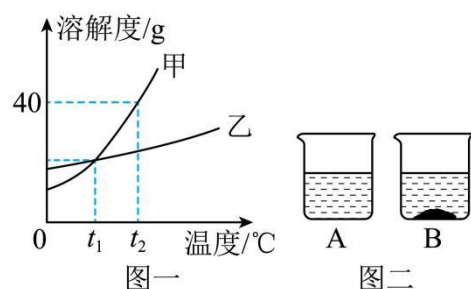


19. 溶液与人们的生产、生活密切相关。请结合图一、图二所给信息，回答下列问题：



- (1)  $t_1^\circ\text{C}$ 时，甲、乙两物质饱和溶液的溶质质量分数：甲\_\_\_\_\_乙（填“>”或“=”或“<”）。
- (2)  $t_2^\circ\text{C}$ 时，将等质量的甲、乙两物质分别放入两只烧杯中，各加入 100g 水，充分搅拌，溶解情况如图二所示，则 B 烧杯内的溶质是\_\_\_\_\_。（填“甲”或“乙”）
- (3) 下列有关甲、乙两物质的说法不正确的是\_\_\_\_\_。
- A. 甲、乙两物质相比，甲的溶解度受温度影响较大
- B. 当甲中混有少量乙时，可采用降温结晶的方法提纯甲
- C. 将  $t_2^\circ\text{C}$ 时甲、乙两物质的饱和溶液降温至  $t_1^\circ\text{C}$ ，析出晶体质量甲大于乙
- D.  $t_2^\circ\text{C}$ 时，在 50g 水中加入 30g 甲物质充分溶解，得到 70g 甲溶液