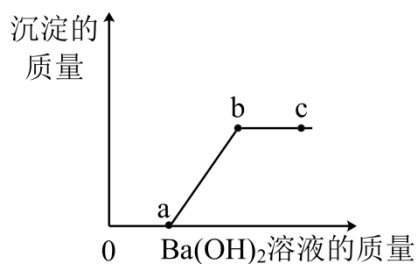


12. 某溶液中的溶质可能含有 HCl 、 Na_2CO_3 、 H_2SO_4 、 MgCl_2 中的一种或几种。为探究溶液中溶质的成分，某兴趣小组的同学向盛有一定量样品的烧杯中逐滴加入 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 稀溶液，产生沉淀的质量与加入 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液的质量的变化趋势如下图所示（已知： BaSO_4 既不溶于水，也不溶于酸）。下列有关说法正确的是



- A. 原溶液中一定没有 H_2SO_4 ，可能有 Na_2CO_3
- B. b 点产生的沉淀为 BaCO_3 和 $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- C. a、b 两点之间对应烧杯内溶液中的溶质有两种
- D. c 点对应烧杯内溶液中的溶质只有一种

二、填空题（本题共 4 小题，每空 1 分，共 17 分）