

电 镀 工 艺

国营惠丰机械厂电镀车间

电镀工艺编委会编著



机械工业出版社

电 鍍 工 艺

国营惠丰机械厂电鍍车间

电鍍工艺编委会編著

机械工业出版社

1959

出版者的話

本書是惠丰机械厂电鍍車間的工人同志們集体編寫的，是他們几年來實際工作經驗的總結。

全書共計十五章：第一章詳盡地介紹了鍍件鍍層前的表面清潔的各種方法，第二章起至第八章，分述鍍鋅、銅、黃銅、錫、鎳、鉻、合金等各種不同配方及操作方法。各章內對鍍層疵病、產生的原因和消除的方法以及質量不良的鍍層的退除、補鍍等，各有詳盡的敘述。第九、十章對鋁及鋁合金的陽極氧化處理，磷化處理的工藝作了闡述。最後幾章是關於各種電解液的定期分析，管理，鍍層的質量檢驗，電鍍用化學材料，電鍍車間設備和使用的工夾具以及關於電鍍車間設計幾個問題。

本書着重介紹了電鍍工藝方面的實際經驗，特別是操作方法。它可以作為電鍍工人的學習課本，也可以供電鍍工作方面的技術人員參考之用。

NO. 3020

1959年9月第一版 1959年9月第一版第一次印刷

850×1168 1/32 字數 149 千字 印張 6 1/4 0,001—8,100 著

機械工業出版社(北京阜成門外百万庄)出版

機械工業出版社印刷廠印刷 新華書店發行

北京市書刊出版業營業許可証出字第008號 售價(11)1.30元

序 言

中国共产党第八届二次全国代表大会向全党和全国人民提出了鼓足干劲、力争上游、多快好省地建設社会主义的总路綫。在总路綫的光輝照耀下，我国各项事业的發展，如同万馬奔騰，开创了前所未有的飞跃局面，使我們进入了馬克思所預言的“一天等于二十年”的偉大的年代里。在劳动創奇迹的形势鼓舞下，在党的不断关怀和大力支持下，我們集思广益，發揮集体智慧，大家动笔，完成了这本書的編写工作。

我們車間在工作上經歷了許多困难，得到了許多教訓。在党的领导下，从实践当中逐漸成長起来，从小缸小盆到今天的现代化設備，从質量大量退修到今天的正常生产，从不懂电鍍到今天的創造改进。这里面包含着中苏友誼的結晶，和同志們刻苦的鑽研。这本書就是这些实践經驗的总结，也是我們劳动中的心血結晶。

在破除迷信，敢想敢干，解放思想的啓發下，我們这些普通工人拿起笔杆，干什么写什么，写出了自己工作中的体会。我們著書立說，是想把我們经历过的失敗的教訓和成功的經驗告訴別人，并借此抛磚引玉，以求得我們共同事业的全面發展，使我国电鍍技术得到更进一步的提高。

这本書着重介紹了若干电鍍工艺上的工作經驗，特別是操作方法，它可以为电鍍工人的學習課本，也可以供电鍍工作方面的技术人員参考之用。

本書初稿曾經鍾世杰同志詳細校閱，改正了一些錯誤和缺陷，我們在这里深表謝意。

我們对电鍍技术方面知識懂得的还很有限，經驗还不够成熟，特別是缺乏写作經驗，錯漏之处在所难免，我們欢迎一切善意的批评和指导。

目 录

序言	3
第一章 电镀前的准备工作	9
一 概述	9
二 用机械方法清除油污和氧化物	9
三 用化学和电化学方法除去油污	10
四 用化学腐蚀法除去氧化物	14
第二章 氯化镀锌	21
一 概述	21
二 氯化镀锌的溶液成份及其配制	21
三 电解液各种成份作用及其原理	23
四 操作过程	25
五 镀层疵病及其产生原因和解决办法	27
六 质量不良的镀层的退除和补镀	31
第三章 氯化镀铜	33
一 概述	33
二 氯化电解液成份及其作用	34
三 电解液的配制	35
四 操作过程及其原理	37
五 发生疵病的原因和消除疵病的办法	38
六 快速镀铜	39
七 铜镀层的退除和修理	40
八 氯化物电解液的安全操作	40
第四章 氯化镀黄铜	43
一 概述	43
二 黄铜电解液工作原理	43
三 溶液成份及其配制方法	44
四 各种成份的影响	46
五 操作中应注意事項	48
六 镀黄铜用电解液在工作中的毛病及其消除方法	49

