

大家都來辦鋁廠

(鋁的生產知識簡介)

冶金工業部沈陽有色冶金設計院 編

冶金工業出版社

大家都來辦鋁廠

(鋁的生產知識簡介)

冶金工業部沈陽有色冶金設計院編

冶金工業出版社

目 录

前言	3
一、鋁的性質和用途	4
二、氧化鋁生產	5
三、电解鋁生產	9
四、結束語	15

大家都來力鋸厂

沈陽有色冶金設計院 編

1958年7月第一版 1958年10月北京第二次印刷 30,000册(累計36,000冊)

787×1092 • 1/32 • 6000字 • 印張 $\frac{16}{32}$ • 插頁 6 • 定價 0.17 元

國家統計局印刷厂印刷 新華書店發行 書號 1053

冶金工業出版社出版(地址:北京市燈市口甲 45 号)

北京市書刊出版業營業許可証 093 号

前　　言

为了貫彻党中央提出的社会主义建設总路綫，讓鋁工业在全国遍地开花，我們編写了这个介紹鋁的生产情况的小冊子。

鋁工业在我国还是一个新兴工业。鋁的生产不像銅那样为我国广大人民所熟悉，加上鋁在目前工业中采用的生产方法較为复杂而且又必須用电，这就容易使人們对办鋁工业产生一种“神秘”的錯觉。其实，鋁的生产与其他工业一样并没有什么神秘的。我国拥有极为丰富的鋁矿資源及水电資源，只要揭穿了办鋁工业的“神秘”观，鋁工业就会如雨后春筍般地在全国各地生长起来，而鋁工业一經全国人民动手在全国各地建立起来后，鋁的生产就会通过广大劳动人民的伟大智慧来加以改造，使之适合于我国各地情况。这就又会反过来更加促进鋁工业的发展。在党的领导下，依靠全国人民办工业的冲天干劲，鋁工业在全国遍地开花的日子，一定会很快到来。

这个小冊子只用几天的时间赶写出来的，无论在內容上及文字上一定有不少缺點甚至錯誤，希望各地同志批評指正。

一、鋁的性質和用途

现在一般采用的炼鋁生产过程是首先从鋁矿石（鋁矾土、明矾石、霞石、粘土、高岭土等）中提取氧化鋁，然后再将氧化鋁以直流电进行电解，即得金属鋁。

在介紹鋁的生产过程以前，先来談談鋁的性質及用途。

鋁是一种銀白色金屬，它的特点是質輕而熔化溫度高。鋁的比重为 2.7（比鐵要輕 2.9 倍，比銅要輕 3.3 倍）。鋁約在 660°C 高溫才能熔化成液体。鋁及其合金可以进行各种加工，制成各种品种和类型的管材、棒材、型材和綫材，而且机械强度很大，重量又輕，因此鋁及其合金被广泛采用于国防工业、机械制造工业、航空工业、电气工业、汽車工业以及輕工业等等。鋁有較好的导电率，其导电率仅次于銅。由于鋁的成本較銅便宜，所以在电器和电力工业上已广泛以鋁代銅来制造鋁制电线、电纜等。在工业发达的国家，鋁已被利用来代替鋼材建筑房屋、制造車輛等。

鋁制品在表面經過氧化处理后，可以生成各种鮮艳的色彩（如黃金色、紫色、紅色、蓝色等）。加以鋁有很强的抗腐性能，不生锈，因此在輕工业上的用途也很广，用它可以制各种各样的小五金和生活用品（如鍋、碗、瓢、盆）一直到包装糖果、香烟等用的鋁箔。

从以上可以看出鋁的用途是极为广泛的，它在国民經濟中占着很重要的地位。

最后我們按鋁生产中的主要阶段（氧化鋁、鋁电解）分

別介紹其生產過程。

二、氧化鋁生產

氧化鋁（鋁氧）是從鋁礦中提取出來的鋁與氧的化合物，是目前工業上製取電解鋁的唯一原料。由於一般要求鋁的純度很高，故要求氧化鋁中含雜質很少（一級產品中氧化鋁含量大於98.6%）。

在地殼中鋁的含量（約7.45%）占第三位（僅次於氧和矽），比鐵還多。含鋁的礦石有鋁矾土、明矾石、霞石、高嶺土、粘土、煤灰等。我國山東、河南、貴州、福建、東北等地都擁有大量的鋁矾土。浙江、安徽等地擁有大量明矾石。在大躍進的今天各地又發現大量各種類型的鋁礦，同時隨著技術革新的開展，各種新的生產方法不斷出現，擴大了製取氧化鋁的原料範圍，簡化了生產流程與設備，為我國鋁工業大中小企業相結合，遍地開花，提供了極有利的條件。

從各種鋁礦中製取氧化鋁常採用各種不同的生產方法。從鋁矾土中提取氧化鋁，根據其中含氧化矽量的不同，一般採用拜耳法、燒結法與聯合法三種，一般每二噸至三噸鋁矾土可得一噸氧化鋁，鋁矾土中鋁矽比（氧化鋁含量與氧化矽含量的重量比）大於8~10者可採用拜耳法，大於3~4者採用聯合法。高矽鋁礦及高嶺土、粘土、煤灰等含矽高含鋁低的一般採用燒結法。從明矾石中提取氧化鋁採用氨碱法或還原焙燒法：前一方法約七噸明矾石能制得一噸氧化鋁、二噸硫酸銨與硫酸鉀的混合肥料；後一方法七噸明矾石能制得一噸

氧化鋁、0.5 吨硫酸鉀单体肥料和 1.2 吨硫酸。从霞石中提取氧化鋁采用燒結法，約 4.5 吨霞石能制取一吨氧化鋁、0.8 吨碳酸鈉、0.16 吨碳酸鉀和水泥。各种生产方法的生产流程与說明见附图（图 1，图 2，图 3，图 4）。

一般要求鋁矾土中含氧化硅愈少愈好。鋁硅比大于 2.6 的鋁矾土、明矾石与霞石等适用于大型及中小型企业。而当鋁硅比小于 2.0 的鋁矾土及其他矿石，在目前的技术条件下用于制取氧化鋁其經濟价值較差。

鋁矿中主要含有氧化鋁（鋁矾土中一般含 40~70%，明矾石中含 25~30%，霞石精矿中含 25~30%），二氧化硅（鋁矾土中含 5~20%）等。提取氧化鋁主要是把鋁矿中的氧化鋁提取出来而把杂质氧化硅等作为废渣排出。生产方法虽很多，但目前工业上一般采用碱来处理鋁矿提取氧化鋁故称碱法。鋁矿中的氧化鋁与碱（烧碱溶液或碱粉）化合成为可溶性的鋁酸鈉，矿石中的杂质（二氧化硅、氧化鐵等）则生成不溶性固体或与石灰石化合成不溶性固体。用碱溶液溶出可溶性的鋁酸鈉后与不溶性固体杂质进行分离。固体杂质（赤泥）经洗涤后排棄或可作水泥原料。鋁酸鈉溶液經過精制后进行分解把鋁酸鈉溶液中的氢氧化鋁沉淀出来。氢氧化鋁与母液分离后进行洗涤送去焙烧脱水即得产品氧化鋁。母液则根据矿石成分不同进行蒸发及回收其他副产品。

必須說明，根据矿石的不同，在生产鋁氧时，还可以获得各种不同的副产品。如以明矾石为制鋁氧原料时，即可副产鉀肥和硫酸或鉀氮混合肥料等；以霞石为原料时，可副产碳酸鈉，碳酸鉀及水泥等；此外，还可根据原矿成分的不同回收价值很大的稀有金属，（如镓、钒……等等）。

氧化鋁厂主要技术经济指标

指 标 名 称	企 业 类 型	企 业 方 法			小 型企 业			中型企 业			大 型企 业		
		生 产 量	1000 吨/年	2000 吨/年	烧结法	烧结法	烧结法	烧结法	烧结法	烧结法	联合法	联合法	烧结法
1. 原料与主要原材料													
鋁矾土 (吨/年)	2300	4600	9200	18400	22400	45480	150143	142万	104万	60万	30万	60万	120万
石灰石 (吨/年)	23.25	4650	8800	17600	22200	46420	132281	35万	24万	15万	—	—	80万
碱粉 (吨/年)	253	515	1030	2182	2882	4964	14892	4.57万	9.5万	6万	—	—	12万
(或烧成100% NaOH) ①	—	—	—	—	—	—	—	—	1.75万	3.5万	—	—	—
2. 电力负荷 (千瓦)	100	180	320	650	1300	2000	4000	15000	25000	25000	25000	25000	225
3. 年消耗量 (百万吨)	350千度	700千度	1300千度	6.5	10	19	75	125	125	125	125	125	225
4. 厂区占地 (公顷)	80	156	300	4000	6500	17700	110000	200000	90000	90000	160000	160000	—
5. 需水量 (立方米/天)	—	—	—	—	—	—	—	85000	170000	70000	120000	120000	—
其中可用循环水 (立方米/天)	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
6. 年需燃料量	0.6	0.7	—	—	4.54	5.94	10.5	40	70	70	85	85	60
烟煤 (吨/年)	—	—	—	—	5	10	30	200	380	380	140	140	270
无烟煤 (吨/年)	2350	4700	9400	9563	19126	57378	130000	260000	285000	285000	576000	576000	—
7. 职工人数 (人)	950	1990	3800	—	—	—	—	—	—	—	133000	267000	162000
8. 基建投资 (万元)	150	250	400	170	220	450	1600	2800	1400	1400	2500	2500	—
	34.2	42.9	71.8	292	412	829	6000	10000	5400	5400	9000	9000	—

