鐵製造的方法，有乾炒(Dry puddling)和濕炒(Wet puddling)的區別，容後當一一講述。

鋼的種類最多，一般說來，分碳鋼(Carbon steel)與合金鋼(Alloy steel)兩大類。碳鋼就其含碳量來講，又可分為一二十種。合金鋼因其加入合金種類與量的不同，和含碳量的多寡，而可分為好幾百種，這些以後都要分別詳細講解。鋼的種類雖多，但所含的主要成分，却相差無幾。

現在談到辨別鋼鐵的方法，我們可以先從下列三種主要類別來討論：(一)是化學性的區別。(二)是物理性的區別。(三)是冶煉與製造方法的區別。

### (一) 化學性的區別

現在先提出幾種生鐵、熟鐵、和鋼的化學成分，列表作一個比較：

鋼鐵名稱 或成分含量	灰口生鐵 (Gray pig iron)	白口生鐵 (White iron)	高碳鋼 (High carbon steel)	中碳鋼 (Medium carbon steel)	低碳鋼 (Low carbon steel)	*熟鐵 (Wrought iron)
總 碳 量	3.20	2.50	0.80	0.40	0.10	0.07
錳	0.70	0.25	0.75	0.75	0.40	0.03
矽	2.00	0.75	0.22	0.20	0.15	0.13
硫	0.08	0.25	0.05	0.05	0.05	0.10
磷	0.30	0.75	0.04	0.04	0.04	0.06

\*熟鐵內除含表列成分外，尚夾有細碎熔渣約 1.95%

從上表可以明白看出：生鐵所含的碳與矽，比熟鐵和鋼所含的高得多。熟鐵含碳與低碳鋼相似，但錳和矽的含量比鋼低，且夾雜有百分

之二左右的渣子，這渣子是鋼裏所沒有的。從這個比較裏，我們不但可以根據成分來區別鋼與鐵，同時還可以瞭解鋼與鐵的不同，不過是所含錳、矽、硫、磷、碳等五種元素的或多或少而已。所以配鐵煉鋼，並不是一件太難的事。

上列五種元素中，硫、磷的化學性比較特別，留到後面再講。現在先就鐵、錳、矽、碳的化學變化過程加以說明。如加熱到燃燒的時候，矽就搶先同空氣中的氧化合，變成二氧化矽( $\text{SiO}_2$ )，浮入渣裏，與鐵脫離了關係。隨後錳也同空氣中的氧化合，變成了氧化錳( $\text{MnO}$ )，浮入渣裏，再同渣裏的二氧化矽化合，而變成矽酸錳( $\text{MnO} \cdot \text{XSiO}_2$ )。錳快要化合完了，碳也燃燒起來，化為二氧化碳( $\text{CO}_2$  &  $\text{CO}$ )，而成氣體飛到空氣中去了。假若碳已燒完，還再加熱，則鐵也要和空氣中的氧化合，而成氧化鐵( $\text{Fe}_2\text{O}_3$  &  $\text{FeO}$ )。歸納說來，若把生鐵變成鋼的時候，只須減少生鐵裏的矽、錳、碳便行了。同時減少矽、錳、碳的成分，也不是一件十分難的事，只要加熱到相當程度，使熔鐵和空氣相接觸就成。但切不可將所有的碳量去盡，以免鐵的本身也燃燒起來，變成一爐鐵锈。若鐵內仍含有少量的碳，鐵便不會燒壞了。

現在調回頭來說，若要把廢鋼變鐵，那就容易得多了。只須把廢鋼熔化後，加入錳、矽、碳，便成為鐵。至於如何操作，採取那種原料，以及應用什麼熔爐，隨後當分別敘述。現在有了這個比較，我們已可以從化學的成分，來區別出鋼與鐵的不同。同時，也可以認識配鐵煉鋼，在原則上並不是一件難事。

