

2.1 波长选择 氯化物与硝酸银产生的氯化银悬浊液没有确定的吸收峰, 波长越短, 吸光度越大, 但考虑到试样中氯化物含量的范围以及由于吸光度过高, 试样需要进行稀释等麻烦, 经试验, 笔者认为采用 420 nm 波长较为理想。

2.2 校正曲线 试验表明, 氯化物含量在 0 至 0.01 mol/50 mL(相当于 HCl 标准 0~ 1.0 mL) 范围内符合比尔定律, 相关系数 $r = 0.9994$, 回归方程 $y = -0.004 + 0.137x$

2.3 放置时间 国标法中规定加入 AgNO_3 5 min 后进行比浊, 但经试验, 5 min 后吸光度尚未达到最大值, 25 min 后才达到最高峰, 1 h 后, 由于光的作用, 颜色逐渐变黑, 因此本文选择在反应 30~ 45 min 内进行比色, 并须避免阳光直射。

2.4 精密度试验 取 4 种不同试样, 分别连续测定 5 次, 结果见表 1。

表 1 精密度试验结果

| 试样 | 测定值 % | | | | | \bar{x} | s | RSD |
|----|--------|--------|--------|--------|-------|-----------|-----------------------|------|
| 1 | 0.015 | 0.013 | 0.015 | 0.014 | 0.016 | 0.015 | 1.22×10^{-3} | 8.16 |
| 2 | 0.0085 | 0.0079 | 0.0081 | 0.0084 | 0.008 | 0.0082 | 2.60×10^{-4} | 3.17 |
| 3 | 0.012 | 0.010 | 0.012 | 0.012 | 0.013 | 0.012 | 1.12×10^{-3} | 9.30 |
| 4 | 0.023 | 0.026 | 0.024 | 0.024 | 0.025 | 0.024 | 1.22×10^{-3} | 5.10 |

表 2 加标回收试验 %

| 本底量 | 加标量 | 测得量 | 回收率 |
|--------|--------|--------|--------|
| 0.0082 | 0.0073 | 0.0152 | 95.89 |
| 0.0082 | 0.0146 | 0.0233 | 103.42 |
| 0.015 | 0.0073 | 0.0225 | 102.74 |
| 0.015 | 0.0146 | 0.0298 | 101.37 |

2.5 回收率试验 取两份不同试样, 分别加入 0.2 mL 及 0.4 mL 盐酸标准(折算成氯化物含量分别为 0.0073% 及 0.0146%) 进行回收试验, 结果见表 2。

3 小结 本文报道了用分光光度计测定山梨酸钾中氯化物含量的方法, 与原方法相比, 不仅大大提高了结果的准确性, 而且操作方法简便

易行, 可应用到实际工作中去。

中图分类号: O611.63; R155.5 文献标识码: B 文章编号: 1004-8456(2000)02-0024-02

卫生部司(局)文件 卫法监食发[1999]第 13 号

关于卫生许可证发放中有关问题的批复

陕西省卫生厅:

陕卫防函字第 3 号文收悉。根据《保健食品管理办法》第十四条的规定, 生产企业应向所在地的省级卫生行政部门提出申请。据此, 对该企业发证的权属及对该企业生产的日常性卫生监督、监测工作应由北京市卫生行政部门负责。

此复

卫生部卫生法制与监督司
一九九九年二月四日