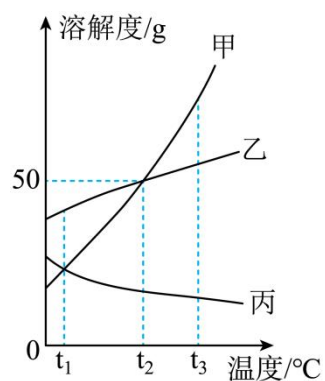


19. 甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线如图所示。下列说法一定正确的是



- A. $t_3^{\circ}\text{C}$ 时, 等质量的甲、乙、丙的溶液降温到 $t_1^{\circ}\text{C}$ 时, 析出晶体最多的是甲的溶液
- B. $t_2^{\circ}\text{C}$ 时, 将 25g 乙加入到 50g 水中, 再降温到 $t_1^{\circ}\text{C}$, 所得溶液的溶质质量分数约为 33.3%
- C. $t_1^{\circ}\text{C}$ 时, 将等质量的甲、乙、丙分别溶于水, 配成饱和溶液, 所需水的质量大小关系为乙<甲=丙
- D. $t_1^{\circ}\text{C}$ 时, 甲、乙、丙的饱和溶液中, 所含溶质的质量大小关系为乙>甲=丙