

成都市 2022 级高中毕业班第二次诊断性检测

化学试题参考答案及评分意见

一、选择题：(本大题共 15 小题，每题只有一个选项符合题意，每题 3 分，共 45 分)

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

11. B 12. D 13. A 14. B 15. C

二、非选择题：(本大题共 4 小题，共 55 分)

16. (14 分)

(1) 适当升温或不断搅拌或适当延长浸取时间或将废渣研磨粉碎 (2 分)

(2) 4.67 (2 分) 不引入过多新杂质或便于过滤去除 (2 分)

(3) ① $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2 分)

② $\text{Mn}^{2+} + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} = \text{MnO}_2 \downarrow + 2\text{H}^+ + \text{Cl}^-$ (2 分)

被氧化到更高价态(如 MnO_4^{2-} 、 MnO_4^-) (2 分)

(4) 加热浓缩,趁热过滤 (2 分)

17. (14 分)

(1) $\text{CuSO}_4 + 4\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$ 或

$\text{CuSO}_4 + 4\text{NH}_3 = [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ (2 分)

较难 (2 分)

(2) 减少热量损失或冷凝回流 (1 分) b (1 分)

(3) 顺式产物极性大,易溶于(强极性的)水;反式产物极性小,在水中溶解度低 (2 分)

(4) $\text{CuI}(\text{s}) + \text{SCN}^-(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{CuSCN}(\text{s}) + \text{I}^-(\text{aq})$ (2 分)

(5) 当最后半滴标准溶液滴入锥形瓶,悬浊液由蓝色变为白色,且 30 s 内不复原 (2 分)

(6) 85.5 (2 分)

18. (13 分)

(1) -89.7 (2 分)

(2) (i) d (2 分)

(ii) $236\text{ }^{\circ}\text{C}$ 之后反应①②均达平衡,反应①放热而反应②吸热,当温度升高时平衡①逆向移动, CH_3OH 减少;而平衡②正向移动, CO_2 更多地转化为 CO (2 分)

(iii) 4.2 (2 分)

(3) 1 (2 分) 减小 (1 分)

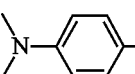
(4) $>$ (2 分)

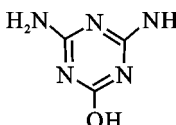
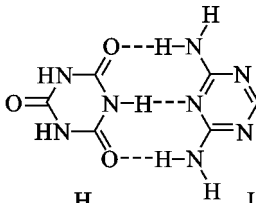
19. (14 分)

(1) 氧化反应 (1 分) 浓硫酸、浓硝酸 (2 分)

(2) 中和产生的 HCl (2 分)

(3) PCl_3 (2 分)

(4)  (2 分)

(5) ① sp^2 (1 分) ②  (2 分) ③  (2 分)

说明:

1. 本试卷中非选择题的其它合理答案,可参照此评分标准酌情给分。

2. 化学方程式(或离子方程式)中化学式正确但未配平,得 1 分;未写必要反应条件扣 1 分;化学式错误不得分;漏写物质不得分。

3. 要求多个合理答案,写出 1 个正确答案得 1 分,写出 1 个错误答案扣 1 分,扣完为止;要求唯一合理答案,写出多个答案,若出现错误答案不得分。

4. 专用名词出现错别字扣 1 分。