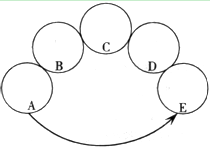
A、B、C、D、E 分别是铁、氧气、二氧化碳、硫酸铜溶液和氢氧化钠溶液中的一种物质。用五个圆表示五种物质，用两圆相切表示两种物质可以发生化学反应，“→”表示两物质间的转化关系（部分反应物、生成物和反应条件已略去）。



请回答下列问题：

（1）根据物质间的反应转化关系，五种物质的名称分别是（ ）

A. 氧气；二氧化碳；铁；硫酸铜；氢氧化钠

B. 二氧化碳；氧气；铁；氢氧化钠；硫酸铜

C. 氧气；铁；硫酸铜；氢氧化钠；二氧化碳

D. 铁；氧气；二氧化碳；氢氧化钠；硫酸铜

（2）A与B反应的实验现象为（ ）

A. 剧烈燃烧，火星四射，放出大量热

B. 有红色固体析出，溶液由蓝色变成浅绿色

C. 溶液变浑浊

D. 有蓝色沉淀产生

（3）D与E反应的化学方程式为（ ）

A. 3Fe＋2O2＝Fe3O4

B. CuSO4＋Fe＝Cu＋FeSO4

C. CO2＋2NaOH＝Na2CO3＋H2O

D. 2NaOH＋CuSO4＝Cu（OH）2↓＋Na2SO4

解析：

首先找解题的突破口，此题的题眼是物质A能转化成物质E，则由题中的物质可知，物质A是氧气，物质E是二氧化碳，进而，则可知物质B是铁，物质C是硫酸铜，物质D是氢氧化钠。

答案：（1）C；（2）A；（3）C