某化学兴趣小组为测定Fe，Cu，Ag三种金属的活动性顺序，设计了四种方案，每种方案所需试剂如下，你认为不可行的是（ ）

A. Fe，Ag，CuSO4溶液

B. Cu，Ag，FeSO4溶液

C. Fe，Cu，稀盐酸，AgNO3溶液

D. Cu，FeCl2，AgNO3溶液

解析：

测定不同金属的活动性顺序常依据化学反应的现象来判断，A选项中Fe可以置换出CuSO4中的Cu，说明Fe比Cu活泼，而Ag不能置换出CuSO4中的Cu，说明Ag没有Cu活泼；C选项中Fe能置换出盐酸中的氢，而Cu不行，说明Fe比Cu活泼，二者都能置换出AgNO3中Ag，说明Ag最不活泼，D选项中Cu可置换出Ag不能置换出Fe，也说明活动性Fe＞Cu＞Ag，因此，上述三个选项均可达到目的。B选项中，因为三者间均不反应，无法达到目的。

答案：B