

物质在水中能无限制溶解吗？



在一定条件下，物质不能无限制溶解在水里。

怎样给饱和溶液、不饱和溶液下一个定义呢？

# 饱和溶液、不饱和溶液

一.定义:在一定温度下,一定量的溶剂中,不能继续溶解某种溶质的溶液,称为这种溶质在这种溶剂里的饱和溶液。

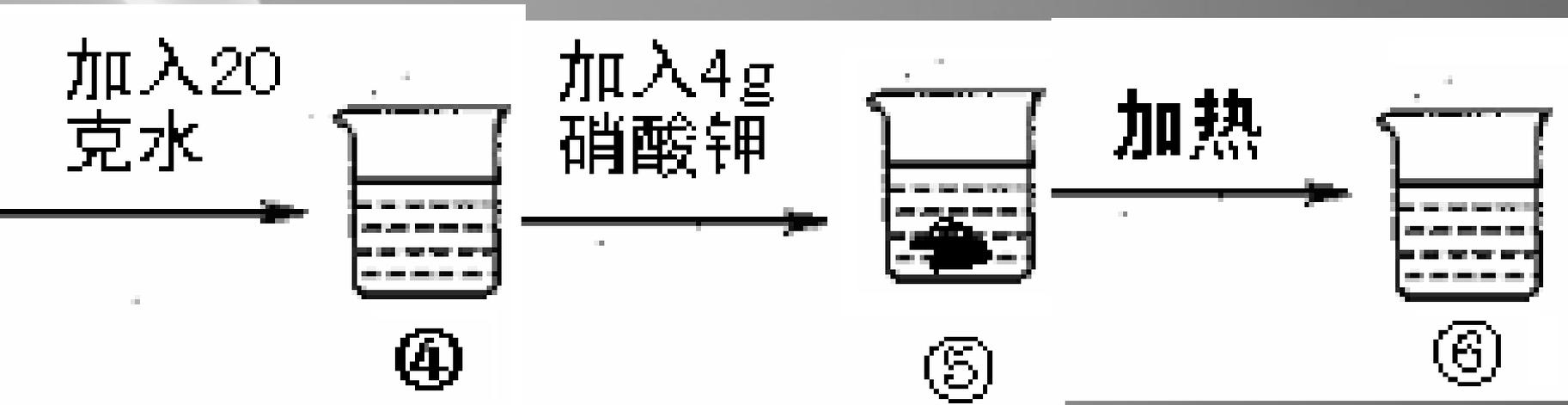
还能继续溶解某种溶质的溶液称为这种溶质在这种溶剂中的不饱和溶液。

在一定温度下的饱和食盐水中  
加入食盐物质不再溶解，  
加入其它物质能溶解吗？

**饱和溶液的特征：专一性**

## 想一想

已除去泥沙的粗盐中还含有一些可溶性杂质，如氯化钙，氯化镁等，可以用氯化钠饱和溶液反复冲洗粗盐颗粒来达到精制食盐的目的。该方法操作简便，不消耗能源。利用该方法精制食盐的原理是什么？



上述实验过程中哪些一定是饱和溶液？

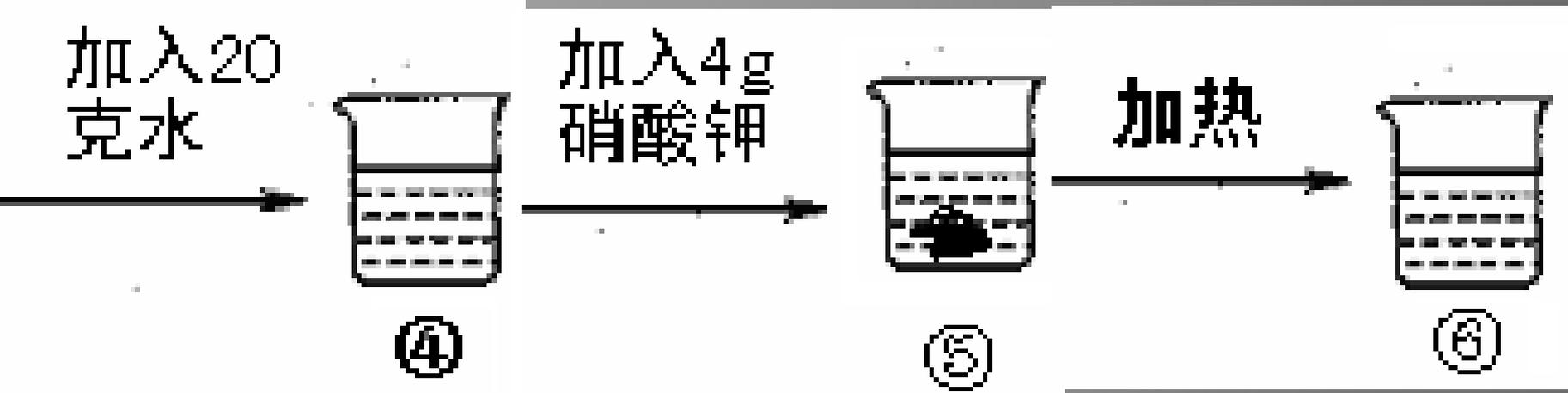
③ ⑤



其余溶液都是不饱和溶液？

**结论：有溶质固体剩余的溶液一定是饱和溶液。**

**没有溶质固体剩余的溶液可能恰好饱和，也可能不饱和。**



如何确定烧杯②溶液是否饱和？

如何判断某溶液（没有溶质固体  
剩余）是否饱和？

判断溶液是否饱和的方法：

继续加入该种溶质，看是否还能溶解。

（加入固体质量不减少）

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/266024031100010105>