

萬有文庫  
第一集一千種  
王雲五主編

金屬材料

李待琛著

商務印書館發行



烏　立　書　稿

一九四一年八月

中國文哲出版社

詩　村　集　合

中國文哲出版社

新編詩合集

金屬材料

李待深著

工學叢書

編主五雲王

種千一集一第

# 料材屬金

著琛待李

路山寶海上  
館書印務商 者刷印兼行發

埠各及海上  
館書印務商 所行發

版初月十年八十國民華中

究必印翻權作著有書此

---

The Complete Library  
Edited by  
Y. W. WONG

---

METALLIC MATERIALS OF ENGINEERING

By

LI TAI CHEN

THE COMMERCIAL PRESS, LTD.

Shanghai, China  
1929

All Rights Reserved

# 金屬材料

## 目次

第一章 鐵	一
第二章 銅	一
第三章 鋅	三
第四章 鉛	五
第五章 錫	七
第六章 鋁	八
第七章 鎳	一〇
第八章	一一

第八章 錫	一三
第九章 錳	一四
第十章 錳	一五
第十一章 鎢	一六
第十二章 鉬	一八
第十三章 銑	一九
第十四章 生鐵	二〇
第十五章 熟鐵	二一
第十六章 普通鋼	二二
第十七章 特別鋼	二四
第十八章 黃銅	二九
	三五

第二十章 特別青銅及黃銅.....四三

第二十一章 銅鎳合金.....四七

第二十二章 白合金.....四九

第二十三章 減摩用白合金.....五一

第二十四章 輕合金.....五四

# 金屬材料

## 第一章 鐵

鐵之產額極鉅，用途極廣，故稱現代為鐵器時代。鐵之所以為最重要之材料者，因具有左列各性質也。

(一) 鐵之強度及延性均高；純鐵之抗張強度，為每方吋四萬磅，彈性限度為二萬磅，延長率為五〇%。

(二) 鐵與碳及他原質，如鎳、鉻、錳、鈮等相合，可製各種有用之合金。

(三) 鐵具二種以上之同質異形體 (allotropic form)。此等同質異形體，性質各不相同，對於碳或碳化鐵（碳在鋼中成碳化鐵）之作用，亦大有差異。故鐵可用加熱處理法，使具各種所需

之性質。

一八九〇年，法人阿斯曼氏發表鐵之三種同質異形體。其存在溫度，各有不同。在攝氏九〇〇度以上，爲加馬鐵 (*gamma iron*)，質硬，富於韌性，融合碳化鐵成均一之組織，不具磁性，故不吸引磁石。在七六七度以下，爲阿爾法鐵 (*alpha iron*)，質軟，富於延性，有磁性，然無融合碳化鐵之性質。在七六七度與九〇〇度之間，爲柏塔鐵 (*beta iron*)，質硬而脆，無磁性，不融合碳化鐵。

純鐵具灰白色，比重七・八五至七・八七。其透磁性 (*magnetic permeability*) 極高，故極宜於製造變壓機之鐵心，電動機及發電機之各部分，與電磁石等。此純鐵之主要用途也。

日常所用之鐵，係直接取自礦石，含有多量之碳（二至五%）及其他雜質，故實爲鐵碳之合金，在第十四章中述之。

## 第二章 銅

銅爲人使用最早之金屬。石器時代之後，即爲銅器時代。

銅礦之分布極廣，種類亦多，可大別爲天然銅、氯化銅、硫化銅三種。產天然銅極富之處，爲美國密執安省蘇必利爾湖畔。銅之主要產地，爲美國、墨西哥國、西班牙國及葡萄牙國等。美國每年產額，約七十餘萬噸。

我國各省銅礦亦多。銅礦業爲我國最古之礦業。雲南之東川、四川之會理、吉林延吉縣之天寶山等，皆爲著名之銅礦。東川銅礦，爲我國最大之產銅區，係東川礦務公司所經營，每年產銅七八百噸。

銅具特有之淡赤色。其表面易於氯化，變成暗褐色。銅質比金銀稍硬，延展性極大，易於工作；可輥成薄皮，可拉爲細線。

銅之抗張強度鑄成品爲每方吋一萬六千至二萬六千磅，碾成品可增至五萬二千磅。銅於常溫高溫中，均可鍛碾。然在常溫加工，亦如他種金屬，增加硬性及脆性，而減少延性。欲使其恢復原狀，須熱至攝氏六百度至七百度，經時數秒，然後冷卻之。

銅爲電與熱之良導體。其傳熱率及傳電率，均高於金，而稍次於銀。傳電率隨溫度上升，逐漸減少。溫度由攝氏零度至一百度，傳電率減少二九·三%。銅中之雜質，雖含量極微，亦足以減少傳電率。銅因精度，可別爲三種如左：

