

第一节 溶液的形成

评价性作业:

1. 下列有关溶液的叙述错误的是 ()
- A. 溶液形成的微观实质是溶质以分子或离子的形式均一分散在溶剂中
- B. 外界条件不改变, 溶质不会从溶液中分离出来
- C. 升高温度可使大多数固体物质的饱和溶液变为不饱和溶液
- D. 饱和溶液一定比不饱和溶液浓度大
2. 以下方案能证明某硝酸钾溶液是否达到饱和状态的是 ()
- A. 温度不变, 向溶液中加入少量硝酸钾溶液
- B. 温度不变, 向溶液中加入少量硝酸钾晶体
- C. 给溶液加热, 直至有硝酸钾晶体析出
- D. 给溶液降温, 直至有硝酸钾晶体析出
3. 现有一接近饱和的溶液, 下列方法中一定能使之成为饱和溶液的是 ()
- ①蒸发溶剂, ②增加溶质, ③降低温度, ④加热升温
- A. 只有①② B. 只有②③ C. ①②③ D. ①②④
4. 人类的生活、生产活动中处处离不开溶液。

(1) 物质的溶解 ①除搅拌外,生活中我们还可以采用 _____ 的方式来加快固体物质的溶解 (任写一种合理答案)。

②将氯化钠溶于本后微粒存在情况如图 1 示, 如果将氯化钠改为氢氧化钠, 图 2 中空符号是_____。

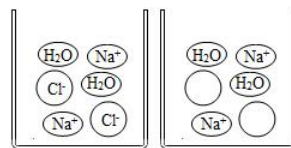


图 1

图 2

(2) 溶液组成的认识

①写出下列溶液的溶质

a. 生理盐水 _____; b. 石灰水 _____; c. 稀盐酸 _____;

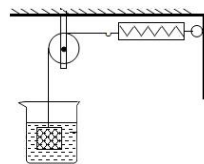
②现有两份饱和澄清石灰水，向其中一份通入二氧化碳气体，将另一份加热，结果都变浑浊。前者是由于发生了_____（“物理”“化学”）变化造成的，后者是由于升温导致_____造成的。

5. 如图所示, 一物体悬挂在饱和氯化钠溶液中, 在恒温条件下向烧杯内溶液中分别加入下列物质 (悬挂物不参与反应), 说明弹簧秤读数变化情况 (填“变大”“不变”或“变小”).

(1) 如果加入氯化钠晶体, 弹簧秤读数_____.

(2) 如果加入蒸馏水, 弹簧秤读数_____.

(3) 如果加入 KNO_3 晶体, 弹簧秤读数_____.



创新型作业

6. 寻找家里的溶液，并查阅这些溶液的溶质和溶剂分别是什么？完成下表。

[illegible]

