

目录：初三化学（全一册） > 第二单元 > 溶质质量分数定义式应用

## 溶质质量分数定义式的妙用（下）（讲义）

【例 3】工业生产纯碱样品通常混有少量氯化钠。为检测某纯碱样品的成分，取该样品 11.0g，全部溶解在 100.0g 水中，再加入氯化钙溶液 141.0g，恰好完全反应。过滤干燥后，称得沉淀质量为 10.0g。请计算：

- （1）纯碱样品中碳酸钠的质量；
- （2）反应后所得滤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