科学家计划用质子数为20的钙离子，轰击核电荷数为98的锎元素靶，使两元素的原子核合并在一起，合成核电荷数为118的新元素。对此理解正确的是（ ）

A. 新元素的原子核外电子数为116

B. 新元素的原子序数为118

C. 新元素的相对原子质量为118

D. 变化过程中元素种类没有发生改变

解析：

核电荷数为118，即质子数为118，原子序数等于质子数也是118，轰击后，质子数发生了改变，即元素的种类发生了改变。此题起点高，落点低，只是考查了关于元素的相关知识。答案：B