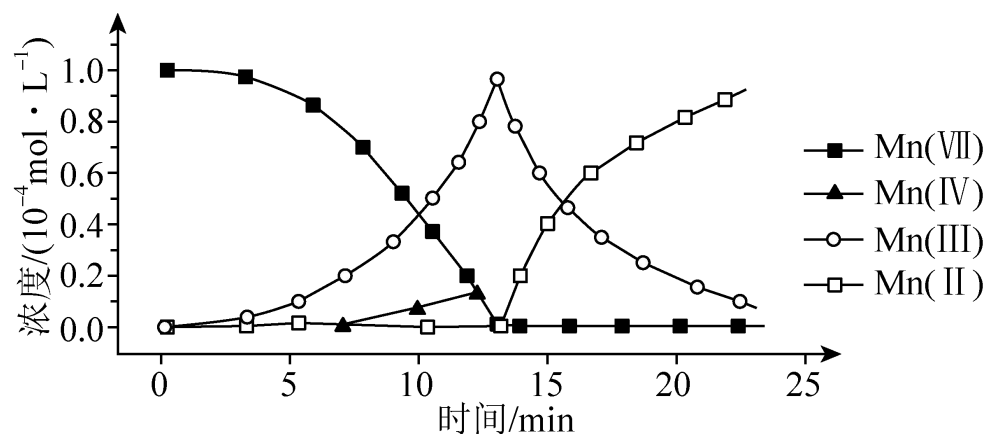


12. 一定条件下，酸性  $\text{KMnO}_4$  溶液与  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$  发生反应， $\text{Mn(II)}$  起催化作用，过程中不同价态含  $\text{Mn}$  粒子的浓度随时间变化如下图所示。下列说法正确的是



- A.  $\text{Mn(III)}$  不能氧化  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$
- B. 随着反应物浓度的减小，反应速率逐渐减小
- C. 该条件下， $\text{Mn(II)}$  和  $\text{Mn(VII)}$  不能大量共存
- D. 总反应为：  $2\text{MnO}_4^- + 5\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 16\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 10\text{CO}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$