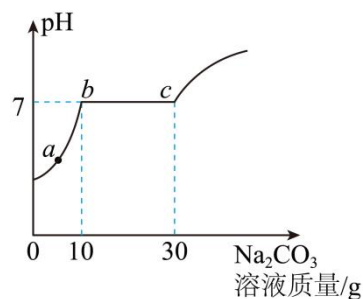


10. 某实验小组用一定量大理石（杂质不与盐酸反应也不溶于水）和 30g 溶质质量分数为 7.3% 的稀盐酸反应制取二氧化碳，充分反应后，将反应后的剩余物过滤（不考虑溶质损失），向滤液中逐滴滴加溶质质量分数为 10.6% 的碳酸钠溶液，测得滤液的 pH 与加入溶液质量的关系如图所示。已知氯化钙溶液呈中性，碳酸钠溶液呈碱性。下列有关分析不正确的是



- A. 大理石和稀盐酸反应产生 CO_2 的质量为 0.88g
- B. c 点对应的溶液中溶质的质量为 2.34g
- C. a 点对应的溶液中有三种溶质
- D. bc 段发生反应的化学方程式为 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

二、填空简答题（本题包括 3 小题，共 15 分）