X、Y、Z三种金属中，只有Z能与稀硫酸反应，当把Y放入X的盐溶液中时，Y表面有X析出，则X、Y、Z三种金属的活动性顺序为（ ）

A. X＞Y＞Z

B. Z＞X＞Y

C. Y＞Z＞X

D. Z＞Y＞X

解析：

此题考查金属活动性顺序表的应用。只有Z 能置换酸中氢，说明只有Z排在H的前面，Y能将X置换出来，说明Y比Z活泼。

答案：D