

2022—2023 学年度上学期期末考试高三试题

化学答案

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

16. (13 分, 除标注外每空 2 分)

(1) $2\text{CeO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 6\text{H}^+ = 2\text{Ce}^{3+} + \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ $c(\text{H}^+) = 2.5\text{mol/L}$ 75°C (1 分)

(2) 1.0×10^{-20} , $5.2 \leq \text{pH} < 8.0$

(3) 稀盐酸或盐酸

(4) 分解出 HCl 气体, 抑制 CeCl_3 水解

(5) 78.88

17. (14 分, 除标记外每空 2 分)

I. (1) -127.8kJ/mol ; 低温 (1 分) (2) CD

(3) < (1 分); 总反应为气体体积减小的反应, M 点 CO_2 的转化率高, 气体的总物质的量小, 且此时温度低, 所以 M 点压强小于 N 点压强

II. (1) 0.20 (2) 反应①为吸热反应, 升高温度平衡正向移动; 反应②为放热反应, 升高温度平衡逆向移动; 当温度高于 300°C , 反应①平衡向右移动的程度大于反应②平衡向左移动的程度, 导致 CO_2 的平衡转化率随温度升高而增大

III. $2\text{CO}_2 + 12\text{e}^- + 8\text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_4 + 12\text{OH}^-$

18. (14 分, 每空 2 分)

(1) 恒压滴液漏斗

(2) 除去水中溶解的氧气, 防止 CuCl 被氧化

(3) $\text{SOCl}_2 + 2\text{Cu}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{CuCl} \downarrow + \text{SO}_4^{2-} + 6\text{H}^+$ (4) 蓝色(绿色)变为无色

(5) 稀释使 $\text{CuCl(s)} + 3\text{Cl}^-(\text{aq}) \rightleftharpoons [\text{CuCl}_4]^{3-}(\text{aq})$ 平衡向左移动, $[\text{CuCl}_4]^{3-}$ 转化为 CuCl 固体析出

(6) $\frac{9.95abV_1}{V_{2m}}$

(7) AD

19. (14 分, 除标注外每空 2 分)

(1) 羧基(1 分); 取代反应(1 分)



(3) AC

(4) $\text{HOOCCH}_2\text{COOH} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{C}_2\text{H}_5\text{OOCCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5 + 2\text{H}_2\text{O}$

(5) 3; (任写一个)

(6)

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