

铝经典题型练习

- 1、下列各组物质，前者逐滴滴加到后者中直至过量，先出现白色沉淀，后来沉淀又消失的是（ ）
- A. H_2SO_4 滴入 NaAlO_2 溶液中 B. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液滴入 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中
- C. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液滴入 NaOH 溶液中 D. 氨水滴入 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中
- 2、将 AlCl_3 和 NaOH 两溶液等体积混合，得到的沉淀和溶液中含铝量相等。则原 AlCl_3 溶液和 NaOH 溶液的物质
的量浓度之比可能是（ ）
- A、1: 3 B、2: 3 C、1: 4 D、2: 7
- 3、某种由两种金属组成的合金 8 g，投入到足量的稀硫酸中，测得产生气体为 5.6 L，则原合金不可能
是（ ）
- A. Mg-Cu 合金 B. Mg-Fe 合金 C. Al-Zn 合金 D. Fe-Zn 合金
- 4、把 a g 铁铝合金粉末溶于足量盐酸中，加入过量 NaOH 溶液。过滤出沉淀，经洗涤、干燥、灼烧，得到的红
色粉末的质量仍为 a g，则原合金中铁的质量分数为（ ）
- A. 70% B. 52.4% C. 47.6% D. 30%

答案由下期提供（每周一期）