

江西省2021年初中学业水平考试

化学试题参考答案

一、单项选择题(本大题包括10小题,每小题有四个选项,其中只有一个选项符合题意,请将符合题意的选项代号填涂在答题卡的相应位置上。1-5题每小题1分,6-10题每小题2分,共15分)

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

二、选择填充题(本大题包括3小题,先在A、B、C中选择一个正确选项,将正确选项的代号填涂在答题卡的相应位置上,然后在D处补充一个符合题意的答案。每小题2分,其中选择1分,填充1分,共6分)

11. A 用锅盖盖灭(或放入较多的蔬菜等)

12. C =

13. B 取样,蒸发(或取样,滴加 AgNO_3 溶液等)

三、填空与说明题(本大题包括4小题,共23分)

14. (4分)(1)①同种 1 ②可燃性

(2)氢能(或地热能等)

15. (7分)(1)有害 Hg

(2)+5 NaF

(3)①AC ②加热后观察是否熔化

16. (6分)(1)增大反应物接触面积,加快反应速率,使其充分反应

(2) Ca^{2+} (或钙离子) H^+ (或氢离子)

(3) $2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{WO}_4 = (\text{NH}_4)_2\text{WO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

(4)不易获得高纯度的金属钨(或会引入碳杂质、会生成杂质碳化钨等)

17. (6分)(1)C

(2)酸

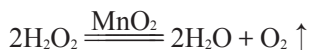
(3) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

(4)①②

四、实验与探究题(本大题包括2小题,共16分)

18. (7分)(1)水槽

(2)F 将燃着的木条放在集气瓶口,若木条熄灭,则二氧化碳气体已收集满



(3) $t_2 \sim t_3$ (或 $t_2 < t < t_3$ 等) 二氧化碳已在水中达到饱和

19. (9分)无气泡产生(或无明显现象) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

【作出猜想】质量守恒定律(或反应前后元素种类不变等)

【设计并进行实验】品红溶液不褪色(或无明显现象) c

【学生感悟】锌

【得出结论】没有

【延伸应用】A

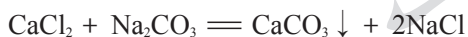
五、综合计算题(本大题包括1小题,共10分)

20. (10分)

(1)搅拌

(2)使样品中碳酸钠完全反应

(3)解:设10.8g样品中碳酸钠的质量为x。



$$106 \quad 100$$

$$x \quad 10.0\text{g}$$

$$\frac{106}{100} = \frac{x}{10.0\text{g}}$$

$$x = 10.6\text{g}$$

样品中碳酸钠的质量分数为: $\frac{10.6\text{g}}{10.8\text{g}} \times 100\% = 98.1\% > 98.0\%$

答:该工业纯碱为合格品。

(4)①滤纸破损(或液面高于滤纸边缘等)

②偏大