W、X、Y、Z四种元素原子的最外层电子数依次为4、1、6、2，则下列各组化学式正确的是（ ）

A. W2Z、Y2X B. ZW2、XY2 C. Z2W、X2Y D. WZ2、YX2

解析：

要确定化学式，首先要知道元素的化合价，化合价由最外层电子数决定，最外层电子数是4，则化合价可能是＋4价、－4价；最外层电子数是1，化合价为＋1价；最外层电子数是6，化合价可能是＋6价、－2价；最外层电子数是2，化合价是＋2价。然后再根据化合物中，各元素的化合价代数和为零判断。

答案：C