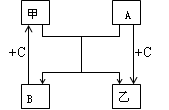
已知A、B是常见的碱，甲、乙是常见的盐，C是一种常见无色无味的气体。各物质间的转化关系如下图所示。



则：

（1）物质A是（ ）

A. Ca（OH）2 B. Na OH C. Na2CO3 D. CaCO3

（2）物质B是（ ）

A. Ca（OH）2 B. NaOH C. Na2CO3 D. CaCO3

（3）物质甲是（ ）

A. Ca（OH）2 B. NaOH C. Na2CO3 D. CaCO3

（4）物质乙是（ ）

A. Ca（OH）2 B. NaOH C. Na2CO3 D. CaCO3

解析：

根据“A、B是常见的碱，甲、乙是常见的盐”可知此反应是“碱＋盐＝新碱＋新盐”，这类反应在课本上出现的是：Ca（OH）2＋Na2CO3＝CaCO3↓＋2NaOH这一“伟大的反应”。

答案：（1）A；（2）B；（3）C；（4）D