将一瓶盐酸分成两等份，并分别放入两个烧杯中，再将两个烧杯中分别加入等质量的镁、锌两种金属，等反应结束后，两种金属都有剩余。若镁、锌分别与盐酸反应生成的氢气的质量用a、b表示，则a、b两者的大小关系是（ ）

A. a＞b B. a＜b C. a＝b D. 无法判断

解析：

此题是盐酸相同，镁、锌两种金属质量相等，且反应结束后，两种金属都有剩余，说明等质量的两份盐酸完全反应，根据盐酸的质量判断氢气的质量。答案是C

答案：C