

高三化学参考答案

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

二、选择题：本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题只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. CD 13. AD 14. CD 15. BD

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分

16. (12 分)

I. $\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) = \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -46 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

II. -90 (1 分)

III. (1) ① $2\text{CO}_2 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- = \text{CH}_3\text{CHO} + 3\text{H}_2\text{O}$ (1 分) 7.2 (2 分)

② 此时阴极主要为氢离子放电 (1 分)

(2) $\text{CO}_3^{2-} + 4\text{e}^- = \text{C} + 3\text{O}^{2-}$ (1 分) $4N_A$ (2 分)

(3) Cu (1 分) $^*\text{COOH} + \text{H}^+ + \text{e}^- = ^*\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ (1 分) Cr_2O_3

17. (12 分)

(1) 赶尽反应装置中的空气，将四氯化碳吹入管式炉中 (2 分) (解释合理即可)

(2) $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 3\text{CCl}_4 \xrightarrow{660^\circ\text{C}} 2\text{CrCl}_3 + 3\text{COCl}_2$ (2 分)

(3) 还原 Cr^{3+} 为 Cr^{2+} ，加快反应的进行 (1 分)

(4) c (1 分)

(5) ① 作反应物 ② 作萃取剂 (2 分，各 1 分)

(6) 溶剂可循环使用，使用量减少；生成物溶于 THF 被分离，可提高转化率 (2 分)

(7) 61.42 (2 分)

18. 【答案】(1) CaSO_4 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2 分，各 1 分) 过量的 CaCO_3 会使 Al^{3+} 水解彻底，形成 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 沉淀，而失去吸收 SO_2 的能力 (2 分)

(2) SO_2 被循环液吸收生成的 SO_3^{2-} 易被氧化为 SO_4^{2-} ，使循环液失去吸收 SO_2 作用 (2 分)

(3) 0.59 (2 分)。

(4) ① NaHCO_3 、 Na_2SO_3 (2分, 各1分) 环节II (1分)

②b (1分)

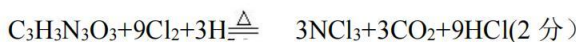
19. (12分)

(1) hcdabg (1分)

(2) 恒压滴液漏斗(1分)

(3) 液面上方有黄绿色气体 (1分)

使生成的 NaOH 转化为 NaClO 继续参与反应, 以提高原料利用率(1分)

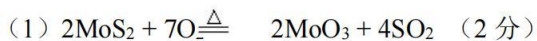


(4) ①250mL 容量瓶、胶头滴管 (2分)

②淀粉溶液 (1分) 95.1 (2分)

③ac (1分)

20. 【答案】(12分)



(2) 可使 Mo 元素被进一步充分氧化 (1分)

(3) SiO_2 (1分) 防止 SiO_2 溶解生成 SiO_3^{2-} 使产品不纯 (1分)

(4) 浓氨水 (1分)

(5) 降温至 10°C 之下结晶 (1分)

(6) $1.8N_A$ (1分)

(7) KI (1分) 当滴入最后半滴 $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 溶液时, 锥形瓶内生成亮黄色沉淀, 且半分钟内不恢复原色。(1分)

$$\frac{m - cV \times 10^{-2} (M - 180)}{180 m} \times M \times 100\% \quad (2分)$$

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）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

