

腾·云联盟 2022—2023 学年度上学期高三年级十二月联考

化学参考答案

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	B	C	D	D	A	D	A	C
题号	9	10	11	12	13	14	15	
答案	B	B	C	D	B	B	D	

二、非选择题：共 4 题，共 55 分。

16. (14 分)

(1) 平衡气压，使浓盐酸顺利流下 (2 分)

(2) $2\text{MnO}_4^- + 10\text{Cl}^- + 16\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{Cl}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) 球形冷凝管 (或“冷凝管”，1 分)

(4) 油浴加热 (1 分)

(5) 戊没有做防倒吸措施 (2 分)

(6) 多孔硫颗粒可以充当沸石 (2 分)

(7) ①氯原子为吸电子基团 (1 分)，氯原子越多，吸电子效应越大，酸性越强 (1 分)。

② $\text{SO}_3^{2-} + \text{ClCH}_2\text{COOH} = \text{HSO}_3^- + \text{ClCH}_2\text{COO}^-$ (2 分)

17. (14 分)

(1) $\begin{array}{c} 4d \\ \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \end{array} \quad \begin{array}{c} 5s \\ \uparrow \end{array}$ (2 分)

(2) $3\text{Ag} + \text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ = 3\text{Ag}^+ + \text{NO}\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

硝酸在加热时会挥发 (2 分，有“分解”也可)

(3) 取适量最后一次洗涤液于试管中，加入几滴 KSCN 溶液，若溶液不变红，说明沉淀已被洗涤干净

或取适量最后一次洗涤液于试管中，加入几滴硝酸酸化过的硝酸银，若不产生白色沉淀，说明沉淀已被洗涤干净 (2 分)

(4) $\text{AgCl} + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{Cl}^- + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(5) $c(\text{H}^+)$ 太小会导致 Fe^{3+} 水解，对滴定终点颜色判定产生干扰 (2 分)

(6) BC (2 分，见错无分，答对 1 个给 1 分)

第 1 页 (共 2 页)

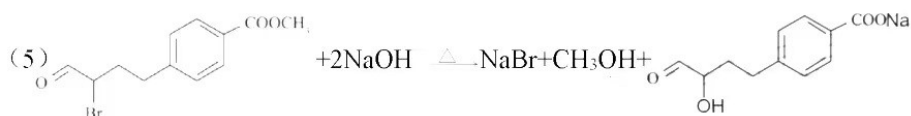
18. (14 分)

(1) bc (2 分, 见错无分, 答对 1 个给 1 分)

(2) c (2 分)

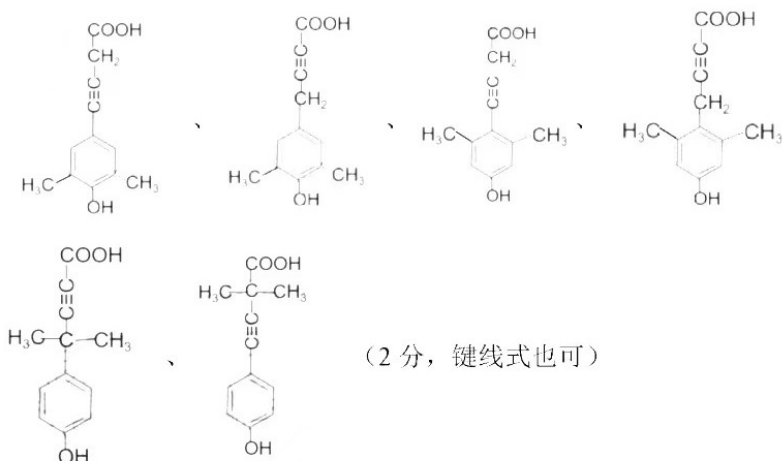
(3) $\text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (2 分, 键线式也可)

(4) 羟基、酯基 (2 分)



(2 分, 没有加热不扣分)

(6) 6 (2 分)



(2 分, 键线式也可)

19. (13 分)

(1) 高压低温 (1 分)

(2) ①AD (2 分, 见错无分, 答对 1 个给 1 分)

②0.2 (或 1/5) (2 分)

(3) $2\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) = 4\text{HNO}_3(\text{aq})$ $\Delta H = (2a - 2b - c) \text{ kJ/mol}$ (2 分, 其它合理答案也可)

(4) ①7.7 (2 分)

②由速率常数 k_1 , k_3 , k_4 可知, 反应 c 反应很慢 (1 分), NO 增多后, 可以通过速率大的 a 和 d 反应将 SO_2 快速转化为 SO_3 (1 分)。

(5) $300 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$, $40 \text{ m}^\circ\text{C}$ (2 分)

第 2 页 (共 2 页)

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）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