

11.97

77.82
137
11

热镀鋅理論与工艺

H·巴布利克 著

冶金工业出版社

本書是根据奥地利著者 H. 巴布利克所著 GALVANIZING (Hot-Dip)一書英文譯本第三版譯成的。

由于热鍍鋅方面的系統講述理論和工艺的技术文献缺乏，出版这本书將对我国鍍鋅生产和研究人員有所帮助。

本書內容主要包括热鍍鋅的理論和工艺部分，分別于鐵鱗、酸洗理論、酸洗操作、熔剂、鍍鋅理論和鍍鋅操作等六章中詳細闡述。

H. Bablik
GALVANIZING
(HOT DIP)
热鍍鋅理論与工艺

冶金工业出版社出版 (北京市灯市口甲45号)
北京市書刊出版業營業許可證出字第093号
冶金工业出版社印刷厂印 新华書店发行

— * —
1959年9月第一版
1959年9月北京第一次印刷
印数 2,005 册

開本 860×1168 1/32 • 350,000 册 • 印張 14 26/32

— * — 統一書號 15062 • 11751 定价 2.30 元

目 录

引 言

A.热鍍鋅的历史	1
B.热鍍鋅的应用范围	1

第一章 鐵鱗

A.組織及成份	7
B.氧化鐵	10
a.一氧化鐵	10
b.四氧化三鐵(氧化低鐵、氧化高鐵)	11
c.三氧化二鐵	11
C.鐵鱗層的生成過程	12
a.溫度的影响	12
b.時間的影响	13
c.鋼基的影响	13
D.鐵鱗層的厚度	16

第二章 酸洗理論

A.酸洗劑	18
B.普通理論	19
C.酸洗反應	22
a.和氧化物的反應	22
b.和鋼基的反應	22
c.和鋼基及氧化鐵的反應	23
D.決定酸洗速度的因素	24
E.各種因素對部份反應的影響	29
a.酸洗液的因素	29
1.酸洗液的溫度及濃度	29
2.酸洗液的含氧量	33

3. 酸洗液的攪動	36
4. 阻止劑	37
i. 目的及效果	37
ii. 阻止劑的特性	38
iii. 效率的說明	40
iv. 試驗方法及分級	42
b. 酸洗物件的因素	43
1. 氧化鐵的溶解速度	43
i. 一氧化鐵的溶解速度	43
ii. 四氧化三鐵的溶解速度	47
iii. Fe_2O_3 的溶解速度	48
iv. 鐵鱗層的溶解速度	48
2. 鐵的溶解速度	50
i. 未退火及退火者	50
ii. 碱性轉爐鋼及平爐鋼	52
iii. 含炭量	53
iv. 含銅量	56
v. 和鐵同時存在的其它元素	57
c. 酸洗反應中其他因素的影響	58
1. 酸洗液的含鐵量	58
i. 對氧化鐵溶解速度的影響	58
ii. 金屬鐵的溶解速度	62
2. 含氫量	63
F. 總酸洗反應	63
a. 酸的濃度。酸洗液的溫度。含鐵量	63
G. 酸洗效果	66
a. 鋼基的選擇性溶解度	66
b. 鐵鹽殘渣	67
c. 氬的吸收	72
1. 表面情況的影響	72
2. 鋼基情況的影響	76

3. 含氯量	77
4. 酸的种类，浓度及温度对氯扩散的影响	78
5. 由于扩散氯所产生的破坏作用。因氯的重新逸出而引起的干扰作用	83
6. 酸洗泡疤	84
7. 酸脆	85
d. 磷酸洗液中的含铁量	86
1. 酸洗液的再生	86
2. 中和及处理	89

第三章 酸洗操作

A. 原材料	91
B. 酸的选择	92
C. 酸洗液的准备	93
D. 酸的消耗	94
E. 酸洗液的控制	96
F. 特殊酸洗操作	97
a. 喷射酸洗法	97
b. 电解酸洗法	98
c. 光亮酸洗法	101
d. 氟氯酸酸洗	102
e. 在熔盐中“酸”洗	103
f. 气体酸洗法	104
G. 酸洗车间	105
a. 酸洗槽	105
b. 酸洗车间用的材料	108
c. 加热设备	110
d. 酸洗机械	114
e. 酸气的排出	121
f. 酸液及磷酸液的输送	123

