

全国表面处理工艺會議

資料 汇 編

第一机械工业部 技术情报所 整理
热处理研究所

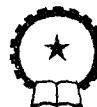


机械工业出版社

全国表面處理工藝會議

資料 汇 編

第一機械工業部 技術情報所 整理
熱處理研究所



機械工業出版社

1959

02

H/

8628

NO. 3006

1959年9月第一版 / 1959年9月第一版第一次印刷

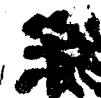
787×1092^{1/16} 字数 578 千字 印张 23 5/8 0,001—4,700 册

机械工业出版社(北京阜成门外百万庄)出版

机械工业出版社印刷厂印刷 新华书店发行

北京市报刊出版业营业登记证字第008号

定价(11)2.60元



前　　言

1958年11月14日～19日，第一机械工业部技术情报所（原新技术推广所）与热处理研究所共同在上海召开了全国表面处理工艺经验交流会。出席这次会议的除了第一机械工业部所属各厂及设计研究院、所外；尚有铁道部、纺织工业部、轻工业部、化工部以及有关省市所属工厂和高等学校参加。

这一个彙编即是从这次大会会议的资料中整理出来。为了便于大家查阅起见，我们把它分类成十一个部分。其中，有关代镀镀层的会议资料，为了及时满足各方面迫切需要，我们特挑选出和加上另外彙集的有关材料，编成一册“代镀镀层资料选集”先期由机械工业出版社出版。

这次会议，是第一次召开的全国性的表面处理工艺会议。也可以说是几年来，尤其是自生产大跃进以来，全体从事表面处理工艺的同志在鼓足干劲、力争上游、大搞技术革命中，涌现出大量的技术革新、发明创造的成绩的总检阅。

大会认为：几年来我国表面处理工艺的发展和所取得的成就是巨大的。解放前，我国的机器制造业基本上是处于修配状态，当然谈不上什么表面处理工艺。但是解放以后，表面处理工艺有了一个极其深刻的变化和巨大发展。大会一致认为：这是和党的领导和亲切的关怀，苏联巨大的无私的援助；以及全体从事表面处理工艺的同志的努力是分不开的。

机械制造业的表面处理工艺的目的，不单纯是为了装饰和美观；而主要的是在于防止金属材料由于各种环境因素的影响；而受到腐蚀和损坏。表面处理工艺应该被视为节约金属材料、改善材料使用性能的主要手段之一。

如何充分利用我国富有的金属作为电镀层；和在电镀作业中改善工人劳动条件，以及充分发挥设备潜力是这次会议注意的目标之一。大会一致认为：今后表面处理工艺应该是向充分利用我国富有的金属，向合金镀层、无毒电液、提高电流效率、快速化、常温化方向去努力。对于油漆工艺方面，大会认为世界上的尖端技术——静电喷漆已为有关单位使用，这是一件可喜的事。同时亦认为如何引起更多人的注意，改变目前仍大多数采用手工操作的落后面貌，亦是一个很迫切的问题。尚须大家更多的努力。

参加这次资料整理审编工作的有：袁锡华同志，李云峰同志，洪强同志，缪连玉同志等，由于时间的仓促和限于水平和技术力量的薄弱，难免有错误的地方，希同志们都指正。

编

目 次

前言 (3)

一 电镀设备

- | | |
|-------------------|-----------------|
| 1 电流换向电镀中用的定期换向装置 | 庆安机器厂 (9) |
| 2 电流换向电镀在镀铜过程中的应用 | 东方机械厂 (11) |
| 3 快速换向镀铜 | 第一汽车制造厂 (14) |
| 4 电流周期换向镀锌 | 第一汽车制造厂 (16) |
| 5 电镀过程检验仪介绍 | 南京无线电电厂 (24) |
| 6 铜镀层厚度的检验 | 上海轻工业研究所 (28) |
| 7 轻便多用电镀滚镀机 | 太行仪表厂 (29) |
| 8 滚筒镀铬 | 山西机床厂 (30) |
| 9 高效率的电镀滚镀机 | 山西机床厂 (31) |
| 10 小件磁性吸引镀铬法 | 西南仪器厂 (32) |

二 镀 铬

- | | |
|--------------------------|---------------------|
| 11 镀铬经验 | 汉口无线电电厂 (34) |
| 12 硬质镀铬试验报告 | 电器科学研究院工艺研究所 (42) |
| 13 复合镀铬 | 山西机床厂 (77) |
| 14 复合镀铬电解液的试验 | 建设机床厂 (78) |
| 15 冷镀铬 | 永定机械厂 (85) |
| 16 工具翻新镀铬总结 | 山西机床厂 (86) |
| 17 铬层上镀铬问题 | 洪都机械厂 (88) |
| 18 二次镀铬的试验 (阳极反镀法) | 吉林柴油机厂 (90) |
| 19 多层镀铬 (阴极极化法) | 松陵机械厂 (92) |
| 20 工具多次镀铬翻新 (阴极极化法) | 长江加工厂 (93) |
| 21 铬上镀铬的试验 | 首都机械厂 (94) |
| 22 用耐磨镀铬修复零件的几点经验 | 永定机械厂 (95) |
| 23 关于镀铬达 308 忽米试验的介绍 | 天津第一联合车俱厂 (96) |
| 24 用碳素钢镀铬代替合金钢柴油泵柱塞套试验报告 | 第一拖拉机制造厂 (97) |

