



一、单项选择题(本大题共 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 <input type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input checked="" type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D | 6 <input type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input checked="" type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D  |
| 2 <input type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input checked="" type="checkbox"/> D | 7 <input type="checkbox"/> A <input checked="" type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D  |
| 3 <input checked="" type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D | 8 <input type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input checked="" type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D  |
| 4 <input checked="" type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D | 9 <input type="checkbox"/> A <input checked="" type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D  |
| 5 <input type="checkbox"/> A <input checked="" type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> D | 10 <input type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> C <input checked="" type="checkbox"/> D |

二、选择与填充题(本大题共 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  B  C  D 混合物  
合理即可给分
12.  A  B  C  D 取样,分别加入熟石灰研磨,闻气味  
合理即可给分
13.  A  B  C  D 加入丙固体  
合理即可给分

三、填空与说明题(本大题共 4 小题,共 23 分)

14. (5 分)
- (1) B (1 分)。
- (2)  $H_2$  (1 分), 沸点 (1 分)。  
化学式错误不扣分,未配平、未写反应条件扣 1 分
- (3)  $Mg + CO_2 \xrightarrow{\text{点燃}} MgO + CO$  (2 分)。
15. (5 分)
- (1) 糖类 (1 分), 物理 (1 分)。
- (2) 佝偻病和发育不良 (1 分), 氧化钙能与水反应生成氢氧化钙 (1 分)。
- (3) 1:8 (1 分)。

请在各题目的答题区域内作答,超出黑色矩形边框限定区域的答案无效

请在各题目的答题区域内作答,超出黑色矩形边框限定区域的答案无效

16. (5 分)

- (1) 增大反应物的接触面积,提高酸浸速率 (1 分) ;
- (2) 过滤 (1 分) ;
- (3)  $2NH_3 \cdot H_2O + MgSO_4 = Mg(OH)_2 \downarrow + (NH_4)_2SO_4$  (2 分) ;  
未配平、未标出“↓”扣 1 分
- (4) AC (1 分) 。

17. (8 分)

- (1)  $Ca(OH)_2$  (2 分) ;  
化学方程式书写正确合理即可给分
- (2)  $Fe_2O_3 + 3CO \xrightarrow{\text{高温}} 2Fe + 3CO_2$  (2 分) ;  
写数字也给分
- (3) 丙 (2 分) ;
- (4) ① (2 分) 。

四、实验与探究题(本大题共 2 小题,共 16 分)

18. (8 分)

- (1) 铁架台 (1 分),  $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$  (2 分), m (1 分)。  
未配平、未写反应条件、未标出“↑”扣 1 分
- (2) 吸收二氧化硫,防止污染空气 (1 分), 铁丝剧烈燃烧,火星四射,放出热量,生成黑色固体 (1 分)。  
实验观察描述合理即可给分
- (3) ②③ (2 分) 。

请在各题目的答题区域内作答,超出黑色矩形边框限定区域的答案无效

请在各题目的答题区域内作答,超出黑色矩形边框限定区域的答案无效

19. (8 分)

- 【知识回顾】  $CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$  (2 分) 。
- 写名称也给分
- 【分析与结论】(1)  $SO_4^{2-}$  (1 分) 。
- (2) 少 (1 分) 。
- (3) A (2 分) 。
- 合理即可给分
- 【交流讨论】 碳和氧气 (2 分) 。

五、综合计算题(本大题共 1 小题,共 10 分)

20. (10 分)

- (1) 200 (1 分), 17.6 (1 分) ;
- (2) 解: 设该纯碱样品中  $Na_2CO_3$  的质量为 x
- $$Na_2CO_3 + 2HCl = 2NaCl + H_2O + CO_2 \uparrow \quad (1 \text{ 分})$$
- |     |              |
|-----|--------------|
| 106 | 44           |
| x   | 17.6 g (1 分) |
- $$\frac{106}{44} = \frac{x}{17.6 \text{ g}} \quad (1 \text{ 分})$$
- $$x = 42.4 \text{ g} \quad (1 \text{ 分})$$
- 该纯碱样品中  $Na_2CO_3$  的质量分数为  $\frac{42.4 \text{ g}}{50 \text{ g}} \times 100\% = 84.8\%$  (1 分)
- 答: 该纯碱样品中  $Na_2CO_3$  的质量分数为 84.8%。(设、答全对得 1 分)
- (3) ABC (1 分) ;
- (4) 氯化钙溶液 (1 分) 。
- 合理即可给分

请在各题目的答题区域内作答,超出黑色矩形边框限定区域的答案无效