

HUAXUE SHIJI SHENGCHAN JISHU ZILIAO

42-71

化学试剂生产技术资料

北京化工厂 编

(内部资料·注意保存)

7.144

化学工业出版社

HUAXUE SHIJI SHENGCHAN JISHU ZILIAO

化学试剂生产技术資料

59

北京化工厂 编

(内部資料·注意保存)

化学工业出版社

硫酸 鎿 BaSO₄

一、产品名称、性质、用途及规格

1. 产品性状及用途：

产品名称：硫酸銀 分子量：233.42

分子式：BaSO₄

产品一般性质：为雪白色粉末，比重4.5。几乎不溶于水或酸中(18°C时，溶度积=0.87×10⁻¹⁰)。在600°C能被碳还原而为硫化銀。

用途：制造照像紙及人造象牙，用于X光照像。

2. 产品规格：

最高不純物含量：%

測定項目	分析純	純	測定項目	分析純	純
能溶于盐酸的物質	0.15	0.25	硫化氢組重金屬(Pb)	0.002	0.003
能溶于水的物質(SO ₄ ²⁻)	0.02	0.03	可溶的銨鹽	合格	合格
氯化物(Cl ⁻)	0.10	0.20	鐵(Fe)	0.001	0.003
硝酸盐(NO ₃ ⁻)	0.005	0.010			

依据資料：FOCT 3158-46。

二、原料規格

原 料 名 称	控 制 規 格	控 制 項 目
氢氧化鋇	分 析 純	Fe<0.001%
硫酸	純	

三、制造理論及操作過程

1. 理論：



2. 操作過程：

(1) 操作工序：

(a) 制备溶液：

(甲) 稀硫酸溶液：在一干淨的耐酸缸中放入蒸餾水35升，在不断搅拌下，徐徐注入含量为94%的浓硫酸52.5斤，控制溶液的比重恰为1.16时止。待搅拌均匀后，即可使用。(在搅拌硫酸时应用圓头玻璃棒，不得用金属棒，以防侵蝕)

(乙) 氢氧化鋇溶液：于一不銹鋼的保溫罐中，放入結晶的氢氧化鋇50公斤，再加入120公斤蒸餾水，然后通蒸汽加热至95°C以上，并随加热随搅拌。控制溶液的比重，在95°C以上恰为1.14时

止。当溶液溫度下降至 80°C 左右，再趁热用多孔漏斗抽滤，滤液应去头，并保証絕對清亮。滤清后应立即使用，以免与空气接触，吸收二氧化碳沉出碳酸銀而使溶液变浑。

(b) 合成硫酸銀：将上述制备好的稀硫酸溶液移入合成罐中，至該罐体积的 $\frac{1}{3}$ 处，此时溶液溫度应为 50~60°C。（若发现稀硫酸溶液中含有机械杂质，即使微量，也必須用鋪細玻璃布的布氏漏斗滤清后才能使用）然后在不断的剧烈搅拌下，慢慢注入保温至 60~70°C 热的氯氧化銀溶液，直至合成溶液呈中性或微酸性止（控制 pH 5~6）。除充分猛烈搅拌外，在注入氯氧化銀溶液的过程中，应随时检验，在接近终点时必須一滴滴地加，以控制其酸碱性。并作中間控制（方法詳后）；如不合格，可酌情以硫酸或氯氧化銀溶液調整之。待合格后，再加入浓硫酸 4 毫升，并充分搅拌均匀（搅拌时应用玻璃搅拌棒，最好在棒头上套一段透明胶管，以防玻璃碎粒混入硫酸銀中影响質量），然后靜置使其澄清（約需 8 小时），并用过滤后的蒸餾水傾泻洗涤二次，待完全沉淀后再处理。

(c) 处理成品：取上述合成好的硫酸銀样品少許做中間检验，待可溶性銀盐及溶于水的硫酸盐检验合格后，即将硫酸銀移至布滤架上控干，再在离心机中甩干（离心机袋应用絹的），并以过滤后的蒸餾水甩洗 1~2 次，即可取下成品。

(2) 干燥、包装工序：

- 干燥溫度：在 60°C 干燥。
- 干燥操作方法：将成品放不露鐵的搪瓷盘內，約 2 公分厚。烘时經常搅动，烘至不沾勺。
- 包装：用 650 毫升螺絲口瓶，每瓶分裝 500 克。

四、注意事項

1. 分析控制項目：

(1) pH 值的控制：

- (a) 用4~10pH試紙試之。
(b) 取硫酸鋇混浊液10~15毫升放入試管中，加5滴1%酚酞，以不显紅色为合格。

(2) 溶于水的銀盐及硫酸根的檢驗按 ГОСТ 3158—46。

2. 安全操作注意事項：

- (1) 在制备溶液和合成工序中，必須穿胶皮围裙，戴眼鏡及胶手套。
(2) 在制备稀硫酸溶液时，絕對禁止将水倒入浓硫酸中，以防溅出发生危险。
(3) 使用离心机，遵守該使用規則。

硫 酸 鋇

书号：(内)168

定价：0.02元

化学工业出版社(北京安定門外和平北路)出版

北京市书刊出版业营业許可證出字第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^{1/32} 字数：2千字

印张： $\frac{4}{32}$ 印数：2001—5000