種類	含銅率(%)	用途
電銅	九九·九	電工
美國蘇必利爾湖銅	九九·八	

## 第三章 鋅

古代黃銅，係用銅與鋅鑛鎔製。而單純之鋅，則發見較晚。但其年代，頗難決定。

鋅之主要鑛石爲閃鋅鑛 (zinc blende,  $ZnS$ )，菱鋅礦 (calamine,  $ZnCO_3$ )。主要產地，爲美、德、比、英等國。美國產額，每年約三十萬噸。吾國鋅礦之最著者，爲湖南之水口山，雲南之東川，二處。水口山鑛石，爲閃鋅鑛，方鉛鑛，及少量之黃銅鑛；閃鋅鑛較方鉛鑛爲多，約成二與一之比。平均鋅之淨砂，含鋅四二%，鉛之淨砂，含鉛六六%。東川鑛係東川鑛務公司所經營，其鑛石均爲碳酸鹽類。其產額，鉛最多，鋅次之。

鋅爲蒼白色之金屬。其質硬於錫，軟於銅。在常溫極脆。自攝氏一百度至一百六十度，則延展性加大，可以碾爲薄板，拉爲細線。若溫度增至二百度以上，則脆性急增，可碎爲粉。

鋅之彈性限度極低，且無明白表示之點。抗張強度鑄造品，每方吋僅二千餘磅；碾造品，約二四、

○○○磅。延長率，二〇%以上。比重，七·二。熔點，攝氏四二〇度。

鋅之用途如下：（一）鍍鐵板鐵器等；（二）製造黃銅，減摩銅等合金；（三）製造蓋屋用鋅皮；（四）由鉛取銀，用鋅為脫銀劑。

## 第四章 鉛

鉛爲有史以前六金屬（金、銀、銅、鐵、錫、鉛）之一。西曆紀元前七千年，埃及人只知用銅。自七年降至五千年，金、銀、鉛等，次第使用。降至一千五六百年，鉛遂爲通用之金屬矣。

鉛之重要礦石爲方鉛礦 (*galena, PbS*)。主要產地，爲美、西、德、墨等國。美國產額，年約四十萬噸。西班牙年產約二十萬噸。我國主要產地，則爲湖南、雲南等處。

鉛爲普通金屬之最軟者，硬度一·五，隨含錫、砒之量而增。抗張強度極低，每方吋自二、六〇〇至三、三〇〇磅。彈性限度極低。展性極大，可碾成薄葉。延性小，不能拉成細絲。比重一一·三七，爲普通金屬中之最大者。熔點攝氏三二六度。對於酸類之抵抗性極大，只溶解於稀硝酸，故適於製耐酸器之材料。鉛板、鉛管，在硫酸工廠中及輸水路多用之。鉛與錫合可作白鐵 (*solder*)，鋤接金屬時用之。又鉛箔較錫箔價廉，可作錫箔之代用品。

## 第五章 錫

錫之重要鑛石爲錫石。

錫礦分布較狹，故錫之產額亦較少。全世界之總產額，每年不過十一萬餘噸。其主要產地，爲馬來羣島，玻利非亞，中國，暹羅，緬甸，英國之康瓦爾，非洲之脫蘭斯瓦爾等處。我國爲世界第三大產錫區。主要錫礦，爲雲南之箇舊，湖南之江華，臨武，宜章，廣西之富川，賀縣等。箇舊一處，年產錫七八千噸。錫之抗張強度低，每方吋約四、六〇〇磅。延性極小，展性極大，可碾成五千分之一吋厚之錫箔。錫之展性，在攝氏一百度時，最大；至二百度以上，則脆。比重，極純者七·二九；普通者七·五。熔點，攝氏二三二度。

錫具三種同質異形體。其存在溫度及性質等如下所述。

(一) 摄氏零下四八度，爲無晶體。爲灰色粉末。比重，五·八。此種變化，發生甚急，錫由結晶體變

成粉末，是名錫瘟（tin pest）。此一八五一年，愛德曼氏所發見之奇特現象也。

(二) 摄氏二百度以下，錫爲正方晶。具白色，展性極大。

(三) 摄氏二百度以上，變爲斜方晶。質極脆。

錫之用途如下：(一) 製造器皿；(二) 製造錫箔；(三) 鍍鐵皮以防銹；(四) 製造青銅，白鐵等合金。

## 第六章 鋁

鋁(aluminium)係一八二七年德人魏勒氏所發見。主要礦石爲鐵礬土(bauxite,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ )，含有約五〇%之鋁。其重要產地，爲美、瑞、士、德、法、奧等國。

鋁富展性及延性。不論在常溫高溫中，均可自由鍛碾，造成種種形狀，故宜於製造各種日用器具。

鋁之比重，隨所含雜質而增。極純者，約二・五六；市上普通出售者，約二・七。因其比重極小，故宜於作飛機及汽車之材料。

鋁之強度不高，然可加少量之銅、鋅、鎂等以增進之。

鋁之抗張強度，爲每方吋一萬至一萬四千磅。彈性限度，爲每方吋六千至八千磅。延長率，爲二至三%。