

22. 某品牌干燥剂中可能含有氧化钙、氯化钙和氢氧化钠中的两种物质。为探究其成分，“扬帆”活动小组设计如下实验：取一定量的干燥剂样品加入足量水充分溶解，将所得溶液平均分成两份，分别编号为①和②。向①中先加入过量的稀硝酸，后加入过量的硝酸银溶液；向②中加入过量的碳酸钠溶液。下列分析正确的是

- A. 若①中产生白色沉淀，则该干燥剂成分是氯化钙和氢氧化钠
- B. 若①中无白色沉淀产生，则该干燥剂成分是氧化钙和氢氧化钠
- C. 若①和②中都产生白色沉淀，则该干燥剂成分是氯化钙和氧化钙
- D. 若①和②中都产生白色沉淀，准确称量两种沉淀的质量，通过计算就能确定此干燥剂的成分

二、非选择题（本题共 6 小题，共 52 分）感悟实际应用，形成化学观念