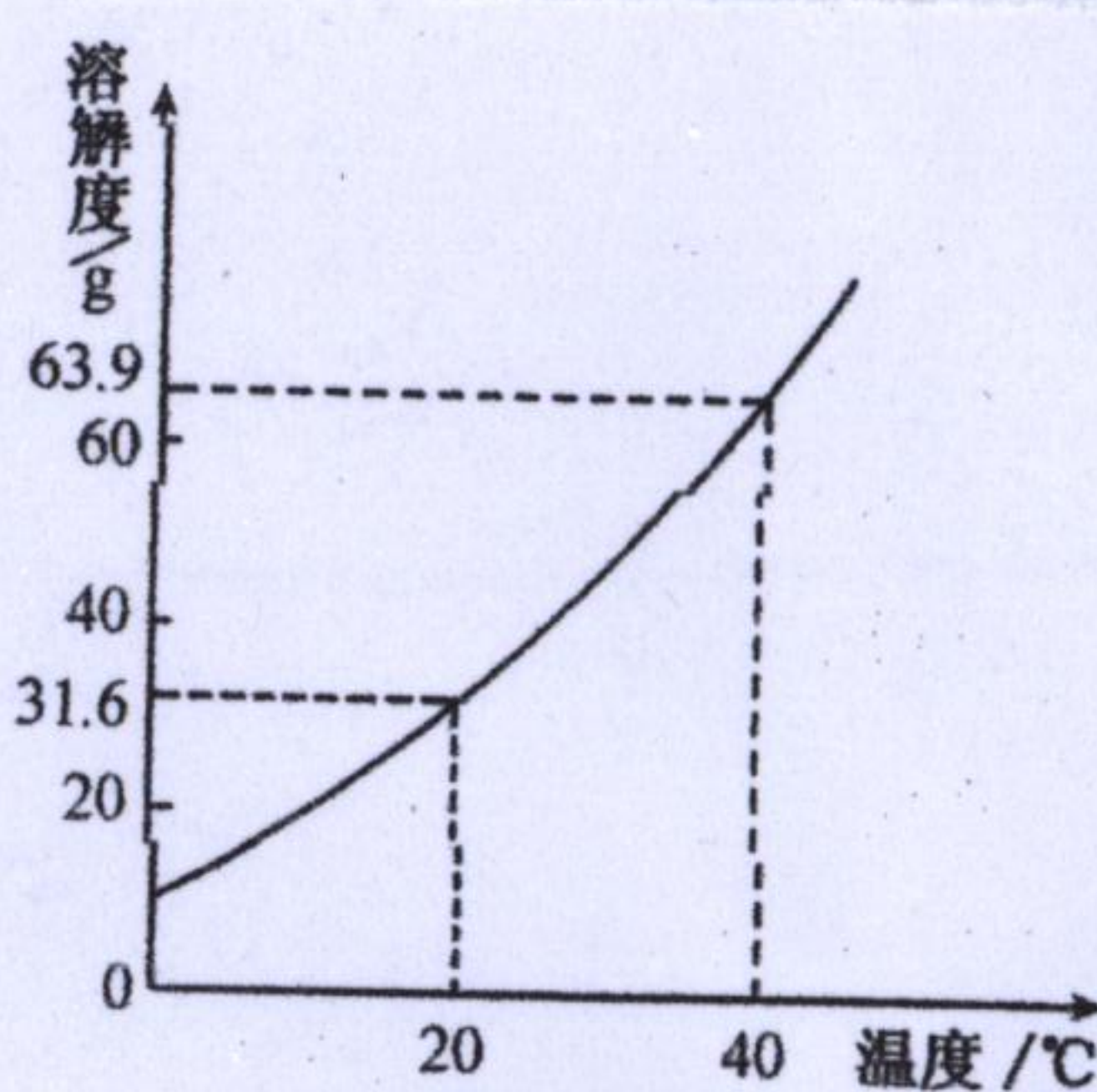


中考链接

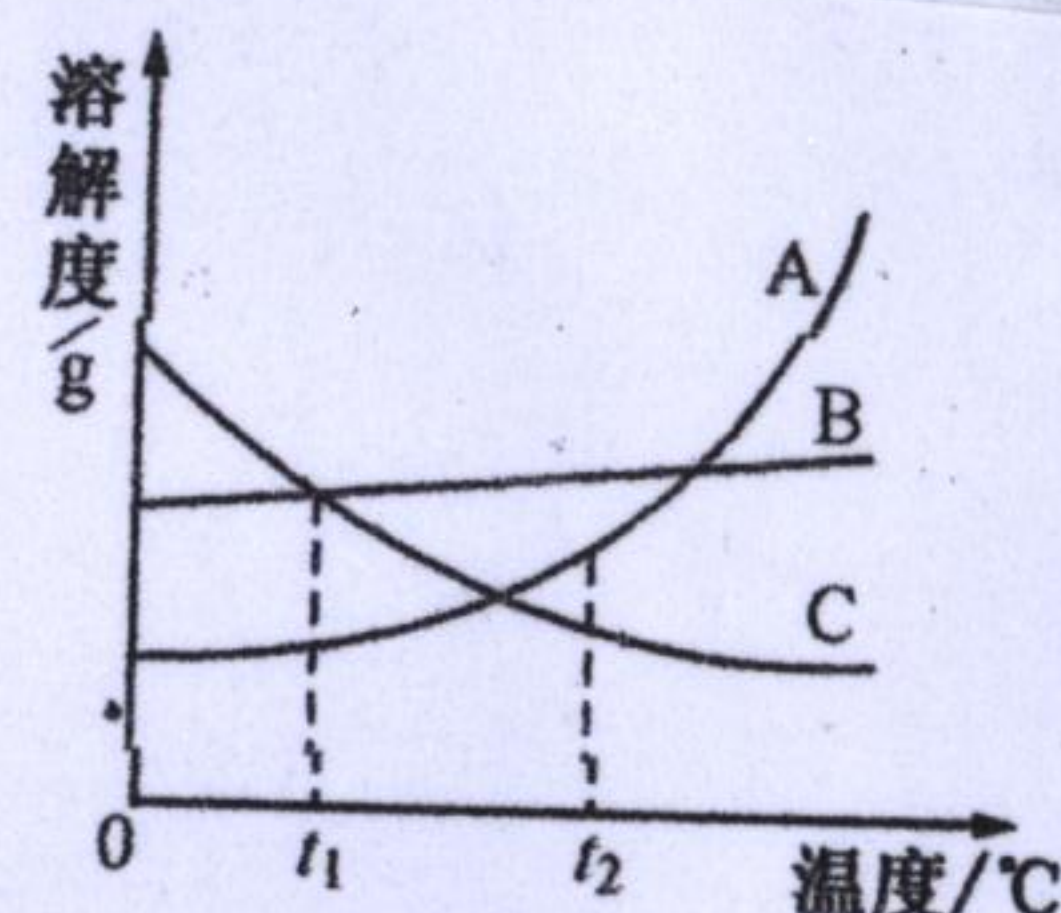
1. 右图是硝酸钾的溶解度曲线。

- (1) 硝酸钾的溶解度随温度升高而_____。
- (2) 20℃时, 向 100 g 水中加入 55 g 硝酸钾, 充分溶解后得到的溶液_____ (填“是”或“不是”) 饱和溶液, 其原因是_____; 再将温度升高到 40℃, 该溶液中溶质质量分数_____ (填“不变”、“变大”或“变小”)。



