

《溶液的形成》预习案

知识链接

1. 有下列物质：①白酒、②氧气、③加碘食盐、④冰水混合物，其中属于混合物的有_____；属于纯净物的有_____。（填序号）
2. 水是由_____构成的，氯化钠是由_____和_____构成的。
3. 生活经验告诉我们：蔗糖_____溶解在水中制成蔗糖溶液，但向一杯水中不断加入蔗糖，蔗糖_____无限量地溶解。

知识预习

1. 溶液

- （1）概念：_____分散到_____里形成的_____、_____的_____，叫做溶液。
- （2）组成：溶液是由_____和_____组成的。起溶解作用的物质叫做_____，被溶解的物质叫做_____。
- （3）溶液的质量=_____的质量+_____的质量。
- （4）溶液的特征：_____、_____。

2. 溶解的过程

- （1）在物质溶解于水的过程中发生了两种变化：一是溶质的分子（或离子）向水中____，这一过程____热量；二是溶质的分子（或离子）和水分子作用，生成_____（或_____），这一过程____热量。
- （2）溶质不同，这两种过程吸收或放出的热量不同，从而使溶液的温度发生的变化不同。有的使溶液温度升高，如_____；有的使溶液温度降低，如_____；有的使溶液温度不变，如_____。
3. 乳化现象：洗洁精、洗衣粉和洗发液等物质可以使食用油以_____的形态分散在水中，形成_____、_____的混合物，这种现象叫做乳化现象。

4. 饱和溶液与不饱和溶液

- （1）定义：在_____下，在_____中，_____溶解某种溶质的溶液，叫做该溶质的饱和溶液。反之，在_____下，在_____中，_____溶解某种溶质的溶液，叫做该溶质的不饱和溶液。
- （2）相互转化：对于大部分固体物质来说





(增加溶剂)、(减少溶质)、(改变温度)
饱和溶液 $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$ 不饱和溶液
(增加溶质)、(减少溶剂)、(改变温度)



参考答案:

知识链接

1. ①③ ②④
2. 水分子 钠离子 氯离子
3. 可以 不能

知识预习

1. (1) 一种或几种物质 另一种物质 均一 稳定 混合物
(2) 溶质 溶剂 溶剂 溶质
(3) 溶质 溶剂
(4) 均一 稳定
2. (1) 扩散 吸收 水合分子 水合离子 放出
(2) 氢氧化钠 硝酸铵 氯化钠
3. 细小液滴 不易分层 比较稳定
4. (1) 一定温度 一定量的水 不能继续 一定温度 一定量的水 还能继续

