由锌和铜组成的合金，和铜银组成的合金中，为了测定其合金中铜的质量分数，设计与足量的稀盐酸反应。

（1）其中能用与稀盐酸反应的方法测定的合金是（ ）

A. 锌和铜组成的合金 B. 铜和银组成的合金

（2）若取该合金10 g，与足量的50 g稀盐酸充分反应，（在烧杯中反应），所得烧杯中的物质的总质量为59.8 g，合金中铜的质量分数为（ ）

A. 35% B. 3.5% C. 0.35% D. 0.035%

解析：

（1）A；

（2）解：生成质量为10＋50－59.8＝0.2 g

设合金中含Zn的质量为x

Zn＋2HCl＝ZnCl2＋H2↑

65 2

x 0.2

x＝6.5 g

∴（Cu）＝×100%＝35%。

答案：（1）A；（2）A