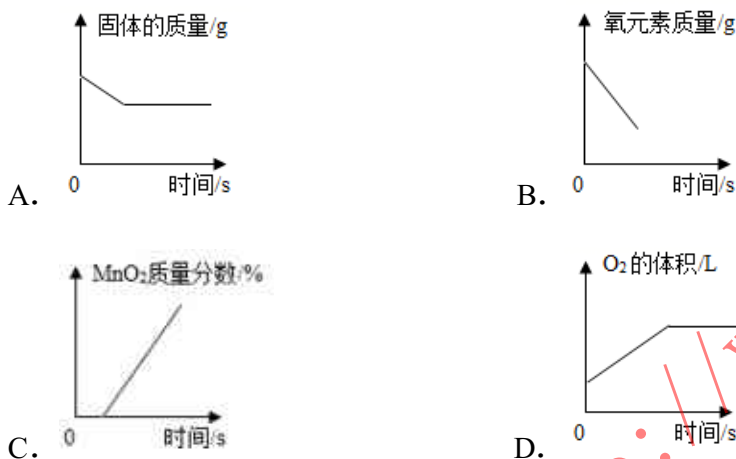


初中化学2022年初专题周练——氧气的制取习题（一）【含详解】

1.

已知： $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ 。下列图象表示一定质量的 KMnO_4 受热过程中某些量随时间的变化趋势，其中正确的是（ ）



2.

取4份等质量的 KClO_3 ，向其中3份中分别加入少量等质量的 KMnO_4 、 MnO_2 和 Mn ，分别在某温度下加热至质量不再改变，测定产生氧气的质量。然后将剩余固体溶于足量水中，添加过少量物质的组别中均有相同组成的不溶物。测定结果如下：

组别	①	②	③	④
加入物质	无	KMnO_4	MnO_2	Mn
产生氧气的质量/g	0	m_1	m_2	m_3
不溶物的质量/g	0	w_1	w_2	w_3

已知 $m_1 > m_2 > m_3$ ，下列关于此实验的说法一定正确的是（ ）

- A. KMnO_4 是 KClO_3 分解制氧气的最佳催化剂
- B. 残留不溶性物质的质量关系为 $w_1 > w_2 > w_3$