

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

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

36% 醋酸 CH₃COOH

一、产品名称、性质、用途及规格

1. 产品性质及用途

产品名称：36%醋酸

分子式：CH₃COOH 分子量：60.05

产品一般性质：具有刺激性的无色液体，有腐蚀性，其纯品沸点为118.2°C，熔点为16.6°C，能与水、酒精、醚及苯相混合。

用途：在分析测定中广泛地用以进行中和及酸化。并可用作多种有机化合物的溶剂。用以制备缓冲溶液。在许多合成中用作介质。亦可用于食用。

2. 产品规格

最低含量：36%

最高不纯物含量，%

測定項目	分析純	測定項目	分析純
不揮发物	0.001	高錳酸鉀還原物	合格
氯化物	0.0001	重金屬	0.0004
硫酸盐	0.0002	鐵	0.0002

二、原料規格

原料名称	控制項目	檢驗方法	備注
冰醋酸或制备試劑冰醋酸之餾除物	(1) 含量：不小于36% (2) 甲酸含量：不大于2% (3) 乙醛含量不大于0.3%。	依工业品規格檢驗；餾除物可不檢	
重鉻酸鈉	含量不小于95%	依工业用規格檢驗	

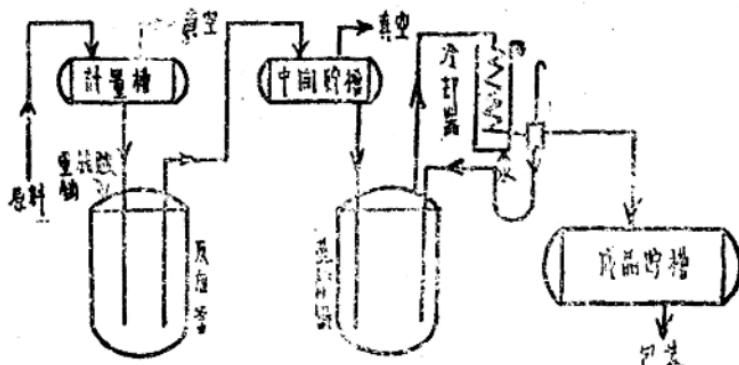
三、製造理論及操作過程

1. 理論 本品系用工业用冰醋酸或制备試劑冰醋酸時之餒除物經重鉻酸鈉處理而得。

2. 操作過程

(1) 操作工序

(a) 流程：



(b) 如用 98% 工业用冰醋酸制备，则按 98% 試剂冰醋酸进行反应、蒸馏。馏得之 98% 冰醋酸加蒸馏水配合至 36% 即成。

(c) 如用制备試剂冰醋酸的馏除物制备，则按下列工序进行：

a. 反应：380 公斤 醋酸馏除物打入計量槽，放入反应釜搅拌。用蒸汽加热至 60°C 时停止加热。慢慢加入 4 公斤 重鉻酸鈉，分 2 次加完（先加 2 公斤；1 小时后再加 2 公斤）。冷却半小时后，继续搅拌半小时。用真空泵将料抽入中間貯槽。

b. 蒸餾：将中間貯槽內粗制品放入蒸餾鍋，加热，回流 1 小时，控制回流溫度为 120°C。回流完毕。便进行蒸餾，略蒸去一部分馏份后，即放入成品貯槽。

c. 稀釋：取样 分析醋酸浓度后，即加蒸餾水配合使成 36~37% 醋酸，即为成品。所加蒸餾水量可按下式計算之。

公式：

$$x = \frac{A(N - 36)}{36}$$

式中， x = 蒸餾水加入量，公斤或公升；

A = 浓醋酸重量，公斤；

N = 浓醋酸含量，%；

36 = 需配成的 36% 醋酸浓度。

四、注意事項

1. 分析控制

工序	控制项目	控制次数	检 验 方 法
稀释	中间品或成品含量	每 批	<p>置100毫升蒸馏水于400毫升烧杯内，将已称好装有約0.1克样品，密封其口的小玻璃球放在烧杯内，以玻璃棒轻轻敲碎，以酚酞作指示剂，用0.1N氢氧化钠滴定之。然后按下式計算：</p> <p style="text-align: center;">醋酸含量 %</p> $= \frac{\text{NaOH用量(毫升)} \times \text{NaOH浓度(N)} \times 0.06005}{\text{样品重量(克)}} \times 100$

2. 安全注意事项

- (1) 反应时，加热应缓慢进行，并不断搅拌。
- (2) 重铬酸钠不要加得过快，并应不断搅拌，以防止氧化过剧发生溢出、爆炸或火警事故。
- (3) 工作时应戴口罩。手勿接触醋酸，必要时应戴胶皮手套与围裙。

36% 醋 酸

书号：(内)283 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许可证字第 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 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：4 印数：29001--5,000