

2012年公卫执业医师考试辅导：维生素C含量的测定滴定法

PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/656/2021_2022_2012_E5_B9_B4_E5_85_AC_c22_656110.htm

本文介绍了滴定法的原理、试剂、步骤、结果处理。原理在中性和微酸性环境中，VC能将染料2,6-二氯酚靛酚还原成无色还原型2,6-二氯酚靛酚。

同时VC氧化成脱氢抗坏血酸。氧化型2,6-二氯酚靛酚在酸性溶液中呈红色，因此用2,6-二氯酚靛酚滴定含VC的酸性溶液时当溶液由无色转为微红色时即为滴定终点。从消耗的2,6-二氯酚靛酚的量可以计算VC的含量。试剂 1%草酸，2%草酸，0.001mol/L 2,6-二氯酚靛酚

步骤 1.称4.0g新鲜样品加5ml 2%草酸研磨过滤到50ml容量瓶中残渣用2%草酸提取用1%草酸定容。

2.吸取10ml滤液于三角瓶中用2,6-二氯酚靛酚滴定，记录所用滴定液体积。

3.对照：于另一容量瓶内加35ml.2%草酸用1%草酸定容，取10ml进行滴定，记录体积。结果处理 VC含量 (ug/100gFW) =100* (V1-V2) K V/W V3 式中 W：样品重

V1：滴定样品用滴定液ml数 V2：滴定对照用滴定液ml数 V3：滤液ml数 V：提取液总体积

相关推荐：#0000ff>2012年公卫执业考试辅导：如何鉴别染色食品

#0000ff>2012年公卫执业考试辅导：食物杀菌消毒4大误区

#0000ff>2012年公卫执业考试辅导：五种食物“最怕冰箱”

特别推荐：#0000ff>2011年执业医师考试笔试成绩查询时间

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com