X、Y两种元素，X原子的最外层有一个电子，元素Y为－2价，由X、Y两种元素形成的化合物的化学式可能是（ ）

A. X2Y B. XY C. X3Y2 D. XY2

解析：

X元素原子最外层有1个电子，在形成化合物时易失去1个电子，通常显＋1价，而Y 为－2价，根据化合物中化合价代数和为0，推得化学式为X2Y。

答案：A