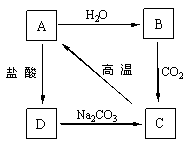
近年来，世界各地地震频发，造成了很大的人员伤亡和财产损失。结合下图含钙化合物间的相互转化关系，回答下列问题：



（1）B的化学式是（ ）

A. Ca（OH）2 B. CaCl2 C. CaCO3 D. CO2

（2）D→C反应的化学方程式为（ ）

A. CaCl2＋Na2CO3＝CaCO3↓＋2NaCl

B. Ca（OH）2＋Na2CO3＝CaCO3↓＋2NaOH

C. Na2CO3＋HCl＝NaCl＋H2O＋CO2↑

D. Na2CO3＋H2SO4＝Na2SO4＋H2O＋CO2↑

（3）地震发生的成因很复杂，据有关研究，孕震过程中比较活跃的物质有二氧化碳、氢等。图中C→A就是孕震过程中地壳岩层发生的重要反应之一，该反应的化学方程式是（ ）

A. CaCO3CaO＋CO2↑



B. Fe2O3＋3CO 2Fe＋3CO2



C. 2Fe2O3＋3C 4Fe＋3CO2 ↑



D. CuO＋CO Cu＋CO2



（4）C→A的反应类型属于（ ）

A. 化合反应 B. 分解反应 C. 置换反应 D. 复分解反应

（5）孕震过程中地下压力会增大，CO2在地下水中的溶解度也将增大，从而使地下水的pH（ ）

A. ＞7 B. ＝7 C. ＜7 D. 不能确定

（6）氢在目前的地震预测中被公认为是一种灵敏元素。一般认为, 地壳中水蒸气和氧化亚铁（FeO）作用会产生氢气和氧化铁（Fe2O3），该反应的化学方程式为（ ）

A. H2O＋2FeO＝H2 ↑＋Fe2O3

B. H2O＋2FeO＝H2＋Fe2O3

解析：

此题的题眼是反应条件“高温”，则根据知识经验，确定C是碳酸钙，进而A是氧化钙，B是氢氧化钙，C是氯化钙。

答案：（1）A；（2）A；（3）A；（4）B；（5）C；（6）B