某有机物4.6 g完全燃烧，需耗氧9.6 g，生成CO2 8.8 g，水5.4 g，则该有机物中（ ）

A. 只含C、H元素

B. 只含C、H、O元素

C. 不只含C、H、O元素

D. 不含氧元素

解析：

根据质量守恒定律，可知该有机物中一定含有C、H两种元素，关键是判断该有机物中有无氧元素和其它元素， 计算可知：

8.8 g CO2中含C质量8.8 g×＝2.4 g；

O质量8.8 g－2.4 g ＝ 6.4 g；

5.4 g H2O中含H质量5.4 g×＝ 0.6 g；

O质量5.4 g－0.6 g ＝ 4.8 g；

∵产物中Ｃ、Ｈ两种元素的质量总和为：24 g ＋0.6 g＝3.0 g＜4.6ｇ；

∴该有机物中不只含有C、H两种元素；

有机物4.6 g－2.4 g－0.6 g＝6.4 g＋4.8 g－9.6 g；

∴该有机物中含有C、H、O三种元素。

答案：B