

参考答案:

一、选择题 (本大题共 25 小题, 每小题 2 分, 共 50 分。每小题列出的四个备选项中只有一个符合题目要求的, 不选、多选、错选均不得分) 公众号: 高中试卷君

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	B	A	D	B	D	A	B	A	B
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
A	A	B	C	C	D	D	D	B	D
21	22	23	24	25					
C	B	B	B	C					

二、非选择题

26. (1) $3d^7 4s^2$ N

(2) 三角锥形 sp^3

(3) 3:4

(4) CN_4 氮化碳和金刚石都是原子(共价)晶体, N 的原子半径小于 C, 氮碳键的键能大于碳碳键

(5) $(\frac{3}{4}, \frac{1}{4}, \frac{1}{4})$

27. (1) K、Fe、C、N

(2) SO_2 、CO

(3) $Fe^{3+} + 6NH_4^+ + 9OH^- = Fe(OH)_3 \downarrow + 6NH_3 \uparrow + 6H_2O$

(4) 取少量溶液 F, 滴入 KSCN 溶液, 若未出现血红色, 证明 Fe^{3+} 已完全沉淀

(5) $5K_2Fe(CN)_6 + KMnO_4 + 4H_2SO_4 = 5K_2Fe(CN)_6 + MnSO_4 + 3K_2SO_4 + 4H_2O$

28. (1) +123.8

(2) 0.6 320 通入 CO_2 一方面能消耗催化脱氢的产物氢气, 另一方面恒压容器向外膨胀体积变大(稀释作用), 均能使平衡正向移动

(3) AB

(4) $3CO_2 + 18H^+ + 18e^- = CH_3CH=CH_2 + 6H_2O$

29. (1) 取少量度液于试管中, 向其中滴加 $K_3[Fe(CN)_6]$ (或酸性 $KMnO_4$) 溶液, 若生成蓝色沉淀(或溶液不变红), 则存在 Fe^{2+}

(2) 加快水解反应的速率, 促进水解反应向正反应方向进行

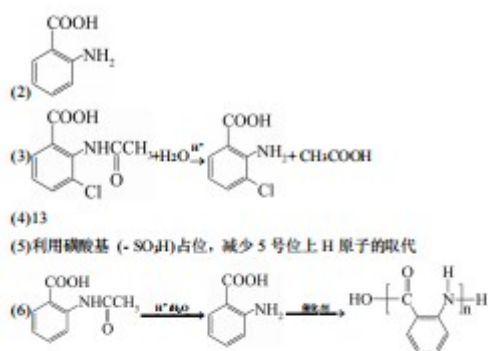
(3) $4Fe^{2+} + O_2 + 6H_2O = 4Fe(OH)_3 \downarrow + 8H^+$

(4) 酚酞 89.0%

(5) 将烧杯置于 $80 \sim 85^\circ C$ 的恒温水浴槽中, 边搅拌边将质量为 0.1225 g 的 $KClO_3$ 分批加入到烧杯中, 过程中滴加 $2 \text{ mol} \cdot L^{-1}$ NaOH 溶液, 控制溶液 pH 在 4~4.5 之间, 待沉淀颜色都变为淡黄色

30. (1) 邻硝基甲苯(或 2-硝基甲苯) 氧化反应

答案第 6 页, 共 2 页



答案第 7 页, 共 2 页

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高高生涯规划、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**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线