## (二) 物理性的區別

**熔化點(Melting point):** 熟鐵的熔點最高，平均為攝氏 1500 度(華氏 2732 度)。生鐵的熔點最低，灰口生鐵平均為攝氏 1204 度(華氏 2264 度)，白口生鐵平均為攝氏 1100 度(華氏 2012 度)。而鋼的熔點，便介於生鐵與熟鐵之間。低碳軟鋼接近熟鐵，高碳硬鋼接近灰口鐵，其熔點是和含碳量成反比例。白口生鐵含碳最高，在 3% 以上，所以熔點最低。灰口生鐵含碳總量雖在 3% 以上，但與鐵相化合的不到

1%，其餘的2%都是石墨結晶，不含在鐵裏，所以熔點較高。（白口生鐵所含化合碳為何這樣高？而灰口生鐵所含化合碳為何這樣低？請參看鑄鐵翻砂配合。）至於鋼呢？因為軟鋼含碳量接近熟鐵，所以熔點也接近熟鐵。而硬鋼含碳量近似生鐵，所以熔點也接近生鐵。由此可見其物理性的熔點和化學性是有密切關係的。

**抗牽強度 (Tensile strength):** 灰口鐵的抗牽度最低（特種者例外，參看鑄鐵配合），每平方英寸有15000磅至42000磅。熟鐵稍高，有42000磅至52000磅。而低碳軟鋼的抗力才不過40000多磅。但鋼的含碳量加大，其抗牽度也就隨之提高。所以硬鋼的抗力，可高達90000餘磅。由此我們可以知道，碳是加強抗牽度的主要成分。抗牽度差不多是和含碳量成正比的。灰口生鐵以其含碳量來講，應該有很大的抗牽度，但因其總含碳量3%中，化合碳只有0.7%，其餘都是結晶碳（即石墨碳），不與鐵相化合的。這種結晶碳，自然沒有抗力可言。灰口生鐵含化合碳既有0.7%，其每平方英寸的抗牽度，最低應該在50000磅以上，現在為何竟低到20000磅以下呢？便是因為裏面夾了沒有抗牽力的結晶碳的緣故。若能減少生鐵裏的結晶碳成分，就能夠增高抗牽度。這也就是配合強性鐵的主要原理。（如何配鐵，參看鑄鐵翻砂。）

**伸長度 (Elongation):** 熟鐵與軟鋼都能拉長到30%以上而不斷，但含碳0.4%的鋼，拉長到20%就要斷了。硬鋼只拉長到5%便斷。這表示鐵裏含碳愈多，伸長度愈少。灰口生鐵因為含有結晶碳，所以很少有伸長度（特種配合的例外）。白口生鐵含碳量太高，所以根本沒有伸長度。

**冷縮量 (Shrinkage):** 和冷縮量相對的，就是熱脹係數 (Coefficient of expansion)。同在攝氏零度加熱到100度，熟鐵的熱脹係數是 $11.40 \times 10^{-6}$ ，生鐵是 $10.5 \times 10^{-6}$ 。這個數字表明熟鐵的熱脹係數高出生鐵。也說明鐵裏含碳越少，熱脹係數便越高。冷縮與熱脹是相對成正比例的。在鑄鐵及鑄鋼工場裏，製造木型與翻砂製模時，我們知道對於白口鑄鐵須放長1.5至2%，灰口鑄鐵須放長0.75至1.20%。鑄鋼須放長2%，鑄錳鋼須放長2.6%。從上述數字，我們要問何以

鑄鋼含碳只有1至1.4%，而冷縮性頂大？原因是普通鑄鐵含碳6—8%，而鑄的脹縮量又要比鐵大80%；鐵內含有14%的鑄，所以發生這種情形。又白口生鐵含碳有3%之多，而灰口鐵實際含碳只有0.75%，何以白口鑄件的冷縮性要比灰口的大呢？是因為灰口鐵裏的結晶碳不大伸縮的緣故。這裏又可以說明：如將灰口生鐵的結晶碳減少，那麼冷縮性就會變大。

