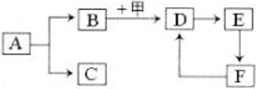
下图中的物质均是初中化学常见物质，其中A是常见的无色液体，F是大理石的主要成分，甲是生活里常用的燃料。根据它们之间的转化关系（有些反应条件、反应物、生成物已省略）。回答下列问题：



（1）C的化学式是（ ）

A. H2 B. O2 C. CO2  D. CO

（2）D→E的化学方程式可能是（ ）

A. 2NaOH＋CO2＝Na2CO3 ＋H2O

B. Ca（OH）2＋Na2CO3＝CaCO3↓＋2NaOH

C. CuSO4＋Fe＝Cu＋FeSO4

D. NaOH＋HCl＝NaCl＋ H2O

解析：

由题中条件可知，F是碳酸钙。液体A转化成B和C是分解反应，A可能是过氧化氢，也可能是水。甲是生活中常见的燃料，则应该是和氧气发生反应，所以B是氧气，C可能是水或氢气。D可能是水或二氧化碳，E是碳酸或可溶性碳酸盐。此题答案不唯一，只要满足题中条件即可。

答案：（1）A；（2）A