两份质量相同的碳酸钙，一份与足量的盐酸反应，一份充分煅烧，它们所生成的二氧化碳的质量（ ）

A. 一样多

B. 充分煅烧生成的CO2多

C. 与盐酸反应放出的CO2多

D. 很难确定

解析：

CaCO3＋2HCl＝CaCl2＋CO2↑＋H2O CaCO3高温C a O＋CO2↑

100 44 100 44

答案：A