

溶解度

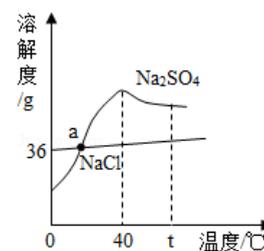
1. 2017~2018学年天津河西区天津市第四中学初三下学期开学考试第6题2分

下列关于溶解度的理解正确的是()

- A. $t^{\circ}\text{C}$ 时, 硝酸钾饱和溶液中含有 30 g 硝酸钾, 则此温度下硝酸钾的溶解度为 30 g
- B. $t^{\circ}\text{C}$ 时, 100 g 水中溶解了 30 g 硝酸钾, 则此温度下硝酸钾的溶解度为 30 g
- C. $t^{\circ}\text{C}$ 时, 往 100 g 水中加入 33 g 硝酸钾, 充分溶解后剩余 3 g 固体硝酸钾, 则此温度下硝酸钾的溶解度为 30 g
- D. $t^{\circ}\text{C}$ 时, 100 g 硝酸钾饱和溶液中溶解了 30 g 硝酸钾, 则此温度下硝酸钾的溶解度为 30 g

2. 2016年辽宁沈阳皇姑区初三下学期初三一模第9题1分

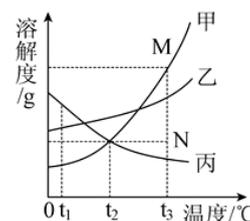
我国 85% 以上的食盐是湖盐而不是海盐, 盐湖原盐主要成分是氯化钠, 还含有泥沙和芒硝(碳酸钠晶体)等。如图是硫酸钠和氯化钠的溶解度曲线。下列说法中正确的是()



- A. 40°C 时, 氯化钠的溶解度为 36
- B. a 点时, 氯化钠比硫酸钠的溶解度小
- C. $t^{\circ}\text{C}$ 时, 将饱和硫酸钠溶液降温一定析出晶体
- D. 可采用“夏季晒盐, 冬天捞碱”分离食盐和芒硝

3. 2016~2017学年3月重庆渝中区重庆市巴蜀中学初三下学期月考第13题3分

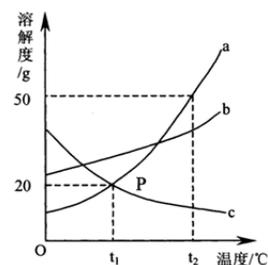
如图是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线。下列叙述错误的是()



- A. $t_1^{\circ}\text{C}$ 时, 等质量的甲、乙溶液中所含溶质的质量为乙 > 甲
- B. 甲中混有少量的乙, 采用降温结晶的方法提纯甲
- C. 若要将 N 点的甲溶液转变为 M 点的甲溶液, 可采取恒温蒸发溶剂的方法
- D. $t_3^{\circ}\text{C}$ 时, 将甲、乙、丙三种物质的饱和溶液降温至 $t_2^{\circ}\text{C}$, 所得溶液溶质质量分数的大小关系为乙 > 甲 > 丙

4. 2018年天津河北区天津育才中学初三毕业考试天津七中第11题2分

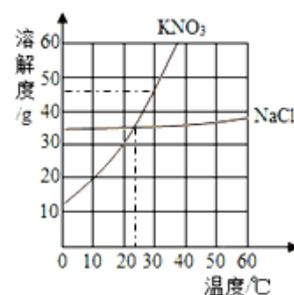
如图是 a、b、c 三种物质的溶解度曲线，下列分析不正确的是 ()



- A. t_2 °C 时, a、b、c 三种物质的溶解度由大到小的顺序是 $a > b > c$
- B. t_2 °C 时,将 50 g 的 a 物质 (不含结晶水) 放入 100 g 水中充分溶解得到 a 的饱和溶液
- C. 将 t_2 °C 时, a、b、c 三种物质的饱和溶液降温至 t_1 °C, 所得溶液中的溶质质量分数关系是 $b > a = c$
- D. 将 c 的饱和溶液变为不饱和溶液, 可采用降温的方法

5. 2018年北京海淀区初三下学期初三零模第12题1分

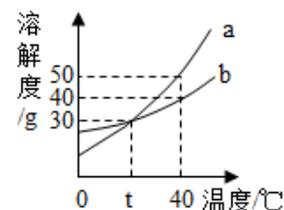
由如图溶解度曲线获取的信息中, 不正确的是 ()



