

高三化学参考答案

一、选择题

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

二、选择题

11. AC 12. AC 13. B 14. AD 15. CD

三、非选择题

16. (12分)

(1) $3d^64s^2$ (1分) 基态 Fe^{3+} 的价电子排布式为 $3d^5$, 处于半满较稳定状态, 所以基态 Fe^{3+} 较基态 Fe^{2+} 更稳定(1分)

(2) ①乙二醇与水分子间形成氢键(1分)②乙二醇为极性分子, 易溶于极性溶剂中(1分)配位键(1分)

(3) 正四面体(1分) 1(1分) LiC_2 (1分)

(4) 4(1分) D(1分) $\sqrt{0.41}$ (2分)

17. (12分)

(1) $5Cr_2O_3 + 6NaNO_3 + 7Na_2CO_3 \xrightarrow{\text{焙烧}} 10Na_2CrO_4 + 3N_2 \uparrow + 7CO_2 \uparrow$ (2分)

(2) Fe_2O_3 (1分) H_2SiO_3 、 $Al(OH)_3$ (1分) 烧杯、漏斗、玻璃棒(2分)

(3) Na_2SO_4 (1分) 蒸发浓缩、冷却结晶(1分)

(4) 0.05(2分) 4.0×10^{-12} (2分)

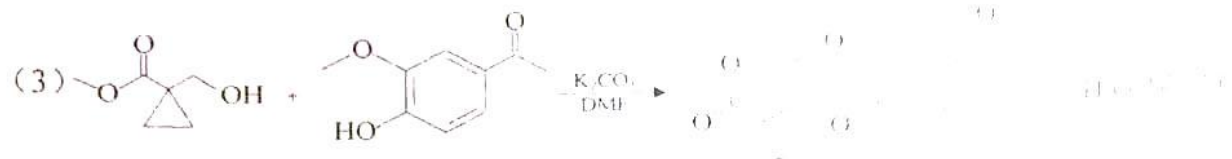
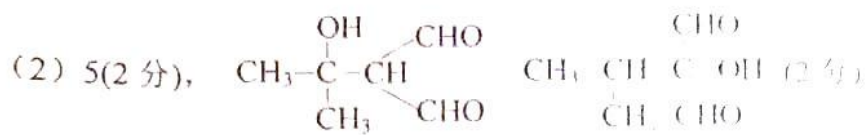
18. (12分)

(1) $SO_2 + 2Cu^{2+} + 2Cl^- + 2H_2O = 2CuCl \downarrow + SO_4^{2-} + 4H^+$ (2分) 三颈烧瓶(1分) 打开止水夹, 通入 SO_2 (1分)

(2) C(1分) 取最后一次洗涤液于试管中, 向其中加入过量稀盐酸, 再滴加 $BaCl_2$ 溶液, 若无白色沉淀生成, 则洗涤干净(2分)

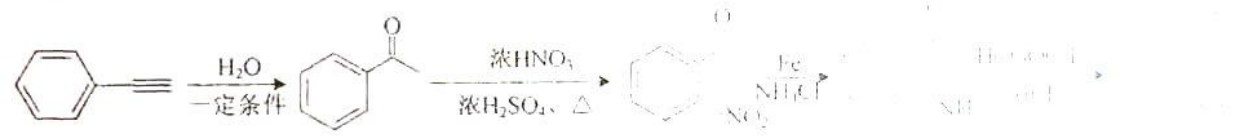
(3) $\frac{cVM}{m}\%$ (2分) 酸式(1分) AC(2分)

19. (12分)



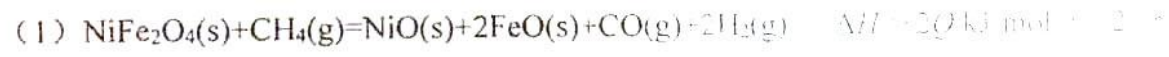
(4) 浓硝酸、浓硫酸、加热(1分) 酯基、醚键(1分)

(5)



(3分)

20. (12分)



(2) > (1分) 1×10^4 (2分)

(3) 40% (2分) > (2分)

(4) B>A>C>D (2分) 2.25 (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**。



 微信搜一搜

 自主选拔在线

