

9. 现有 X、Y、Z 三种金属，为探究其金属活动性顺序，进行了如下实验：①将 X 和 Z 分别放入稀硫酸中，X 溶解并产生氢气，Z 不反应；②将 Y 和 Z 分别放入硝酸银溶液中，过一会儿，在 Z 表面有银析出，而 Y 没有变化。则有关 X、Y、Z 的金属活动性顺序正确的是

A. $X > Y > Z$

B. $X > Z > Y$

C. $Y > X > Z$

D. $Z > X > Y$