**比重 (Specific gravity):** 鋼與白口生鐵的比重是7.8；熟鐵因為夾有渣子，比重是7.6至7.7；生鐵因為含有結晶炭，比重是6.8至7.2。

**硬度 (Hardness):** 生鐵鑄件出砂後，用白力內爾 (Brinell) 硬度器試驗，不過是150至200度。經退火後，可低至100度。如經過熱處理，又會硬到600度(參看熱處理)。白口生鐵鑄件出砂後，有300度白力內爾硬度，如含碳過3%，硬度可達500度。軟鋼硬度不到100度，如把含碳量提高，硬度也就增加，再加合金和熱處理，可能增到600度。鋼經熱處理後，從其硬度可估計其抗牽度，雖非絕對精確，相差也不太遠。若在200度至500度之間，便比較可靠。以白力內爾度數乘以500，便是它的抗牽度。例如中碳鋼含碳0.38%，鑄0.55%，矽0.15%，磷0.024%，硫0.05%，加熱至攝氏815度，浸在水內，試驗出硬度是白力內爾223度，試驗出抗牽度是每平方英寸110,000磅。如以223×500，所得的是111,500磅，相差甚微。再如18—4—1鋒鋼，含碳0.7%，含鑄0.15%，含硫與磷都是0.03%，含鈷18%，含鉻4%，含钒1%，其硬度為255度，抗牽度是125,000磅，以500乘硬度，所得的是127,500磅，相差也不太遠。

**屈服點 (Yield point):** 生鐵的屈服點和斷裂點 (Point of rupture)非常接近，所以只試驗撓曲度 (Deflection)，而不試驗屈服點。普通鑄鐵，12英寸對徑，於相距24英寸的最高撓曲度是0.15英寸，就是配成強有力的生鐵，最高也不過0.24英寸，同鋼和熟鐵比較，便相差太多了。

### (三) 治煉與製造方法的區別

生鐵是用鐵礦加焦炭來發熱，加石灰石來造渣，在鼓風化鐵高爐 (Blast furnace) 裏熔煉出來的（參看熔煉生鐵）。熟鐵是用生鐵在反射爐 (Puddling furnace) 裏用氧化火焰炒煉出來的（古法用土罐燒煉以製海綿鐵，可參看熟鐵煉製）。1920年後，美國匹茲堡 (Pittsburgh) 的拜野司公司 (A. M. Byers Co.) 用阿斯東 (Aston) 方法，將去過硫的生鐵，先在貝色姆 (Bessemer) 爐裏去了矽、錳、碳，徐徐傾入較鋼熔點低數百度的熔渣裏，根據物理化學的原理，氣體能够大量留存在高熱的熔鋼裏，但凝結的鋼便留不住氣體了。所以這個操作，乃在使熔渣吸去熔鋼熱度，和使鋼從液體變爲固體時，發洩出所有的氣體，這些氣體的源源發出，便可以將鋼吹成海綿狀，其成分與上等熟鐵相似（再參看熟鐵製煉）。

鋼在最初是用熟鐵加碳做成的，後來則是用已加過碳的熟鐵，在坩堝裏溶化出來的，經過這個熔化，含碳成分均勻，而不夾渣質，成功爲坩堝鋼 (Crucible steel)。1860年亨利貝色姆 (Henry Bessemer) 在英國設斐爾德 (Sheffield) 建立工廠，用酸性貝色姆爐煉鋼。1885年托馬司 (Thomas) 用鹼性貝色姆爐煉鋼，盛行於歐洲各國，同時威廉西門子 (Karl Wilhelm Siemens) 又根據氣體加熱原理，以節省燃料，並能提高溫度，於是經其弟斐特列 (Frederick Siemens) 的建議，將其原理應用於反射爐上，而成功現在的馬丁煉鋼爐 (Siemens-Martin furnace)，因其構造是平的，所以又叫做平爐。西門子雖於1868年在英國北明漢 (Birmingham) 建廠研究，但彼於1883年逝世時，對於煉鋼工作，仍未能盡善盡美。馬丁 (Martin) 弟兄用生鐵和廢鋼配合煉鋼，以代替西門子原來用生鐵和鐵礦配合製煉的方法。此後又經 Talbot, Campbell, Bertrand-Thiel, 及 Monell 等，將製煉方法略加修改，而成為現在的鹼性平爐煉鋼方法（詳細情形參看鋼的煉製）。

