将铁粉加入到一定量的硝酸银、硝酸铜及硝酸锌的混合溶液中，待充分反应后过滤，在滤渣中加入稀盐酸，没有气体产生，则在滤液中（ ）

A. 只有硝酸锌和水

B. 一定有硝酸锌和硝酸亚铁

C. 一定没有硝酸银

D. 一定没有硝酸铜

解析：

在金属活动性顺序表上，铁排在锌的后边，铜、银的前面。所以，铁不能和硝酸锌反应，根据题意，待充分反应后过滤，在滤渣中加入稀盐酸，没有气体产生，说明滤渣中没有铁，硝酸铜和硝酸银是过量的，也可能是刚好和铁反应。则滤液中肯定存在的是硝酸锌和硝酸亚铁。

答案：B