第四章 熔 剂

A. 熔剂的特性及使用目的	124
B. 熔剂的作用	125
C. 熔剂的普通化学	125
D. 湿鍍鋅法中的熔剂	128
E. 干鍍鋅法中的熔剂	133
F. 熔剂的清洗作用	137
G. 原材料	140
H. 应用方法	141
I. 特殊情况	141
J. 熔剂的缺陷	141

第五章 鍍 鋅 理 論

A. 鋅層的生成過程	143
B 合金層的生成過程	144
a. 鐵/鋅平衡圖	144
b. 鐵/鋅相的空間晶格	146
c. 鐵/鋅相的性質	150
C. 鋅層的組織	151
a. 排列系統	151
b. 侵蝕的種類	153
c. 能量因素	163
d. 超音波	169
D 反應物的性質	169
a. 鋅鍋中鋅	169
1. 鉛	170
2. 鐵	172
3. 鍍	173
4. 鋁	186
5. 錫	203

6. 銅	208
7. 鋼	217
8. 其它合金成份	217
b. 鋼基	218
1. 表面狀態	218
2. 鋼的应力	227
3. 化學成份	227
i. 含碳量	227
ii. 含矽量	239
iii. 含鈦量	253
iv. 含鉻量, 含錳量, 含鎳量	257
v. 含鋁量	259
vi. 含銅量	260
vii. 含氮量	260
viii. 含氫量	264
ix. 含硫量, 含磷量	265
x. 含氯量	266
xi. 各種鋼材	266
c. 純鋅層	269
1. 花紋 (鋅花)	274
E. 鋅層的性能	277
a. 厚度	277
b. 機械性及粘附性	277
F. 腐蝕	284
a. 概論	284
b. 热鍍鋅的保護性能	285
1. 對鐵和鋅的侵蝕	287
2. 保護膜的生成	289
c. 氢離子濃度與腐蝕的關係	292
d. 室外空氣的腐蝕	294
1. 腐蝕產物的成份	306

2. 鋅層中的杂质	306
e. 室內空气的腐蝕	310
1. 白锈	311
f. 和液体經常接触的腐蝕	311
1. 水的腐蝕	312
2. 各种溶液	322
i. 食物	322
ii. 鋅層毒性	324
iii. 冷冻溶液	325
iv. 馬达用燃料油	326
v. 建筑材料	327
vi. 鹽类溶液	328
3. 土壤的腐蝕	329
G. 鋼基的影响	331
1. 热处理	331
2. 时效現象	334
3. 合金脆性	336
4. 腐蝕疲劳	337

第六章 鍍鋅操作

A. 鋅与廢鋅	339
a. 电解鋅与粗煉商品鋅	339
b. 再熔鋅	341
c. 鋅渣	343
d. 鋅灰	348
e. 氯化銨渣	353
B. 鍍鋅鍋	355
a. 鋅鍋	355
1. 容积	355
2. 形狀	356
3. 鍋壁厚度	356

4. 材料	359
b. 鋅鍋的加热	360
1. 概論	360
2. 需要的热量及热量平衡	362
3. 焦炭加热	366
4. 煤加热	367
5. 粉煤加热	371
6. 燃料油加热	374
7. 煤氣加热	374
8. 換熱式煤气加热	380
9. 电力加热	382
10. 各种加热方法的比較	384
11. 最新發展	384
c. 鋅泵	384
C. 鍍鋅方法	386
1. 薄板的鍍鋅	386
i. 鉛鋅鍍鋅法	386
ii. 干鍍鋅法	391
iii. 机械鍍鋅法	397
iv. 聖席瑪法	410
v. 鍍鋅退火法	415
vi. 房頂薄板，瓦壠薄板	416
2. 鋼管的鍍鋅	417
3. 鋼絲的鍍鋅	421
i. 特殊鋼絲的鍍鋅法	427
4. 鋼絲網	430
5. 帶鋼	431
6. 空心鍍件等	431
7. 鋼制小件	434
8. 鑄鐵	437
9. 燒結鐵	439

