在化学反应2CuO ＋ C 2Cu ＋ CO2 ↑中，

高温

（1）被还原的物质和被氧化的物质分别是（ ）

A. 氧化铜和碳 B. 碳和氧化铜 C. 铜 D. 二氧化碳

（2）该反应属于基本反应类型中的（ ）

A. 化合反应 B. 分解反应 C. 置换反应 D. 复分解反应

（3）这个反应说明碳可以用来（ ）

A. 冶炼金属 B. 作燃料 C. 作催化剂 D. 作氧化剂

解析：

在这个反应中，氧化铜失去氧，而碳得到氧被氧化，所以，被还原的物质是氧化铜，而被氧化的物质是碳，此反应是单质和化合物反应，生成另一种新的单质和化合物，所以此反应属于置换反应。该反应还说明碳具有还原性，可用来冶炼金属。

答案：（1）A；（2）C；（3）A