



黄冈学习网  
www.hgxxw.net

# 饱和溶液和不饱和溶液

# 一、饱和溶液和不饱和溶液



1、饱和溶液：一定温度下一定量的溶剂中不能再溶解某种物质的溶液。

注意：某种溶质的饱和溶液还能溶解其它物质。

2、不饱和溶液：一定温度下一定量的溶剂中能继续溶解某种物质的溶液。

当温度确定、溶剂量确定时，某溶液的饱和状态表示溶质溶解的最大值。

注意：只有指明“在一定量溶剂里”和“在一定温度下”，溶液的“饱和”和“不饱和”才有意义。



**思考：如何判断一定条件下某溶液是否为饱和溶液？**

- (1) 加少量溶质，看是否还能溶解；
- (2) 蒸发少量溶剂(温度不变)，看是否有固体析出；
- (3) 稍微降温，看是否有固体析出(通常情况下)

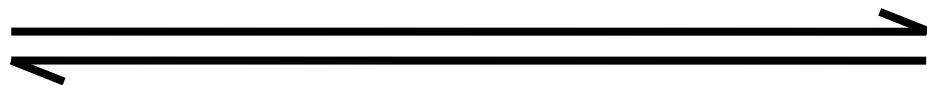


## 饱和溶液和不饱和溶液的相互转化

**饱和溶液**

①升高温度(通常情况下)

②加入溶剂



①降低温度(通常情况下)

②蒸发溶剂

③加入溶质

**不饱和溶液**

## 浓溶液和稀溶液

在一定量的溶液中，含溶质的量较多的是浓溶液，含溶质的量较少的是稀溶液

思考：

- (1) 浓溶液是否一定为饱和溶液？稀溶液是否一定为不饱和溶液？
- (2) 饱和溶液是否一定比不饱和溶液浓度大？

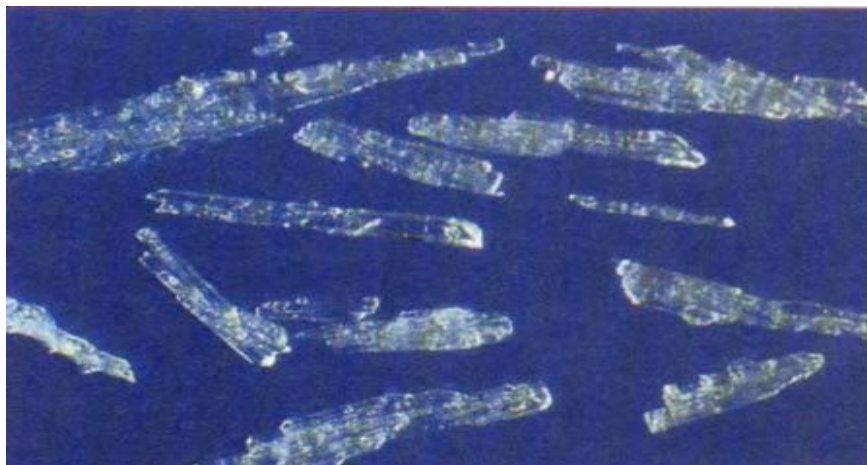
同种溶液，同一温度下可比较

已溶解在溶液中的固体物质从饱和溶液中以晶体的形式析出的过程叫**结晶**。

结晶的方法：

**冷却结晶**

**蒸发结晶**

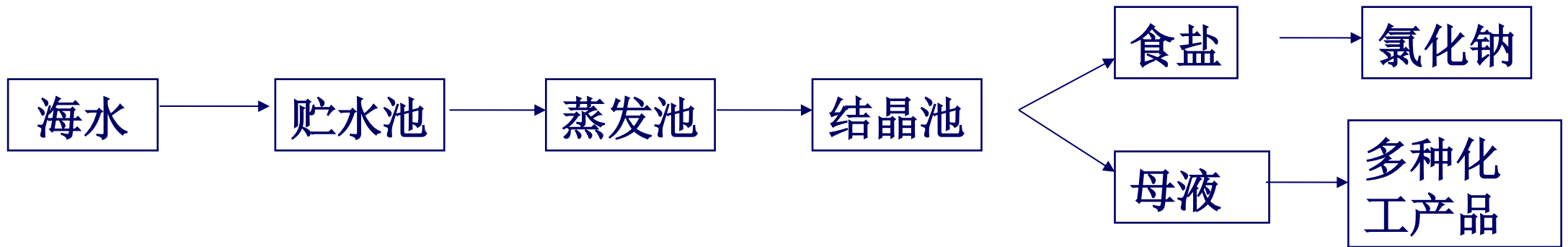




# 海水制盐的基本流程



黄冈学习网  
www.hgxxw.net





黄冈学习网

[www.hgxxw.net](http://www.hgxxw.net)