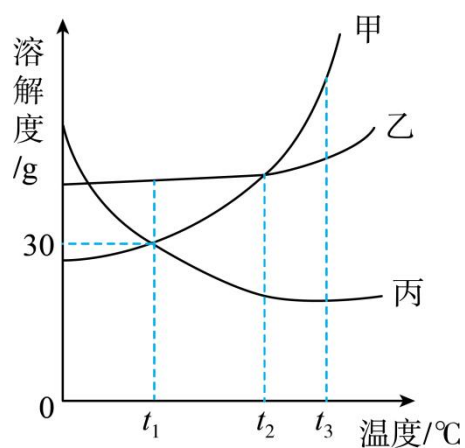


19. 甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线如图所示。请回答下列问题：



- (1) $t_3^{\circ}\text{C}$ 时，三种物质的溶解度由大到小的顺序是_____。
 - (2) $t_1^{\circ}\text{C}$ 时，将 40g 丙加入 100g 水中，充分溶解后，所得溶液的质量是_____g。
 - (3) 若甲中混有少量乙，可用_____的方法提纯甲（填 “蒸发结晶” 或 “降温结晶”）。
 - (4) 根据甲、乙、丙三种物质的溶解度曲线，下列说法正确的是_____。
- A. 降低温度可以使丙的饱和溶液变为不饱和溶液
- B. $t_3^{\circ}\text{C}$ 时，等质量甲、乙、丙饱和溶液中，溶剂的质量由大到小的顺序是丙>乙>甲
- C. 将 $t_3^{\circ}\text{C}$ 时，甲、乙的饱和溶液降温至 $t_2^{\circ}\text{C}$ ，析出固体的质量甲>乙