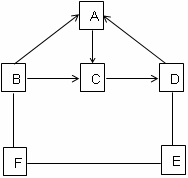
如下图所示， 已知A、B、C、D、E、F是初中化学常见的六种物质。D、E为单质，其余为化合物。其中B由三种元素组成，三种元素质量比为10∶3∶12。（图中“—”表示两端的物质能发生化学反应；“→”表示物质间存在转化关系）。



（1）B、C、D三种物质的化学式分别是（ ）

A. CaCO3；H2O；H2

B. Ca（OH）2 ；H2O；O2

C. Ca（OH）2 ；H2O；H2

D. CaCO3；H2O；O2

（2）D→A和E＋F反应的化学方程式分别为（ ）

A. 2H2 ＋ O2 2H2O；Fe ＋ 2HCl＝ FeCl2 ＋ H2↑

B. C ＋ O2 CO2；Fe ＋ 2HCl＝ FeCl2 ＋ H2↑

C. 2CO ＋ O2 2CO2；Fe ＋ 2HCl＝ FeCl2 ＋ H2

D. C ＋ O2 CO2；Fe ＋ HCl＝ FeCl2 ＋ H2↑

解析：

根据题中“B由三种元素组成，且三种元素质量比为10∶3∶12”，可推知B是CaCO3。再根据碳酸钙参加的反应推出其它物质。

答案：（1）D；（2）B