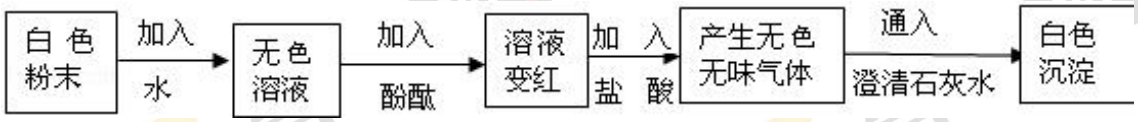
高一化学选择题及答案每日一练（8）

某同学在家中找到一种白色粉末，到学校实验室进行实验，实验过程与现象如下：



对此粉末成分判断正确的是（　　）

A.该粉末一定是碳酸钙

B.该粉末中含有碳酸根，不可能含碳酸氢根离子

C.该粉末一定是一种碱

D.该粉末可能是碳酸钠或碳酸氢钠

答 案 D

解 析 A．因碳酸钙不溶于水，而白色粉末加入水为无色溶液，则一定不是碳酸钙，故 A 错误；

B．由现象可知气体为二氧化碳，根据元素守恒可知粉末中可能含有碳酸根，也可能含有碳酸氢根，故 B 错误；

C．由变红可推出溶液为碱性，但不一定是碱的溶液，碳酸钠溶液也先碱性，且符合上述过程，故 C 错误；

D．根据溶液显碱性，与酸反应生成二氧化碳，则白色粉末可能为碳酸钠或碳酸氢钠，故 D 正确；

故选 D。

或 加入QQ群 (<---点击直接加入)加入 2016 级新高一家长 QQ 互动群： **148082199**，**验证信息：深圳智康 1 对 1 官网，获取更多高中相关资料**



专注于深圳高一辅导的深圳智康 1 对 1，特推出针对**高一化学数学十一短期冲刺课程》》点击查看**，

详情可咨询：4000-121-121。