

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

159

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

## 丙 酮 $\text{CH}_3\text{COCH}_3$

### 一、产品名称、性质、用途及规格

#### 1. 产品性质及用途

产品名称：丙酮

分子式： $\text{CH}_3\text{COCH}_3$  分子量：58.08

产品一般性质：无色透明液体，有特臭，易挥发，易着火，能与水、乙醇、氯仿混合。

用途：可作油脂、蜡类、树脂、塑胶等的溶剂，制造三氯甲烷、三碘甲烷、三溴甲烷、胶片等的原料，贮存乙炔等。

#### 2. 产品规格

最低含量：Ⅰ級品——99%

Ⅱ級品——97%

最高不纯物含量，%

測定項目	II級品	III級品
比重( $20^{\circ}/4^{\circ}\text{C}$ )	0.7924	0.7930
沸程(95%)	55.5—57.5°C	55.5—57.5°C
不揮發物	0.001	0.002
酸 度	0.002	0.003
碱 度	0.001	0.001
酯	0.05	0.1
醛	合 格	合 格
醇	合 格	合 格
高錳酸鉀還原物	合 格	合 格
不溶在水中的有机物	合 格	合 格

## 二、原料規格

原料名称	控制項目	檢驗方法	备注
丙 酮	酸 度	25毫升樣品加25毫升水加2滴酚酞用 0.1N氫氧化鈉滴定	
	高錳酸鉀還原物	10毫升樣品加0.05毫升 0.1 N高錳酸 鉀檢驗，粉紅色能保持幾分鐘不褪。	

## 三、製造理論及操作過程

1. 理論 本品系用工業用丙酮除去杂质蒸餾而得。

丙酮原料加高錳酸鉀處理 → 加碳酸鉀脫水及中和 → 蒸餾。

### 2. 操作過程

#### (1) 操作工序

(a) 將原料丙酮 150 公斤加30克高錳酸鉀在洗滌器內攪拌 5 分鐘，放置24小時。

(b) 取出樣品檢驗高錳酸鉀還原物是否合格（須 5 分鐘粉紅色不褪）。

(c) 將高錳酸鉀處理過的丙酮，用蒸汽泵打入蒸餾鍋，加入

临时制备的碳酸钾饱和溶液150毫升(150克碳酸钾溶于150毫升蒸馏水)，再加入无水碳酸钾5公斤，用蒸汽加热回流2小时，(压力不超过3磅)

(d) 取25毫升样品控制酸度，如不合格还须继续回流，如合格即可蒸馏出料， $55.5^{\circ}\text{C}$ 以下的是低沸点丙酮， $55.5^{\circ}\text{C} - 57.5^{\circ}\text{C}$ 之间的为成品。

(e) 送去检验及包装

(2) 母液处理

碳酸钾回收：将用过的碳酸钾在铁锅内炒干至粉末状为止。1公斤炒干的碳酸钾加1.5公斤水与0.04克活性炭，煮沸半小时，过滤、澄清滤液蒸发至干，另在铁锅中炒至无水。

#### 四、注意事项

1. 蒸馏釜底放出的碳酸钾，应放置在空气流通的地方，使吸附在碳酸钾内的丙酮，经自然挥发后才可进行熔烧。
2. 炒碳酸钾时，必须戴口罩，帽子，眼镜，手套等，炒好后立即装瓶。

丙 開

书号：(内)275

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 內部发行

1959年11月第1版 1960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：2,001~5,000