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，每种方案使用试剂如下，其中你认为不可行的是（ ）

A. Cu、Ag、FeSO4溶液

B. Fe、Ag、CuSO4溶液

C. Fe、Cu、稀盐酸、AgNO3溶液

D. Cu、FeSO4溶液、AgNO3溶液

解析：

比较三种金属活动性的最佳方案：

把三种金属按照金属活动性顺序由强到弱排列

选取① 中间金属，两边金属的盐溶液 或 ②两边金属，中间金属的盐溶液 进行实验。

此外还可利用金属与酸反应的剧烈程度及能否与酸反应来判断。

铜和银都不和硫酸亚铁反应，故无法判断三种金属的活动性顺序。

答案：A