

HUAXUE SHIJI SHENGCHAN JISHU ZILIAO

化学试剂生产技术资料

化学工业出版社

HUAXUE SHIJI SHENGCHAN JISHU ZILIAO

化学试剂生产技术資料

18

北京化工厂 编

化学工业出版社

(内部資料·注意保存)

亞砷酸酐 As_2O_3

一、产品名称、性质、用途及规格

1. 产品性状及用途：

产品名称：亚砷酸酐

分子式： As_2O_3 分子量：197.82

产品一般性质：白色无定形粉末，比重3.71。略溶于水（溶解速度較慢），易溶于碱金属、氢氧化物或碱金属碳酸盐溶液。加热到190°C升华；315°C熔融。有剧毒，食入0.1~0.2克会使人死亡。

用途：氧化还原滴定試剂。

2. 产品规格：

最低含量：99.5%（依据厂訂規格）

最高不純物含量：%

測定項目	厂訂規格	測定項目	厂訂規格
氨水不溶物	0.02	灼燒殘余物	0.05
氯化物(Cl)	0.01	鐵(Fe)	0.001
硫化物(S)	合 格		

二、原料規格

原 料 品 名	控 制 規 格	原 料 品 名	控 制 規 格
三氧化二砷	工 业 品	硫 酸 *	分 析 純
氨 水	純	活 性 炭	普 通

三、製造理論及操作方法

1. 理論：

亞砷酸的精制是通过偏亚砷酸銨的結晶，使鐵、碱及碱土金属等杂质分离掉。

2. 操作過程：

(1) 操作工序：

a. 偏亚砷酸銨的制备：



将5公斤工业亚砷酸和7.5公斤蒸餾水置于15升烧瓶內搅拌均匀，加入5升純氨水，于水浴上保持溫度在50~70°C之間，使亚砷酸全部溶解，然后用布氏漏斗过滤（漏斗須預热，使滤液溫度保持在70°C左右，以免因冷却而堵塞漏斗），此时所得滤液有色而且不澄清；加100克活性炭（先用稀硫酸处理至无鐵）脱色，經搅拌均匀后，在50~70°C之間保溫15分钟，再用布氏漏斗过滤，此时滤液必須无色澄清；待滤液冷却至20~30°C时，加入半升浓氨水，

在15分鐘內即有大量的偏亞砷酸銨的結晶析出(中間控制①)。

b. 酸化：



將抽干的偏亞砷酸銨結晶加入于3.5 噸稀硫酸中(2 噸水加1.5 公斤分析純硫酸)，攪拌均勻，放置3~4 小時，濾出亞砷酸，用蒸餾水洗滌至硫酸根合格為止(中間控制②)，則得純白色結晶亞砷酸。

(2) 干燥、包裝工序：

a. 干燥溫度：70—80°C。

b. 干燥操作方法：將結晶放搪瓷盤或玻璃盤內，約2 公分厚。烘24 小時，每隔7—8 小時攪動一次(必須慢攪，不使成品飛出)。操作者戴口罩及膠皮手套，以防中毒。

c. 包裝：用500 毫升廣口瓶，每瓶分裝500 克，加電木蓋(內衬尼隆墊)并封蜡。

四、注意事項

1. 分析控制：

① 加酸轉化為As₂O₃：取10克NH₄AsO₂，隨同攪拌，加入7毫升稀硫酸(2 毫升硫酸加5 毫升水)，析出白色結晶為合格。

② 硫酸根中間控制：用比色管取40毫升洗滌液，加入2 毫升1 N 盐酸及5 毫升氯化銀溶液，經20分鐘後，無乳白色時為合格。

2. 操作注意事項：

(1) 亞砷酸和氨水在水浴上保溫溶解時，溫度不宜過高，時間不宜過長，否則因NH₃之損失而使As₂O₃於溶液內結晶析出。

(2) 洗滌亞砷酸銨所用的水不宜過多，30公斤約用2公斤水洗滌，水的溫度最好為2~3°C。

(3) 成品As₂O₃和結晶NH₄AsO₄必須抽干，否則干燥後的成品呈粉紅色。

(4) NH₄AsO₂母液加硫酸回收亞砷酸後可以繼續使用。

3. 安全注意事項：

- (1) 亚砷酸酐为剧毒物，必須在与周围环境隔离的固定地点操作，并有专人负责。
- (2) 所用过的一切废纸及原料纸袋等必须收集在一起，通过安全负责人进行处理。
- (3) 饭前和操作完毕必须换工作服，并洗手、洗脸。
- (4) 半成品、成品及母液必须注明品名和“剧毒”字样。
- (5) 操作过程中，必须戴双层口罩、胶皮手套，取酸时穿胶皮围裙、穿胶鞋。
- (6) 操作者如发现头痛、指甲发紫黑等轻微中毒现象，应即治疗，并暂停操作。
- (7) 偏亚砷酸铵在保温时能随氯气逸出，有剧毒，应特别注意！
- (8) 在操作过程中，注意亚砷酸酐粉尘。

亚砷酸酐

书号：(内)123 定价：0.02元

化学工业出版社(北京安定门外和平北路)出版

北京市书刊出版业营业许可证字第092号

化学工业出版社印刷厂印刷 内部发行

1959年第1版 1960年3月第1版第2次印刷

开本：787×1092 · $\frac{1}{32}$ 字数：2千字

印张： $\frac{4}{32}$ 印数：2001—5000
