科学上发现相对原子质量分别为1、2、3的三种氢原子，正确的说法是（ ）

A. 都属氢元素的原子

B. 中子数相同

C. 核外电子数不同

D. 质子数不同

解析：

因为这三种原子都属氢元素的原子。核电荷数＝质子数＝核外电子数＝1，又据相对原子质量＝质子数＋中子数，可知这三种氢原子的核内中子数不等，分别为0、1、2。

答案：A