

化学试题参考答案

一、单项选择题(本大题共 10 小题,1-5 每题 1 分,6-10 每题 2 分,共 15 分)

1. D 2. A 3. C 4. B 5. A
6. C 7. D 8. C 9. B 10. D

二、选择填充题(本大题共 3 小题,每小题 2 分,选择和填充各 1 分,共 6 分)

11. A 氯化钠(或蔗糖、碳酸钠等)
12. C 增加溶剂(或升高温度)
13. B 闻气味(或紫色石蕊试液、活泼金属等)

三、填空与说明题(本大题共 4 小题,共 23 分)

14. (6 分)

- (1)大
(2)合成
(3)碳原子排列方式不同
(4)+2 1 : 2(或 32 : 64)

15. (5 分)

- (1)B
(2)使可燃物的温度达到着火点
(3)作燃料(或提供热量、提供还原剂等) 延展
(4)更环保(或污染更小等)

16. (6 分)

- 【宏观辨识】(1)氢元素和氧元素 (2)2 : 1 H_2
【证据推理】2 : 1 或 4 : 2 密度
【模型构建】各元素原子个数比(或分子中各原子个数比等)

17. (6 分)

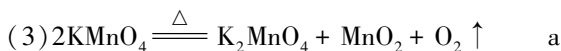
- (1)加快化学反应速率(或使反应更充分等)
(2) H_2O
(3) $CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$
(4)CD

四、实验与探究题(本大题共 2 小题,共 16 分)

18. (8 分)

(1)铁架台

(2)防止气体从长颈漏斗逸出 可控制反应速率(或获得平稳气流等)



(4)密度比空气大 能支持燃烧(或能使带火星的木条复燃等)

19. (8 分)

【进行实验】

①B ②高 ③复分解反应

④NaOH(或 KOH 等) ⑤A

⑥ $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (或 $\text{KOH} + \text{HCl} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ 等)

【微观探析】水分子(或 H_2O)

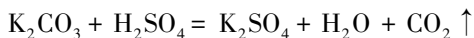
五、综合计算题(本大题共 1 小题,共 10 分)

20. (10 分)

(1)钾

(2)2.2

(3)解:设钾碱样品中碳酸钾的质量为 x 。



138

44

x

2.2 g

$$\frac{138}{44} = \frac{x}{2.2 \text{ g}}$$

$$x = 6.9 \text{ g}$$

$$\text{钾碱样品中碳酸钾的质量分数} = \frac{6.9 \text{ g}}{7 \text{ g}} \times 100\% = 98.6\%$$

答:钾碱样品中碳酸钾的质量分数为 98.6%。

(4) $\geq$