2. 如图是 A、B、C 三种固体物质的溶解度曲线。

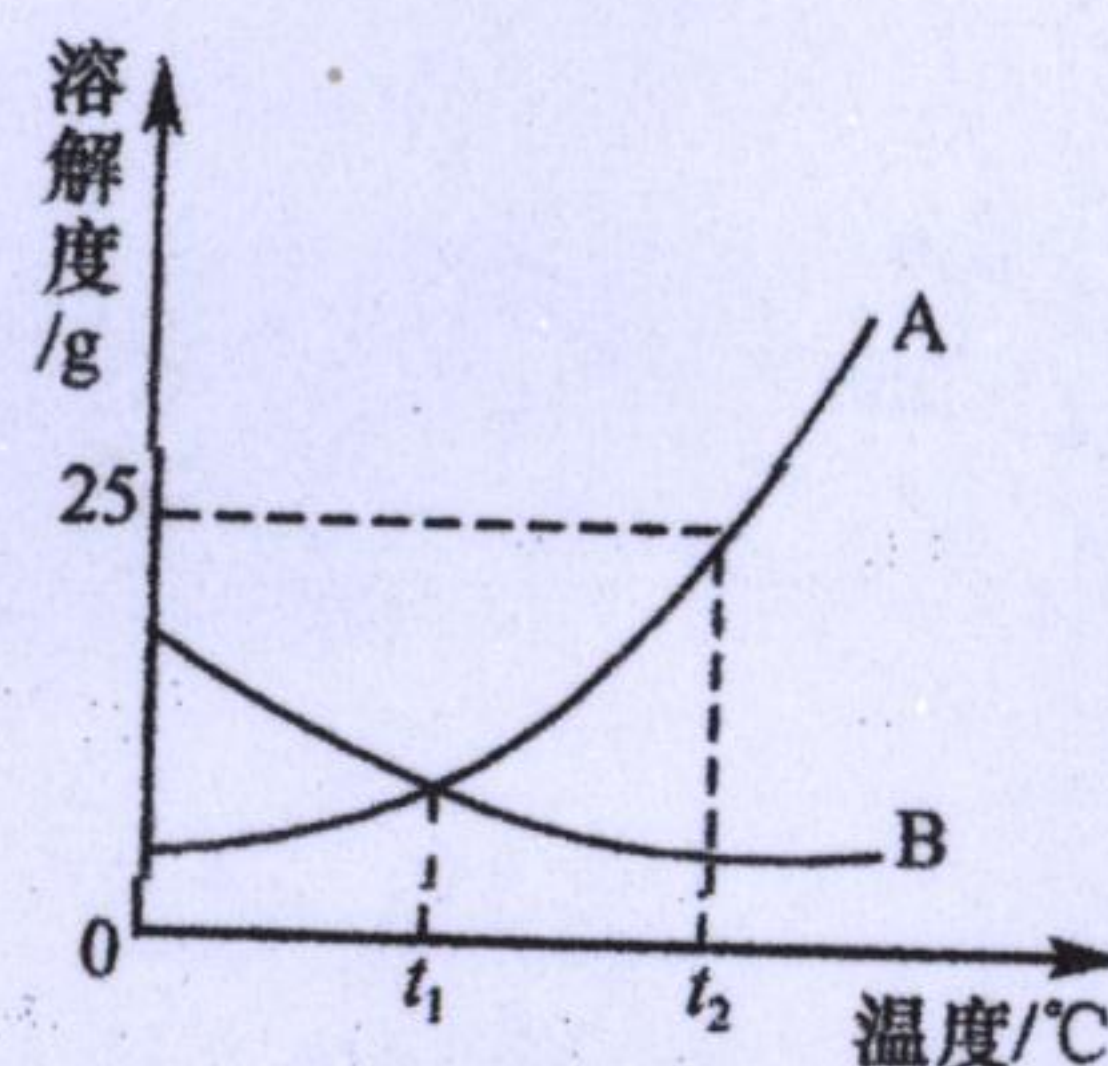
- (1) 随着温度的升高, 溶解度逐渐减小的是_____。
- (2) t_1 ℃时, B、C 的_____相等。
- (3) 从 B 的饱和溶液中提取 B 晶体, 应采用的方法是_____。
- (4) t_2 ℃时, 要使接近饱和的 A 溶液变为饱和溶液, 可采用的一种方法是_____。



(4 题图)

