問題討論

提統硫酸的几点技术問題

金器亭

我們在提純土法制得的工业就酸的生产过程中, 发現了操作技术上的一些問題,这些問題在工作过程中已逐步解决,現加以小結分述如下。

我們是利用蒸餾法来提純的。为了使土法制得的工业硫酸中所含的亚硫酸、硫代硫酸等杂质全部氧化成硫酸,加入了0.5%重鉻酸鉀及0.7%高錳酸鉀,在蒸餾过程中第一个发現的問題就是加热的方法。

- 一、加热的方法:开始,我們用一万毫升烧瓶直 按加热,可是这样不仅溫度难以控制,而且容易发生爆 破事故,經过多次試驗,我們改用了老虎灶(开水炉)所 用之鉄鍋,在鉄鍋中加入黄砂,再把烧瓶堤在其中(即 砂浴);有如下几个优点:
- 1. 因为烧瓶全部埋入黄砂,受力均匀,不易爆破。 即使烧瓶原量較差而发生爆破,也不会发生工伤事故;
- 2¹ 因为接触面广,受热均匀,所以,假使炉火有所改变也不致影响生产;
- 3 溫度便于控制——根据不同燃料可使烧瓶埋入较深或較浅的地方,以达到調节溫度的作用。
- 二、容量問題,在一万毫升的烧瓶中能加入多少硫酸呢?因为在蒸餾时,硫酸加多了,当沸腾时就有一部分硫酸顺着导管冲出来,加少了,沒多久就蒸干了(因为我們是問歇生产的),影响生产的产量。 我們臥为最适宜的是加入 60—65%,这样可以消除以上的缺点。

三、沸騰的控制:在蒸餾硫酸过程中,沸騰的控制是一个很重要的环节。最初我們經常发現每次蒸餾时,总有一些液体硫酸冲出导管(不管內部的容量是否适当)影响了质量,而且每隔一会就听見"碰"的一声,就在这"碰"的一声中液体硫酸从气体导管中冲出,为了解决这个問題,我们放入以下这些玻璃管。

	**		
口径	长度	极数	各考
2mm	5cm	5 根	閉口
2mm	5cm	3 根	开口
4mm	4cm	3根・	开口
4mm	6cm	3 根	开口
6mm	3cm	3 程	开口
6mm	5cm	3 根	开口

这些玻璃管也有比較厚些也有比較薄些,主要的目的是在不同的沸騰程度下,起了沸石的作用,随着沸 縣程度的大小而起的作用也随之不同。这样,在生产 过程中再也听不見"碰、碰"的声音了,保証了产量和质量。

四、保湿: 当我們开始蒸馏的吋候,产量总是提不高,发現主要原因是硫酸蒸汽一到瓶口配冷凝成液体而回下去了,为此,我們注意了保湿,把瓶口及瓶頸部分都用石棉包起來,一直包到导管轉弯的地方为止。在导管轉弯的一端以前,若能保持300多度,則可以提高产量二倍以上。

最后,我們再提供几点应該注意的地方:

- 一、溫度計可不必插入液体內(否則很容易損坏溫度計),在蒸汽部分关可以測得蒸汽的溫度以及保溫的情况。
- 二、最好用二口烧瓶来蒸餾,插导管的这一口尽量使其固定,以水玻璃或耐酸水泥固定,尽可能避免用橡皮塞。导管中絕对不能用橡皮管来连接,可以用小玻璃管套在大玻璃管上,作为空气冷凝用。

短瓶的另一口,因为要倒入硫酸和倒出杂渣, 应便于开閉, 可以用緣皮塞, 但更在橡皮塞上涂一层防酸的石腊等药剂, 以防腐蝕。

現在,我們的提純貭是已經达到国家标准。

对"由松节油合成橡胶"一文中几个名詞的意見

化学通报 1959 年 8 月号上,何家灼同志的"由松 节油合成橡胶"一文中,有一名詞是不妥当的。何同志

将由 G--蓝烯热异构化所得产物中的下列两物质分 别称为: G--哌嗪(Pyrone) 及 G--哌嗪:

化学涌报

53 (A 389)

1960 年第 7 期 .