X、Y、Z三种金属，根据下列反应式的关系

X＋Y（NO3）2—X（NO3）2＋Y

Z＋Y（NO3）2—Z（NO3）2＋Y

X＋H2SO4—XSO4＋H2↑

Z＋H2SO4—不反应

三种金属的活动性顺序为（ ）

A. X＞Y＞Z

B. X＞Z＞Y

C. Y＞Z＞X

D. Z＞X＞Y

解析：

金属活动性的强弱是根据不同金属在溶液中得失电子的难易而判断的。在水溶液里越容易失电子的金属，其金属活动性越强，在金属活动性顺序里，金属的位置越靠前，反之，金属的位置越靠后。分析上述反应发现X、Z都可以与Y（NO3）2溶液反应而置换出单质Y，说明X、Z的金属活动性都大于Y，其中X能与酸反应生成H2，而Z不能与酸反应。因此，Z的金属活动性小于X的金属活动性，所以XYZ三种金属的活动性顺序为X＞Z＞Y。

答案：B