

基础知识學習資料  
煉 鋼 講 义

唐 山 鋼 厂 編  
鄭 州 市 新 华 書 店 翻 印

1958.11.

# 目 录

- 第一章 轉爐煉鋼法的發展及其在國民經濟中的價值
- 第一节 鋼在國民經濟中的價值
  - 第二节 各種煉鋼方法的介紹
  - 第三节 轉爐煉鋼法的產生和發展
  - 第四节 轉爐煉鋼法的應用範圍
- 第二章 煉鋼法的基本理化知識
- 第一节 物質
  - 第二节 物質的變化
  - 第三节 元素和它的符號
  - 第四节 原子原子量和分子量
  - 第五节 化學反應基本的形式
  - 第六节 化學方程式和化學反應的特性
  - 第七节 物質的物理性質
  - 第八节 波义耳——查理合律
  - 第九节 轉爐煉鋼法之曲線圖確定繪制及其應用
- 第三章 轉爐煉鋼法的種類
- 第一节 酸性轉爐煉鋼法
  - 第二节 碱性轉爐煉鋼法
- 第四章 轉爐煉鋼的分類及技術標準
- 第一节 為什麼鋼要進行分類
  - 第二节 轉爐鋼的分類
  - 第三节 酸性、碱性轉爐甲乙類鋼的技術標準

## 第四節 化學成份對鋼性質的影響

### 第五節 鋼的宏觀檢驗及機械檢驗

## 第五章 轉爐和它的附屬設備

### 第一節 耐火材料

#### 第二節 結合鎂砂磚及白雲石磚之製造

#### 第三節 爐子製造

#### 第四節 鼓風機和送風系統

#### 第五節 車間布置

## 第六章 轉爐煉鋼應用原材料及其保管

## 第七章 轉爐煉鋼原理

### 第一節 鐵水的品質

### 第二節 鼓風及吹煉角度

### 第四節 吹煉過程中雜質的去除

### 第五節 吹煉中的金屬損失

### 第六節 热的來源和消耗

### 第七節 氧氣在轉爐吹煉的應用

## 第八章 冶煉操作

## 第九章 沸騰鋼在轉爐里的冶煉與制錠

### 第一節 沸騰鋼的鋼錠組織

### 第二節 沸騰鋼錠組織的形成過程

### 第三節 鋼的沸騰作用、澆注溫度、鋼水的化學成份及鋼錠模溫度對鋼錠組織的影響

## 第十章 脫氧和鑄鋼

### 唐山鋼廠轉爐小型鋼錠的鋼錠介紹

### 李建成澆注法介紹

## 第十一章 安全技術規程

## 第十二章 生產勞動組織及工資制度

**第一节 車間技术經濟指标**

**第二节 班組的經濟核算**

**第三节 生产劳动組織及工資獎勵制度**

**第十三章 生产过程的技术监督与产品表面的檢驗**

**第一节 技术监督工作在生产上的意义和作用**

**第二节 如何进行生产过程的监督**

**第三节 鋼錠的表面檢查与試軌**

# 第一章

轉爐煉鋼法的發展及其在國民經濟中的價值

## 第一节 鋼在國民經濟中的價值

### 一、金屬和非金屬：黑色金屬和有色金屬

在自然界中所遇到的一切大量的固態、液態和氣態的物質，都是由各種不同的簡單物質構成的，這此簡單的物質我們叫它作化學元素，例如鐵、氧、碳、錳等，在這些化學元素中又分為兩類，金屬和非金屬元素，而且大部分的化學元素（約70種）是屬於金屬，下面就要區分一下金屬與非金屬物質不同的特點是什麼？

1. 金屬物質：外表具有光澤，不透明，有良好的導熱性和導電性，除此以外，大部分的金屬是可以鍛打的並且能夠焊接。例如，鐵、銅、錫、鉛、鋁、銀、金等都稱為金屬。

2. 非金屬物質：沒有金屬所特有的性質，例如它不可以鍛打和焊接，它包括下面這些物質，氧、氫、氮、碳、矽、磷、硫等。

金屬的種類是很多的，由於它們在自然界存在的數量和對它們的實用價值不同，而又把金屬分成二類，黑色金屬，有色金屬。

① 黑色金屬：它包括鐵和鋼，由於鐵礦在自然界分布很廣，而且數量又多，開採方便，冶煉容易，又有很好的機械價值，例如，強度，韌性，加工性能熱處理後可以得到我們所需要的性質，價格便宜，大量生產，由於這些優點，它對人類使

