某气体可能含有氢气、一氧化碳、二氧化碳、水蒸气和氯化氢中的一种或几种，为了确定其成分，将该气体依次进行如下实验(假设各步均完全反应)：

① 通过浓硫酸，浓硫酸质量增加；② 通过澄清石灰水，石灰水不变浑浊；③ 先通过浓硫酸，再通过灼热的氧化铜，固体由黑色变成红色；④ 通过无水硫酸铜，固体不变色(无水硫酸铜具有遇水变蓝的性质)；⑤ 通过澄清石灰水，石灰水变浑浊。请根据上述实验现象推断，并用化学式填空：

（1）该气体中一定有（ ）

A. H2O B. CO2、HCl C. H2O、CO D. H2

（2）一定没有（ ）

A. H2O B. CO2、HCl C. H2O、CO D. H2

（3）无法确定的是（ ）

A. H2O B. CO2、HCl C. H2O、CO D. H2

解析：

① 说明混合气体中一定有水蒸气；② 说明原混合气体中没有二氧化碳，或同时含有二氧化碳和氯化氢气体；③④⑤ 说明气体中一定有一氧化碳，一定没有氢气。

答案：（1）C；（2）D；（3）B