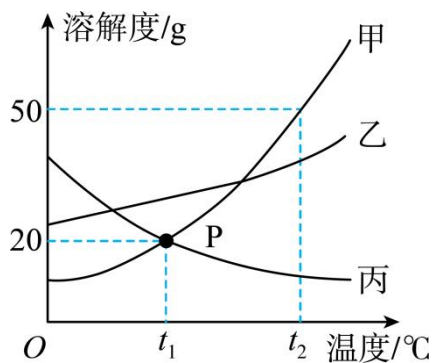


24. 如图是甲、乙、丙三种物质的溶解度曲线，回答下列问题：



- (1) P 点的含义是_____。
- (2) $t_2^{\circ}\text{C}$ 时，将 60g 甲物质加入到 100g 水中，充分溶解后，所得溶液的质量为_____。
- (3) $t_2^{\circ}\text{C}$ 时，要使接近饱和的丙溶液变为该温度下的饱和溶液，采用的方法是_____。
- (4) 甲中含有少量乙时，最好采用_____（填“降温结晶”或“蒸发结晶”）的方法提纯甲。
- (5) $t_2^{\circ}\text{C}$ 时，将甲、乙、丙三种物质的等质量的饱和溶液降温至 $t_1^{\circ}\text{C}$ ，下列说法正确的是_____（填字母）。
 - A. 都是饱和溶液
 - B. 溶质质量分数大小关系是乙>甲>丙
 - C. 析出晶体质量最多的是甲