

23. 溶液与人类的生产、生活密切相关。

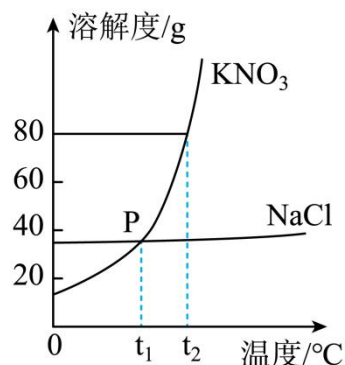
(1) 厨房中的下列物质分别放入水中，能形成溶液的是____(填序号)。

A. 白糖

B. 花生油

C. 面粉

(2) 下图为硝酸钾和氯化钠的溶解度曲线示意图。



① $t_1^{\circ}\text{C}$ 时，将 40g 硝酸钾加入到 100g 水中，充分搅拌，形成____溶液(填“饱和”或“不饱和”)；

② P 点表示 $t_1^{\circ}\text{C}$ 时，硝酸钾的溶解度____氯化钠的溶解度(填“大于”、“等于”或“小于”)；

③ 将 $t_2^{\circ}\text{C}$ 时一定质量的硝酸钾饱和溶液降温到 $t_1^{\circ}\text{C}$ ，所得溶液的溶质质量分数____(填“增大”、“不变”或“减小”)。

(3) 在实验室配制一定溶质质量分数的氯化钠溶液，需要用到的玻璃仪器有：试剂瓶、烧杯、____、量筒、胶头滴管。

(4) 20°C 时，向 40g 溶质质量分数为 20% 的氯化钠溶液中加入 68g 水，若得到该温度下氯化钠的饱和溶液，至少需要再加入____g 氯化钠固体。(20°C 时，氯化钠的溶解度为 36g。)