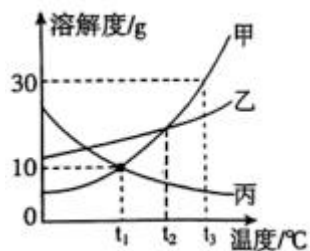


24. 如图是甲、乙、丙三种物质的溶解度曲线，请回答下列问题：



- (1) $t_1^{\circ}\text{C}$ 时，丙物质的溶解度是_____g。
- (2) $t_2^{\circ}\text{C}$ 时，甲、乙、丙三种物质的溶解度由大到小的顺序是_____。
- (3) $t_3^{\circ}\text{C}$ 时，将 40g 甲物质加入到 100g 水中，充分溶解后，所得溶液为_____（填“饱和”或“不饱和”）溶液，溶质与溶剂的质量比是_____。
- (4) 若乙中含有少量甲时。可用_____（填“蒸发结晶”或“降温结晶”）的方法提纯乙。
- (5) 将 $t_3^{\circ}\text{C}$ 时等质量的甲、乙、丙饱和溶液降温到 $t_2^{\circ}\text{C}$ ，所得溶液中溶质的质量由大到小的顺序是_____。