三 镀单金属及其他

- | | |
|------------|-----------------|
| 25 氯化电解液镀铜 | 山西柴油机厂 (105) |
| 26 酸性电解液镀锡 | 山西柴油机厂 (106) |
| 27 热熔镀锡 | (107) |
| 28 镀锌工艺的改进 | 第一汽车制造厂 (109) |

29	鍍鐵試驗報告	北京廣播器材廠(110)
30	硬質合金刀片的電鍍	望江機器廠(118)
31	塑料電鍍初步總結	長江電工廠(118)
32	瓷件電鍍	重慶無線電廠(124)
33	電鍍發光劑的應用	上海市輕工業研究所(127)

四 鍍合金

34	錫鋅合金的電鍍(一)	電器科學研究院工藝研究所(135)
35	錫鋅合金的電鍍(二)	天津無線電廠(144)
36	冷鍍鹼性鋅錫合金的試驗	湘潭縫紉機廠(147)
37	鐵鋅合金的電鍍(一)	熱處理研究所譯(149)
38	鐵鋅合金的電鍍(二)	熱處理研究所譯(162)
39	鐵鋅合金鍍液分析	熱處理研究所 上海自行車廠(165)

五 鋁及鋁合金的表面處理

40	鋁及鋁合金的電鍍	電器科學研究院工藝研究所(171)
41	鋁合金電鍍經驗	太行儀表廠(176)
42	鋁質燈罩裝飾鍍鉻	首都機械廠(180)
43	鋁合金鍍錫	寶鶴拖拉機廠(182)
44	戶內外高壓隔離開關以鋁件電鍍代替銅件	長江電工廠(183)
45	退除鋁件各種鍍層的萬能溶液	飛龍機器廠(186)
46	鋁及鋁合金的陽極氧化	(187)
47	鋁合金的氧化及着色	漢口無線電廠(188)
48	鋁表面陽極氧化着金色	南京無線電廠(193)
49	鋁的金色處理工作總結	天津廣播器材廠(197)
50	鋁及其合金染成金黃色試驗總結	天津無線電廠(199)
51	鋁制件交流電氧化處理經驗總結	龍江電工廠(205)
52	厚陽極化試驗情況	黎明機械廠(208)
53	鋁及鋁合金的磷酸化學氧化處理	太行儀表廠(209)
54	儀表刻度盤及標牌製造經驗	太行儀表廠(213)

六 無毒電鍍

55	鋅酸鹽鍍鋅	工藝院材料室電化學組(223)
56	氟硼酸鹽鍍鋅	電器科學研究院工藝研究所(229)
57	硅氟酸鍍鉻	上海市輕工業研究所(235)
58	硅氟酸制備方法	飛龍機器廠(237)
59	在鋼上用非氯化物電鍍液鍍銅	熱處理研究所譯(238)
60	焦磷酸鹽鍍銅	黎明機械廠(242)

61	焦磷酸盐电镀	黎明机械厂(245)
62	焦磷酸盐电解液中镀铜试验报告	热处理研究所(251)
63	焦磷酸盐电解液中镀黄铜	热处理研究所(255)

七 快速电镀

64	快速镀铜和快速镀锡(一)	惠丰机械厂(258)
65	快速镀铜和快速镀锡(二)	平原机器厂(261)
66	快速镀铜(一)	西北光学仪器厂(264)
67	快速镀铜(二)	山西机床厂(266)
68	快速镀铜(三)	上海轻工业研究所(266)
69	快速酸性镀铜	上海轻工业研究所(268)
70	快速镀白锌铜(白黄铜)合金	上海轻工业研究所(270)
71	快速镀黄铜	第一汽车制造厂(272)
72	快速滚镀黄铜	上海轻工业研究所(275)
73	快速滚镀光澤性铜	上海轻工业研究所(277)
74	快速滚镀酸性锌	上海轻工业研究所(278)
75	快速氯化镀锌(一)	上海轻工业研究所(280)
76	快速氯化镀锌(二)	湘潭电机厂(281)
77	快速镀黄铜代替镀青铜	湘潭缝纫机厂(285)
78	快速镀铜-锡-锌三元光亮合金	湘潭缝纫机厂(286)
79	快速镀铬	第一汽车制造厂(287)
80	快速镀铬在机器修理中的应用	永定机械厂(288)

八 电抛光

81	电抛光	工艺院材料室电化学组(293)
82	电化学抛光技术总结	沈阳风动工具厂(298)
83	电解抛光的试验报告	永定机械厂(304)
84	模子电抛光试验	嘉陵机器厂(308)
85	工具电抛光试验	长江电工厂(311)

九 氧化磷化及钝化处理

86	冷氧化原理之探讨	江陵机器厂(316)
87	钢铁的冷氧化法	松陵机械厂(318)
88	黄铜合金快速冷氧化	上海仪器厂(320)
89	铝锌合金电化学快速冷氧化	上海仪器厂(321)
90	刀具磷化处理	山西机床厂(322)
91	快速磷化经验	永定机械厂(324)
92	快速冷磷化(一)	长江电工厂(326)

