下列说法中，不正确的是（ ）

A. 同一元素的原子和离子电子层数可能相同，也可能不同

B. 分子、原子、离子都能构成物质

C. 元素的化学性质主要取决于原子的最外层电子数

D. 氯化钠是通过阴、阳离子的静电作用形成的化合物。因此，氯化钠带有一定的电荷

解析：

氧原子和氧离子的电子层数相同，钠原子和钠离子电子层数不同。构成物质的基本粒子有分子、原子和离子。 氯化钠虽然是阴、阳粒子构成的离子化合物，但是氯化钠本身并不带有电荷。

答案：D