在5.6 g下列某混合物，与足量稀硫酸反应完全后，生成0.2 g H2，该混合物可能是（ ）

A. 铁和铜 B. 镁和铜 C. 锌和铜 D. 镁和铁

解析：

可用极限分析法，假设5.6克的全是纯金属，与酸反应生成了0.2克氢气，且化合物中的金属为＋2价，求得金属的平均相对原子质量为56。

答案：B