從它們的治煉方法看來，我們不獨可以明瞭其生產過程，還能夠區別其種類。同時，也可以回想出1860年時鋼鐵生產方法，是如何的幼稚！而發展到現在大規模的生產，其中不過九十年的光景。各種煉爐實際應用之時，是在1860年以後，到現在也僅六十餘年。我們中國若

能及時迎頭趕上，尚不算晚。

現且細察全部鋼鐵冶煉發展的記錄，應該瞭解其中最主要之點，就是氣體交換加熱的再生原理(Regenerative principle)，這是鋼鐵學裏的一個大進展，現在之能大規模生產鋼鐵，都是靠着這個原理的實踐。至於其他機械上和化學上的改進，還是次要的了。應用氣體加熱，溫度可能提高 300 至 500 度。平式反射爐以前只能炒小量的生鐵，變成熟鐵，現在則可以熔煉大量的鋼鐵了。生鐵爐以前用冷風，不獨燃料消耗巨大，熔化帶容易向上移動，熱力不能集中，爐內易生故障，使產鐵的矽、錳成分比較低，而且無法擴大煉爐，以增加產量。自採用氣體交換加熱的再生法以後，以往的一切困難和缺點，都已大半克服。以前每爐日夜只能煉出幾十噸生鐵，現在日夜便能够生產一千噸以上了。如不受原料運輸供應的影響，每個煉爐日夜的生產量，還可達二千噸以上，與以前相比，相差達數十倍之多。由此使我們可以看到一種新的原理應用到實際工作上時，便能够把現狀改觀，將技術的水平，提早到幾十年，甚至一百年以前。

## 第二章 生鐵的分類和用途

### 生鐵的分類：

(一)根據生鐵鑄塊方法來分類：可分爲砂模鐵 (Sand mold) 和硬模鐵 (Machine mold) 兩種。用同樣的鐵澆到砂模或鐵模裏，從外觀看來，便變成兩種不同的鐵了。因爲砂模鐵不但外面粘上了砂，不像硬模那麼光潔，而且擊斷之後，斷面裸粒也絕對不同。至於這兩種鑄模方法誰優誰劣？見仁見智，各有不同。砂模鐵皮上牢粘了一層砂，當鐵在熔爐裏受熱時，這層砂多少能夠保護鐵塊不致氧化，直到熔化而流動爲止。但若這層皮面所粘的砂，也要作爲生鐵等值計價，受貨者實在太不值得。同時在配合熔渣時，又要多加石灰石，多消耗燃料，在成本計算上，是值得考慮的。再說，一般買鐵的習慣，多半憑斷面裸粒來決定生鐵的等級，裸粒大的是頭號，裸粒小的是二號，裸粒不很明顯的是三號。因此用砂模鑄塊，便可以在這上面玩弄手段了。如果我們將鑄模加大，使生鐵塊既大且厚，再於澆滿時立刻用砂蓋上，使熔鐵掩蔽起來而逐漸冷卻，結果鐵的斷面裸粒，便會又粗又大，本來其化學成分應是三號鐵的，現在只從其斷面的裸粒來看，便會誤認爲頭號鐵了。鐵在硬模裏因爲冷卻得快，所以含矽高的頭號鐵，也不會顯出粗裸結晶碳，如含矽低的，斷面就成白色了。由於冷卻太快，鐵裏的碳來不及結晶，多半變成了化合碳，因爲化合碳多，鐵的熔點要比澆在砂模裏的低攝氏一百度左右，同時外表光潔，熔爐裏的渣子也減少了。若從利害方面來講；硬模生鐵要比砂模的來得好，不過硬模鐵的塊狀太大，不易擊碎，入爐後容易落生，爲了配合實用，應該改薄，使其容易擊碎。

(二)根據製造方法來分類：可分爲一、木炭生鐵 (Charcoal pig)：是用木炭做燃料，從鐵礦中煉出來的，這是品質優良的生鐵。木炭生