

莆田市 2023 届高中毕业班第四次教学质量检测试卷 化学参考答案

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

11. (1) 1 2 (1 分); 增大固体接触面积(或提高反应速率, 提高原料转化率等合理答案, 1 分)

(2) 形成酸雨(1 分)

(3) 抑制溶液中 Fe^{3+} 的水解, 防止生成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 沉淀(或将固体完全溶解等其他合理答案, 2 分)

(4) SiO_2 (1 分); 制作光导纤维(或其他合理答案, 1 分)

(5) $\text{FeS}_2 + 14\text{Fe}^{3+} + 8\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 15\text{Fe}^{2+} + 2\text{SO}_4^{2-} + 16\text{H}^+$ (2 分); 将“溶液 1”中的 Fe^{2+} 转化为 Fe^{3+} (或其他合理答案, 2 分)

(6) 蒸发浓缩(1 分); 降温结晶(1 分)

12. (1) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaNO}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{NaCl} + \text{N}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 三颈烧瓶(或三口烧瓶)(1 分); 1.5 (2 分)

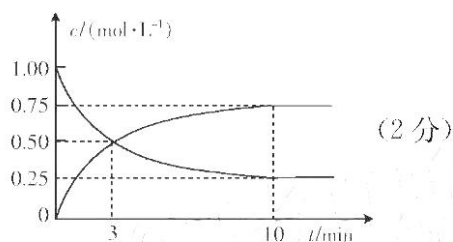
(3) 吸收尾气(或其他合理答案, 1 分); 防倒吸(或其他合理答案, 1 分)

(4) 乙(1 分); 产品可能混有 NO_2 (或其他合理答案, 2 分); $5\text{NO}_2 + 2\text{MnO}_4^- + 6\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{NO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(5) 99.8% (2 分)

13. (1) $-49.6 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分); $<$ (1 分); 低温(2 分)

(2) ① 0.5 (2 分);



② $\frac{256}{3} p\%$ (2 分)

(3) 向逆反应方向移动(2 分)

14. (1) $3d^5 4s^1$ (1 分); 16 (1 分)

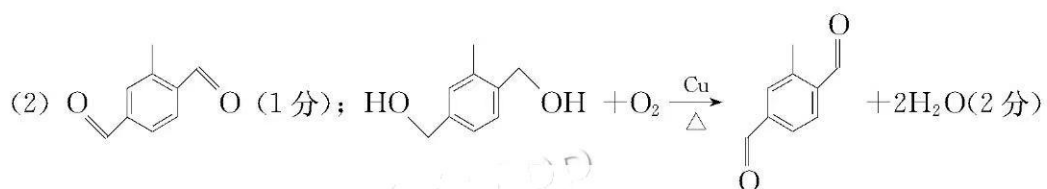
(2) $\text{P} > \text{S} > \text{Si}$ (2 分)

(3) sp^3 (1分)

(4) B (1分)

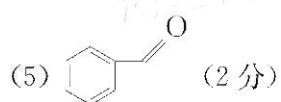
(5) $CaCrO_3$ (2分); 6 (2分)

15. (1) 羟基、醛基 (2分)



(3) 还原反应 (1分)

(4) 20 (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](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**。



 微信搜一搜

 自主选拔在线



自主选拔在线
微信号: zizzsw



自主选拔在线
微信号: zizzsw



自主选拔在线
微信号: zizzsw