已知X、Y两种元素的核电荷数分别为a、b，它们的离子Xm+、Yn−核外电子排布相同，则下列关系式正确的是（ ）

A. a＝b＋m＋n

B. a＝b－m＋n

C. a＝b＋m－n

D. a＝b－m－n

解析：

原子失电子后变成阳离子，得电子后变成阴离子。核外电子排布相同，则核外电子总数相等。 原子的核外电子数等于核电荷数，等于核内质子数。根据题意有：a－m＝b＋n变型即可得到答案。

答案：A