第五章 碱性鍍錫	52
一 概述	52
二 碱性电解液成份規範及其工作原理	53
三 电解液的配制	56
四 操作过程	59
五 結論	61
六 碱性鍍錫电解液工作中的故障及其發生的原因和消除的方法	62
七 加速鍍錫過程	62
八 不合格錫層的退除和补鍍	63
第六章 鍍鎳	65
一 概述	65
二 电解液成份及其配制調整	65
三 鍍鎳的操作過程	69
四 鍍硬鎳	77
五 鍍鎳电解液在工作中的毛病及其消除的方法	78
六 質量不良的鍍鎳層的退除和补鍍	80
七 鍍鎳的技术安全	82
第七章 鍍鉻	83
一 概述	83
二 电解液成份及其配制方法	84
三 鍍鉻电解液的工作原理	85
四 操作過程	86
五 鍍鉻电解液工作中的毛病及其消除的方法	90
六 質量不好的鍍鉻層的退除和补鍍	91
第八章 鍍銅錫鋅光亮合金	92
一 概述	92
二 电解液的配制	92
三 溶液成份及工作規範	94
四 各种因素对鍍層的影响	94
五 鍍合金的操作過程	97
六 电鍍過程的故障、發生的原因和消除的方法	99
七 不合格鍍層的退除与补鍍	100

第九章 鋁及鋁合金的陽極氧化處理	102
一 概述	102
二 氧化處理的工作規範及其作用	103
三 氧化的操作過程	106
四 鋁零件氧化處理時的故障	108
五 不合格氧化層的退除	109
第十章 磷化	110
一 概述	110
二 磷化的工藝過程	110
三 磷酸鹽溶液的配制和調整	115
四 磷酸鹽溶液的工作原理	117
五 磷化過程的疵病、發生的原因及其消除的方法	118
六 加速磷化過程	120
七 不合格磷化層的退除	120
第十一章 电解液的定期分析，管理及其分析方法	121
一 电解液的定期分析和管理	121
二 正確的提取試樣	122
三 碱性鍍錫电解液的分析	122
四 黃銅电解液的分析	125
五 紫銅电解液的分析	129
六 鍍鎳电解液的分析	129
七 鋅电解液的分析	133
八 鍍鉻电解液的分析	136
九 磷化溶液中游離酸總酸度的分析	139
十 鍍銅鋅錫合金电解液的分析	140
十一 快速鍍錫电解液中 NaAc 的分析	140
十二 快速鍍銅（含有硫氰化鉀成分）电解液內游離氯的分析	141
十三 鋁零件陽極氧化處理用硫酸电解液的分析	141
十四 碱液去油溶液的分析	143
第十二章 鍍層的質量檢驗	145
一 外觀檢驗	146
二 如何提高外觀檢驗效率	148

三 零件尺寸檢驗	149
四 鍍層厚度檢驗	152
五 鍍層的孔隙度檢驗及其工作原理	159
六 氧化与磷化層的防腐性能試驗	161
第十三章 电鍍用化学材料	163
一 化学材料的純度要求	163
二 若干电鍍用材料之制备方法	166
三 如何节约材料	169
四 材料庫房的設備	172
第十四章 电鍍車間設備和使用的工夹具	175
一 槽子	175
二 半自动化和机械化装置	178
三 过滤设备	181
四 电鍍用的工夹具	183
第十五章 关于电鍍車間設計的几个問題	189
一 关于設計的指导思想問題	189
二 关于工艺布置問題	190
三 关于土建的問題	195
四 关于管路問題	198