10. 不鍍鋅	440
11. 鍍鋅物件的焊接	441
D. 热鍍鋅鋅層的表面處理	442
1. 目的	442
2. 防護膜	444
E. 鋅層的檢查	448
1. 確定鍍鋅所採用的操作方法	448
2. 測定鋅層的厚度	450
3. 孔隙性試驗	457
4. 腐蝕試驗	458
5. 附着性及撓性	459
6. 鋅層的分級	460
參考文獻	461

附 註

除非特別註明為華氏表溫度（例如 115°F ），本書中所有溫度均為攝氏表溫度，例如 115°C 。

引 言

A. 热鍍鋅的历史

热鍍鋅是应用得最广泛的金屬防锈保护方法，它是由較老的鍍錫板方法發展而来，最先傳入英國及法國，这二国在鍍錫板生产上有較久的历史。

早在 1742 年法国化学家馬罗英 (Malouin) 就应用鋅来作热鍍，他的操作直到今日在湿鍍鋅法及手工鍍鋅法中还保留着。克劳福 (Crawford) 在 1837 年的英国註冊中就应用了氯化銻为熔剂，开始了热鍍鋅在英國的工业应用。1836 年 (比克劳福早一年) 索里耳 (Sorel) 在巴黎把它应用于工业生产。第一个德国的鍍鋅工厂是 1847 年在索林琴 (Solingen) 的哈脫可夫 (Hartkopf) 公司創立的。奥地利在 1851 年由韋尼华德 (Winiwarter) 及吉希姆 (Gersheim) 在維也納附近的肯博司克欽 (Gumpoldskirchen) ~~創立了鍍鋅工业~~ 得到了很大进步，特別在工厂的發展方面进步很快。

B. 热鍍鋅的应用范围

热鍍鋅工业消耗了最多的鋅塊，至少在第一次世界大战前是这样，因为在此时期內鋅塊产量的增加就标誌着热鍍鋅工业的發展。

全世界的用鋅量

年份	吨	年份	吨
1850	50,000	1910	820,000
1870	140,000	1929	1,440,000
1900	480,000	1938	1,487,200

鋅的主要用途列于表 1。

美国工業用鋅在鋅的总消耗中的分配百分比 表 1

用 途	1929	1938
	%	
热鍍鋅	46	47
黃銅	29	24
鋅板	11	11
鋅合金	6	11
鋅制油漆及其它用途	8	7

在美国，1929 及 1938 年热鍍鋅的用鋅量都佔到全部鋅耗的差不多一半。这里必須記住，在有色金屬的消耗中按重量計算鋅佔第三位，按体积計算鋅佔第二位。

1939 年美国金屬統計局統計全年用鋅 626,000 吨，其中 44% 用于鍍鋅。这一年鋅的分配如表 2 所列。

表 2

用 途	吨
鍍鋅	275,000
黃銅	175,000
压鑄鋅	84,000
鋅板	62,000
其 它	30,000

275,000 吨的鋅用來鍍了 3,500,000 吨的鋼鐵。
這些鋼鐵的種類分配如表 3。

表 3

產 品	熱 鍍 鋅 耗 %	被 鍍 的 鋼 鐵 噸	每噸產品 需要鋅塊 (磅)	產 品 量 %	上 鋅 量 佔 全 部 的 %
板	54.8	1,655,543	178	83.2	7.4
管	15.6	490,201	175	68.1	6.0
綫	11.5	747,557	83	64.6	2.7
板制品	3.9	46,350	456	81.5	18.6
綫網	2.6	29,136	480	80.3	19.8
電線桿	1.3	43,390	158	44.9	3.5
建築鋼材	1.2	53,598	123	66.9	4.1
鑄品	0.6	15,606	207	47.6	4.9
其它	8.5	239,513

電鍍鋅只用了 5,000 吨，粉鍍鋅用了 500 吨。在全部鍍鋅範圍內熱鍍鋅的重要性可以从它在所有鍍鋅操作中的鋅耗量來看出：

美國鋅的消耗分配

表 4

用 途	1937, 噸	1938, 噸	約佔 %
熱鍍鋅	252,000	198,000	98
電鍍鋅	5,443	3,978	1.8
粉鍍鋅	701	264	0.14
噴鍍鋅	100	100	0.06

