某物质在氧气中燃烧后只生成水和二氧化碳，关于该物质的组成，下列说法中正确的是（ ）

A. 一定含有C、H、O三种元素

B. 一定含有C、H元素，不含O元素

C. 一定含有C、H元素，可能含有O元素

D. 可能含有C、H、O元素

解析：

从燃烧产物水和CO2的组成来看，共含有三种元素，即碳、氢、氧元素。根据质量守恒定律，化学反应前后元素的种类不会改变，可知反应物中必定也含有碳、氢、氧三种元素。由于可燃物是在氧气中燃烧的，即氧气中肯定含有氧元素，而且也只含氧元素，所以可燃物中就一定含有碳、氢元素，而是否含氧元素就不能确定了。

答案：C