

大量批发酸式滴定管 北京

产品名称	大量批发酸式滴定管 北京
公司名称	济南斌达化工有限公司
价格	24.00/个
规格参数	加工定制:是 品牌:北京 型号:25ml
公司地址	山东省济南市历城区花园路45号富翔天地28号楼 1-106-1室
联系电话	13335106565

产品详情

一、滴定管的构造特点：1、滴定管分酸式滴定管碱式滴定管

酸式滴定管-----玻璃活塞-----量取或滴定酸溶液或氧化性试剂。

2、刻度上边的小（有0刻度），下边的大。3、精确度是百分之一。即可精确到0.01ml

4、下部尖嘴内液体不在刻度内，量取或滴定溶液时不能将尖嘴内的液体放出。

二、使用时的注意事项及方法：1、使用时先检查是否漏液。2、用滴定管取滴液体时必须洗涤、润洗。

3、读数前要将管内的气泡赶尽、尖嘴内充满液体。

4、读数需有两次，第一次读数时必须先调整液面在0刻度或0刻度以下。

5、读数时，视线、刻度、液面的凹面最低点在同一水平线上。

6、读数时，边观察实验变化，边控制用量。7、量取或滴定液体的体积==第二次的读数-第一次读数。

三、滴定误差的分析方法：由于中和滴定的计算原理为： $\frac{V(\text{待测})}{V(\text{标准})}$ 为计量数之比，由化学方程式确定，而 $V(\text{待测})$ 与 $c(\text{标准})$ 均为确定值，所以只有 $V(\text{标准})$ 影响着 $c(\text{待测})$ 的计算结果；故在实验中由操作中的各种误差将会对 $V(\text{标准})$ 值有影响，从而对 $c(\text{待测})$ 的计算产生了误差， $V(\text{标})$ 增大，最后的结果偏高； $V(\text{标})$ 减小，最后的结果偏低。这样我们在中和滴定误差分析的步骤是：不正确操作 直接后果 对 $V(\text{标})$ 的影响 滴定误差。

四、例：若用标准氢氧化钠来滴定待测盐酸溶液，分析下列操作会对滴定结果产生什么影响：

(1) 碱式滴定管水洗之后未用标准碱溶液润洗。分析：不正确操作：未用标准碱溶液润洗碱式滴定管。直接后果：稀释了标准碱溶液。对 $V(\text{标})$ 的影响：使用的标准碱溶液增多， $V(\text{标})$ 增大。造成的滴定误差：使最后的结果偏高。(2) a、滴定前碱式滴定管中未将气泡赶尽，滴定后气泡消失。分析：不正确操作：未将滴定管中的气泡赶尽，滴定后气泡消失。直接后果：经读数后计算出的体积并非实际滴定用标准溶液的体积。对 $V(\text{标})$ 的影响：使 $V(\text{标})$ 增大；造成的滴定误差：使最后的结果偏高。b、滴定前碱式滴定管中已将气泡赶尽，但滴定时由于操作上的错误，碱式滴定管内进了气泡。分析：不正确操作：滴定时由于操作上的错误，碱式滴定管内进了气泡。直接后果：经读数后计算出的体积并非实际滴定用标准溶液的体积；对 $V(\text{标})$ 的影响：使 $V(\text{标})$ 减小；造成的滴定误差：使最后的结果偏低。(3) 锥形瓶水洗后用待测酸液润洗，将会对滴定结果产生什么影响？分析：不正确操作：锥形瓶水洗后用待测酸液润洗。直接后果：使待测液的体积增大。对 $V(\text{标})$ 的影响：使 $V(\text{标})$ 增大；造成的滴定误差：使最后的结果偏高。

(4) 若使用的锥形瓶水洗之后未干燥，即注入酸并进行滴定，对滴定结果有何影响？不会对 v (标)造成影响，也不会造成滴定误差。

(5) a、滴定读数时，开始是平视，结束时读数仰视将对滴定结果有何影响？分析：不正确操作：滴定结束时读数仰视。直接后果：滴定结束时的读数大于了正确操作时的读数。对 v (标)的影响：通过公式：滴定标准溶液的体积==第二次的读数-

第一次读数，可以看出， v (标)增大；造成的滴定误差：使最后的结果偏高。

b、结束时读数俯视将对滴定结果有何影响？略。五、总结：

酸碱中和滴定的操作步骤和注意事项可用一段口诀来概括：酸管碱管莫混用，视线刻度要齐平。

尖嘴充液无气泡，液面不要高于零。莫忘添加指示剂，开始读数要记清。

左手轻轻旋开关，右手摇动锥形瓶。眼睛紧盯待测液，颜色一变立即停。

数据记录要及时，重复滴定求平均。误差判断看 v (标)，规范操作靠多练。

"大量批发酸式滴定管"的颜色为白色棕色，类型是酸式滴定管，型号为25ml，测量范围是1-25ML，品牌为北京，材质是玻璃，加工定制为是，允许误差是0.01 (ml)