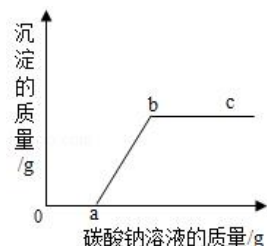


专题八 盐

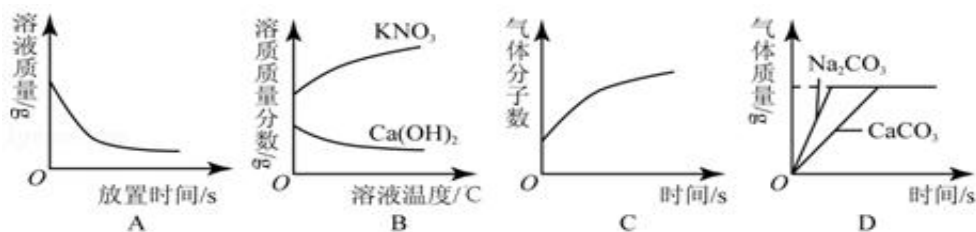
一、选择题（共 4 题，每题 3 分）

1. 向一定的盐酸和氯化钙溶液的混合物中逐滴滴入碳酸钠溶液，且参加反应的碳酸钠溶液的质量与生成沉淀的质量之间的关系如图所示。则得下列说法正确的是（ ）

- A. 反应过程中没有气泡
- B. a 点所处状态的溶液中溶质只有一种
- C. b 点比 c 点所处状态的溶液中氯化钠的质量分数小
- D. ab 线段上任意一点对应溶液的 pH=7

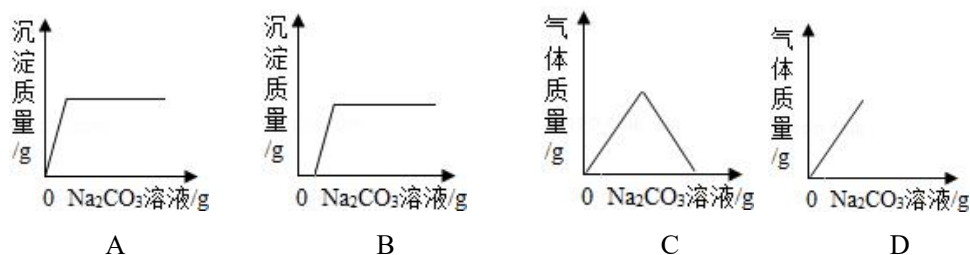


2. 下列曲线能正确反映实验变化关系的是（ ）



- A. 敞口放置于空气中的氨水或氢氧化钠溶液
- B. 分别加热 KNO_3 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 的饱和溶液（溶剂蒸发忽略不计）
- C. 少量硫在密闭的集气瓶中与氧气完全燃烧
- D. 常温下将足量的 Na_2CO_3 、块状 CaCO_3 固体放入少量的等质量、等质量分数的盐酸中

3. 向含有一定量稀盐酸和氯化钙的混合溶液中逐滴加入碳酸钠溶液，下列图象能正确反映变化关系的是（ ）

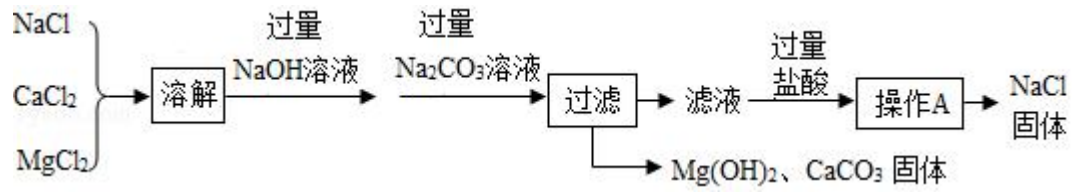


4. 下列各组物质，只需用组内溶液相互混合就能鉴别出来的是（ ）

- A. Na_2SO_4 、 BaCl_2 、 HCl 、 K_2CO_3 B. HCl 、 Na_2CO_3 、 KCl 、 NaNO_3
- C. KOH 、 K_2SO_4 、 FeCl_3 、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ D. K_2CO_3 、 CaCl_2 、 Na_2CO_3 、 KNO_3

二、填空题（每空 2 分）

5. 某粗盐样品中含有杂质氯化镁、氯化钙，实验室提纯流程如下：



(1) 加入过量氢氧化钠目的是_____。

A. 调整溶液的 pH B. 除尽杂质 MgCl₂ C. 除尽杂质 CaCl₂

(2) 滤液中所含的溶质除氯化钠外，还有_____。

(3) 操作 A 中，当_____。

(4) 若样品含 80gNaCl，理论上最终所得 NaCl 固体的质量是_____80g（填“>”、“<”或“=”）。