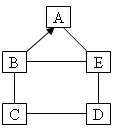
已知A、B、C、D、E分别是盐酸、硫酸铜溶液、氢氧化钠溶液、镁和氧化镁中的一种，

它们之间的关系如图：一定条件下B可以生成A，其余相互连线的两种物质间能发生化学

反应。请回答：



（1）物质B的化学式为（ ）

A.MgO B. Mg C.CuSO4 D. HCl

（2）物质E 的化学式为（ ）

A.MgO B. NaOH C.CuSO4 D. HCl

（3）C、D两种物质发生反应的化学方程式为（ ）

A.MgO＋2HCl＝MgCl2＋H2O

B. NaOH＋HCl＝NaCl＋H2O

C. CuSO4＋2NaOH＝Cu（OH）2↓＋Na2SO4

D. Mg＋CuSO4＝Cu＋MgSO4

（4）图中各反应的类型不含有四种基本反应类型中的（ ）

A. 化合反应 B. 分解反应 C. 置换反应 D. 复分解反应

解析：

解推断题要找到解题的突破口，也就是题眼，通常是典型的反应，典型的性质、用途和实验现象等，此题的题眼也就是突破口是“一定条件下B可以转化为A”，则由此可知，A是氧化镁，B是镁。

答案：（1）B；（2）D；（3）C；（4）B