各種主要鍍鋅方法所用鋅的消耗在 1936—1938 年間的分配情況如表 5 所列，當時第二次世界大戰還沒有起到決定性的影响。

在美國鍍鋅薄板的總產量為：

1935	1,088,000 噸
1936	1,357,000 噸
1937	1,434,800 噸

表 5
美国锌的消耗分配
单位吨

镀件类别	1936	1937	1938
板	132,000	135,000	108,000
管	36,000	37,000	29,300
线	30,000	33,000	23,600
网	6,000	7,000	5,600
建筑钢材及容器类	38,000	40,000	31,000
总计	242,000	252,000	197,500

由于二次大战，美国镀锌薄板减产很多：

1942	882,100吨
1943	746,600吨

1945年联合王国的耗锌量如表6所列。

表 6

用途	吨
黄铜	106,500
一般热镀锌用	20,796
薄板热镀锌用	9,720
管子热镀锌用	6,743
线材热镀锌用	10,777
热镀锌用总数	48,036
轧制锌	24,121
氧化锌	36,057
压铸锌合金	18,258
锌粉	5,890
其它	11,471
各种用途总计	250,383
其中新熔炼锌占	
高级锌	82,453
低级锌	90,870
新熔炼锌总数	173,323
杂锌，包括回收锌	77,060

1947 年供应部發表了每月鋅的消耗为：

用 途	吨
黃 銅	9,000
鍍 鋅 用	6,300
軋 制 鋅	2,200
氧 化 鋅	4,400
压 鑄 鋅 合 金	3,100
鋅 粉	400
其它用途	1,000

全世界 1947 年鋅的产量为：

国 别	吨
英 国	68,000
加 拿 大	159,000
澳大利亞	64,000
罗特西亞 (南非洲)	21,000
美 国	757,000
比 利 时	130,000
法 国	45,000
荷 蘭	9,000
挪 威	34,000
德 国	21,000
意 大 利	24,000
墨 西 哥	47,000
波 蘭	71,000
西 班 牙	20,000

有色金属的产量，以短吨計 (1 短吨 = 2000 磅) (部分系估計数值)

	1946	1947
鋅	1,426,000	1,615,000
鋁	827,000	1,328,000
銅	1,861,000	2,336,000

鉛	1,134,000	1,373,000
錫	97,000	124,000
鎳	108,000	130,000

有色金屬的消耗量，以短噸計（1 短噸 = 2000 磅）(部分系估計數值)

	1946	1947
鋅	1,456,000	1,544,000
鋁	無統計數	無統計數
銅	2,194,000	2,431,000
鉛	1,219,000	1,445,000
錫	116,000	132,000
鎳	無統計數	無統計數

第一章 鐵鱗

A. 組織及成份

鋼在軋制或退火時表面起了氧化作用，因此在鍍鋅前鋼的表面就被鐵鱗所蓋住，這層鐵鱗是因金屬鐵受到空氣氧化作用的產物。根據空氣的成份以及周圍的情況對於氧化有利或阻礙，鐵鱗的質與量都會有很大的差別。按照鐵鱗的來源區分，有爐內鐵鱗，軋鋼鐵鱗及退火鐵鱗。在這些不同的空气中氧化劑的分壓力的大小有所不同，溫度及受熱時間也是不同的。上面這些因素在變動時鐵鱗的組織及成份也就隨之變動，因為爐內鐵鱗在以後的加工過程中都被除掉，鍍鋅前的酸洗主要是洗掉軋鋼及退火鐵鱗。軋鋼鐵鱗比退火鐵鱗更容易被洗淨。在冗長的退火過程中鐵鱗和鋼中其它元素的氧化物起反應，使鐵鱗的化學成份及組織都起了變化，因而退火鐵鱗比軋鋼鐵鱗的酸洗要來得困難。

佔鍍鋅產品多數的薄板，其趨向是愈來愈多地用冷軋產品而少用熱軋產品。實際上冷軋薄板的鐵鱗是幾乎沒有的，因此鐵鱗的去除就不成問題，尤其在很多薄板的退火時都使用特殊操作以阻止鐵鱗層的生成，或者去除鐵鱗是鍍鋅操作中的一部份。

鐵鱗是在有固體的氧化鐵生成時產生的，氧化鐵是擴散的產物。圖1是氧化鐵的相圖及氧化鐵的金相組織，它是研究鐵的氧化情況的最好指導。此圖也顯示了各氧化層的含氧量及組織情況。應當注意下面各層組織的比例關係：圖1中的鐵鱗是