

炼 鐵 原 料 的 鑑 別、化 驗 及 配 料

冶金工业部 設 計 司 合 編
地質研究所

冶金工业出版社

煉鐵原料的鑑別、化驗及配料

冶金工業部 設計司合編
地質研究所

編輯：王忠義 設計：童煦庵、魯芝芳 責任校對：李澤民

1958年9月第一版 1958年9月北京第一次印刷201,000册

787×1092·1/32·28,000字·印張 1¹⁶₃₂·定价 0.18 元

北京新华印刷厂印 新华书店发行 書號：1231

冶金工业出版社出版(地址：北京市灯市口甲 45 号)

北京市書刊出版业营业許可証出字第 093 号

序　　言

在党中央及毛主席的領導下，全国人民正在轟轟烈烈的為今年鋼產量翻一番的宏偉号召而進行堅強的戰鬥。各省生鐵的產量正在逐日猛升。為了使小高爐、土高爐鐵水長流，首先應該了解各種煉鐵原料的性質及其成分，進一步掌握各種原料的鑑別法，找出正確的配料比，則對小高爐煉鐵有決定性的意義。

本書共分三部分，第一部分介紹煉鐵所用各種礦石的性質及其簡單鑑別法。第二部分介紹各種礦石主要成分的分析法。關於生鐵成分的分析，則請參閱冶金工業出版社出版的另一部“鋼鐵原材料的土法分析”一書。第三部分介紹一般煉鐵配料計算法。所有這些內容，皆系一般知識，希各地區能參考這些內容結合本地區所產各種礦石的成分，在煉鐵過程中，進一步總結經驗，找出本地區小高爐鐵水長流的規律來。

本書編寫倉促，有不正確之處，希予指正。

目 录

第一章 鐵矿石的种类及其特性.....	1
第二章 鐵矿石的簡易辨認方法.....	5
第三章 石灰石及白云石.....	8
第四章 炼鐵燃料.....	9
第五章 炼鐵原料的分析方法.....	12
I. 試样的制备.....	12
II. 鐵矿石的分析方法.....	13
一、鐵矿石中鐵的測定.....	13
二、鐵矿石中二氧化硅的測定.....	16
三、鐵矿石中硫的測定.....	17
四、鐵矿石中鈣、鎂的測定.....	20
五、鐵矿石中三氧化二鋁的測定.....	23
III. 石灰石的分析	26
一、石灰石中鈣、鎂的測定.....	26
IV. 焦炭的分析	27
一、焦炭中硫的測定.....	27
二、焦炭中灰份的測定.....	28
第六章 炼鐵的配料方法.....	30
I. 配料計算所必需的数据.....	30

1. 原料、燃料的化学成份	30
2. 生铁的品种及其成份	30
3. 炉渣成份	31
4. 燃料消耗量(焦比)	32
5. 其它一些需要假定的数据	33
II. 計算方法	33
1. 数 据	33
2. 計 算	34
附录	38
附表 1. 需用仪器	38
附表 2. 需用試剂	39
附表 3. 戢子市制重量換算公制用表	40
附表 4. 小高爐开爐配料表	48

第一章 鐵矿石的种类及其特性

最常見的鐵矿石有下面几种：磁鐵矿、赤鐵矿、菱鐵矿、褐鐵矿。現在分別叙述如下：

1. 磁鐵矿：这种矿石最显著的特点是具有磁性，可以用一块磁鐵把它吸起来，磁性强的磁鐵矿本身也可以吸起鐵粉或鐵針。磁鐵矿的顏色是黑的，所以也可叫做黑鐵矿。这种矿石比一般的石头重的多，其含鐵量很高，最高的含鐵达70%，化学成份是四氧化三鐵 (Fe_3O_4)，但是天然的矿石都含有杂质，因而含鐵量也就相对的降低了。一般的习惯对含鐵大于45%的叫做“富矿”，也就是可以直接用来炼鐵；含鐵小于45%的叫做“貧矿”，要經過“选矿”处理，去掉其中一部分杂质，还要烧結成块状，再送入高爐冶炼。选矿、烧結的設備都很复杂，对小高爐不适合，所以用小高爐炼鐵，最好使用富矿，因此对选矿烧結的情况不做介紹了。