- 8
- 93 快速冷磷化（二） 大連工矿車輛厂(329)
94 快速冷磷化（三） 哈爾濱電表儀器厂(332)
95 鎏鋅鈍化 北京有線電廠(335)

十 防鏽油封

- 96 金屬制品的封存 上海材料研究所(339)

十一 塗料与防腐

- 97 油漆与防腐蝕 上海市染料油漆工业公司(345)
98 靜電場噴漆（一） 第一汽車制造厂(356)
99 靜電噴漆法（二） 上海中國紡織機械厂(360)
100 靜電場噴漆（三） 松江電機厂(365)
101 热噴漆 第一汽車制造厂(366)
102 真空浸漆 太行仪表厂(367)
103 紅外綫干燥 上海新業電工機械厂(370)
104 紅外綫烘干在電機製造上的應用 松江電機厂(372)
105 紅外綫干燥法的試驗總結 沈陽第二機床厂(374)
106 防聲絕熱膠塗布方法的改進 第一汽車制造厂(377)

一 电镀设备

1 电流换向电镀中用的定期换向装置

庆安机器厂

我厂曾先后试作了两种定期换向电镀的时间继电器，其一为电磁-机械式，另一为电子管控制式，兹分别介绍如下：

1) 电磁-机械式时间继电器 我们主要是利用了电钟中的同步电动机，其规格是220/110伏2瓦特50周，接在220伏的电源电路上。利用其外路的20秒/转的转动轴上按时间参数设计的时间凸轮；使其正向电流（指阴极电流）和反向电流之间比例为9:1；即电镀零件呈阳极9秒，呈阴极1秒。在一秒钟时间间隔的凸轮曲面上直接装上接触点“A”。由于电机轴的转动可使该接触点与可调节压力的摇臂式接触点“B”相接通或断开（见图1）。从而得到控制槽端大容量的CY-1型继电器工作，CY-1型继电器原为三相交流电用继电器，在使用时应注意将其改装，它的接触点电流可以通过300安培。该种装置的线路图如下：

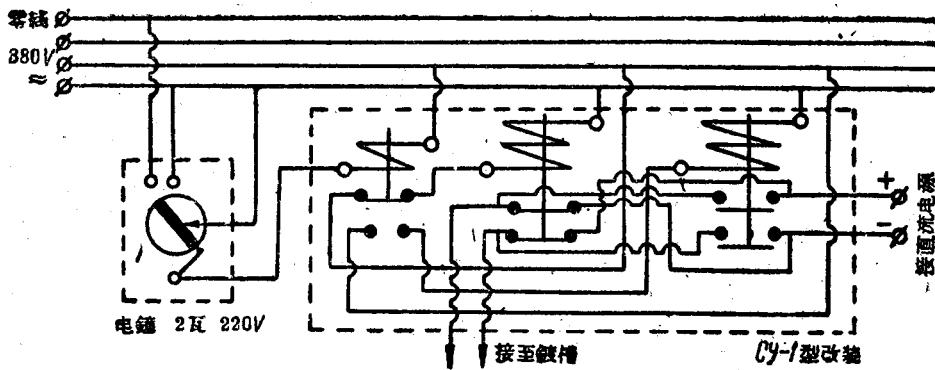


图1 CY-1型继电器线路图(改装后)。

由于这种时间继电器有转动部分，在维护方面应加小心。另外由于在已装成的结构中不应任意改变换向时间的比例值。否则得卸下重装凸轮。因此此种装置只能适用于某种镀种的固定生产上。

2) 电子管控制式时间继电器 此种装置我厂目前是与电镀层厚度连续测量仪装在一起，作为试验室试验用；全部线路图和测厚仪见图2。

电子管继电器6H1Π之各板极栅极所配置之电容和电阻数值如下：

$$R_2 \sim 10\text{K}\Omega; R_3 \sim 50\text{K}\Omega; R_4 \sim 500\text{K}\Omega; R_5 \sim 3\text{M}\Omega;$$

$$R_6 \sim 150\text{K}\Omega; R_7 \sim 1.5\text{M}\Omega; C_3 \sim 4\mu\text{F}; C_4 \sim 1\mu\text{F};$$

