

## 一、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
A	C	B	D	C	C	C	D	B	D
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
A	C	A	B	B	A	A	C	A	D
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
C	A	D	B	B	B	D	D	D	C

## 二、填空题

31、①He; 2Fe; 3N<sub>2</sub>; CH<sub>4</sub>; ②Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; ③2H<sub>2</sub> + O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\Delta}$  2H<sub>2</sub>O; H<sub>2</sub> + CuO  $\xrightarrow{\Delta}$  Cu + H<sub>2</sub>O。

32、①ABC; D

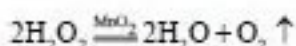
②I、甲：分解反应：2H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{\Delta}$  2H<sub>2</sub>↑ + O<sub>2</sub>↑; II、D; III、1:2;

IV、H<sub>2</sub>O; 将带火星的木条伸入试管内，若木条复燃，则管中气体是氧气; V、6.02×10<sup>23</sup>。

33、①3.2;

②解：设反应前过氧化氢的物质的量为 x mol。

$$n(\text{O}_2) = 3.2\text{g} \div 32\text{g/mol} = 0.1\text{mol}$$



$$\begin{array}{ccc} 2 & & 1 \\ \text{xmol} & & 0.1\text{mol} \end{array}$$

$$\text{列出方程：} \frac{2}{\text{xmol}} = \frac{1}{0.1\text{mol}}, \text{ 解得 } \text{x} = 0.2\text{mol}$$

答：反应前过氧化氢的物质的量为 0.2mol。

③加快反应速率（或催化作用）；④abc。

34、①KNO<sub>3</sub>; 31.6; ③BE; 升温或加溶剂; ④增大固体溶质的溶解度; 加快溶解速率;

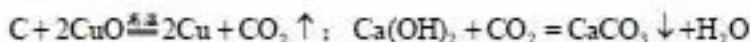
⑤C>B>E>F; ⑥降温结晶（或冷却热饱和溶液）。

## 三、简答题

35、①导管口有气泡冒出;

②不能，试管内的空气中含有氧气，碳可以和氧气反应产生二氧化碳;

③试管内黑色固体逐渐变红（或黑色固体变为亮红色），澄清石灰水变浑浊;



④将导管从石灰水中取出，熄灭酒精灯; ⑤C + H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{\Delta}$  H<sub>2</sub> + CO。