

济南市2022年九年级上半年化学期中考试完整试卷

1. 选择题

下列有关溶液的说法正确的是（ ）

- A. 具有均一性、稳定性的液体一定是溶液
- B. 配置溶液时，搅拌可以增大固体溶质的溶解度
- C. 饱和溶液浓度一定比不饱和溶液的浓度大
- D. 融雪剂的原理是利用某些物质水溶液的凝固点低于 0°C

2. 选择题

室温时，有两瓶硝酸钾溶液，一瓶为饱和溶液（溶质的质量分数为40%），另一瓶为10%的溶液。下列实验操作中，无法区分这两种溶液的是（ ）

- A. 室温时，蒸发少量水
- B. 加入少量硝酸钾晶体
- C. 略降低温度
- D. 加一定量的水

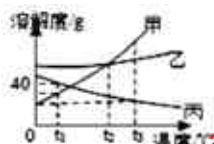
3. 选择题

把 25°C 时的 KNO_3 的饱和溶液加热到 80°C （无水分蒸发）时，该溶液中溶质的质量分数（ ）。

- A. 不变 B. 增大 C. 减小 D. 无法判断

4. 选择题

上右图是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线，下列说法错误的是（ ）



- A. $t_2^{\circ}\text{C}$ 时，甲、乙两种物质的溶解度相等
- B. 甲的溶解度随温度的升高而增大
- C. 分别将 $t_3^{\circ}\text{C}$ 时甲、乙、丙的饱和溶液降温至 $t_1^{\circ}\text{C}$ ，则所得的三种溶液中溶质的质量分数大小关系是乙 $>$ 甲 $>$ 丙
- D. $t_1^{\circ}\text{C}$ 时，丙的饱和溶液中溶质的质量分数为40%

5. 选择题

要配制100g质量分数为5%的氢氧化钠溶液，下列说法正确的是

- A. 实验中要用到的玻璃仪器只有烧杯和玻璃棒
- B. 称量氢氧化钠固体时应该将砝码放在左盘，药品放在右盘
- C. 配制好的氢氧化钠溶液中溶质和溶剂的质量之比为1:20
- D. 称量时，必须将氢氧化钠固体放在玻璃器皿中称量

6. 选择题

20°C 时，取甲、乙、丙、丁四种物质各20g，分别加入到四个盛有50 g水的烧杯中，充分溶解，情况如下表（温度保持 20°C ），下列说法正确的是（ ）