第一章 电镀前的准备工作

一 概述

要求电镀的零件表面必须没有油污和氧化物。

油污附在零件表面上，在电镀过程中，会使电解液和零件基层金属隔离开来，也会造成该处绝缘而不导电，结果镀不上。

当油污轻微时，由于小油点周围镀积扩展的结果，虽然在小油点上也盖上了镀层，但是小油点仍然使镀层和零件基层金属隔离，使镀层与基层金属不能紧密的结合。因此，油点上的镀层起泡，或者起皮，或者剥落。

氧化物也和油污一样，会使电解液和零件基层金属隔离，不导电，镀不上。轻微的氧化物也和小油点一样，由于周围镀积扩展的结果盖上了镀层，但镀层是疏松的、多孔的、没有和基层金属紧密的结合起来，也同样会起泡，起皮或剥落，即使不这样，也会由于镀层疏松多孔，而防腐力很低。如果镀层是阴极镀层，即镀层电化次序位于基层金属以下的金属，则零件表面比不镀前还要容易被腐蚀。

由于以上原因，要使镀层与零件基层金属紧密而牢固的结合起来，就必须在电镀前将零件表面上的油污和氧化物全部清除。

零件表面上油污和氧化物的清除方法有三，即：机械法；化学法；电化学法。

二 用机械方法清除油污和氧化物

机械法清除油污和氧化物，是借机械的作用将油污和氧化物同时清除。

常用的有下述几种：

1. 磨光：用装在抛光机上粘有金剛砂或塗有抛光膏的布輪，在高速旋轉下来抛磨零件表面达到要求的光潔度，附带的除去油污和氧化物。按零件表面粗細情況，依次用粘有粗、中、細粒度的金剛砂布輪进行磨光。再用塗有抛光膏的布輪进行抛光。表面光潔度較高的零件，可以不經磨光工序，仅进行抛光即可。抛光后用汽油洗去或用布擦去零件上的抛光膏。接着經過电化学脫脂、弱酸酸洗，就可进行电鍍。抛光后放置的时间不可过長，以防抛光表面的氧化。实际上采用这种方法只是一些表面要求防护裝飾性高的零件。油污和氧化物是在抛磨表面的同时，附带的去掉了。

2. 噴砂：鑄鐵零件或帶有氧化膜的鋼零件，用噴砂机的砂流打掉零件上的氧化膜和油污，这种方法生产效率較高。

3. 滾光：在滾筒內裝入 $\frac{1}{2} \sim \frac{2}{3}$ 容积的零件和适量的鐵屑，轉动滾筒后，零件与零件，零件与金屬屑互相摩擦以滾去零件表面上的氧化物和油污。滾筒是木質制成的，其尺寸为長1米、直徑500毫米，可以裝零件約50公斤。鑄件的油污和氧化物較厚的零件，則在滾筒內加入水至 $\frac{2}{3}$ 容积，濃硫酸 400~500毫升，皂角 0.2~0.5公斤和鐵屑少許，以加速氧化物和油污除去的作用。根据具体情况滾0.5~2小时，就可使零件表面滾光，除去氧化物和油污。这种方法，主要是用于鑄件及黑皮很厚的零件。它的生产效率高、成本低，而且也減輕了体力劳动。經滾光的零件，由滾筒倒出，用水清洗和篩离皂角及鐵屑后，再經弱酸洗，水洗，就可投入生产。

三 用化学和电化学方法除去油污

化学方法去油

1. 在有机溶剂内清洗，使油脂溶解于溶剂内，以除去零件上的油污。最常用的溶剂是汽油。汽油能溶解除蓖麻子油外的一切油脂。精度要求高的零件采用航空汽油，因为航空汽油溶解油的能力强，而且揮發較快。但因成本較高，一般都采用普通汽油。

