

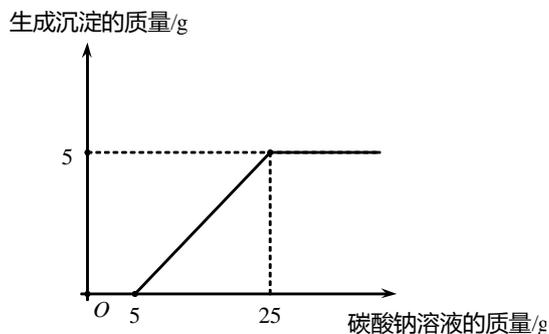
目录：初三化学（全一册）> 第二单元 > 坐标图

透析坐标图解决三类溶液计算综合题“平台型” (讲义)

【例 1】刘明用石灰石（杂质不与酸反应，也不溶于水）和稀盐酸反应制取二氧化碳后，利用该废液测定一瓶未知质量分数的 Na_2CO_3 溶液中溶质的质量分数。他将废液过滤，然后向废液中慢慢滴加 Na_2CO_3 溶液，加入 Na_2CO_3 溶液的质量与生成沉淀质量的关系如图所示。

(1) 在加入 Na_2CO_3 溶液的过程中，开始时没有发生沉淀生成，说明滤液中的溶质除含有 CaCl_2 外，还含有_____；

(2) 计算 Na_2CO_3 溶液中溶质的质量分数。（计算结果精确到 0.1%）



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记