

2010执业药师考试药专业知识(一)复习要点(7) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/646/2021_2022_2010_E6_89_A7_E4_B8_9A_c23_646803.htm

§ 3. 氧化还原滴定法 以氧化还原反应为基础 强碱性环境发生歧化反应。 终点判断：
1、 淀粉指示剂法 滴定前加入，终点显蓝色。 I₂自身指示剂法，终点显黄色
2、 剩余碘量法： 滴定反应： I₂(定量、过量)+还原性药物 $\text{reg. } 2\text{I}^- + \text{I}_2(\text{剩余}) \text{I}_2(\text{剩余})+2\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \text{reg.}$

$\text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6+2\text{NaI}$ 剩余碘量法需要的滴定液为：碘滴定液和硫代硫酸钠滴定液 终点判断：淀粉指示剂法 近终点加入，大量 I₂ 易吸附在淀粉表面

3、 置换碘量法： 滴定反应： 氧化性药物+ I⁻ $\text{reg. I}_2 (\text{过量的KI}) \text{I}_2+2\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \text{reg. Na}_2\text{S}_4\text{O}_6+2\text{NaI}$ (二) 碘量法

滴定液的配制与标定 1. 碘滴定液(0.05mol/L) 1)配制：加KI 作用：形成 KI₃²⁻，助溶.降低 I₂ 的挥发性，稳定 加HCl作用：去除碘中微量碘酸盐杂质，防止 I₂ 自身氧化还原 2)标定：基准物 As₂O₃ 加氢氧化钠滴定液(1mol/L)、硫酸液滴

定(0.5mol/L)、2克 NaHCO₃ 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