X、Y、Z是三种金属，根据下列有关方程式可知：三种金属的活动性顺序是：（　　）

① Z＋YSO4＝ZSO4＋Y；

② X＋YSO4＝XSO4＋Y；

③ Z＋H2SO4＝ZSO4＋H2；

④ X＋H2SO4，不发生反应

A. Z＞X＞Y

B. Y＞X＞Z

C. X＞Y＞Z

D. X＞Z＞Y

解析：

方法一：题目给出了三种金属跟它的盐溶液和稀H2SO4反应的化学方程式，从方程式①可知，Z可置换出Y，说明Z比Y活泼。因而得出选项C不正确，从方程式②可知，X能置换出Y盐中的Y，说明X比Y活泼。因而选项B错误，从方程式③④判断，Z能与酸反应，X不能与酸反应，说明Z比X活泼。因而得出答案选项D不正确。因此只有选项A正确。

方法二：先不看答案是否与方程式相等，只从4个方程式分析三种金属的活动性为Z＞X＞Y，然后在答案中选择相同者为正确。

答案：A