下列四个实验中只需要完成三个就可以证明Fe、Cu、Ag三种金属的活动性顺序。其中不必进行的是（ ）

A. 将铁片放入稀盐酸

B. 将铜片放入稀盐酸

C. 将铁片放入硝酸银溶液

D. 将铜片放入硝酸银溶液

解析：

由实验选项A和B可得出金属活动性铁大于铜，由选项D可知金属活动性铜大于银，由不等式的传递性，可得出金属活动性的顺序是Fe＞Cu＞Ag。

答案：C