下列化合物中，碳元素百分含量最高的是（ ）

A. CH4 B. C2H2 C. C2H6 D. C3H6

解析：

由化学式可知，它们都是碳氢化合物，其碳原子与氢原子的个数比分别1∶4，1∶1，1∶3，1∶2，此比值说明与一个碳原子相结合的氢原子个数的多少，即氢原子个数越少，碳元素的百分含量越高，故正确选项为B。

答案：B