含鐵45%的規定不是絕對的。含鐵低的“貧矿”并不是不能冶炼，只是用的燃料較多，不大經濟而已。根据我国目前情况，一般說来小高爐不宜用含鐵量低于40%的矿石，当然究竟用含鐵量多富的矿石，还是要按照当地的具体情況加以变通的。如果当地沒有較富的矿石，那么稍貧一些的矿石，还是应当設法利用。

用磁鐵矿炼鐵比用赤鐵矿炼鐵困难一些，另外磁鐵矿比其他几种鐵矿都硬，所以开采时用的人工及炸藥都稍多一些。

2. 赤鐵矿：这种矿石是由于它的顏色是暗紅色而定名的，也可以叫做紅鐵矿。它的含鐵量越高，顏色就越深，甚

至于接近黑色，但是“条痕”（詳見下节）則仍是紅色。其形状常見的有魚子状（学名鮆状，就是矿石好象是由很多小米粒粘成的），腎状（俗称蚕豆状，矿石表面上有很多象蚕豆形的痕迹），及块状（就是和普通的石块形状相似）。

最富的赤铁矿含铁可达 72%，其化学成份是三氧化二铁 (Fe_2O_3)。赤铁矿富矿和贫矿的界限，一般也規定为 45%，但同磁铁矿一样，含铁量在 40% 以上的，小高爐都可以冶炼。这种矿石含铁很低时，就是俗称为“红土子”的东西了。

赤铁矿沒有闪光的“結晶”面，但有一种叫做“鏡鐵矿”的矿石，具有闪闪发光的結晶面，但化学成份和其他性質和赤铁矿相同。这仅是“矿物学”上的区别，对炼铁來說沒有多大意义。

赤铁矿和磁铁矿是最主要的两种铁矿，世界上绝大部分的铁是由这两种矿石冶炼出来的。这两种矿石有时单独存在，也有时共同存在，但在冶炼时，最好把两种矿石分开冶炼为宜。

3. 菱铁矿：这种矿石的颜色很多，有暗粉紅色，灰黑色，灰色，浅灰色等，因此不能依靠颜色来辨認它，不注意时很容易把它当做一般的石头。

这种矿石的化学成份是碳酸铁 ($FeCO_3$)，最富的含铁量可达 49%。菱铁矿焙烧时就要分解，放出二氧化碳气，剩下来的就是三氧化二铁了。由于去掉了一部分二氧化碳，含铁量的百分数就相对的提高了。不經過焙烧就送入高爐也可以，这样实际上就是在高爐中进行了焙烧。因为有这个特点，所以菱铁矿的贫富界限比磁铁矿和赤铁矿低，一般規定 35% 为界，照目前情况，土小高爐采用含铁 30% 的菱铁矿也是可以的。

菱鐵矿是最容易“还原”的，也就是說最节省燃料。

菱鐵矿大多和赤鐵矿“共生”，常常夹在赤鐵矿层內或在矿层的上面及下面，成为薄层，如果不注意就很可能当做石头扔掉，这就可惜了。单独存在的大量的菱鐵矿也有，但不常見。

4. 褐鐵矿：这种矿石的顏色是黃褐色，其化学成分是氧化鐵和氢氧化鐵 ($\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2(\text{OH})_6$)。它是赤鐵矿“风化”生成的，有的地方称为“黃土子”，其性質和赤鐵矿差不多。这种矿的矿量都不大，多在赤鐵矿表面或裂隙中存在，不多介紹。

5. 砂鐵矿：这是磁鐵矿的晶粒，被风化后冲积在河岸或河底的砂砾中形成的。可以用简单的淘洗办法从砂砾中将鐵矿选洗出来，或用較强的磁铁吸取出来。这种砂矿是很好的鐵矿，不过因为顆粒太小，需要燒結成块才能冶炼，或者用来炼“海棉鐵”。如果当地不能冶炼，将矿砂运送到外地去也还值得，因为这种矿砂的含鐵量很高，一般的均在 65% 以上。

