

11. 学完盐的性质，同学们对常见的盐产生浓厚兴趣，于是开展了家用果蔬洗盐的实验探究。

**【查阅资料】**

1 碱性溶液可使残留在果蔬上的农药毒性降低。

2 家用果蔬洗盐主要成分是碳酸钠、碳酸氢钠，部分含有氯化钠。

**【设计实验】**

实验一：探究某果蔬洗盐溶液的酸碱性。

取少量样品于试管中，加水溶解得无色溶液，向其中滴加酚酞溶液，溶液变红。说明果蔬洗盐溶液呈\_\_\_\_\_性。

实验二：探究某果蔬洗盐中是否含有氯化钠。

取少量样品于试管中加水溶解，向所得溶液加入过量稀硝酸，有气泡产生，反应后再向其中加入少量  $\text{AgNO}_3$  溶液。请你预测可能出现的实验现象，并根据实验现象写出相应的结论\_\_\_\_\_。

**【反思评价】**

(1) 实验二中加入过量稀硝酸，若要证明此时溶液呈酸性，可选用的一种试剂是\_\_\_\_\_ (填字母)。

a.氧化铁     b.氢氧化钠     c.氯化钾

(2) 部分同学认为可将实验二的稀硝酸改为稀盐酸，你认为是否合理，并说出理由：\_\_\_\_\_。

**三、计算题(共 6 分，请将解题过程写在答题卡的对应位置)**