

海淀区高三年级第二学期期末练习

化学试卷参考答案及评分参考

第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意, 共 14 个小题, 每小题 3 分, 共 42 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7
答案	A	B	B	B	A	C	C
题号	8	9	10	11	12	13	14
答案	D	A	D	D	B	C	D

第二部分 非选择题

评阅非选择题时请注意:

- 若无特别说明, 每空 2 分。
- 文字表述题中其他答案合理也给分。
- 方程式中的产物漏写“↑”或“↓”不扣分。
- 化学专用词汇若出现错别字为 0 分。

15. (8 分)

(1) 吸附 (1 分)

(2) ① 油酸、甘油

② 实验条件下, 碱性环境中水解速率快, 温度对水解反应的影响小于溶液酸碱性的影响

(3) ① 离子化合物 (1 分)

② 与 pH=7 相比, pH=5 时, H^+ 浓度增大, 使平衡 $RCOO^- + H^+ \rightleftharpoons RCOOH$ 正向移动, $RCOO^-$ 浓度降低, 不利于反应 $2RCOO^- + Cu^{2+} \rightleftharpoons (RCOO)_2Cu$ 正向进行。

16. (12 分)

(1) ①2 (1 分)

② 试剂 ii 中同时存在醋酸的电离平衡 $CH_3COOH \rightleftharpoons CH_3COO^- + H^+$ 和醋酸根的水解平衡 $CH_3COO^- + H_2O \rightleftharpoons CH_3COOH + OH^-$, 相同条件下, 醋酸的电离平衡的限度大于醋酸根的水解平衡限度, 当 CH_3COOH 与 CH_3COO^- 的初始浓度相等时, 溶液中 $c(H^+) > c(OH^-)$

③ bc

(2) bc

(3) ①减小 (1 分)

放电时, B 室发生正极反应: $VO^{2+} + e^- + 2H^+ \rightleftharpoons V^{3+} + H_2O$; 由电极反应可知, 转移 1 mol e^- 消耗 2 mol H^+ , 同时有 1 mol H^+ 通过质子交换膜进入 B 室, 因此总体 $c(H^+)$ 降低

② 充电时, H^+ 通过质子膜从 B 室进入 A 室, A 室溶液中的 CH_3COO^- 与 H^+ 结合成

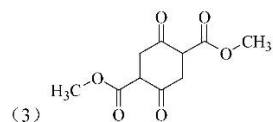


CH_3COOH (或“ $\text{CH}_3\text{COOH}-\text{CH}_3\text{COONa}$ 溶液有缓冲作用”), 从而使 $c(\text{H}^+)$ 的变化减缓

17. (13 分)

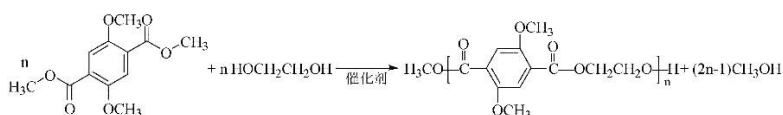
(1) 羧基 (1 分)

(2) CH_3OH (或甲醇) (1 分)

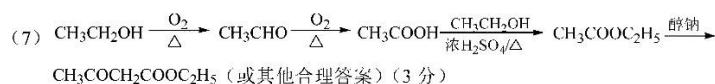


(4) 氧化反应 (1 分)

(5) (3 分)



(6) abc

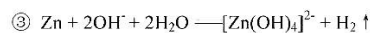


18. (13 分)

(1) ① abd

②防止硫粉燃烧产生 SO_2 , 污染环境、导致爆炸 (1 分)

(2) ① 正极 (1 分)



(3) ① 富集、提纯煤气中的 H_2S (1 分)

② 溶液蓝色恰好消失, 且半分钟内不恢复蓝色

③ 1700

19. (12 分)

(1) ① 先加入过量稀盐酸, 再加入 BaCl_2 溶液, 观察到有白色沉淀产生 (3 分)

② $2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{NH}_4^+$ (1 分)

(2) 不可行, 实验 1 中氨水过量, 过量的氨水受热分解也会产生氨气

(3) 0.05 mol/L $\text{Cu}(\text{NH}_3)_4\text{SO}_4$ 溶液 (1 分)

(4) 相同条件下, $\text{Cu}(\text{NH}_3)_4\text{SO}_4$ 的氧化性弱于 CuSO_4

(5) 甲烧杯中发生电极反应: $\text{Cu} - \text{e}^- - 2\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+$ 被空气中的氧气氧化为蓝色 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ (1 分)

(6) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ 将 Cu 氧化为 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+$, 氨水对浸取单质铜的反应有促进作用



关于我们

自主招生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（<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

关注后获取更多资料：

回复“**答题模板**”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“**必背知识点**”，即可获取《高考考前必背知识点》