$$P \sim 1000\Omega \text{ 电话用继电器}.$$

关于测量镀层厚度部分的工作原理与其他细节，另有介绍，此地不予详述。时间继电器方面

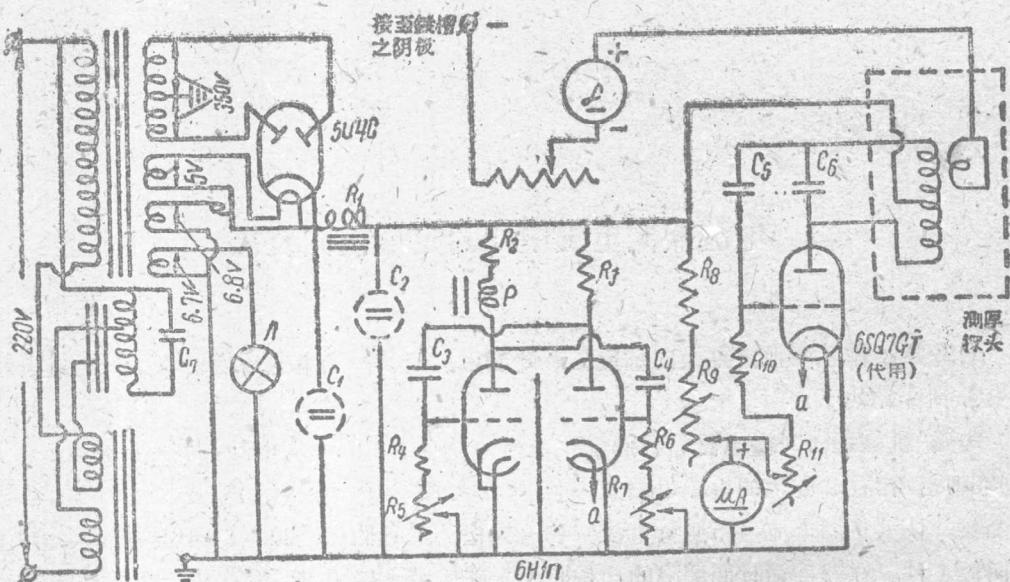


圖2 电子管控制式繼电器及电續測厚仪。

的原理结构，是利用 5U4C 整流管出来的电压，在测厚部分的振荡管并联部位分出一支路，经过电阻 $10\text{K}\Omega$ 和电话继电器（ 1000Ω ）的激磁线圈，施于作为多谐振荡的 6H1P 双三极管的一个板极上；另一并联分路经过 $5\text{K}\Omega$ 电阻施于另一板极上；振荡器的二个栅极分别由电容器 C_3 和 C_4 反馈完成的，由栅极引出的另一支路分别接上两电阻后接地。改变任何一组的活动电阻可以得到改变两个三极管交替锁闭的时间值，目前我们安装成能使电话继电器的工作延续时间由 0.5 秒钟的变化，在一个三极管中设有电流通过的延续时间（即指阴极电镀时间）为 30 秒。通过电话继电器的工作与否，可以控制槽端大电容量的 CY-1 型继电器工作。

由于这形式的继电器其中电子管的灯丝和栅极经不起强烈的机械振动，所以在安装时最好要与振动部分隔离开，稳定地装在另一个地方或是另加其他减振装置。

这种电子管式继电器我厂作为可移动的手提式的形式（见图3、4），以便于工艺人员在试验室或车间现场作换向电镀研究之用。因为它附有测厚仪，所以可以很迅速地作出试验的结论。

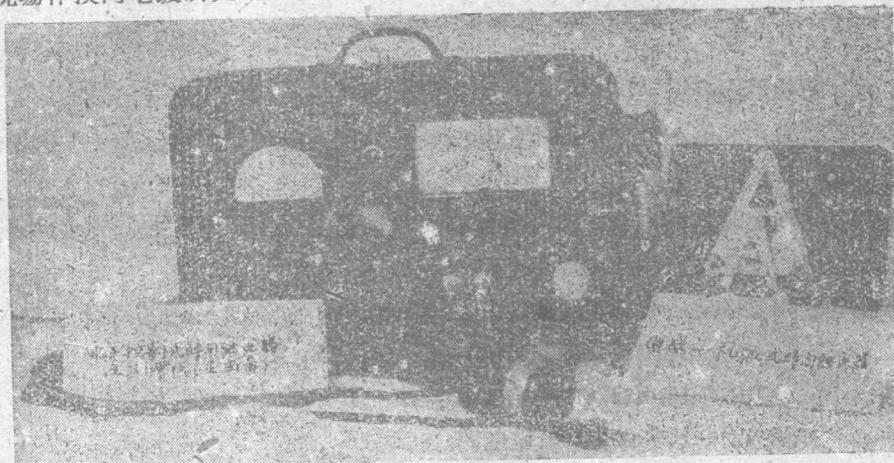


圖3 手提式电子管控制繼电器及測厚仪(正面圖)。

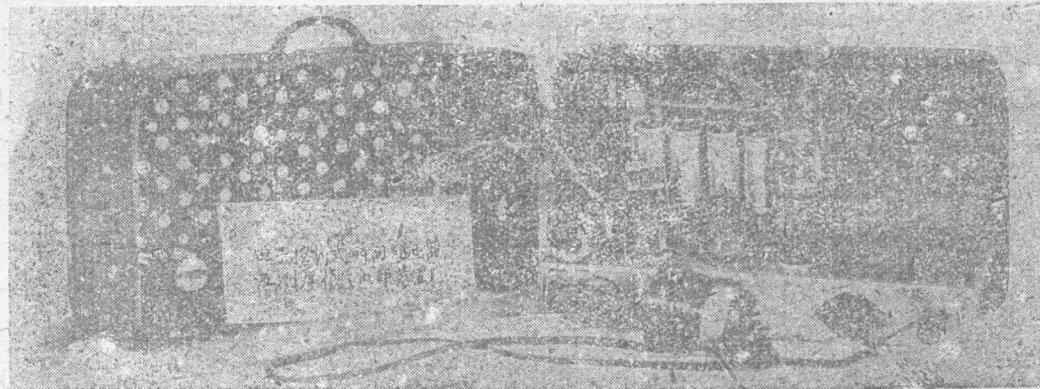


圖 4 手提式電子管控制繼电器及測厚儀(內部裝置)。

2 电流換向电鍍在鍍銅過程中的應用

东方机械厂

電鍍在現代工業中已得到廣泛的應用，它不僅起着防止金屬腐蝕的作用，同時也隨着對金屬需要量日益增長，大大的節約了很多可以採用電鍍方法代用的金屬。近來電鍍方面出現了許多新的方法，有效的提高了生產率，改善了金屬的機械性能，並且由於在一定程度上建立了自動化生產過程，體力勞動也得到減輕。

為了裝飾和防腐的目的不採用鍍銅的，因為銅在空氣中很容易被氧化。但鍍銅常用于多層的防腐裝飾性電鍍中，如鍍鎳、鍍錫、鍍鉻普遍採用銅做底層。這樣可使主體金屬與鍍層金屬之間結合得很好。但是也經常因鍍銅的質量不好，而影響了繼續電鍍的質量。

一、關於一般鍍銅電解液的問題：

氰化物鍍銅電解液具有良好的分散能力，可以得到致密的銅鍍層，但氰化物電解液還有著主要的缺點，即：有劇毒、電流效率低、穩定性差、在通常溫度和不攪拌的情況下，不能使用較高的陰極電流密度，也就是說增高電流密度時會嚴重地降低電流效率。而且，不能減少游離氰的含量，因為氰化物不足時，若增加電流密度，陽極很快就被鈍化而不溶解；當然也不希望採用攪拌和加溫，因為游離氰由於碳化作用而迅速被消耗。但是在氰化鍍銅電解液中使用排除陽極鈍化的物質後，當在游離氰含量不多的情形下，則允許提高電流密度和採用加溫的辦法，同時，排除了陽極鈍化現象，電流效率可被提高，這樣一來，氰化物鍍銅槽就會得到較高的生產率。排除陽極鈍化的物質，有酒石酸鉀鈉和硫氰化鉀。我們認為含有酒石酸鉀鈉的電解液較好，其組成成分如下：

氰化亞銅.....	(CuCN) 26克/升	碳酸鈉.....	(Na ₂ CO ₃) 30克/升
氰化鈉.....	(NaCN) 35克/升	苛性鈉.....	(NaOH) 使pH值到12.6
其中含游離氰化鈉...	(NaCN) 6克/升	溶液溫度.....	60~75°C
酒石酸鉀鈉.....	(KNaC ₄ H ₄ O ₆) 60克/升	電流密度.....	2~4安培/分米 ²

使用這種電解液的缺點是酒石酸鉀鈉的價值昂貴和貨源缺乏，並且要求保持高溫。因此，我們推薦另外一種快速鍍銅方法。

二、優質的快速鍍銅方法和工作規範：

由于电镀技术的发展，不仅提高了生产率和质量，而且也正在改善劳动条件和寻求代替氯化电解液的方法，这里根据电解时的化学反应原理，知道了电解反应过程总不外乎是氧化和还原反应。阳极总成为氧化剂，阴极总成为还原剂。根据阳极氧化和阴极还原的电解过程原理，使其形成良好的排除阳极钝化作用。这种过程就在直流电定时换向的情形下产生的，并且在氯化物电解液镀铜中已获得了良好的效果，而且可将电流密度提高3~4倍，比普通氯化物镀铜过程快3倍。由于阳极能够良好地溶解，而且电解液中氯化钠的含量比一般氯化物镀铜中含量降低很多倍，因而氯化物对人健康的影响被减轻，而且允许提高电解液的温度，这样一来，相应的增高了电流效率。

如在	25°C时	电流效率=50%
	50°C时	电流效率=80%
	75°C时	电流效率=100%

直流电换向的过程实质上是当阳极变换为阴极的时间内排除了阳极的钝化，时间之比为10秒:1秒。譬如：阳极经过10秒后在1秒时间内变为阴极，而阴极则变为阳极，也就是经过10秒后在1秒钟内改变了在槽中电极的极性。由于阳极在1秒钟内充分的排除钝化，而在工作的10秒钟内来不及有较大的钝化，因此阳极良好地被溶解。在阴极上已镀上的铜层，同样在换为阳极的1秒内来不及有较大的溶解。这样一来，由于变换电极的结果，当游离氯含量不大时，整个时间仍然处于活化状态，而且允许在较大的阴极电流密度下(3~5安培/分米²)工作。实践证明在直流电定期换向的情形下，由氯化物镀铜电解液中得到优质的和光亮的镀层的工作规范，应该是正常工作10秒后在1秒的时间内换向，其效果良好。其电解液的组成见表1。

表1 电解液的组成和温度与电流密度的关系

电解液的成分	槽 1	槽 2	槽 3	槽 4
氯化亚铜(CuCN)	120克/升	90克/升	60克/升	30克/升
氯化钠(NaCN)	4~6克/升	3~5克/升	3~4克/升	3~4克/升
苛性钠(NaOH)	20克/升	20克/升	20克/升	20克/升
碳酸钠(Na ₂ CO ₃)	30克/升	30克/升	30克/升	30克/升

电解液的温度 (°C)	阴极电流密度(安培/分米 ²)							
	槽 1		槽 2		槽 3		槽 4	
	优質的	光亮的	优質的	光亮的	优質的	光亮的	优質的	光亮的
80~85	5~8	-10	3~6	-8	2~4	-6	-	-
70~75	4~6	-8	2~5	-7	2~3	-5	1~2	-3.5
60~65	3~5	-6	2~3	-4	1.5~2	-3	-1	-2
50	3~5	-6	2~3	-4	1.5~2	-3	-1	-2
30~35	1~3	-4	1~2	-3	1~1.5	-1.5	-	-1.25

