

## 济宁市 2022 年高考模拟考试 化学试题参考答案及评分标准

2022.04

一、选择题:本题共 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

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

二、选择题:本题共 5 小题,每小题 4 分,共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求,全部选对得 4 分,选对但不全的得 2 分,有选错的得 0 分。

11. A 12. BD 13. BC 14. CD 15. BC

三、非选择题:本题共 5 小题,共 60 分

16. (12 分)(1)3(1 分) 3(1 分) (2)Be(1 分)  $F > O > B$ (1 分)  $sp^3$ (1 分)  $\pi^2$ (1 分)

(3) $NH_3$ ,  $HClO$ (2 分) (4)(1, 1,  $\frac{5n-6r}{6n}$ )(2 分)  $\frac{308}{m^2 n \times 10^{-24} N_A}$ (2 分)

17. (13 分)(1) $3MnO_2 + 2FeS_2 + 6H_2SO_4 = 3MnSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + 4S + 6H_2O$ (2 分)

(2)将溶液中的亚铁离子氧化为铁离子(1 分) b(1 分)

(3) $3.66 \times 10^{-2}$ (2 分)

(4) $Mn^{2+} + HCO_3^- + NH_3 \cdot H_2O = MnCO_3 \downarrow + NH_4^+ + H_2O$ (1 分)

控制温度在 450℃ 左右,增大空气的流速(2 分)

$Zn_{n-1}MnO_2 \cdot nH_2O + xZn^{2+} + 2xe^- = Zn_nMnO_2 \cdot nH_2O$ (2 分)

(5)96.6%(2 分)

18. (12 分)(1)浓硫酸(1 分) 排尽装置中的空气,以免干扰实验(1 分)

吸收过量的氯气以免污染空气,同时防止空气中水蒸气进入锥形瓶中,引起  $TiCl_4$  水解(2 分)

$PdCl_2 + CO + H_2O = Pd \downarrow + CO_2 + 2HCl$ (2 分)

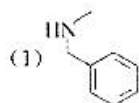
(2)气体温度过高会导致冷凝管炸裂(1 分) 蒸馏(1 分)

(3)取少量合金样品于试管中,滴加过量  $NaOH$  溶液,振荡,静置后取上层清液,再滴入稀盐酸至过量,如有沉淀产生且沉淀不完全溶解,则证明样品中含 Si。(答案合理即给分)(2 分)

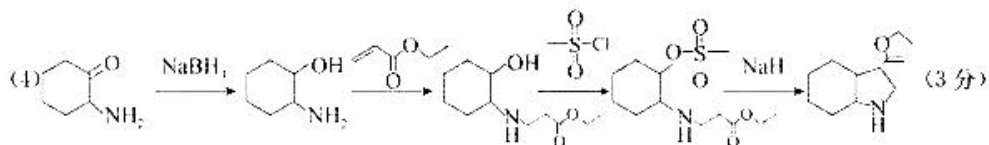
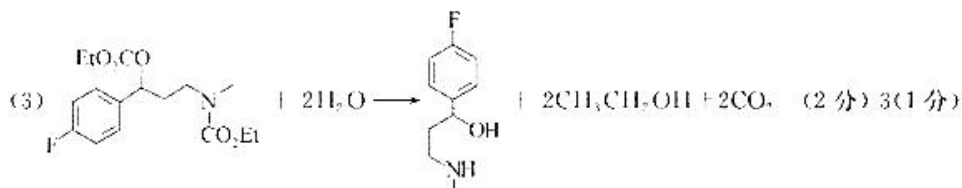
(4)产生  $H^+$  浓度大,抑制了②③反应的进行(1 分)

生成  $TiOSO_4$ ,促进了反应②的进行(1 分)

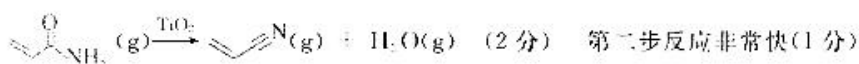
19. (12 分)





(2 分) 10 (2 分) (2)红外光谱法(1 分) 加成反应(1 分)



20. (11分) (1) 丙烯酸乙酯 (1分) 大于 (1分)



(2) 温度较低时, 反应 I 进行的程度大,  的物质的量分数增大; 温度较高时反应 II 进行的程度增大,  的物质的量分数减小。 (2分)  $\frac{3}{280}$  (1分)

(3) 阴极 (1分)  $2\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{NC}(\text{CH}_2)_2\text{CN}$  (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