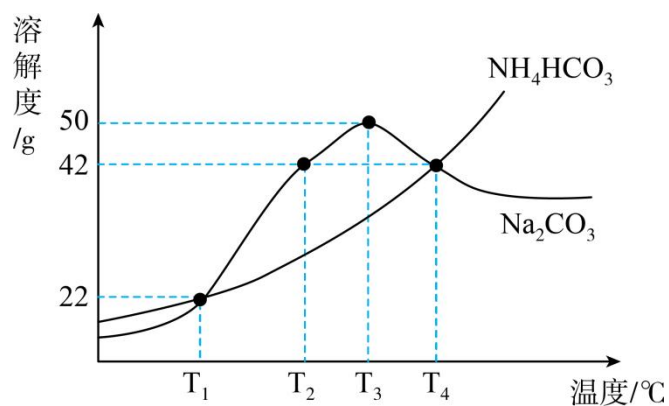


16. 如图为  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  和  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$  两种物质的溶解度曲线。下列说法正确的是



- A.  $T_1^\circ\text{C}$  时，等质量的两物质饱和溶液升温到  $T_4^\circ\text{C}$ ，为使两种溶液恰好饱和，所加固体质量相等
- B.  $T_2^\circ\text{C}$  时， $\text{Na}_2\text{CO}_3$  饱和溶液升温到  $T_4^\circ\text{C}$ ，溶质质量分数变大
- C.  $T_3^\circ\text{C}$  时，将  $30\text{gNa}_2\text{CO}_3$  固体加到  $50\text{g}$  水中，所得溶液质量为  $80\text{g}$
- D.  $T_4^\circ\text{C}$  时，将  $142\text{gNH}_4\text{HCO}_3$  饱和溶液降温到  $T_1^\circ\text{C}$ ，析出固体  $20\text{g}$