

HUAXUE SHIJI SHENGCHAN  
JISHU ZILIAO

# 化学试剂生产技术资料

化学工业出版社

# 化学试剂生产技术資料

153

上海市化学原料工业公司 編  
(内部資料·注意保存)

化学工业出版社

## 磷酸氢二鈉 $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

### 一、产品名称、性质、用途及规格

#### 1. 产品性质及用途

产品名称：磷酸氢二鈉

分子式： $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 。 分子量：358.17

产品一般性质，无色透明晶体，在空气中易风化。溶于水呈弱碱性。不溶于酒精。热至 $40^{\circ}\text{C}$ 能熔于其结晶水中。使在 $200^{\circ}\text{C}$ 长时加热或使热至红熾，变为焦磷酸钠。

用途：分析试剂，医药制剂，疫苗的培养基。

#### 2. 产品规格

最高不纯物含量，% (根据GOST 4172—48)

測定項目	一級	二級	三級
水不溶物	0.002	0.005	0.01
氯化物	0.001	0.003	0.005
硝酸盐	0.0005	0.001	0.002
硫酸盐	0.005	0.02	0.04
鎳	0.001	0.001	0.003
鐵	0.0005	0.001	0.003
硫化氫組重金屬	0.0005	0.001	0.002
砷	0.0005	0.001	0.002

此外本品还应通过水溶液反应的检验，方法参看 ГОСТ。

## 二、原料規格

純碱：工业品，硫酸盐<0.04%。

磷酸：工业品，硫酸盐<0.04%。

## 三、制造理論及操作過程

1. 流程：去杂→合成→精制→洗涤→甩干。

### 2. 操作過程

① 操作工序：将工业品磷酸加蒸餾水冲淡至溶液比重为1.25。加硫化氢水以沉淀砷。硫化氢水可以稍加过量。翌日，用布吊滤。在另一缸内，将蒸餾水用水蒸汽冲开。加纯碱至溶液比重为1.3。待杂质沉淀后，趁热过滤。将滤清的纯碱溶液缓缓加入已滤清的磷酸溶液中。至溶液对酚酞試剂呈碱性反应为止。加氧化銀以沉淀氯化物，用水蒸汽冲沸一小时，以除去碳酸气。趁热过滤。冷却结晶。晶体用蒸餾水洗涤后，在离心机上甩干即可。每100公斤磷酸氢二鈉須用37.5公斤85%磷酸和41公斤纯碱。

② 母液处理方法 再结晶一次或二次，可再制得合格产品若干公斤。

### ④ 干燥包装

甲、干燥溫度及注意事項 在竹架上衬綢布晾干。注意不要被  
风化。晾至不沾瓶为止。

乙、使用工具：竹架、綢布、不銹鋼勺。

丙、包装規格：用650毫升棕色广口瓶。塞軟木塞、封蜡，加  
电木盖、胶套、貼标签。

丁、安全操作及产品质量注意事項：注意周围环境。如盐酸  
气、氮气、灰尘等。

## 四、注意事項

### 1. 分析控制

① 氯化物：方法参看TOCT

② 硫酸盐：方法参看TOCT

2. 不正常現象及处理方法：如氯化物与硫酸盐不合格，須再  
结晶一次。

## 磷酸氢二鈉

书号：(内) 269

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证出字第092号

化学工业出版社印刷厂印刷 内部发行

1959年11月第1版 1969年8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：2,001—3,500