① 610克/升液体烧碱含45% NaOH

考慮氧化鋁廠規模大小的因素很多（如礦石品位與儲量，當地工業协作條件等），但是在技術革新，土洋結合的今天，氧化鋁廠的建設尤其是中小型工廠的建廠條件是沒有過高的要求的，只要鋁礦的鋁硅比在2以上就能建立氧化鋁廠。設備也可以採用較為簡便的，如用土窯、鐵鍋代替迴轉窯、蒸發器等，而在燒結法生產中所需的碱，也可以用芒硝等來代替。在今天全黨全民辦工業的高潮中，定將創造出更符合多快好省方針的建設氧化鋁廠的經驗。表中是大、中、小型氧化鋁廠的主要技術經濟指標。一般年產15萬噸以上者屬大型，年產1萬噸以上者屬中型，年產1萬噸以下者屬小型。

三、电解铝生产

现代炼铝一般是采用电解法，下面先简单介绍一下电解法的一般原理：

1. 电流

工业或日常生活上所用的电通常叫做电流。电流分为二大类，一类是交流电，另一类是直流电。它们的性质不同，所以用途也不一样，一般工业上开动马达，家里点电灯等差不多都是用交流电，这种电流是由发电站直接供给的。

炼铝所用的电是直流电，从发电站送来的交流电，要通过整流器换成直流电以后，才能供给炼铝使用。

整流所送出的直流电，电流是从正极（阳极）送出再从负极（阴极）送回整流所。

2. 电解

在玻璃罐内，放上一些盐水，在盐水里插入二根炭棒，一根接到直流电的正极上，另一根接到负极上，通电流以后盐水就发生变化，在正极上有氯气析出，同时盐水渐渐的就变成碱水了。这样由于直流电的作用使盐水分解的方法，就叫电解法。它的装置可以像图5上表示的那样。

如果在铁容器里把食盐熔化，然后用上述方法通入直流电，在正极上有氯气析出，在负极上就有金属钠析出。这种方法叫做熔盐电解法。

工业上炼铝就是用熔盐电解法从氧化铝里把纯铝提炼出来。

3. 电解生产过程

电解工作在铝工厂的专门车间内进行，此车间称为电解车间。电解车间内排列着成排的电解槽，这种电解槽即为炼铝的主要设备。电解槽槽体的大部分设于地沟中，在地面上仅露出 20~30 公分。

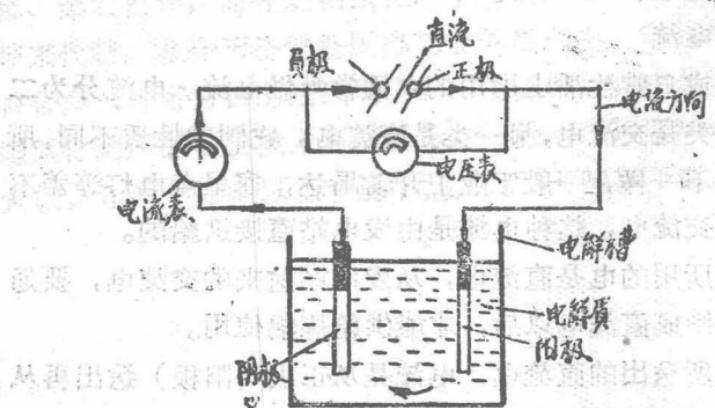


图 5 铝电解示意图

氧化铝是炼铝的主要原料，在电解时氧化铝分解成铝和氧。铝在阴极上析出，而氧在阳极上析出。这一分解过程就需要消耗大量的直流电。

氧化铝是白色粉末，本身不导电，为了使氧化铝能够电解，必须先把它化成熔融状态。但是氧化铝的熔点很高，要在 2050° 以上才能熔化。为此采用冰晶石作为助熔剂，使其熔化温度降低到 1000°C 以下，氧化铝在熔化了的冰晶石中可以溶解 10% 左右，这种冰晶石和氧化铝的混合熔融物叫做电解质，它在电解时可以保持 $930\sim950^{\circ}$ 的温度。

