小明家中有小小实验室，他收集的物质有① 溶液：HCl、AgNO3、B a（OH）2和H2SO4；② 固体：NaCl、CaCO3、CuO和Na2CO3。小明按下图所示的方法实验，有气泡产生，一会儿蜡烛熄灭，白色固体消失。看到上述现象后，小明的同学小亮认为试剂瓶中的溶液为盐酸，玻璃杯中的固体为碳酸钙。除此之外，你认为溶液和固体的组合不可能是（ ）



A. HCl和Na2CO3

B. HCl、H2SO4和Na2CO3、NaCl

C. H2SO4和Na2CO3

D. AgNO3和Na2CO3

解析：

本题的突破口为“有气泡产生，一会儿蜡烛熄灭，白色固体消失”，根据常见物质的颜色特征（排除黑色固体CuO ）和题给条件信息确定该反应应是碳酸盐与酸反应产生二氧化碳。所以只要满足白色固体中有碳酸盐，液体中有酸即可。

答案：D