- A. 30°C 时, KNO_3 的溶解度为 46 g
- B. 23°C 时, KNO_3 和 NaCl 的溶解度相等
- C. 在坐标范围内, 随着温度的升高, KNO_3 的溶解度逐渐增大
- D. 10°C 时, 向 100 g 水中加入 40 g NaCl, 得到 140 g NaCl 溶液

6. 2017年辽宁沈阳新民市雨田中学初三下学期初三一模第11题1分

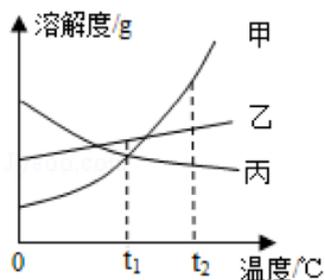
如图是 a、b 两种固体物质的溶解度曲线。下列从图中获得的信息不正确的是 ()



- A. a、b 两种物质的溶解度均随温度升高而增大
- B. 升高温度, 均可使 a、b 的饱和溶液变为不饱和溶液
- C. 将等质量 a、b 的饱和溶液蒸发等质量的水, 析出等质量的晶体
- D. 将等质量的 a、b 分别加入 100 g 水中, 充分溶解, 所得溶液的溶质质量分数相等

7. 2016年湖北天门市初三下学期中考真题第10题2分 2016年湖北仙桃市初三下学期中考真题第10题2分 2016年湖北潜江市初三下学期中考真题第10题2分

甲、乙、丙三种固体物质 (甲、乙、丙均不含结晶水) 的溶解度曲线如图所示, 下列说法不正确的是 ()



- A. $t_1^\circ\text{C}$ 时, 甲、丙两种物质的溶解度相等
- B. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 将等质量的甲、乙、丙分别配成饱和溶液, 所加水的质量: 甲 > 乙 > 丙
- C. 固体甲中含有少量杂质乙, 可采用冷却热饱和溶液的方法提纯甲
- D. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 将甲、乙、丙的饱和溶液分别降温至 $t_1^\circ\text{C}$, 所得溶液的溶质质量分数大小关系为: 乙 > 甲 > 丙

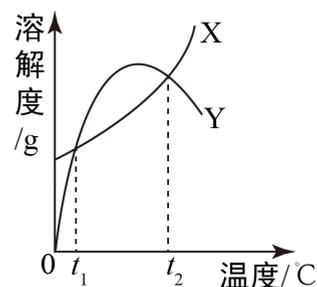
8. 2017~2018学年天津河西区天津市第四中学初三下学期开学考试第15题2分

某温度时, 向一定量的饱和石灰水中加入少量的生石灰, 恢复到原来的温度。下列说法中正确的是 ()

- A. 溶液的质量减少
- B. 溶液的质量不变
- C. 溶液中溶质的质量分数增大
- D. 溶液中溶质的溶解度不变

9. 2017年湖北咸宁初三下学期中考真题第8题2分

X、Y 两种固体物质的溶解度曲线如图所示, 下列说法正确的是 ()



- A. 溶剂不变时, $t_1^\circ\text{C}$ X 的饱和溶液升温至 $t_2^\circ\text{C}$ 仍是饱和溶液
- B. 溶剂不变时, 分别将 $t_1^\circ\text{C}$ X、Y 的饱和溶液升温至 $t_2^\circ\text{C}$, 所得溶液中溶质的质量分数相等
- C. 相同温度时, X 的溶解度一定大于 Y 的溶解度
- D. Y 的溶解度随温度的升高而增大

10. 2016年江苏常州初三下学期中考真题第15题2分2016~2017学年江苏苏州姑苏区初三下学期期末模拟第23题2分初三下学期其它

期其它

下表提供了 KNO_3 在不同温度时的溶解度, 据该表判断, 下列叙述中, 错误的是 ()

温度 ($^\circ\text{C}$)	0	20	40	60	80
溶解度 (g)	13.3	31.6	63.9	110	169

- A. KNO_3 的溶解度随温度的上升而变大
- B. $20\text{ }^\circ\text{C}$ 时, 100 g 饱和 KNO_3 溶液中含有 31.6 g
- C. 将 $40\text{ }^\circ\text{C}$ 的 KNO_3 饱和溶液升温至 $60\text{ }^\circ\text{C}$, 该溶液变成不饱和溶液
- D. 将 $80\text{ }^\circ\text{C}$ 的 KNO_3 饱和溶液降温至 $20\text{ }^\circ\text{C}$, 有晶体析出