在这种温度下，电解槽内不仅有液体的电解质，而且也

有液体的金屬鋁。純鋁的熔點是 660°C ，因此槽內的金屬鋁過熱大約 300°C 左右，這種過熱的鋁取出後直接送到鑄造部去鑄成鋁錠。

电解槽內獲得適當的溫度，是依靠直流電供給的。直流電通過电解槽要完成兩項任務：（1）把氧化鋁分解成為鋁和氧，（2）使电解槽內的溫度保持在 $930^{\circ}\sim 960^{\circ}\text{C}$ 。如果把電源切斷（停電），槽內的电解質和鋁就要凝固。固体的电解質是不導電的，因此凝固後就不能再通電了，所以保證電源的連續供應是鋁廠的重要問題。偶而停電 5—10 分鐘或半小時以內，电解槽尚不致完全凝固。如繼續停電數小時，則电解槽內的电解質將完全凝固，在恢復生產時，即需將其加溫熔化後，才能繼續進行电解。

电解槽內有兩層熔融體，較輕的电解質浮在上面，而較重的鋁液沉在下層。在电解時鋁在陰極上析出，而氧則在陽極上析出，陽極是炭的，發生的氧气與炭陽極起作用，因而使陽極被燒着而逐漸消耗。陽極位於爐面上，一部分浸入电解質中。电解槽的陽極可以是一個或十幾個。

电解槽的槽底是炭塊砌成的，炭塊里埋進鋼棒，鋼棒接到直流電的負極上，這樣槽底本身就成為陰極了。

當我們走到电解槽旁邊，並看不見液体的电解質，因為电解槽內的电解質與空氣接觸，表面上結成一層很厚的硬殼，這層硬殼很密實地蓋在爐面上，通常在硬殼上打四個小洞，爐內發生的氣體便從這些小洞中連續不斷的噴出，同時燃燒成火焰。從火焰的外形和顏色，电解工人可以判斷槽內电解的情況是正常還是不正常。火焰是藍紫色清明而有力是好的。渾濁軟弱發黃是不好的。

在槽上工作要經常进行检查，硬壳上的火眼不允許被塞住，火焰不能熄灭。如果被塞住，气体便不能出来，这样会有很大的压力把电解質噴出槽外。

电解槽的工作是日日夜夜連續工作的。鋁不斷的析出，所以槽內氧化鋁的量也必須充足，以維持正常的电解，如果氧化鋁的含量低于 1—1.5%，則正常的电解过程即被破坏，电解槽立即自动发出信号提醒电解工人注意。

正常工作的电解槽电压为 4.5~5 伏。当氧化鋁不足时电压便突然上升到30伏以上，同时，与电压表并联的电灯立即发亮，这种现象叫做阳极效应。

消灭阳极效应是不难的，仅須往电解槽中加入新的氧化鋁。首先把表面上的硬壳打碎，使它溶解于液体的电解質中。硬壳溶解以后，阳极效应即可熄灭，电解工作又趋正常，每次阳极效应延續时间至多不超过 6 分鐘。

析出的金屬鋁积聚在槽底，每 3 昼夜取出一次。现在都用真空鍋出鋁，取出的鋁倒入鐵抬包中，抬包內部用耐火材料砌好，装滿鋁的抬包用天車送往鑄造部去鑄錠。

电解槽內发生的气体除了一氧化碳，二氧化碳以外，还含有氟，同时車間內电解槽很多，室內溫度也高。所以在車間內应很好的排气和通风。但在小电 解厂里，由于槽子較少，所以排气装置事实上是可以省略的。

4. 炼鋁电解槽的构造

电解槽的草图如下图（图 6）。

它是用炭块砌成的长方形的槽子，炭块的外边是耐火砖，最外层用鋼板包好并用工字鋼或槽鋼等加固，以防止炭块被破坏及变形。

5. 鋁电解槽的生产量

鋁电解槽的生产量依通过电流的大小而定，电流越大产量越高。其計算方法如下：

如通过的电流为 60,000 安

电流效率为 88%

$$\text{則每昼夜生产量} = \frac{60000 \times 0.88 \times 0.335 \times 24}{1000}$$
$$= 425 \text{ 公斤。}$$

