

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

20

北京化工厂 编

(内部資料·注意保存)

化学工业出版社

## 氢 氟 酸 HF

### 一、产品名称、性质、用途及规格

#### 1. 产品性状及用途：

产品名称：氢氟酸

分子式：HF 分子量：20.01

产品一般性质：无色发烟液体，腐蚀性极强（能腐蚀玻璃及其他硅酸盐类）。溶于水及乙醇。有毒，触及皮肤发生剧痛。

用途：分析試剂。

#### 2. 产品規格：

最低含量：40~42%

最高不純物含量：%

測定項目	分析純	測定項目	分析純
硅氟酸	0.15	硫酸根(SO <sub>4</sub> )	0.002
不揮發物	0.002	亞硫酸根(按SO <sub>2</sub> 計)	0.002
灼燒殘渣	0.001	重金屬(按Pb計)	0.0003
氯根(Cl)	0.002	鐵(Fe)	0.0002
磷酸根(PO <sub>4</sub> )	0.0003		

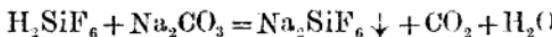
## 二、原料規格

原料品名	控制項目	檢驗方法
工业氟酸	含量50%	取樣品2克，用NaOH滴定。
結晶碳酸鈉 (工业品)	Cl <sup>-</sup> 不超过0.001%，含10個結晶水。	取樣品2克，加1毫升HNO <sub>3</sub> ，1毫升AgNO <sub>3</sub> ，不得混濁。

## 三、制造理論及操作方法

### 1. 理論：

工业氟酸內主要杂质为硅氟酸、硫酸及重金属等，經過蒸餾可除去。蒸餾时加碳酸鈉与高錳酸鉀。碳酸鈉可使硅氟酸生成硅氟酸鉀沉淀，以利除去：



加高錳酸鉀可使还原物(SO<sub>2</sub>)氧化，經過蒸餾后即可除去。

### 2. 操作過程：

(1) 准備工作：操作前应先測定氟酸及硅氟酸的含量，以便确定碳酸鈉的需用量。

#### (a) 工业氟酸及硅氟酸的含量測定：

在一个白金皿中加5~7滴蒸餾水，称其重量，然后很快地加

入約 2 克样品，再称一重量（准确度±0.0002 克）。将样品倒入放約有30毫升 1N 的 NaOH 溶液的錐形瓶中，再加10毫升飽和硝酸鉀溶液，三滴酚酞，在冰盐冷剂中冷却到 0°C 以下，然后用上述同样的 1N 的 NaOH 滴定，并保持在 0°C，直到呈現的粉紅色在15秒內不褪色，記錄所用的 NaOH 数 (A)，然后再将錐形瓶在电炉上加热到 80°C，粉紅色褪后，再用 0.1N NaOH 滴定到呈現粉紅色，記錄所用 0.1N NaOH (B)。

計算方法：

$$\text{HF}(\%) = \frac{2.001(A - 0.5B)}{W}; \quad \text{H}_2\text{SiF}_6(\%) = \frac{3.602B}{W}$$

W 为样品重量。

注：所用的 NaOH 必須是新配的，否則因侵蝕玻璃瓶壁而使 SiO<sub>2</sub> 增大，影响測定結果的准确性。

(b) 根据 H<sub>2</sub>SiF<sub>6</sub> 的含量計算碳酸鈉的需用量。計算方法：原料重量 × H<sub>2</sub>SiF<sub>6</sub> % × 3。

(2) 操作工序：

① 将工业氟酸置于鉛桶中，然后将計算好的碳酸鈉徐徐加入，这时反应相当激烈，有大量 CO<sub>2</sub> 逸出和部分 HF 挥发，并有白色的 Na<sub>2</sub>SiF<sub>6</sub> 沉淀生成。碳酸鈉全部加完后应充分搅拌，放置沉淀，取样分析；如硅氟酸的含量在 0.3% 以下，即可进行蒸餾，否則再加碳酸鈉。

② 将上述处理好的氢氟酸加入少量研碎的高錳酸鉀，直至溶液呈深紫色为止。

③ 将上述氢氟酸置于銀瓶中进行蒸餾。在去少量头后，觀察其清亮度，并作氯根、硫酸根及鉛的中間控制；如合格，則用銀質接受瓶接取成品。

④ 測定已蒸过的氢氟酸的含量；然后用 蒸餾水稀释至 40~42%。

蒸馏水用量的計算方法：

酸重  $\times HF\% \times 2.5$  (須适当少加，故可乘 2.3，以免浓度低于 40%)。

⑤ 将成品分装于塑料瓶中。

## 四、注意事項

### 安全注意事項：

1. 操作者須穿戴防护用具。
2. 如氢氟酸触及皮肤应立即用水冲洗；如发生剧痛，可用70%乙醇冰凉液或高锰酸鉀饱和冰凉液冲洗，再用20%氧化鎂甘油溶液涂抹。
3. 注意保持室内通风良好。
4. 注意遵守炉火使用規則。

### 氫 氟 酸

书号：(内)125 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証出字第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

---