一般均广泛采用槽2和槽3的组成成分，温度采用50~70°C范围。当铜镀层暗淡无光泽时，可向电解液中添加硫代硫酸钠(Na₂S₂O₃)。此种电流换向的电镀方法亦可在镀黄铜、镀锌和其他电镀方面采用，都能得到同样良好的效果。

三、电流换向电镀采用的设备：

镀槽：

与氯化物镀铜槽一样。电解液的加热方法通常是沿槽底安置一个钢制的蛇形管，用蒸气

加热。

直流电换向的自动控制机构:

1) 定时繼电器：它的工作过程（見圖1）使用220伏特的交流电，經過保險絲ПР、开关BK和灯炮СГЭС的两灯脚3—7，經過接触开关Г，电流立刻由接綫头2和3导至繼电器Р₅工作，發电机激磁綫圈将得到正向直流电（見圖2）。另外交流电路經過

CF3C 灯脚同时进入金属整流器 BC25/14，变为直流电经过电阻 R₆、R₂ 到电容器 C₂ 并开始充电，在一定时间内，当 C₂ 的电压增长到可燃着 MH-3 氖灯的电位时，电流即经过 P₂ 上的 7 和 8 两

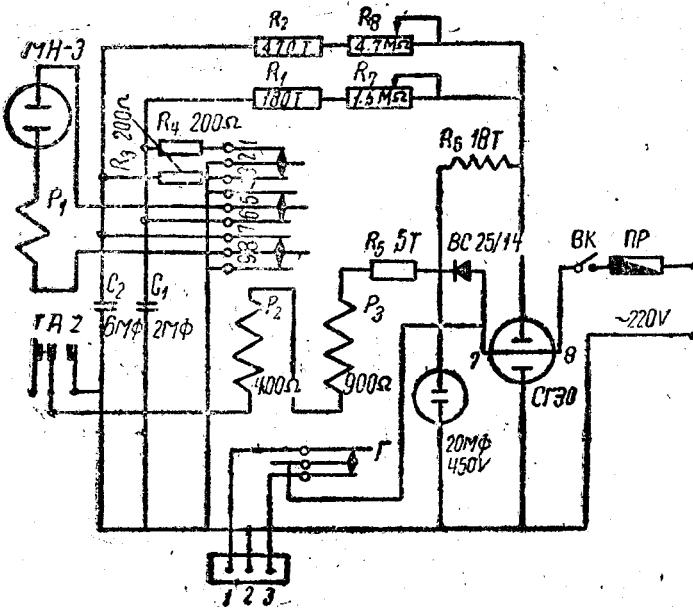


圖 1 定時繼电器。

接触点通过 P_1 线圈，瞬间燃着并通过氖灯 $MH-3$ 和 P_2 上的接触点 5 和 4 返往回路。就在此瞬间 P_1 使接触 A 倒向 Z 接点，因而使继电器 P_2 和 P_3 工作， P_3 使接触 T 向上。电流被导至接线头 1 处，则使激磁电流换向继电器 P_4 工作（见图 2）。此刻在发电机激磁线圈内得到反向的电流，所以发出的直流电也是反向的。也就是说，镀槽内的阳极此刻变为阴极，而正在镀复的零件变成了阳极。

在同一時間內 P_2 使接觸點 2—3、5—6、8—9 各自相聯接，則開始短時間的定時電路工作。電流開始經過 R_7 和 R_1 到電容器 C_1 ，在很短的時間內（如 1 秒），電流燃着氖燈 $MH-3$ ，並經過 P_1 線圈返往回路，此瞬間 P_1 使接觸 A 再倒向 T 點，則切斷了 P_2 和 P_3 的電路，因此使 P_2 和 P_3 的接觸

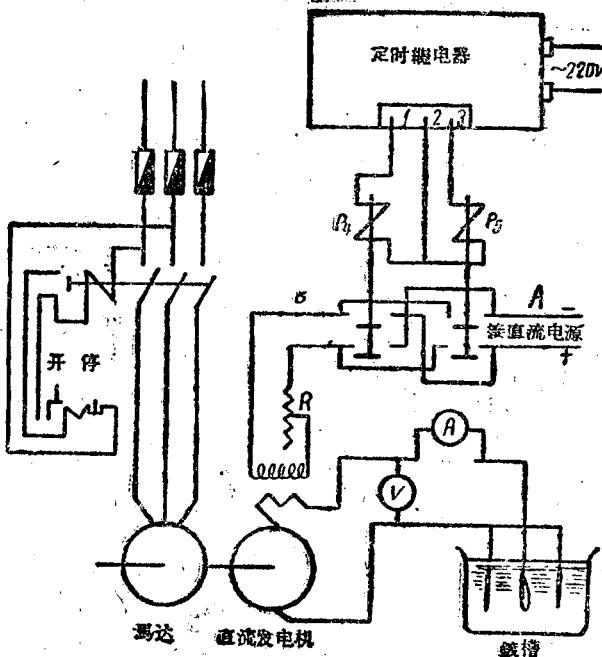


圖 2 直流电换向机构。

点均回到原来位置上，此时 P_3 又开始工作。就这样反复的进行下去，在接线头1、2、3处便得到定期的互相变更着的电流，使激磁电流换向继电器 P_4 和 P_5 有节奏的进行工作。

