

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 ZHIAO

化學試劑生產技術資料



北京化工厂 编

(内部資料·注意保存)

化学工业出版社

苯 肼 $C_6H_5NHNH_2$

一、产品名称、性质、用途及规格

1. 产品性状及用途：

产品名称：苯肼

分子式： $C_6H_5-NH-NH_2$ 分子量：108.14

产品一般性质：黄色油状液体，比重 1.0978。凝固点 19.6。
100毫升水在 $20^{\circ}C$ 时溶解 12.6 克， $50^{\circ}C$ 时溶解 23 克；易溶于酒精
和乙醚中。

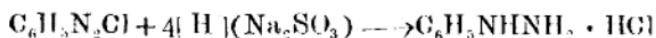
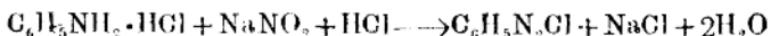
用途：鉴定醛、酮、酸的分析试剂。

二、原料规格

原 料 品 名	控 制 规 格	原 料 品 名	控 制 规 格
苯 肼	工业品	氢氧化钠	工业品
盐 酸	工业品	乙 醚	工业品
亚硝酸钠	工业品	食 盐(冷却)	工业品
亚硫酸氢钠	工业品		

三、制造理論及操作方法

1. 理論：



2. 操作過程：

(1) 操作工序：

a. 配制盐酸苯胺：在一玻璃蒸发皿中放入1880克苯胺，然后在不断搅拌下慢慢加入4600毫升比重1.17的浓盐酸，加完后放冷。

b. 配制亚硝酸鈉溶液：取1520克亚硝酸鈉放于5升烧瓶中，然后加入2,000毫升水，搖動使之溶解。

c. 重氮化反应：在60升搪瓷桶中放入配好的盐酸苯胺，将此桶用冰盐冷却，内部加少量冰，使溫度降至0°C，再加入400毫升粗盐酸搅拌均匀；在不断搅拌下，由分液漏斗慢慢加入已配好的亚硝酸鈉溶液，其反应溫度应保持在0~5°C之間。当加至1/5体积时，应用淀粉碘化鉀試紙控制。

d. 还原：

① 配制亚硫酸鈉：在45升搪瓷桶中放入7200毫升氯氧化鈉溶液(35%)，在搅拌下加入亚硫酸氢鈉浆状物(对酚酞不应呈色)，放置到40°C以下将此桶放到水浴上冰冷，使溫度降到25°C(在冷却过程中应搅拌，以避免結块)。

② 还原：将已配好的亚硫酸鈉放入苯肼合成器中(100升直式缸)，然后在不断猛烈搅拌下，将两分重氮液很快地倒入，不停搅拌，直至有很多結晶析出(約15分钟)，然后将此物放置2~3小时。

③ 加盐酸将已合成好的苯肼磷酸鈉的缸放于大桶中，通蒸气加热至60~70°C，由分液瓶中慢慢加入10升浓盐酸，边加边搅，

直到加完。溫度保持 $60\sim70^{\circ}\text{C}$ ，保溫4~5小時，然後停止蒸氣，放冷(20°C 以下)，過濾後得粗品。

e. 分解：將30%氯氧化鈉預熱至 40°C ，放於240升大缸中(約放120磅)，然後分批加入上一操作所得粗品，邊加邊攪，呈微礆性，俟無結晶時停止攪拌，放置，苯肼的油狀物浮在表面。分出的油狀物收集在另一缸內。

f. 提取：將所得苯肼粗品裝入提取桶中(約裝至桶體積的一半)，所加乙醚體積為苯肼體積的 $\frac{2}{3}$ ，裝好後，即開始滾動，每滾動3~5分鐘放氣一次，約須滾動三次；然後放置使之分層，先將下層母液放出再收集醚層於大缸中。加無水碳酸鉀干燥，過夜後回收乙醚。

g. 減壓蒸餾：在水浴上回收乙醚。將苯肼放入減壓蒸餾瓶中約 $\frac{1}{2}$ 體積，進行減壓蒸餾。

(2) 母液處理方法：

提取苯肼，乙醚可收回；其他母液均可棄去。

(3) 包裝方法：用750毫升細螺絲口瓶，每瓶分裝500克。

四、注意事項

1. 操作注意事項：

(1) 重氮化時酸性不得太弱，pH值保持3左右，否則生成氨基偶氮苯的黃色結晶。

(2) 重氮化完毕後對碘化鉀淀粉試紙應呈藍色。

(3) 用乙醚提取時應分清油層。

(4) 減壓蒸餾時注意火力的大小，使溫度保持均勻。

1. 安全注意事項：

(1) 用鹽酸要戴手套、眼鏡。

(2) 用苯肼要戴膠皮手套、眼鏡及口罩，以免中毒。

(3) 加酸時要在通風處進行，以免大量 SO_2 逸出。

- (1) 乙醚应远离火源。
- (5) 减压蒸馏时注意烧瓶的质量，油浴的温度要均匀，以免着火。
- (6) 提取苯肼要在通风处进行，操作者戴胶皮手套、眼镜，以免中毒。

苯 肼

书号：(内)152 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登记证字第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： $\frac{1}{4}$ 印数：2001—5000