

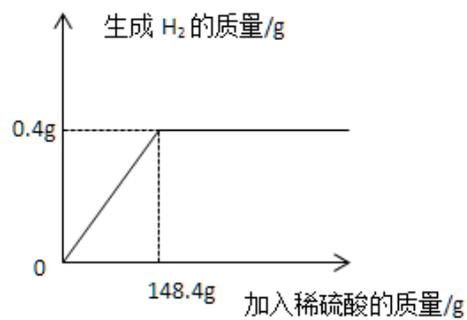
目录：初三化学 (全一册) > 第二单元 > 坐标图

## 透析坐标图解决三类溶液计算综合题 “上升型” (上) (讲义)

【例 1】向 16g 黄铜 (由锌、铜形成的合金) 样品中加入稀硫酸充分反应, 所加稀硫酸与生成气体的质量关系如图所示。

求: (1) 样品中锌的质量。

(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

【练习 1-1】

现称取编制的氢氧化钠样品 10g，配制成溶液，再向其中逐滴加  $\text{CaCl}_2$  溶液。

$\text{CaCl}_2$  溶液与沉淀的质量关系如图所示。请解决以下问题：

- (1) 计算样品中  $\text{NaOH}$  的质量；
- (2) 计算所加  $\text{CaCl}_2$  溶液的溶质质量分数；

