某气体可能含有H2、CO、CH4中的一种或两种。在空气中点燃该气体，用干燥玻璃片放在火焰上方，干燥玻璃片上有水雾，用另一个蘸有石灰水的烧杯罩在火焰上方，石灰水变浑浊。根据上述实验判断，该气体成分可能是（ ）

A. CO B. H2 C. CH4 D. H2

解析：

由实验现象可知，反应后生成了水和二氧化碳，由质量守恒定律可知，该气体中一定有碳元素和氢元素，可能是CH4，也可能是H2、CO，也可能是CO、CH4，还可能是H2、CH4。

答案：C