

2024~2025 学年度下期高 2027 届期末考试化学参考答案

1~5: BBCDB 6~10: CCBDC 11~15: DDACA

16. (14 分)

(1)1 (1 分)

(2)将玻璃塞上的凹槽对准漏斗颈部的小孔 (1 分) ② (2 分)

 $f \rightarrow g$ (或 $g \rightarrow f$) $\rightarrow a \rightarrow b \rightarrow d \rightarrow e$ (2 分, 见错不给分)(3)过二硫酸铵分解、 H_2O_2 大量分解、氨气从溶液中大量逸出 (合理即可, 答两点即可) (2 分)(4) $H_2O_2 + 2H_2SO_4 + 2NH_3 \xrightarrow{80 \sim 90^\circ C} (NH_4)_2S_2O_8 + 2H_2O$ (2 分)

快速干燥, 减少过二硫酸铵晶体的损失 (2 分)

(5)71.25 (2 分)

17. (13 分)

(1)反渗透法(或电渗析法) (1 分) d (2 分)

(2)富集溴元素 (2 分)

(3) $3Br_2 + 3CO_3^{2-} = BrO_3^- + 5Br^- + 3CO_2 \uparrow$ (2 分) 5:1 (1 分)

(4)67.5 (2 分)

(5) $CaSO_4$ 或硫酸钙 (1 分) $12HF + 3Na_2CO_3 + 2Al(OH)_3 = 2Na_3[AlF_6] + 3CO_2 + 9H_2O$ (2 分)

18. (14 分)

(1) 631 (2 分)

(2) ① 0.0015 (或 1.5×10^{-3}) (2 分) 78 (1 分) ② a、d (2 分)

(3)d (2 分)

(4) $>$ (1 分) $\frac{5p_0}{4}$ 或 $1.25p_0$ (2 分)(5) $2NH_3 + 6OH^- - 6e^- = N_2 + 6H_2O$ (2 分)

19. (14 分)

(1)丙烯 (2 分) $ClCH_2CH_2CH_2Cl$ (2 分) 氧化反应 (1 分)(2)银氨溶液(或新制氢氧化铜悬浊液) (1 分) 碳氯键(或氯原子) (1 分) CO_2 (1 分)(3) $2CH_2=CH_2 + O_2 \xrightarrow{Ag} 2\begin{array}{c} O \\ \diagup \quad \diagdown \\ H_2C \quad CH_2 \end{array}$ (2 分)(4) $\begin{array}{c} Cl \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ Cl \end{array} - CH=CHCOOH + CH_3OH \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \begin{array}{c} Cl \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ Cl \end{array} - CH=CHCOOCH_3 + H_2O$ (2 分)(5) $\begin{array}{c} Cl \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ Cl \end{array} - CH=CHCOOH$ 、 $\begin{array}{c} Cl \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ Cl \end{array} - C=CHCOOH$ 、 $HOOC - \text{C}_6\text{H}_4 - CCl=CHCl$ 、
 $HOOC - \text{C}_6\text{H}_4 - CH=CCl_2$ 、 $\begin{array}{c} Cl \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ Cl \end{array} - C=CHCl$ 、 $\begin{array}{c} Cl \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ COOH \end{array} - C=CHCl$ (写两种即可) (2 分)