先在一道汽油內洗10分鐘，然后再在第二道汽油內洗一下取出。如果零件上的油污不多，可在一道汽油內浸10分鐘以上，取出用壓縮空氣吹干，或在沸水中沖洗，使附在零件表面上的汽油和油污一齊去掉，不致因為汽油揮發後，油污仍殘留在零件表面上。經汽油洗過的零件，表面上仍然還有汽油揮發後殘留的油污和揮發不掉的汽油，因此還必須在碱液內進行化學或電化學去油。

2. 在碱液內借皂化作用和乳化作用以去掉零件上的油污。
鋼、銅及黃銅零件可在下列成份的溶液和工作規範中進行。

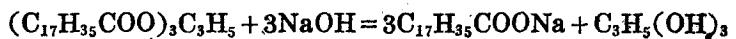
氫氧化鈉	60~100克/升
碳酸鈉	20~40克/升
磷酸鈉	15~20克/升
水玻璃	2~4克/升
溫度	80~沸騰

上述規範中，所用磷酸鈉的價格較水玻璃貴，而且作用不顯著。可採用如下的溶液代替。

氫氧化鈉	60~100克/升
碳酸鈉	40~60克/升
水玻璃	30~50克/升

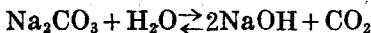
採用這種去油溶液，須於去油後加強熱水清洗工作，洗去水玻璃。

零件上的油為動物油或植物油或礦物油。動物油和植物油能與溶液中的氫氧化鈉起化學變化生成肥皂，溶於溶液中。這種鹼與可皂化油脂變為肥皂的化學作用稱為皂化作用，其代表反應為：



礦物油不能與氫氧化鈉起化學變化變成肥皂，而只能和溶液中的磷酸鈉與水玻璃起物理變化，形成乳狀小球，浮於溶液裏面，不再附到零件上去。這是因為乳化劑分子對表面的潤濕作用，使油膜與金屬面間的附着力減小。當油滴的表面張力大於附着力時，油滴收縮成小球，離開零件表面。乳化劑使油膜收縮成一球的作用稱為乳化作用。

去油溶液中氯氧化鈉是皂化作用的主要成份，濃度大、溫度高，皂化作用就強，因此在實用中都採用上限濃度和上限溫度。但氯氧化鈉濃度过高（超過 100 克/升）也不好，會使零件表面產生較厚的氧化膜。碳酸鈉在溶液中起緩衝作用。當氯氧化鈉不足時，碳酸鈉就水解：



產生氯氧化鈉，以補充溶液中氯氧化鈉的消耗，使溶液中的氯氧化鈉保持較高的濃度。碳酸鈉的水解也是在溫度較高的情況下容易進行。磷酸鈉和水玻璃是乳化劑，它的乳化作用也必須在較高的溫度下進行。總的說來，去油過程要在氯氧化鈉等成份保持在上限濃度，溫度也要保持在上限，去油能力最大。溫度低了，不但去油能力很差，而且會使零件表面發暗。

去油溶液的配制和維護方法：首先加入 $\frac{2}{3}$ 罐積的自來水，然後按規定標準計算加入各化學藥品，溶解後補充自來水至刻線水平。加熱至 80°C 以上就可使用。去油溶液各成份按分析結果（每周分析一次）進行補充，如果分析有困難，可以根據實際使用情況定期補充。去油溶液表面上如浮有油污，可用紗布網撈出。溶液內如有很多沉淀，可于沉淀澄清後，採用虹吸法吸出澄清液，然後用水流沖洗掉沉渣，再將溶液吸回，並根據經驗適當的添加各成份。

鋁、鋅、錫、鉛等兩性金屬及其合金，既能被酸腐蝕，也能被鹼腐蝕。這些金屬零件在鹼液內進行去油的過程，也是腐蝕的過程，因此不能在如上的溶液中進行去油，只能在含有少量的苛性鹼或碳酸鈉的溶液中進行。一般的鋁件在下述成分的溶液和工作規範中進行去油。

氯氧化鈉	5~10 克/升
溫度	$50\sim 70^{\circ}\text{C}$
時間	3~10 秒

或

碳酸鈉.....	25~30克/升
磷酸鈉.....	25~30克/升
	(或水玻璃20~30克/升)