6. 自熔性矿石：天然的鐵矿石中全都含有杂质，在大多数的情况下，这些杂质是“二氧化硅”，就是日常說的砂子一类的物质（有时还有氧化鋁）。要在冶炼中去掉这些杂质，就要加入“熔剂”（石灰石），使得杂质和熔剂起化学变化而造成“渣”，流出爐外。但是有些矿石所含的杂质，不仅有砂质，同时也有石灰石，这样就可以不必再加（或少加些）石灰石即可在爐內造成渣流出，这种自含熔剂的矿石就叫做“自熔性矿石”。当然，不同矿石自熔性的程度也有差异，有的所含杂质恰好适合造渣，这样就不需要再加石灰石，这就是完全的自熔性，有的則需要少加一些石灰石，另外也有的

不仅不需要加石灰石，还可加入一些不自熔的矿石来配合。

因为有上述原因，自熔性矿石的經濟价值較高。一般說来，含鐵 40% 的自熔性矿石就相当于含鐵 50% 的非自熔性矿石。因此，这种矿石的入爐品位可以低些。

自熔性矿石是工业上的名称，不是矿物学上的名称，不論那种矿石都可以是或不是自熔性的。

第二章 鐵矿石的簡易辨認方法

鐵矿石的簡易辨認方法有下列各種：

1. 顏色：各種鐵矿石的顏色前面已經說過。應注意的是矿石表面上往往沾有別的東西，所以要以新斷裂面的顏色為依據。

2. 光澤：磁鐵矿具有“金屬光澤”，就是說看上去好象金屬那樣發亮，但是有的磁鐵矿不很顯著。其它如赤鐵矿，菱鐵矿，褐鐵矿都沒有金屬光澤。

3. 硬度：矿石的硬度可以簡單的分為這樣幾級，即(1)指甲划得動的，(2)銅錢划得動的，(3)刀子划得動的，(4)刀子划不動的。所謂划得動是指能划出一道痕迹來，同樣也要用新斷裂面來試驗。

几种鐵矿石的硬度都在刀子划得動和指甲划不動的範圍內。磁鐵矿最硬，赤鐵矿次之，菱鐵矿和褐鐵矿較軟，後兩種矿石有時用銅錢划得動。用硬度可以辨別几种似鐵矿而非鐵矿的矿物。

4. 条痕：条痕指用矿石在不上釉子的瓷板上划出的痕迹，這個痕迹的顏色可以帮助辨認矿石。磁鐵矿条痕顏色是黑的，赤鐵矿是紅色，菱鐵矿是淡黃色，褐鐵矿是黃色。条痕的顏色與矿石的顏色不見得一致，例如有的赤鐵矿是黑色或接近黑色的，但条痕却是紅色。

5. 磁性：磁性是辨別磁鐵矿的一項很重要的方法，磁性強的磁鐵矿很容易被磁鐵吸引，較弱的則以用指南針辨認較為明顯。方法是把一个指南針放平，待針靜止后，用一块矿

石靠近針擺動，如果針也跟着擺動就說明礦石有磁性。

6. 比重：礦石比重是礦石重量與同等體積的水的重量之比。測定的方法很簡單：把一塊礦石用戥子稱出它的重量，再用一根細綫將礦石捆住，吊在水中（要把礦石全部浸沒，但不得接觸容器的底和邊），綫的另一端拴在戥子的盤上，稱出礦石在水中的重量，用礦石重量減去礦石在水中的重量去除礦石的重量，所得的商數就是它的比重。例如一塊礦石的重量是3.6兩，浸沒到水中以後的重量是2.8兩，那麼這種礦石的比重就是 $3.6 \div (3.6 - 2.8) = 4.5$ 。關於這方面的原理參看普通中學的物理教科書就能明了。

測定比重時礦石塊的大小沒有關係，但不應使用太小的塊，這樣測定的結果不準確。所選用的礦石，要用堅密的，不要用有很多裂隙或孔洞的礦石，否則結果也不準確。

不同的礦石有不同的比重。磁鐵礦是4.9~5.2，赤鐵礦4.9~5.3，菱鐵礦3.8~3.9，褐鐵礦3.6~4。但這指的是比較純的礦石。因為礦石都含有雜質，所以一般的鐵礦石的比重要比上列數字為低。在積累了經驗之後，可以從鐵礦石的比重來判斷大致的含鐵量。

