

2019 年上期衡阳市八中高二期中考化学参考答案

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
答案	A	B	C	B	C	C	D	A	D	C	C
题号	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	
答案	B	B	C	D	C	B	D	B	D	B	

22. (14 分)

(1) 0.075

(2) $\Delta H < 0$; $\text{CO(g)} + 2\text{H}_2\text{(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH(g)}$ $\Delta H = -91 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$; 不能

(3) $K = \frac{c(\text{CH}_3\text{OH})}{c(\text{CO}) \times c^2(\text{H}_2)}$ 减小

(4) A C

23. (14 分)

(1) 干燥管

(2) 排除空气及多余的氯气

(3) $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca(OH)}_2 \xrightarrow{\text{加热}} 2\text{NH}_3\uparrow + \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(4) $2\text{NH}_3 + \text{NaClO} = \text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$

(5) 酸式 溶液变蓝且 30s 不褪色 75.0

24. (15 分)

(1) $\text{MnO}_2 + 2\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$;

(2) 加快反应速率; 充分氧化过量的 Fe^{2+} ; 4.0;

(3) CuS 、 ZnS ;

(4) $\text{Mn}^{2+} - 2\text{e}^- + 2\text{H}_2\text{O} = \text{MnO}_2 + 4\text{H}^+$;

(5) 91.6 (3 分)

25. (15 分)

(1) 醛基、(酚)羟基 (2 分, 每个 1 分)

(2) 加成反应 (2 分)

(3) B (2 分)