用，起着重大作用，我們便把它分成一类，叫黑色金屬。

②有色金屬：除了鐵和以鐵為基體的合金外，所有的金屬都是有色金屬，這些金屬的性能是多样化的，例如銅有很好的導電性，鋁可以做為飛機製造業所用的金屬，在工業中和建築業中最常用的有色金屬是銅、鋁、錫、鉛、鋅和它們的合金。

## 二、鋼鐵：

1. 鐵礦石：鐵在自然界中不是呈金屬狀態存在，而成為鐵的各種化合物存在，這種東西我們叫鐵礦石。鐵礦石就是我們黑色金屬的原料。我們把鐵礦石放到高爐內便生產出生鐵。

2. 純鐵生鐵和鋼：不含有其他杂质的鐵，稱為純鐵。最純的鐵就是鐵元素。在鐵里經常含有其他的元素，碳(C)、矽(Si)、錳(Mn)、硫(S)、磷(P)，這些元素的含量對鐵的性能影響是很大的，尤其是碳的含量的影響最大，因此我們又按鐵中含C量不同而分為生鐵、熟鐵和鋼。凡是鐵里含碳量在1.7%以上，不能鍛造加工的叫做生鐵，含C量在1.7%以下可以鍛造加工的，叫做鋼，含碳量在0.05%以下叫做工業純鐵。

## 三、鋼在國民經濟中的價值：

鋼鐵的使用和鋼鐵工業的發展，對人類社會進步起着重大作用。

這一點我們可以引用恩格斯對鋼鐵的評價，他說……「鐵已經為人所役使，……鐵造成了廣大面積的田野耕作，開墾了廣大森林地域；它給了手工業以堅牢而銳利的工具，不論任何石頭或當時所知道的任何金屬，沒有一種能與之相抗……」。而在我們的時代——鋼鐵時代中，它的作用更加特別重要了。沒有鋼鐵就沒有輪船火車，橋梁汽車，沒有鋼鐵就沒有拖拉機及聯合收割機；沒有鋼鐵也將不会有供應國防的飛機大炮，就是說

沒有鋼鐵，將沒有現在的社會物質。可見鋼鐵對於人類物質生活起着多么巨大的作用。

鋼鐵在人類歷史中占這樣重大的作用，是因為與其他金屬比較它有下列的优点：

1. 有很寶貴的性能，如鋼鐵經熱處理可以改變它的性能，可以壓力加工，耐磨耐侵蝕。

2. 地殼內矿藏丰富。

3. 开采、生产、加工都很容易。而且價格便宜。

在兩千年前，我們的祖先就使用了鐵器。用近代化的工業企業生產鋼鐵，還只是從一八九〇年開始（兩廣總督張之洞）在湖北省漢陽建立中國第一個鋼鐵廠，但規模很小。解放以前，我國雖然有了一些鋼鐵工業，那只是為帝國主義、官僚資本主義服務。臨到解放前夕，我國的鋼鐵工業几乎全部瓦解。

隨着全國大陸的解放，祖國的鋼鐵工業也獲得了新生。我們的黨和政府早在經濟恢復時期就集中了大批人力、物力和財力着手恢復祖國的鋼鐵工業。我國的第一個鋼鐵工業基地——鞍鋼的恢復，擴建，為我國實現工業化打下了良好的基礎。

隨着社會主義建設的第一個五年建設計劃提前完成，緊跟着第二個、第三個五年建設計劃的建設，我國將要建立強大的機器製造工業、交通運輸工業、農業機械工業、化學工業、燃料工業和國防工業……等等，使我國成為一個完整的工業化大國。要使我國工業迅速發展，必須有可靠的鋼鐵工業作為基礎。斯大林同志曾經說：鋼鐵工業是工業基礎的基礎。因此在社會主義建設事業中，鋼鐵工業迅速發展起着重大的作用。

## 第二节 各種煉鋼方法的介紹

按照煉鋼方法發展的先後次序，下面分別簡單地給以敘述：

### 1. 坩埚煉鋼法：



把我們按成分配好的原料，放到利用耐火材料製造的坩埚內，形狀如圖：（坩埚用石墨或50%石墨50%粘土做成）由外面加熱它，通過坩埚把內部裝入的爐料熔化，而得到我們所需要的液体鋼，在熔化過程內部的化學變化簡單。

