

答案及解析:

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

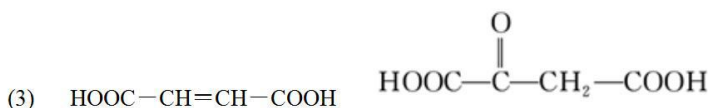
10. C 11. A 12. C 13. B 14. C

15. 胶头滴管、100mL 容量瓶 防止 Fe^{2+} 和 NH_4^+ 水解

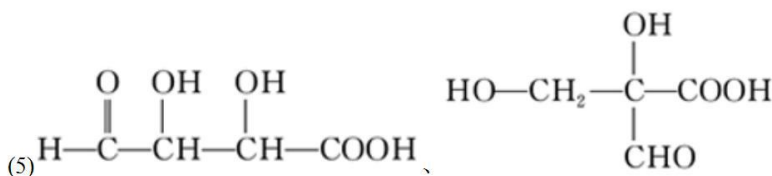
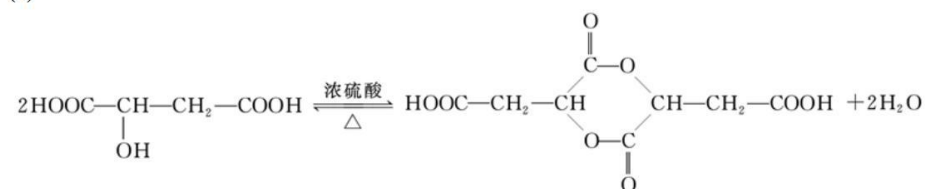
解 $\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 = \text{FeC}_2\text{O}_4 \downarrow + 2\text{H}^+$ 10^{1-48} 低于 40°C 氧化反应速率太慢, 高于 40°C H_2O_2 易分解 除去过量的 H_2O_2 88.8% $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 3\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{光照}} 2\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 2\text{FeC}_2\text{O}_4 + 2\text{CO}_2 \uparrow + 6\text{H}_2\text{O}$

16. (1) 羟基 羧基

(2) ②④⑤⑥



(4)



17. 分液漏斗 $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) = \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ 氧化性 有黄色沉淀产生
 $\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{S} = 3\text{S} \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$ 除去水中溶解的 O_2 开始溶液变浑浊, 反应一段时间后溶液变澄清 SO_2 通入品红溶液中, 褪色后停止通入 SO_2 , 点燃酒精灯加热褪色后的品红溶液, 溶液恢复为红色

18. (1)+41

(2) $\text{CO} <$

(3)BD

(4) $\frac{P_1 P_2}{(\frac{P_0}{2} - P_1) \cdot (\frac{P_0}{2} - P_1 - 2P_2)^3}$ 增加 CO , 反应③正移; 反应②平衡逆移。 $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 消耗、 $\text{CO}_2(\text{g})$

和 $\text{H}_2(\text{g})$ 增加, 反应①正移, 从而使得甲醇的平衡产率随着一氧化碳掺混比例的增加而上升 b

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

