

让每个学生都享受最好的教育

科目：初中化学

授课教师：尹昇



氯化钠 粗盐提纯

一、氯化钠

名称	化学式	说明	主要用途
氯化钠	NaCl	食盐的主要成分	作调味品，腌制食品。能维持人体正常生理机能，医疗上用来配制生理盐水，工业上用作原料制取碳酸钠、氢氧化钠、氯气和盐酸等

二、粗盐提纯

1、溶解

①仪器：烧杯、玻璃棒

②玻璃棒的作用：加快溶解速度

2、过滤

①仪器：带铁圈的铁架台、漏斗、烧杯、滤纸、玻璃棒

②玻璃棒的作用：引流

③注意：一贴、二低、三靠

3、蒸发

- ①仪器：带铁圈的铁架台、蒸发皿、酒精灯、玻璃棒
- ②玻璃棒的作用：防止液体由于局部过热，造成液滴飞溅
- ③注意：待蒸发皿中出现较多固体时，停止加热



4、计算产率

$$\frac{\text{提纯后精盐的质量}}{\text{粗盐的质量}} \times 100\%$$

实验后产率偏高或偏低分别可能是什么原因？

偏高的原因：

称量时称多了；蒸发时未蒸干

偏低的原因：

溶解时未充分溶解；过滤时有液体洒落；蒸发时液体溅出，盐粒溅出蒸发皿；转移固体时氯化钠洒出。



黄冈学习网

www.hgxxw.net