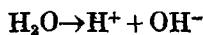
溫度..... 80~90℃

錫、鋅、鉛可在第二种溶液中进行。

去油溶液的溫度对腐蝕的均匀性有很大的影响。溫度在上限内作用快而均匀，能得到滿意的結果。

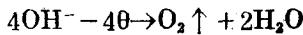
电化学方法去油 电化学去油的溶液成份和碱溶液去油相同，其中氢氧化鈉的濃度可以降低一些。同样，溫度高，去油能力就强。因此溫度高一些好。

零件可以挂在阴極上去油，也可以挂在阳極上去油。但在阴極去油后，还得轉到阳極上作很短時間的去油。这可以利用配電盤上装有倒順开关来轉換阴阳極位置。其去油原理，在于以零件作为一極而以鐵板作为另外一極，通电后，水电解，在阴極上产生氢气，在阳極上产生氧气。这些气泡撕破零件上的油膜；剥离下来的油污形成乳状液，散布于溶液内。当然也有化学去油的作用，但是它是次要的作用。



当零件挂在阴極上时，氢离子带正电，走向阴極，取得阴極上的电子，中和放出氢气泡，撕破油膜，使油污从零件上剥离下来。在阴極上去油能力强，因为阴極上产生的氢气泡要比阳極上产生的氧气泡多一倍。但氢气会渗到金属内部，产生氢脆性。故需要抗力和彈性的零件不許在阴極上去油，只能在阳極上去油。如果溶液中含有金属杂质，如鋅、錫、鉛，于阴極去油时会沉积在零件表面影响鍍層的附着力。

当零件挂在阳極上时，



氢氧离子带负电走向阳極，放电后产生氧气，撕破零件上的油膜

剥离下来。并可以将零件在酸洗时产生的接触铜和在阴极去油时沉积的金属及其他沉淀等物去掉，渗到金属内部的氯扩散到溶液中。但阳极去油，速度较慢，而且易使表面氧化，因此一般的都采用先阴极后阳极电化学去油。如采用镀过铜或锡或锌的工具装零件进行先阴极后阳极电化学去油，则溶液中含有这些金属离子很多。会沉积到零件上。这时采用阳极电化学去油为宜。

在碱溶液中能溶解的金属则不采用电化学去油。

简单零件进行电化学去油，效果很大，能缩短去油时间，有很大的经济意义；形状复杂的零件，有深孔窄槽，不适于电化学去油。因为溶液在深孔窄槽内的着落能力不好，电流分布极不均匀，尖端和凸起的部位电流密度大，而深孔窄槽等深凹的部位电流密度小，甚至没有，致尖端去油能力强，而深孔窄槽部位去油能力极差。因此复杂零件只进行电化学去油是不适宜的。

化学或电化学去油后，必须在热水（60~100°C）中冲洗，使附在零件表面的碱液洗去。去油溶液中各成份及皂化作用产生的肥皂，特别是水玻璃易溶于热水，而难溶于冷水，和酸作用生成硅胶，附在零件表面将会影响镀层的附着力。因此去油后必须先用热水清洗。因为零件本身温度很高，一进入酸洗就会使零件表面腐蚀过度，造成废品，所以热水洗以后，再经冷水洗，一方面进一步洗尽碱液，一方面降低零件温度。精度要求不严的零件，可以不用冷水洗。

为了保证去油质量，必须在零件进入冷水或从冷水取出时要检查零件，如上面有不沾水或有水珠的地方，就表示油尚未去尽，还得继续去油，没有不沾水和水珠的情况，就证明油已除尽。

