根据下图所示水、二氧化碳和氧气的性质实验，请回答以下问题。



（1）A装置中发生反应的化学方程式为（ ）

A. H2O＝H2↑＋O2↑

B. H2O2H2O＋O2↑



C. H2OH2↑＋O2↑



D. 2H2O2H2↑＋O2↑



（2）用带火星的木条检验a中的气体，观察到木条复燃，该气体是（ ）

A. 氧气 B. 水蒸气 C. 氢气 D. 二氧化碳

（3）将白色纸花用紫色石蕊试液喷湿，放入集气瓶B中，观察到的现象是（ ）

A. 紫花变红

B. 紫花变蓝

C. 紫花先变蓝再变紫

D. 紫花先红蓝再变紫

（4）集气瓶C中的现象：铁丝在氧气中剧烈燃烧，（ ）放出大量的热，有黑色固体生成。

A. 火星四射

B. 发出明亮蓝紫色火焰

C. 发出红光

D. 产生大量白烟

（5）C 装置中反应的化学方程式为（ ）

A. 2Fe＋O2＝2FeO

B. 2Fe＋O2 2Fe2O3



C. Fe＋O2 Fe3O4



D. 3Fe＋2O2 Fe3O4



解析：

此题比较容易，是对基础知识点的简单考查，只要熟记相应的知识点，问题便可得到解决。

答案：（1）D；（2）A；（3）A；（4）A；（5）D