

药物分析玻璃仪器的洗涤执业药师考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/644/2021\\_2022\\_\\_E8\\_8D\\_AF\\_E7\\_89\\_A9\\_E5\\_88\\_86\\_E6\\_c23\\_644596.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/644/2021_2022__E8_8D_AF_E7_89_A9_E5_88_86_E6_c23_644596.htm) id="deng"

class="kuang"> (1) 用水刷洗：可以洗去可溶性物质，又可使附着在仪器上的尘土等洗脱下来。(2) 用去污粉或合成洗涤剂刷洗：能除去仪器上的油污。(3) 用浓盐酸洗：可以洗去附着在器壁上的氧化剂，如二氧化锰。(4) 铬酸洗液：将8g研细的工业 $K_2Cr_2O_7$ 加入到温热的100mL浓硫酸中小火加热，切勿加热到冒白烟。边加热边搅动，冷却后储于细口瓶中。洗涤方法：1) 先将玻璃器皿用水或洗衣粉洗刷一遍。2) 尽量把器皿内的水去掉，以免冲稀洗液。3) 用毕将洗液倒回原瓶内，以便重复使用。洗液有强腐蚀性，勿溅在衣物、皮肤上。铬酸洗液有强酸性和强氧化性，去污能力强，适用于洗涤油污及有机物。当洗液颜色变成绿色时，洗涤效能下降，应重新配制。(5) 含 $KMnO_4$ 的NaOH水溶液：将10g $KMnO_4$ 溶于少量水中，向该溶液中注入100mL10%NaOH溶液即成。该溶液适用于洗涤油污及有机物。洗后在玻璃器皿上留下 $MnO_2$ 沉淀，可用浓HCl或 $Na_2SO_3$ 溶液将其洗掉。(6) 盐酸-酒精(1:2)洗涤液：适用于洗涤被有机试剂染色的比色皿。比色皿应避免使用毛刷和铬酸洗液。洗净的仪器器壁应能被水润湿，无水珠附着在上面。用以上方法洗涤后的仪器，经自来水冲洗后，还残留有 $Ca^{2+}$ 、 $Mg^{2+}$ 等离子，如需除掉这些离子，还应用去离子水洗2~3次。

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](http://www.100test.com)