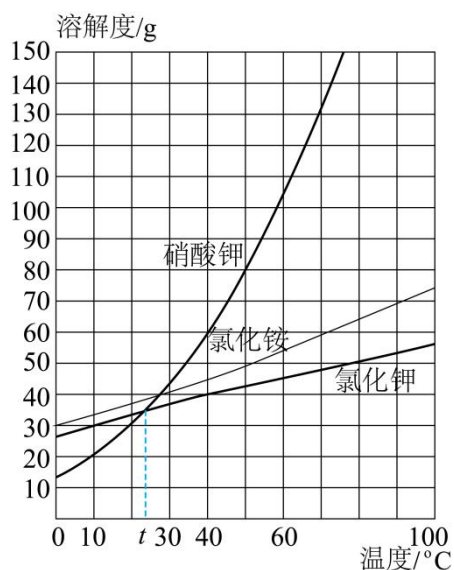


14. 下图是氯化钾、氯化铵、硝酸钾三种固体物质的溶解度曲线。请根据图中信息回答下列问题。



- (1) 三种物质中，溶解度受温度影响最大的是\_\_\_\_\_。
- (2) 30℃时接近饱和的氯化铵溶液，若要使其变成饱和溶液可采取的措施有\_\_\_\_\_（填一种即可）。
- (3) 40℃时，将 25g 氯化钾固体加入 50g 水中，充分溶解，所形成的溶液中溶质的质量分数为\_\_\_\_\_（计算结果保留一位小数）。
- (4) 下列说法正确的是\_\_\_\_\_（填序号）。
  - ①氯化钾中混有少量硝酸钾，可以采用蒸发结晶的方法提纯氯化钾
  - ②t℃时，硝酸钾、氯化钾两物质饱和溶液中所含溶质质量相等
  - ③40℃时，用硝酸钾、氯化铵、氯化钾三种固体配制等质量的饱和溶液，所需水的质量依次为  $m_1$ 、 $m_2$ 、 $m_3$ ，则：  $m_1 < m_2 < m_3$
  - ④10℃时，将硝酸钾、氯化铵、氯化钾三种物质的饱和溶液分别升温到 30℃（不考虑水的蒸发），所得溶液中溶质的质量分数依次为  $\omega_1$ 、 $\omega_2$ 、 $\omega_3$ ，则：  $\omega_2 > \omega_3 > \omega_1$