坩埚煉鋼法有下列優缺點：

- ①成分均勻，鋼的質量好。
- ②脫氧完全沒有氣體。
- ③不能澆注大鋼錠，限制了它的大量生產。
- ④原料要求嚴格，熔煉過程不能去P, S。
- ⑤燃料消耗多，坩埚也消耗多；造成鋼錠成本高。

### 2. 轉爐煉鋼法：

把鐵水放入轉爐內，同時向爐內吹進空氣，使空氣中的氧和鐵水所含的雜質起氧化去掉它們，在這時由於雜質的氧化作用，而放出大量熱量把金屬加熱到出鋼溫度。

這種煉鋼方法的優缺點：

- ①廠房設備簡單建廠快，基建費低。
- ②冶煉的時間短，生產快。
- ③冶煉的鋼種一般操作還受些限制。
- ④鋼的質量差些。
- ⑤用氧之後，可以大大改善鋼的質量和其它缺陷。

### 3. 平爐煉鋼法（馬丁爐煉鋼法）

把廢鋼鐵水和渣料放到平爐的熔池內，用溫度高的煤气火

焰，在爐子內把熱量傳給金屬使它熔化，調整成份加熱，而煉成鋼。

平爐煉鋼法有下列优缺点：

- ①可以利用廢鋼，扩大了煉鋼原料的利用范围。
- ②冶炼時間長，成份容易控制，适用于任何大小的生产規模。

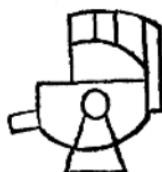
③冶炼的鋼种多。

④燃料的热利用不好。（平爐剖面圖）：

⑤平爐車間設備复杂笨重，基建投資大，建厂時間長。

#### 4. 电爐煉鋼法：

电爐煉鋼就是利用电能变成热能而在爐子內煉出鋼，由于电能轉变热能的方式不同，分为电阻爐，电弧爐和感应爐三种，一般用于大量生产的以电弧爐为多。



金屬料裝入爐后，把電極放下并離材料一定距离，通入电流，于是在電極和金屬之間产生电弧，这时产生大量热能，把金屬熔化，精煉，而完成煉鋼的目的。

电爐煉鋼的优缺点：

- ①可以冶炼高級合金鋼和优质鋼。
- ②冶炼时，可以取得高温，可以熔化熔点高的原料例如鈇(W)
- ③消耗大量热能，使用廉价的电力，对鋼成本有利，我国有着丰富的水力資源，開發后將获得廉价的电力这对于我国电冶金的發展是个有利的条件。

#### 5. 联合煉鋼法：

利用不同的煉鋼方法，联合起来，来完成一个煉鋼的过程。

程，例如：轉爐、電爐，双联。

把鐵水放入轉爐內吹煉到合适的化學成分，把它再加入電爐內繼續冶煉，達到需要的化學成分。

优点：

①電爐可以使用价格低的原料，而得到質量高的鋼。

②減少電爐的熔化時間，充分發揮了電爐的生產率。

此外还有平爐——電爐、双联。轉爐——平爐双联，化鐵爐——轉爐——電爐三联等。

#### 6. 混合法和还原合金法煉鋼

就是用大的平爐（或轉爐或電爐）熔煉普通質量的鋼，另外用小的電爐熔煉還元渣和高質量的鋼（或合金鐵），當大小爐都熔煉到一定條件時，把大爐的鋼水，沖進裝有小爐煉的鋼（或合金）和還元渣的鋼水包里。這樣使全部鋼水都成為磷、硫很低的優質鋼水。

优点：

①可以提高鋼水的質量，和優質鋼的產量。

②可以縮短大爐子的冶煉時間，並提高了爐牆壽命。

#### 第三节 轉爐煉鋼法的產生和發展

轉爐煉鋼的發展歷史，對於煉鋼工作者來說是比較重要的，只有使我們了解它的發展過程，才能在今后的工作中，不會繼續走前人已經走過的弯路，也許以前研究過的東西，由於在當時的技術條件下沒能成功，而現在可以探討在今天的技术條件下是否有再研究的價值。

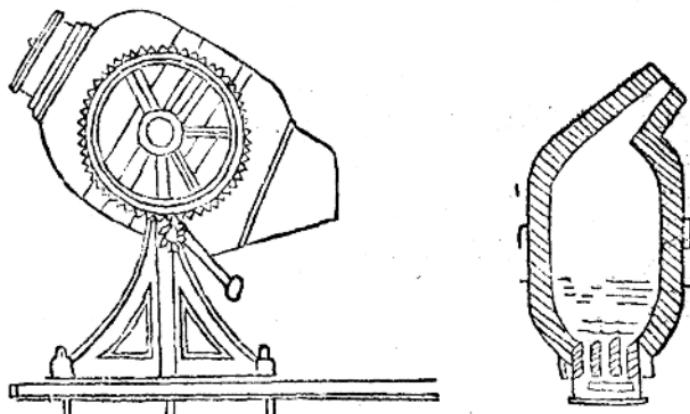
在貝斯麥未發明貝氏爐以前，只能用坩堝煉鋼法熔煉小量的鋼。



圖一 貝氏初期創造的吹爐

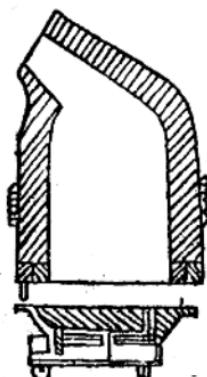
1855年，享利，貝斯麦为了改进制造枪炮原料，把坩埚煉鋼法改进如圖一所指的形狀。外壳用鐵板制成，爐襯用酸性耐火材料襯着，并且可以用手扳动，使其旋转，送風是用泥管从爐蓋上垂直插入鐵水里。

1856年貝氏將吹爐改为固定式的，爐襯仍用酸性耐火材料。送風是由靠近爐底沿圓周部位安裝風管。爐前有出鋼口，爐后有鐵水口，爐頂有出廢氣口，經過多次試驗，發現吹入的空氣不能深入爐子中心，而且風嘴的爐襯侵蝕太快，如是就改為如圖二所指的形狀。这种吹爐就接近現代的爐形了，只不过是用人力來轉動。这种吹爐最大的缺点是風嘴部位時常發生故障，修理不方便而且費的時間多。



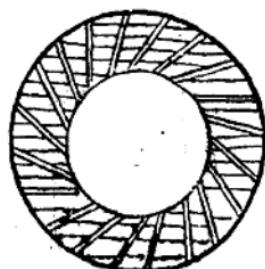
圖二 貝氏在設斐爾德所造吹爐的裝置和剖面情形

1863年貝氏采用了活動爐底(如圖三所指)解決了上面的缺點。這個改進對底吹爐的構造是很重要的。因為有了多餘的爐底，預先做成，並且烘烤到一定溫度，舊爐底壞了，要換一個新的爐底很方便，且花時間不多。當時因接縫處常因侵蝕需要時修理，這個問題後來於1868年經亞歷山大霍雷設計改進，直到現在還是用這種爐底。



圖三 貝氏活底式底吹爐  
操作上帶來了困難，很難保證成分的正常。

瑞典是首先利用側吹轉爐煉鋼法的國家，當時的爐子構造，其風管是在靠近爐底的圓周部位，風管不是對準爐子中心而是側向一邊。如圖四。爐缸渣面處有出渣口和爐缸下部有出鋼口。這種吹爐的缺點是出鋼時不能停風，免得鋼水流流入風箱里去，所以吹煉時要特別注意，在碳量未燃盡以前，就要出鋼，否則鋼水會過分氧化，這就給



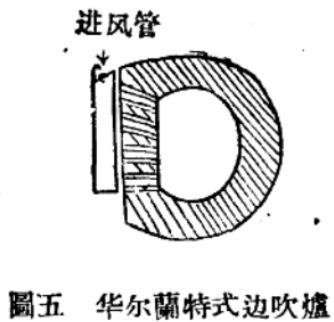
圖四 瑞典式邊吹爐風嘴部分橫剖圖

1884年以後華爾蘭特把分布在吹爐圓周上的風管改進放在一邊，爐缸面積為“D”字形(如圖五)。這就是單面吹風轉爐的開始。這種轉爐不但把風管放在一邊，而且操作上也有了改進，他把風管位置提高了，吹煉就接近了面吹操作。華氏不僅解決了以前吹爐出鋼不能停風的缺點，而且打破了以往多年對於風管愈接近金屬液面會使金屬被

氧化損失愈大的錯誤觀點。

1891年特洛皮納斯設計的吹爐構造代表了十足的面吹操作。与华氏設計的吹爐(圖五)沒有多大區別。風管的排列是直向平行的，而沒有向爐的中心線偏角度(以往側吹爐風管向爐子中心線偏一角度，為的是使金屬液起旋轉作用，機械攪拌作用大)。這種吹爐構造上的特點是增大了爐缸面積，因而依靠較大的金屬面來促進金屬的氧化作用而不是依靠旋轉的機械攪拌作用。

特洛皮納斯也設計過兩排風管的側吹爐，增加上排風管的目的是使一氧化碳燃燒發生熱量；提高爐腔溫度。後來發現只要多輸入空氣一樣能夠保證碳的燃燒，故後來沒有人采用。



圖五 华爾蘭特式邊吹爐

上面所提到的吹爐是屬於酸性耐火材料建築爐襯的所謂貝氏爐，貝氏爐的缺點(不論底吹或側吹)不能去除鐵水里的硫和磷。它要求原料里的硫、磷含量很低。低磷生鐵必須由低磷矿石冶煉才便宜，而低磷矿的藏量又不多，特別是在當時的歐洲的工業國家里，所以貝氏爐冶煉法的原料來源成了問題。托馬斯把貝氏爐的爐襯改為鹼性耐火材料，後來人們就把這種轉爐叫做托馬斯爐或叫做底吹鹼性轉爐。解決了貝氏爐原料來源不足的問題。托馬斯爐要求原料含磷量在1.5%以上，這樣才能保證鋼水的澆鑄溫度，故在原料來源上還是受到一定限制。

所以托馬斯法就是在底吹碱性轉爐內吹煉含P 1.5% 以上的鐵水，利用P 的氧化發熱使鋼水到达出鋼溫度的煉鋼方法，不这样就不能称托馬斯法。

底吹酸性轉爐（称大型貝氏爐）和底吹碱性轉爐（称托馬斯爐），它的定量只能适当較大的，对一般小定量的轉爐，由于底吹对轉爐吹煉热的利用不好而不能把金屬溫度提高，因此側吹轉爐适于小定量的轉爐鋼的生产，側吹轉爐也分碱性和酸性兩种，而爐子構造上也有区别，一是圓筒式，一是渦鼓式，圓筒式的側吹轉爐，容量受到限制，因为在这种型式的爐子里，風眼面积和容量不能成比例的增加，这就影响了爐子的进風量，而延長吹煉時間，但在渦鼓式的轉爐里，風眼面积和容量可以成正比例的增加，这就不影响吹煉过程，此外它对于气体在爐內的流动，爐襯侵蝕都比圓筒式爐子为佳。

我国唐山钢厂的工人和技术人員，在側吹碱性轉爐煉鋼上，付出了辛勤的劳动，在原有的基础上取得了圓筒式碱性側吹轉爐試驗的成功，并投入生产，这是我国解放后在冶金上第一次較大的成功。