调整两个时间的长短，用可变电阻 R_7 和 R_8 进行。 R_3 和 R_4 的作用为了使 C_1 和 C_2 相互不受干涉，当其中任何一个电路被接通，电流就经过 P_3 的接触点1—2或2—3返往回路，而不储在电容器内。 CFZC 灯泡和电容器($20\text{M} \phi 450\text{B}$)的作用，在这里均为了提高供给 C_1 和 C_2 电容器充电电路上电压的稳定性，使定时准确进行。

注：继电器 P_1 的接触开关T、A、Z是惰性接触，也就是可移动的A点受 P_1 作用时一次倒向Z，一次倒向T，T点不与任何电路连接。

2) 激磁电流换向继电器：用两组或四组普通电磁断电器，按(图2)所示方法接线，使其中A端接到另外的直流电源上，另将B端经过可变电阻R接到换向直流发电机的他激线圈上，再将激磁电流换向继电器电磁铁心上的线圈接到定时继电器的1、2、3接线头上。

3) 直流发电机：为了得到定时换向的直流电，因而要采用他激型直流发电机，因此可完全按他激发电机电路接线方法进行。电动机的起动，为了安全起见，应采用自动开闭器(见图2)，把按钮可引接到工作槽旁的配电盘上。

为了调节槽中需要的电量，因而在发电机的激磁电路上装一可变电阻R进行调整。若供1~2个槽用的小型发电机，该可变电阻可直接装在工作槽旁的配电盘上；如果供很多槽子用的大型发电机，除了在激磁电路上要有可变电阻外，每个槽旁的配电盘上还要装上可变电阻，单独进行调整槽内的电流。为了指示电流强度，要求使用正负极两用的直流电流表和电压表。

3 快速换向镀铜

第一汽车制造厂

电流换向镀的实质是零件作为阴极受镀一定时间后，在很短的时间里，改变直流电的电极，使零件作为阳极，而原来的阳极在很短时间内作为阴极。

采用电流换向镀铜有很多优点：

1. 当零件很短时间作为阴极，有一部分镀上的铜会溶解，溶解最多的为粗糙镀层的尖端，这样得到的铜镀层，平滑不会有粗糙及多孔性。
2. 阴极受镀时，零件表面发生氢气，附在表面，有时产生气泡，同时渗入基本金属发生氢脆性。换向电流当零件作为阳极时，氢气离开表面，这样不会产生因氢气的附着而生成的气泡和氢脆性。
3. 阳极很短时间作为阴极，阳极表面的钝化膜被还原而消除，阳极可以良好溶解，这样允许使用很高的电流密度，缩短镀铜时间，提高生产率，对于镀厚的铜层具有很大的经济价值。
4. 允许在较低的游离氯化钠浓度下工作，这样可以减少氯化钠的消耗。

我厂镀铜小组全体同志一致认为采用换向电流镀铜是提高生产率的最好的办法。苦干十天，用土洋两种办法，同时得到换向电流，采用了先进的换向电流镀铜。

1. 槽边刀闸人工控制法：这种方法很简单，在普通镀槽的配电板上装设刀闸正负开关，即可以得到换向电流。溶液较浓并增加导电的氯氧化钠，温度提高。这样电流可以提高

至4安/分米²。周期是：5分鐘陰極0.5~1.0分鐘陽極。鍍相同的厚度時間可以縮短2~3倍。

溶液成分和工藝規范列下。

使用很大的電流，陽極的面積需要適當的增加。陽極上產生的鈍化黑膜，因倒陰極被還元破壞，掉入槽內。黑色膜系氧化銅與溶液中的氯化鈉作用生成銅氯複鹽溶解。陽極去除鈍化產生的黑膜，保證了良好的導電和正常的溶解。

利用這種方法，縮短了鍍銅的時間，提高了生產率。

這種方法也有缺點：1) 需要人工控制，如果因工作忙，忘記倒極，對鍍銅層的質量有很大的影響。2) 溶液的溫度高，需要裝設良好的通風。

2. 改變發電機激磁電流的極性得到換向電流裝置：由於鍍槽使用的電流很大(500安以上)

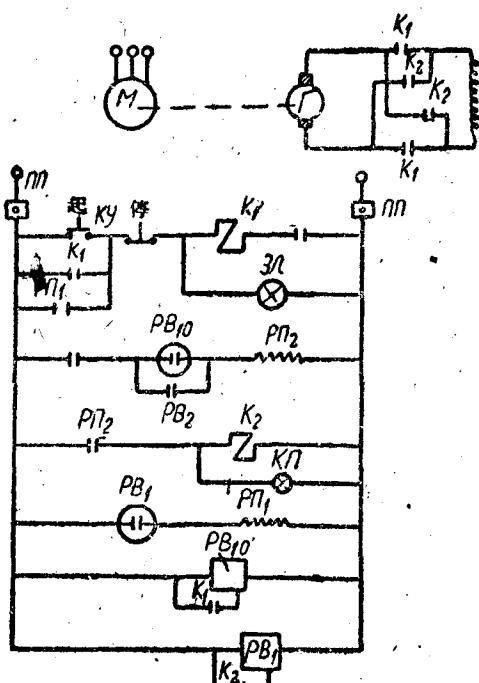


圖1 定時電流換向電鍍線路圖：

1—K₁; K₂起動器容量選擇根據所倒接的發電機磁場的額定電流來確定。如系交流使用的開關，用於直流時，選擇的容量應該更大；2—PB₁系將電容改為1毫充電電壓之電位計上再串一有手柄的5K可調電阻，可以隨意獲得1秒以下至數秒的延時；3—PB₁₀系將放電電阻改變，時間為9秒，10秒，12秒……等值。

