

创意种植 无土栽培
——溶液组成的定量表示（作业设计）
（第 1 课时）

A 类:

1. 一瓶溶质质量分数为 20% 的某种溶液，倒出一半后剩余溶液的溶质质量分数为_____，原因是_____。再向剩余溶液中加入蒸馏水直到与原溶液质量相同，则最后得到的溶液溶质质量分数为_____。

2. 对“20% 的食盐溶液”含义的理解错误的是()。

- A. 100g 水中溶解 20g 食盐
- B. 100g 食盐溶液中溶解 20g 食盐
- C. 将 20g 食盐溶解于 80g 水中所得到的溶液
- D. 将食盐与水按 1:4 的质量比配成的溶液

3. 常温下将 6g 氯化钠完全溶于 54g 水，将所得溶液均分成 6 份，请完成下列计算：

(1) 第一份溶液中，溶质的质量分数为_____。

(2) 第二份溶液中再加入 0.8g 氯化钠完全溶解，溶质的质量分数为_____。

(3) 第三份溶液中再加 10g 水，溶质的质量分数为_____。

(4) 第四份溶液蒸发 5g 水(无氯化钠析出)，溶质的质量分数为_____。

(5) 第五份溶液，加 1g 氯化钠完全溶解，再蒸发 1g 水(无氯化钠析出)，溶质的质量分数为_____。

(6) 第六份溶液，加 1g 氯化钠，若要使溶质的质量分数保持不变，则需再加水_____g。

B 类:

1. 对“20% 的食盐溶液”含义的理解错误的是()。

- A. 100g 水中溶解 20g 食盐
- B. 100g 食盐溶液中溶解 20g 食盐
- C. 将 20g 食盐溶解于 80g 水中所得到的溶液
- D. 将食盐与水按 1:4 的质量比配成的溶液

2. 20℃时，对 100 g 5% 的食盐溶液做了如下处理，求所得溶液中溶质质量分数(假设每次所得溶液中无溶质析出或剩余)。

(1) 蒸发 10 g 水后，溶质质量分数为_____ (精确到 0.1%)。

(2) 加入 10 g 食盐后，溶质质量分数为_____ (精确到 0.1%)。

(3)增加 10 g 食盐和 10 g 水后，溶质质量分数为_____。

(4)加入 100 g15%的食盐溶液后，溶质质量分数为_____。