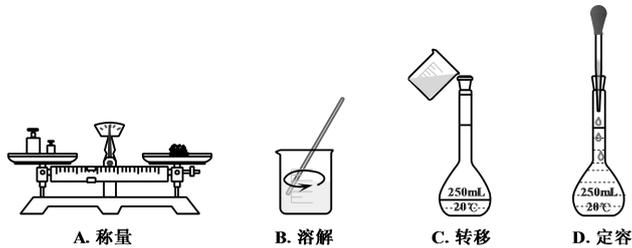


实验专题 2

1、用固体样品配制一定物质的量浓度的溶液，需经过称量、溶解、转移溶液、定容等操作。下列图示对应的操作规范的是()



2、下列有关仪器的使用方法或实验操作正确的是()

- A. 洗净的锥形瓶和容量瓶可以放进烘箱中烘干
- B. 酸式滴定管装标准液前，必须先用该溶液润洗
- C. 酸碱滴定实验中，用待测溶液润洗锥形瓶以减小实验误差
- D. 用容量瓶配溶液时，若加水超过刻度线，立即用滴定管吸出多余液体。

3、下列与实验相关的叙述正确的是()

- A. 稀释浓硫酸时，应将蒸馏水沿玻璃棒缓慢注入浓硫酸中
- B. 配制溶液时，若加水超过容量瓶刻度，应用胶头滴管将多余溶液吸出
- C. 酸碱滴定时，若加入待测液前用待测液润洗锥形瓶，将导致测定结果偏高
- D. 检验某溶液是否含有 SO_4^{2-} 时，应取少量该溶液，依次加入 BaCl_2 溶液和稀盐酸

4、用滴定法测定 Na_2CO_3 (含 NaCl 杂质) 的质量分数，下列操作会引起测定值偏高的是()

- A. 试样中加入酚酞作指示剂，用标准酸液进行滴定
- B. 滴定管用蒸馏水洗涤后，直接注入标准酸液进行滴定
- C. 锥形瓶用蒸馏水洗涤后，直接加入待测溶液进行滴定
- D. 滴定管用蒸馏水洗涤后，直接注入待测液，取 20.00mL 进行滴定

5、下列各组混合物，使用氢氧化钠溶液和盐酸两种试剂不能分离的是()

- A. 氧化镁中混有氧化铝
- B. 氯化铝溶液中混有氯化铁
- C. 氧化铁中混有二氧化硅
- D. 氯化亚铁溶液中混有氯化铜