六個轉盤裝于同一軸，由一小馬達帶動。軸的轉速每分鐘6轉。其中36°角系極性倒換的

大容量的觸點製造上比較困難，因此在槽邊裝設自動觸點式倒極裝置不大可能，因此使用改變發電機激磁電流的極性，以得到換向電流（圖1）。發電機如果是他激式的改裝很易，自激式的除了需要時間繼電器及中間繼電器外，還需要整流器或其他直流電源。

工作原理：接上開刀開關，按起動按扭後，綠燈發亮，同時K₁接通。PB₁₀時間繼電器開始

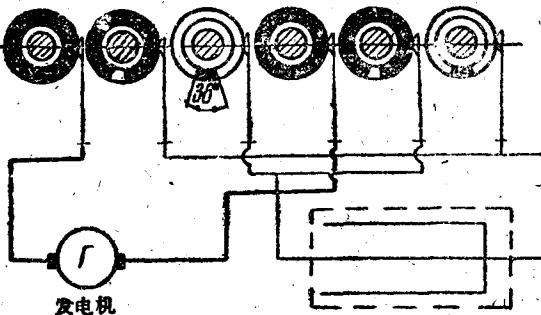


圖2 自動定時換向鼓形控制器結構示意圖。

旋轉速度：10秒360°，刻度比例：1:10。

工作，9秒完畢後，PB₁₀及RP₂觸點接合紅燈發亮，同時接通線圈K₂電流，K₂觸點接合，PB₁開始工作，1秒完畢後，PB₁及RP₁觸點接合，K₁線圈電流接通，K₁觸點接合PB₁₀又開始工作。

序号	符 号	名 称	規 格	数 量	备 注
1	ПП	保險器	5 安	2	
2	РВ ₁	時間繼电器	РВЭ-21	1	用PB-3代
3	РВ ₁₀	時間繼电器	РВЭ-21	1	用PB-3代
4	КУ	按钮开关	КУ-122-2	1	
5	РД ₂	中間繼电器	ЭП ⁴¹ /12. 220V	1	
6	РД ₁	中間繼电器	ЭП ⁴¹ /12. 220V	1	
7	К ₁ , К ₂	起动器	П-311. 240V	1	
8	ЗЛ, КЛ	信号灯	П-411	2	紅, 綠各一

时间。

电流换向镀铜溶液成分及工艺规范如下：

氯化亚铜.....	70~90克/升	溫 度.....	60~70°C
游离氯化钠.....	3~12克/升	电流密度.....	2~5安/分米 ²
氢氧化钠.....	30克/升	周 期.....	阴極：9秒，阳極：1秒
碳酸钠.....	不超过 100 克/升	时 间.....	3~1.1分钟/微米

如果采用更浓的溶液，温度也提高，镀铜的速度可以更快。高浓度的配方及规范如下：

氯化亚铜.....	120克/升	溫 度.....	70~80°C
游离氯化钠.....	4~6克/升	电流密度.....	6安/分米 ²
氢氧化钠.....	40克/升	时 间.....	0.55分钟/微米
碳酸钠.....	30克/升		

利用这种装置得到的换向电流很稳定。但是装置的费用较高。同时改变发电机的极性，在几个母线上的电流都是换向电流，如果同一母线需要不换向的直流电，则为不可能。开关闭合次数太多容易损坏。

3. 自动定时换向鼓形控制器：装设于每槽的配电板上，由小马达带动旋转，使零件定期与阴极、阳极接触获得电流的换向（图2）。利用这种方法得到换向电流，成本便宜，不易损坏。

4 电流周期换向镀锌。

第一汽车制造厂

一、引言

镀锌在我厂的电镀加工部门中占有很大的比重。现有的设备除了镀锌固定槽之外，还有挂式自动机一台，钟形自动机二台。

根据现有的工艺规程，挂式自动机的镀锌所需时间为35分钟，所得到的厚度为15微米，应用的电流密度为1.5~2.0安/分米²。假如能够将镀锌所需的时间压缩，便能够提高自动机的设备利用率和劳动生产率。例如如果将镀锌所需的时间压缩到15分钟，便意味着能够在单位时间里加工一倍以上的零件。这对于人工、动力、设备损耗等各方面也能有经济价值。

要提高镀锌的速度，主要在于设法提高电流密度。因为金属镀层厚度的增长率（沉积速率）与电流密度成正比。但是电流密度并不是随便可以提高的，在现有的工艺条件下，将电流密度提高到3安/分米²或以上时，便产生灰暗疏松的沉积。并且电流效率剧降、阳极钝化，现行工艺中的电流密度不超过2安/分米²，最高沉积速率约0.45微米/分钟。