

泉州市 2023 届高中毕业班适应性练习卷

化学试卷参考答案

总说明:

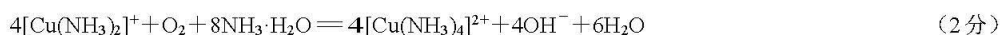
1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用, 考生若写出其他正确答案, 可参照本说明给分。
2. 化学方程式(包括离子方程式、电极反应式等)中的化学式、离子符号写错, 不得分; 化学式、离子符号书写正确, 但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写(或写错)等化学用语书写规范错误的, 每个化学方程式累计扣 1 分。
3. 化学专用名词书写错误均不得分。

1~10: BBDDB DCCAC (每小题 4 分)

11. (13 分)

- (1) 浓氨水 (1 分)
- (2) f g b c (说明: 其他合理答案均给分) (2 分)
- (3) 氨水 (1 分)
- (4) $2\text{NH}_3 + 3\text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2 + 3\text{Cu} + 3\text{H}_2\text{O}$ 或 $2\text{NH}_3 + 6\text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2 + 3\text{Cu}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- (5) Cu 或 Cu_2O 都可与浓硝酸反应, 且现象相同。 (1 分)
- (6) 固体部分溶解, 溶液初呈无色, 置于空气后变成深蓝色。 (2 分)

(说明: 体现“固体剩余”、“溶液最终呈深蓝色”各给 1 分)



(说明: $4[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{O}_2 + 8\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O} = 4[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 4\text{OH}^-$ 均给分)

(7) 0.8a, 0.9a (其他合理答案均给分, 各 1 分, 共 2 分) (2 分)

12. (14 分)

- (1) $\text{V}_2\text{O}_5 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 2\text{NaVO}_3 + \text{CO}_2$ (2 分)
- (2) CaSO_4 、 H_2SiO_3 、 CaSiO_3 (说明: CaSO_4 给 1 分、 H_2SiO_3 、 CaSiO_3 任写 1 个给 1 分) (2 分)
- (3) 钛白废酸中含 Fe^{2+} , 将 VO_3^- 还原为 VO^{2+} 。 (2 分)
- (4) 2:1 (2 分)
- (5) $\text{V}_2\text{O}_7^{4-}$ (1 分)
- (6) ① $\text{VO}_2^+ + \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{VO}_3 \downarrow + 2\text{H}^+$ (2 分)

(说明: $\text{VO}_2^+ + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{H}^+ + \text{NH}_4\text{VO}_3 \downarrow$ 或 $\text{VO}_2^+ + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}^+ + \text{NH}_4\text{VO}_3 \downarrow$ 均给分)



(7) 沉钒 (1 分)

13. (13 分)

- (1) -408 (1 分)
- 苯环中存在大 π 键, 比单双键交替结构稳定。(说明: 体现结构稳定、能量低或苯环中碳碳键键能大等才给分) (2 分)

(2) ① a (1 分)

当温度不变时, 随苯氢比增大, 苯的转化率减小, w 增大。 (1 分)

(说明“随苯氢比增大, 苯的转化率减小”或其他合理答案均给分)

②= (2分)

③0.5 (2分)

(3) ① $\frac{K}{1+K} \times 100\%$ (2分)

②降温, 使用合适的催化剂 (2分)

(说明: “降压”等合理答案均给分)

14. (8分)

(1) 第六周期 VIB 族 (1分)

(2) $C < O < F$ (1分)

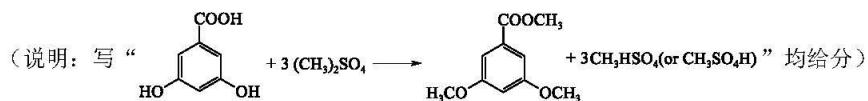
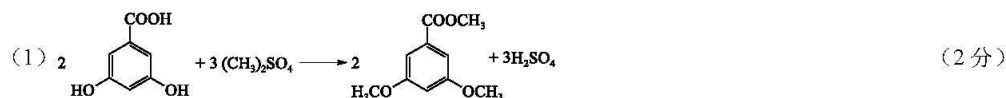
元素 C、O、F 电子层数相同, 核电荷数依次增大, 最外层电子数增加, 原子半径逐渐减小, 失电子能力逐渐减弱, 第一电离能逐渐增大。 (1分)

(3) sp^2 、 sp^3 (说明: 两个都写对才给分) (1分)

(4) ①16 (2分)

② $(0, \frac{1}{2}, \frac{1}{4})$ (2分)

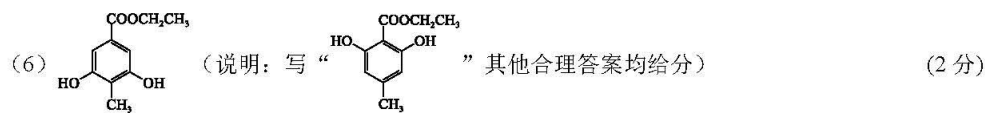
15. (12分)



(3) 还原反应 (1分)

(4) KMnO_4 会氧化醛基、还会氧化异丙基 (说明: 写 “ KMnO_4 会将羟基氧化成羧基”、“ KMnO_4 会与醛基或异丙基反应” 均给分) (1分)

(5) 醚键、醛基 (2分)



(7) 浓 HNO_3 , 浓 H_2SO_4 (说明: 写 “浓 HNO_3 , 浓 H_2SO_4 , 加热” 均给分) (1分)



关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。