四 用化学腐蚀法除去氧化物

用化学腐蚀方法除去金属表面上的氧化物，是在酸或碱溶液中进行。根据金属的性质，表面氧化层的特性与厚度，及其腐蚀前后的机械加工的特性来选择腐蚀溶液和腐蚀条件。

在酸溶液中进行腐蚀前必须先进行去油。但零件经退火或热处理后，表面上确无油迹，可以不去油。

1 黑色金属氧化物的清除

黑色金属（钢、铁）用化学腐蚀除去氧化物。钢铁表面上有下述四种氧化物。

三氧化二铁 金属或金属零件在没有空气或少空气的情况下，进行退火时产生三氧化二铁的浅蓝色或蓝白色的氧化膜。较氧化亚铁膜厚，轻微的可在盐酸中去掉。但所需时间较长，而且也比较难除去，因此都用加热的硫酸溶液除去。

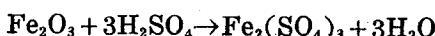
四氧化三铁 金属在有空气的情况下灼烧（退火）产生四氧化三铁 Fe_3O_4 （或 $FeO \cdot Fe_2O_3$ ）。赤热的铁进行锻压后，也产生这种氧化物（铁滓）。它是蓝黑色的磁性氧化物，氧化膜很厚，在盐酸中更难除去。

三氧化二铁和四氧化三铁在前述两种氧化过程中都同样产生，只是比例不同：前者四氧化三铁少；后者四氧化三铁多。而且两种氧化物中，还有一种碳化铁的东西，它不溶于盐酸，也不溶于硫酸，只能溶于硝酸、硫酸和食盐的混合酸中。

去除上述两种氧化皮是在下述溶液和工作规范中进行。

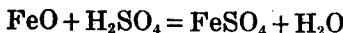
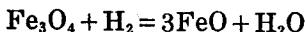
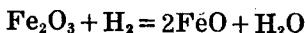
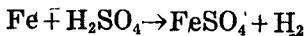
硫酸.....	80~150克/升
温度.....	40~60°C
时间.....	到去掉为止；不超过四十分钟

它们和硫酸的作用为：



这两个反应式特别是后者，进行很慢。在腐蚀过程中，由于酸和金属铁或黑皮中的铁作用，产生大量的氢气泡，借氢气泡的机械作用，一方面撕破黑皮，使酸易于腐蚀，一方面剥落黑皮。放出的氢气还能使三氧化二铁和四氧化三铁还原为氧化亚铁，和

酸易于作用，加速腐蚀。其反应为：



因此总的反应为：



腐蚀过程中，硫酸对铁的腐蚀力很强。为了有效的制止硫酸与已经去除氧化物的金属铁的作用，防止造成过腐蚀，在溶液中加入抗蚀剂，使抗蚀剂沾附于已经腐蚀过的光滑表面上，以阻止酸的浸蚀和渗入更多的氢气。常用的抗蚀剂有二甲苯、硫化猪血粉等。加入量可根据零件精度的要求而定。一般粗加工零件可以不加。二甲苯是易挥发的油状液体浮于溶液表面，加入量只需使液面上浮有一层就够了。在腐蚀过程中，必须抖动零件，出入于液面，使零件沾上二甲苯。否则二甲苯就不起作用。硫化猪血粉是用新鲜的猪血干燥研成粉末浸入硫酸中，取出干燥而制成。不经硫酸磺化的猪血粉也可以使用。用量为5~8克/升，同时加入5~10克/升的食盐。使用猪血粉效果良好。

零件表面上的油污在用硫酸腐蚀前必须除尽。腐蚀的时间，根据氧化膜的特性，适当地掌握。轻的三氧化二铁在5~10分钟就可以除尽。重的四氧化三铁则需20~40分钟。在腐蚀过程中还必须抖动几次。随时检查氧化皮去掉程度。检查的方法可以用肉眼观看，或者抹拭零件表面。当零件表面上原来的黑皮都除掉时，表面发灰褐色，或者原有的黑皮大部分已除掉而其余的也已疏松时，抹拭后黑皮掉落，或者经混酸洗一下就发亮了，这就可判断腐蚀完毕。取出后用冷水洗去残液并降低零件的温度。接着进行混酸光洁处理，使表面光亮。

零件在硫酸溶液中去黑皮后，表面有黑色污物，或者黑皮疏