3. 右图为 A、B 两种固体物质的溶解度曲线。

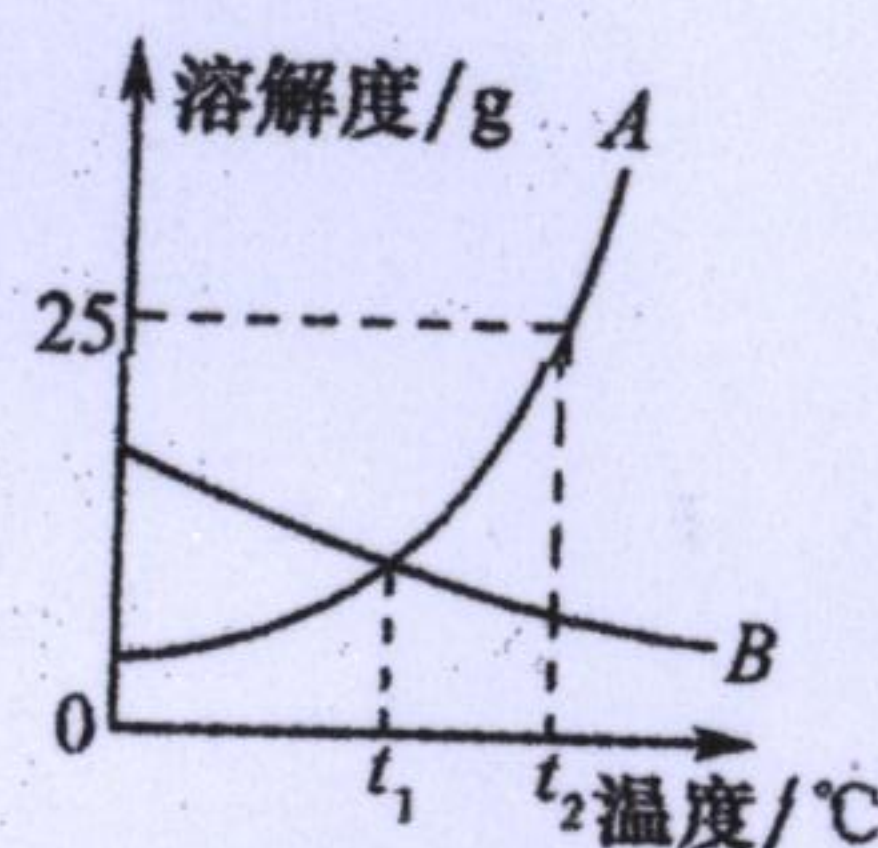
- (1) 在_____℃时, A、B 两种物质的溶解度相等。
- (2) t_2 ℃时, 100 g 水中溶解_____ g A 物质恰好饱和, 该饱和溶液中溶质的质量分数为_____。若要把该饱和溶液稀释成质量分数为 10% 的溶液, 应加水_____ g。
- (3) t_2 ℃时, 分别将恰好饱和的 A、B 两种物质的溶液降温至 t_1 ℃, 溶质的质量分数保持不变的是_____。



(5 题图)

4. 右图是 A、B 两种固体物质的溶解度曲线。

- (1) t_1 ℃时, A、B 的饱和溶液中溶质的质量分数相等的原因是_____。
- (2) t_2 ℃时, 60 g A 溶于 100 g 水中, 所得溶液 (填“是”或“不是”) _____ 饱和溶液, 溶液中溶质的质量分数是_____。
- (3) 分别将 A、B 的饱和溶液从 t_2 ℃降低温度至 t_1 ℃, 没有晶体析出的是_____的饱和溶液。



(6 题图)

5. 右图为氯化钠、碳酸钠 (俗称纯碱) 在水中的溶解度曲线。

- (1) 当温度为 10℃ 时, 碳酸钠的溶解度为_____。
- (2) 当温度_____时, 氯化钠的溶解度大于碳酸钠的溶解度;
- (3) 生活在盐湖附近的人们习惯“夏天晒盐, 冬天捞碱”。
请你解释原因: 夏天晒盐: 冬天捞碱:

