X、Y、Z三种金属，把Y投入X（NO3）2溶液中，Y表面有X析出，得到的Y（NO3）2溶液的质量比X（NO3）2的质量增加了；把X投入Z（NO3）2溶液中，Z析出后，溶液的质量减少。下列判断错误的是（ ）

A. 相对原子质量可能是：Z＞Y＞X

B. X、Y、Z可能依次是汞、锌、铜

C. 金属活动性顺序：Y＞X＞Z

D. X、Y、Z可能依次是铜、锌、汞

解析：

活泼金属置换不活泼金属，因此，可得金属的活动性顺序：Y＞X＞Z 。由溶液的质量关系，可得相对原子质量的关系：Y＞X，Z＞X 。

答案：B