为了大量生产，每一个电解車間大都安装有几十甚至一

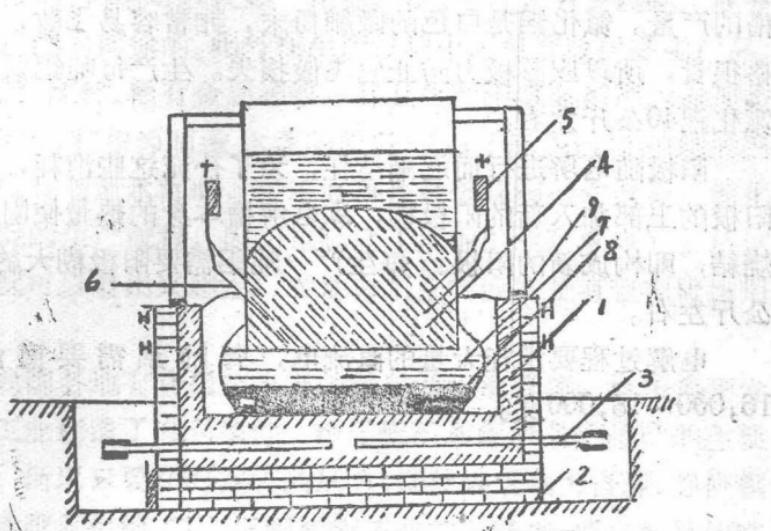


图 6 鋼电解槽示意图

1—炭块；2—耐火砖；3—阴极棒；4—阳极；5—阳极母线；
6—阳极棒；7—电解質；8—鋁液；9—絕緣

百多台电解槽。

6. 电解制鋁所用的原材料和电的消耗量

主要原料是氧化鋁，每生产一吨鋁要消耗氧化鋁1899公斤，但由于使用及运输时的损耗，所以实际消耗大約是1935~1950公斤。

冰晶石是炼鋁的輔助材料，一般情况下消耗很少，但如果加入的原料中含有水分和很多杂质，冰晶石的消耗量就显著增加，所以加料时應該特別注意。现代每产一吨鋁需要消耗冰晶石大約35~45公斤。

在生产中，电解質里还要加入过量的氟化鋁以提高电解槽的产量。氟化鋁是白色的微細粉末，非常容易飞散，且价格很貴，所以應該极力防止它飞散损失。生产每吨鋁要消耗氟化鋁40公斤左右。

阳极随电解进行而逐渐消耗，为了补充这些消耗，要在阳极的上部加入新的阳极糊，靠电解槽本身的热量使阳极糊烧結，即构成新的阳极。每生产一吨鋁需要阳极糊大約550公斤左右。

电解过程要消耗大量的直流电，每吨鋁需要直流电16,000~18,000度。

四、結 束 語

电解鋁生产虽然存在着消耗大量电能的缺点，但是由于鋁矿石中含鋁的成份較高（一般含鋁氧在40~50%以上，而銅矿中含銅一般只有1%左右，两者相差悬殊），所以每炼一吨鋁的成本要比銅便宜很多，尤其在目前生产技术日益发展的情况下，并且在找到土法炼鋁的途径后，鋁的冶炼方法将会进一步簡化，基建投資和生产成本更能降低。虽然要消耗很多电，但鋁可以代銅，用途广泛，所以大力發展鋁工业是有着广闊的前途的。此外在生产过程中还可回收很多副产品，如鉀肥、硫酸、稀有金屬等等。并且生产鋁氧时副产的赤泥废渣，还可利用为制造水泥的原料（由于赤泥已为很細的固体，故在制造水泥时，可不必再經過破碎等操作过程，簡化了水泥的生产流程，因而也降低了水泥的生产成本）。从这些情况可以看出兴建鋁厂对地方工业的发展是有着积极作用的。

我国各地有着极为丰富的鋁矿及水电資源，这為我們发展鋁工业創造了有利条件。由于鋁矿和鋁氧是鋁生产的主要前提，所以只要在有鋁矿的地方，即使缺乏电力資源，亦应积极的建設氧化鋁工厂，以促使鋁工业的大跃进。所以如果能充分利用各地不同条件，大力發展各种不同类型的中小型鋁厂，就会使鋁工业迅速的在全国范围内遍地开花，使我国鋁的生产水平迅速提高，并能与鋼鐵工业的发展相适应。

统一书号 15063·1053

定价 0·17 元