7. 用鹽酸辨認法：上述的幾種鐵礦石都能溶在鹽酸中。把礦石先研成細末，放入玻璃管中，加入鹽酸，再用火加熱，礦石就逐漸溶解，但礦石中的雜質不溶解（自熔性礦石例外，有一部分雜質溶解）。溶解的越多，剩下的殘渣越少，說明鐵礦石的質量越好。

菱鐵礦放在鹽酸內，不用加熱就溶解，同時還產生氣泡，這是分辨菱鐵礦與其他鐵礦最好的方法。

如果礦石放在鹽酸內經過加熱也不溶解，或溶解的很

少，說明不是鐵矿。

下面再談談兩種常被誤認為鐵矿的矿石：

1. 石榴子石：这是一种常見的矿石，顏色是紅或黑，很重，很硬，可能被誤認為鐵矿石。它和磁鐵矿及赤鐵矿的区别方法如下：

条痕：石榴子石是白色条痕，与赤鐵矿和磁鐵矿完全不同，这是最簡易的辨認方法。

硬度：石榴子石刀子划不动，赤鐵矿和磁鐵矿刀子划得动。

磁性：石榴子石无磁性，这与磁鐵矿很易区别。不过如石榴子石內夾有少量磁鐵矿时，也能呈現微弱磁性。

化学性質：石榴子石在盐酸內不溶解。

2. 黃鐵矿：它是鐵和硫的化合物，虽然名为鐵矿，但因含硫太高，不能用来炼鐵，而是炼硫的原料。黃鐵矿通常は黃色，結晶很明显，有闪光，常被誤認為銅矿。但也有时結晶不明显，呈黑色，就容易被誤認為鐵矿了。鑑別的方法：可以放在火中燒一下，便能聞到硫的刺鼻臭味，或者放在盐酸中煮一下，可以聞到另外一种臭味。應該說明，很多鐵矿中含有微量的黃鐵矿，但仍能冶炼。

第三章 石灰石及白云石

石灰石是最普通的岩石，到处都有。其化学成份是碳酸鈣 (CaCO_3)。不过炼铁用的石灰石要求较高，所含杂质应不大于 2% 至 3%。杂质高的石灰石用起来就多消耗燃料，所以杂质越少越好。石灰石所含杂质的多少，用眼不易看出，不过积累了经验以后，还是可以看出个大概情况。在没有经验时，应该用化学分析的方法来检查。

石灰石很容易在盐酸中溶解，但所含杂质不溶解。

白云石是一种在外觀上和性質上跟石灰石很相似的一种岩石。其化学成份是碳酸鈣和碳酸鎂 ($\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$)，也可以說它实质上是含“鎂”的石灰石。白云石也可用来做为炼铁的熔剂，作用和石灰石也基本相同。用白云石造成的渣含有鎂，这种渣比用石灰石造的渣粘性小，流动性好，这是优点；但对爐壁侵蚀性較大。另外含鎂高的渣对去掉铁中的“硫”效能低。因之，完全用白云石炼铁不相宜，而是和石灰石配合使用，但如果铁矿或焦炭中含硫較高时应不用或少用白云石。

純的白云石是很有价值的耐火材料，不应用来炼铁，只應該用不純的質量不好的白云石做为熔剂。

很多石灰石中含有白云石，叫做白云質石灰石，也可以用来做熔剂，應該根据这种岩石中含鎂量的多少来决定是单独使用还是与一般的石灰石配合使用。

第四章 炼鐵燃料

小高爐所用燃料可因地制宜，采用焦炭，无烟煤（白煤）、半焦和木炭。对燃料的要求是热量高，含灰低，含硫低。茲分述如下：

一、焦炭：

1. 外形：顏色銀灰至深灰，組織致密、氣孔均勻為宜。色黑者表示水份高或揮發份高，這是“生焦”，不宜于煉鐵。
2. 強度：不必要求太高，但經過墮落或摩擦應不產生大量粉末。
3. 塊度：裝爐前應將焦粉篩出來，用于小高爐的焦炭塊度一般 20 公厘至 40 公厘即可，不宜太大。
4. 焦炭的成份：除應當知道灰份及硫份以便配料時考慮熔劑的用量外，水份一般不應超過 4~6%，揮發份不應超過 1~1.5%。
5. 用焦數量：在開爐時要多加一些，等爐溫上升生產正常後再逐漸減少，但仍應保持正常溫度，使鐵水及矿渣保持流動性。
6. 焦炭在高爐中的作用：焦炭在風口附近燃燒，借此保持高爐上層有必要溫度，與此同時，焦炭在下降過程中與從高爐底部升上來的二氧化碳氣反應後生成一氧化碳，一氧化碳又奪取鐵礦中的氧再變為二氧化碳，鐵礦逐漸還元成金屬鐵。焦炭本身在高溫下也直接參加鐵礦還元的反應，即奪取鐵礦中的氧，變成一氧化碳或二氧化碳。所以焦炭除給高爐加熱外還起還元劑的作用。

