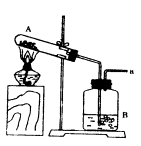
下图为高温下用过量的木炭粉还原氧化铜的实验装置图，按下列要求回答各题：



（1）B瓶中的试剂名称是（ ）

A. 石灰水 B. 氢氧化钠 C. 碳酸钙 D. 浓硫酸

（2）根据装置B中溶液变浑浊，判断反应是否开始，判断的依据用方程式表示，方程式是（ ）

A. CO2 ＋ Ca（OH）2＝CaCO3 ＋ H2O

B. CO2 ＋ Ca（OH）2＝CaCO3 ↓＋ H2O

C. CO2 ＋ Ca（OH）2＝CaCO3 ↓＋ H2O

D. CO2 ＋ Ca（OH）2＝CaCO3 ↑＋H2O

（3）a处排出的气体中，除没有排净的空气和没有被完全吸收的带有水蒸气的二氧化碳外，还一定含有少量的气体（ ）

A. CO2 B. O2 C. CO D. C

（4）实验时，酒精灯加网罩的作用是（ ）

A. 防止火焰被吹灭

B. 提高实验温度

C. 有利于空气进入

D. 增大和空气的接触面积

解析：

此题是考查碳的还原性的实验，如何证明碳与氧化铜发生了反应，其实验现象就是B瓶中澄清的石灰水变浑浊，因为碳在氧气充分反应时生成的是二氧化碳，若反应一段时间后氧气不充分，这时碳与氧气反应生成一氧化碳气体，所以，除了有二氧化碳外还有可能存在一氧化碳气体，此实验一定要注意对尾气的处理。

答案：（1）A；（2）B；（3）C；（4）B