

## 参考答案

一、选择题(本大题包括 12 小题,每小题 1 分,共 12 分。每小题的 4 个选项中只有 1 个符合题意)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	D	C	A	D	B	C	C	B	C	B	D	C

二、非选择题(本大题包括 5 小题,共 28 分)

(每空 1 分,化学方程式 2 分)

13.(4 分)(1) $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{NH}_4\text{HCO}_3$

(2)疏松多孔

(3)a c

14.(6 分)(1)水槽

(2)AE 没有在试管口放一团棉花

(3)将带火星的木条放到 c 管口处,若木条复燃,则已满

(4) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$  反应仓

15.(7 分)(2)质量守恒定律 燃烧不一定需要氧气

(3) $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{Cl}^-$  ABE

(4) $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{MgCl}_2$

16.(7 分)(1)好 过滤

(2)剧烈燃烧,发出白光

(3)红 变浑浊  $2\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$

注意:若答对第(4)(5)小题奖励 3 分,化学总分不超过 40 分。

(4)CO 和  $\text{CO}_2$

(5)温度 反应物质量比(合理即可)

17.(4 分)(1)解:设参加反应的高锰酸钾质量为  $x$



316

32

$x$

1.6g

$$\frac{316}{x} = \frac{32}{1.6\text{g}}$$

$$x = 15.8\text{g}$$

答:参加反应的高锰酸钾质量为 15.8 克

(2) $\text{KMnO}_4$   $\text{K}_2\text{MnO}_4$   $\text{MnO}_2$