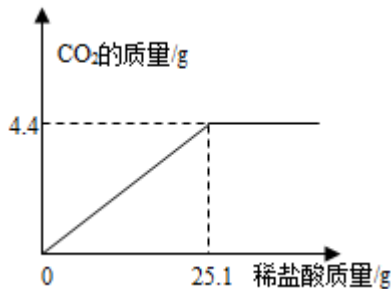


目录：初三化学 (全一册) > 第二单元 > 坐标图

## 透析坐标图解决三类溶液计算综合题 “上升型” (下) (讲义)

【例 1】某班一次社会实践活动是到连云港碱厂参观。该厂主要产品之一是小苏打 (碳酸氢钠)。参观结束, 同学们带回一些化验室里废弃的小苏打样品, 来测定其中碳酸氢钠的质量分数 (假设该样品中只含有氯化钠一种杂质)。取样品 9.3g 逐滴加入稀盐酸, 生成  $\text{CO}_2$  气体的质量与滴加稀盐酸的质量关系如图所示, 求: (计算结果用百分数表示, 保留到小数点后一位数字)

- (1) 样品中碳酸氢钠的质量分数。
- (2) 恰好完全反应时, 所得溶液中溶质的质量分数。



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记