

2022 届高三年级江西智学联盟体第一次联考 化学参考答案

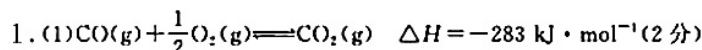
一、选择题:本题共 14 小题,每小题 3 分,共 42 分。在每小题给出的四个选项中,只有一项是符合题目要求的。

1. A 2. A 3. D 4. C 5. B 6. A 7. D 8. C 9. C 10. D 11. B 12. C 13. B 14. A

二、非选择题:共 58 分。第 15~17 题为必考题,每个试题考生都必须作答。第 18~19 题为选考题,考生根据要求作答。

(一)必考题:共 43 分。

15. (16 分)



(2) ① $1.875 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ (2 分) 25% (2 分) ②— (1 分)

(3) 温度低,反应速率慢,NO 转化率也低,温度太高,转化率增加不多,但是消耗能源,成本增加(2 分)

(4) $9 \times 10^{-2} \times (a-b)^2$ (2 分)

II. (1) 大于(1 分) $K_1 \cdot K_2$ (2 分)

(2) C (2 分)

16. (13 分)

(1) 相同条件下,高铁酸钾的溶解度比高铁酸钠的溶解度小(其他答案合理可酌情给分)(1 分)

(2) c (2 分) $2\text{MnO}_4^- + 10\text{Cl}^- + 16\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{Cl}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) 恒压分液漏斗(1 分) 提供碱性环境(1 分) 缓慢通入氯气(其他答案合理可酌情给分)(2 分)

(4) 向其中滴加少量浓盐酸,将湿润的淀粉 KI 试纸靠近试管口,若试纸变蓝,则说明有 Cl_2 生成,用蘸有 NaOH 溶液的棉花塞在试管口(2 分)

(5) 溶液酸碱性会影响物质氧化性的强弱(2 分)

17. (14 分)

(1) 过滤(1 分) SiO_2 (1 分)

(2) 蒸发浓缩(1 分) 冷却结晶(1 分) KSCN 溶液(其他答案合理可酌情给分)(2 分)

(3) $\text{BaS} + 2\text{Fe}^{3+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 + 2\text{Fe}^{2+} + \text{S}$ (2 分)

(4) 8.5 (2 分) 防止氨水受热分解(2 分)

(5) 硫酸(或硫酸、硫酸钠)(2 分)

(二)选考题:共 15 分。请考生从给出的 2 道小题中任选一题作答,并将答题卡上对应方框涂黑。如果多做,则按所做的第一小题计分。

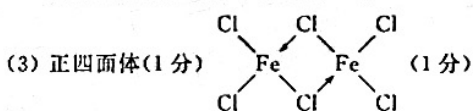
18. [选修 3:物质结构与性质](15 分)

(1) D (1 分) Cr, Mn (2 分)

(2) ① $\text{N} > \text{O} > \text{C}$ (1 分) sp^2, sp^3 (2 分)

化学答案 第 1 页(共 2 页)

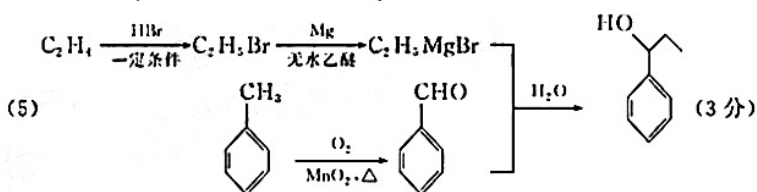
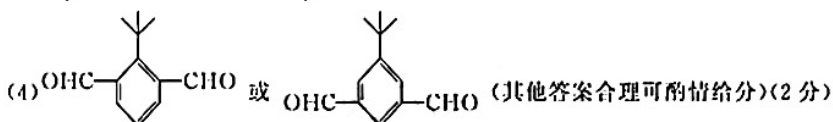
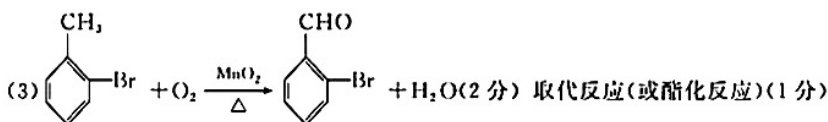
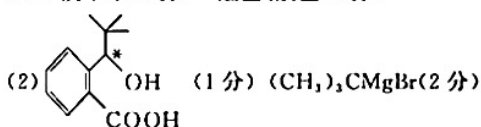
②甘氨酸能形成分子间氢键(2分)



(4) ①8(1分) ② $(\frac{3}{4}, \frac{3}{4}, \frac{1}{4})$ (2分) $\frac{416}{N_A d^3 \times 10^{-21}}$ (2分)

19. [选修5:有机化学基础](15分)

(1)2-溴甲苯(2分) 羟基、羧基(2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）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**。



关注后获取更多资料：

回复“答题模板”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“必背知识点”，即可获取《高考考前必背知识点》