据中央电视台对云南抚仙湖湖底古城考古的现场报道，科学家曾通过测量古生物遗骸中的碳－14的含量来推断古城年代。碳—14原子的核电荷数为6，相对原子质量为14。下列关于碳－14原子的说法中，错误的是（ ）

A. 中子数为6

B. 质子数为6

C. 电子数为6

D. 质子数和中子数之和为14

解析：

根据质子数＝核外电子数＝核电荷数＝6。故B、C选项正确。根据近似相对原子质量＝质子数＋中子数＝14，故D选项正确，中子数＝14－6＝8。

答案：A