

6. W、X、Y、Z 为原子序数依次增加的同一短周期元素，其中 X、Y、Z 相邻，W 的核外电子数与 X 的价层电子数相等， $Z_2$  是氧化性最强的单质，4 种元素可形成离子化合物

$(XY)^+(WZ_4)^-$ 。下列说法正确的是

A. 分子的极性： $WZ_3 < XZ_3$

B. 第一电离能： $X < Y < Z$

C. 氧化性： $X_2Y_3 < W_2Y_3$

D. 键能： $X_2 < Y_2 < Z_2$