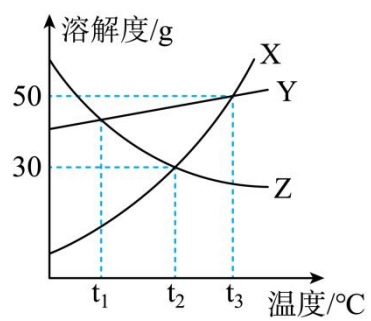


11. X、Y、Z 三种固体物质（均不含结晶水）的溶解度曲线如图所示。下列说法正确的是



- A. 三种物质的溶解度由大到小的顺序为：X>Y>Z
- B. t<sub>2</sub>°C时，将 20gX 物质放入 50g 水中，可得到 70g 溶液
- C. t<sub>3</sub>°C时，将 100gX 物质的饱和溶液降温至 t<sub>2</sub>°C，可析出 20g 晶体
- D. t<sub>1</sub>°C时，分别将 X、Y、Z 三种物质的饱和溶液升温至 t<sub>3</sub>°C（不考虑溶剂的蒸发），所得溶液中溶质的质量分数的大小关系为：Y>Z>X