

## 九年级化学参考答案和评分意见

## 一、选择题

1.A 2.A 3.D 4.A 5.B 6.B 7.D 8.D 9.A 10.C 11.D 12.B 13.D 14.A 15.A

## 二、非选择题

16. (8分, 每空 1分, 化学方程式 2分, 下同)

(1) ①  $2\text{H}_2\text{O}$  ②  $\text{NH}_4^+$  ③  $\text{Mg}^{+2}\text{O}$  ④  $\text{O}_2$ (2) ① 2 ② 4:3 ③  $3\text{C}+4\text{NH}_3 \xrightarrow[\text{高温}]{\text{催化剂}} 2\text{N}_2+3\text{CH}_4$ 

17. (7分)

(1) 煮沸 (2) ① 氧气或  $\text{O}_2$  ② 氢元素、氧元素 ③  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ 

(3) ① C ② 洗米水留着浇花 (合理即可)

18. (10分)

(1) 锥形瓶 (2) ① A ②  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ 

(3) ① 可以控制反应的发生和停止 ② 3

(4) m

(5) ab 或 ba (6) ① 易溶于水 ② 实验二

19. (10分)

① 混合 ② 不可 ③ 甲烷和纯氧中都没有含氮元素, 根据质量守恒定律不可能有  $\text{NH}_3$  产生 ④ 避免空气中的其它物质 (如二氧化碳) 对实验造成干扰 ⑤ 丁 ⑥  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

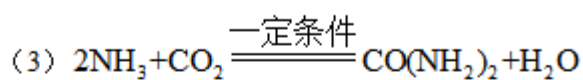
⑦ 没有进行尾气处理 ⑧ 气体通过澄清石灰水会带出水蒸气, 影响原混合气体中的水蒸气检验 ⑨ 与充足的氧气 (空气) 反应, 使其充分燃烧

20. (10分)

(1) 增大煤与水的接触面积, 使反应更快更充分

(2) ①  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow[\text{催化剂}]{\text{高温高压}} 2\text{NH}_3$ 

② 化合反应 ③ 红



(4) ① 还原      ② 将装置内空气排尽，防止发生爆炸      ③ 固体由黑色变成红色

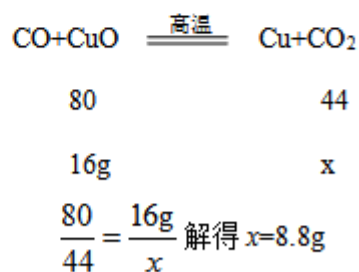
21. (10 分)

(1) ① 结束    ② 铜或铜粉

(2) 16

(3) 由 (2) 可知氧化铜的质量为 16g

解：设产生二氧化碳的质量为  $x$



答：氧化铜完全反应后可产生二氧化碳的质量是 8.8g