往AgNO3和Cu（NO3）2的混合物中加入一定量铁粉充分反应后有金属析出，过滤后往滤渣中加入稀硫酸有无色气体放出，则滤渣中一定存在的金属是（ ）

A. Ag和Fe

B. Cu和Fe

C. Ag和Cu

D. Ag、Cu和Fe

解析：

此题考查金属与酸和盐的反应。AgNO3与Cu（NO3）2中。Ag、Cu的活泼性都比Fe的活泼性差；因此Fe可从与AgNO3和Cu（NO3）2的反应中得到金属Cu、Ag，由于Fe、Cu、Ag中只有Fe位于金属活动性顺序表中H的前面，可以与稀盐酸反应而产生氢气，因此说明Fe有剩余。

答案：D