二、无烟煤（白煤）：在缺乏焦炭但出产无烟煤的地区，就应当利用无烟煤来炼铁。現在湖南邵阳及山西阳城均曾使用，并已得出不少經驗。用无烟煤炼铁必須采用热稳定性好的，即在燃烧过程中不爆裂的。检查热稳定性可以将白煤置于普通爐火中烧，看它是否爆裂来判定。

对于热稳定性不好的无烟煤，如何利用来炼铁目前还未解决，提出下列三个办法可参考試驗，(1) 用預热办法改善其稳定性，即在装煤之前先将无烟煤在緩火中加热，使煤內气体慢慢逸出，再入爐炼铁。(2) 用粉煤加黃土制成球，供土高爐用，(3) 矮炼铁爐中可以用热稳定性不好的煤炼铁，但尚須进一步試驗。

无烟煤的另一特点是較坚实，比重大，在高爐內燃烧緩慢，因此用无烟煤炼铁的高爐，要求爐缸直径大一些，再則鼓风机力量要求比用焦炭的爐子足一些。

三、半焦：半焦是煤炼油工业的产品。以含油率高而粘結性較弱的煤为原料，在500—600°C的温度下，用低温干馏爐（干馏原理与炼焦爐同，但爐形不同）或用成堆干馏（与土法炼焦同，为了多取油温度达到600°C就熄火）来提炼低温焦油（其性質与石油的原油相似），爐中剩余的固体物因尚含有一部分揮发物未除淨，再則由于煤的粘結性不强又是用小煤块炼制的，故强度不太大，因而称为半焦。現在石油部正在山西北部如大同，朔县等地推广这种炼油方法，其他各省也有采用这种方法炼油的。半焦的含碳量也高，做为小高爐的燃料是能胜任的，但現在产半焦的地区尚不多，可先与焦炭掺合着用，逐渐吸取經驗后再大力推广，也是解决炼铁燃料不足的一个方向。

四、木炭：木炭在古代就用之炼铁，現在我國廣州、廣西各省尚有用木炭炼铁的，虽然用木炭可以炼出含硫低的生铁，但由于木炭炼铁消耗木材太多，从我国的整个資源利用方針来看太不經濟，故最好不使用木炭炼铁。

第五章 炼鐵原料的分析方法

I. 試样的制备

同样是一种矿石，它的成份、性質也可能是不均匀的，至于两种以上的矿石混合在一起，它们的成份更是不同，为了使所分析的試样能具有一定的代表性，因此，分析前必須按一定的方法来制备試样。

1. 取样的步骤： (1) 选取代表性的試样：选取的方法是在矿石（或焦炭）堆的上、中、下三处各选取与其周围比較一致的矿石或焦炭数块。鐵矿石及石灰石所需試样各为 1 公斤左右；焦炭約需 0.5 公斤左右。如果高爐所用的矿石不是同一类型的，比如用两种或两种以上的鐵矿石同时入爐，則試样的重量必須按每一类型矿石入爐的重量比例来选取。

(2) 捣碎：将选取的試样用鐵錘捣碎，搗成約 1 公厘大小的碎块。

(3) 取均匀試样：用四分法从中取出均匀混合試样。四分法的取法是：将試样鋪开成圓形薄层，然后通过圓心划十字綫，将其分成四等分，把十字綫的两对角部分抛开，余下的合在一起，然后再按上述方法分成四等分，这样反复进行數次，直到剩下的試样足够作分析用的数量为止。

分析用試样的数量規定如下：鐵矿石 30 克，石灰石 30 克，焦炭 50 克。

(4) 研細：将分析用試样投入鋼鉢中搗碎，使其通过孔