#### 第四节 轉爐煉鋼法的应用范围

轉爐煉鋼法和其它煉鋼法具有一些优点和缺点，因此对这种煉鋼方法的使用上是有范围的。

##### 一、轉爐煉鋼法的优缺点：

①由于吹煉時間短，生产率大。

②轉爐只是依靠鼓入空气进行冶炼，設備簡單，新建一座轉爐煉鋼車間比建其它煉鋼車間的投資少，建厂時間短。

③轉爐煉鋼法操作簡單，技术工人容易訓練。

④耐火材料消耗量少，用劳动力少，所以轉爐鋼成本比其它鋼較低。

⑤由于轉爐吹煉時間短，成分不易控制，生产产品有限。

⑥由于轉爐吹煉主要依靠金屬的杂质氧化来提高金属液的溫度，再加上机械攪拌作用大，吹煉鐵的損失大。

⑦冶炼時間短，過程迅速，使操作過程緊張。

## 二、轉爐煉鋼法的应用範圍：

由于轉爐煉鋼法具有一些特点，因此这种煉鋼方法有一定的使用範圍：

①轉爐煉鋼法，使用鐵水的成分，有一定的範圍：由于轉爐对鐵水成分要求不一样，因而鐵水成分就限制了这种煉鋼法。

a. 由于鐵水里P·S的含量不同，对它的使用也不同，不論酸性底吹或側吹的轉爐，S·P都要 $<0.05\%$ 。

b. 对于托馬斯法（碱性底吹轉爐）要求鐵水P的成分要大于1.5%以上。

c. 含P中等的鐵水可以利用碱性側吹轉爐吹煉。

②由于轉爐煉鋼的設備簡單操作容易，停开爐方便，吹煉的鋼水溫度又高，适于鑄鋼件，故一般机械制造厂的鑄鋼車間多采用酸性側吹轉爐。

③由于这种煉鋼方法要使用100%的鐵水，因此在廢鋼数量少的国家里，采用轉爐煉鋼比在平爐內煉鋼經濟。

④小型轉爐厂，建厂費少，工人訓練容易，生产規模可大可小，很适于作为地区的工業，炼出鋼来滿足这个地区的需要。

## 第二章 煉鋼的基本理化知識

### 第一节 物 質

一、什么叫物質：“物質就是作用於我們感覺器官並引起感覺的東西”，也就是說通過自己的感覺來知道各个物体的存在，例如空氣，水，土地，天體，植物，動物。也就是說所有我們周圍的一切，最後還有我們自己這一切就組成了自然界。

### 二、物質組成的單位——分子

自然科學所研究的基本問題之一就是研究它所研究的對象是由什麼構成和怎樣構成的。例如地質學研究地球的成分和構造；天文學研究天體的運動和構造等。

化學研究的對象是物質。因此，在研究化學時，“物質是由什麼構成的”是一個很重要的問題。

假如我們把一支粉筆研磨得很細很細，細到肉眼看不見，這種很細的微粒再也不能磨細了（但這種微粒不能因為我們看不見就說它不存在。我們就可以認為粉筆是由這些粉筆微粒構成的）。

大家知道物体有膨脹、收縮的性質，為什麼有這樣的性質呢？我們可以這樣來設想：構成物体的物質是由彼此保持相當距離的一個個細小微粒組成的。這種距離可以增大（物体膨脹），也可以縮小（物体收縮）。

在科學上要解決某些問題，常常採用一些假設，科學上把這種假設叫做假說。物質是由一個個細小微粒組成的假設叫做分子假說，因為保持物質的化學性質的最小微粒叫做分子。

物体为什么会有收缩，膨胀呢？可以用分子假說的观点来解释得很圓滿：收缩时分子間的距离減小，膨胀时分子間的距离增大。

当气体被压缩时，它的体积可以压小得特別多。但是即使气体也只能压到一定限度，达到这个限度，气体的体积实际上就不再缩小。这是因为气体分子本身并不縮小，气体体积縮小不过是它的分子間的距离縮短罢了。

三、物質的三态：水冷的时候，水分子运动的速度逐渐减小，分子小到不能再作不規則的运动，而按照一定的規則来排列时，就成为水的晶体——冰。

但是，即使在这种場合下，分子运动并没有停止，仅仅是分子运动的状态有了改变。这时候分子就像鐘摆一样在振动。

分子由不規則的运动轉入振动时的温度，正是这种物質凝固时的温度。叫凝固点。

但是有些粘稠的液体，如熔化的玻璃，橡膠等等，在冷卻成固体的时候，分子的排列仍是不規則的。因此，形成的就是晶形物質，而是無定形的物質。但固体大多数是晶体結構。

水加热以后，水分子运动速度激烈增大，当达到 $100^{\circ}\text{C}$  温度时，水分子速度大到这样的程度：它能夠从水中跑入空气中，这些水分子就是我們通常說的水蒸气。

物質分子运动速度大到能使这种物質的分子逸入空气时的温度，正是这种物質的沸騰温度，叫做沸点。

通过上面的討論，我們知道，同样是水分子在不同溫度下它存在的状态是不一样的。水在 $0^{\circ}\text{C}$ 以下成固体状态存在，在 $0^{\circ}\text{C} \sim 100^{\circ}\text{C}$ 之間成液体状态存在，在 $100^{\circ}\text{C}$ 以上成气体状态存在。

物質之所以有这样三种状态——液态、固态和气态——存