

高 2023 级第二次模拟考试

ê : -5×1(

Ô ÆÉÝ½NI Ö!É ãNI 3 Ú È E 45 Ú Ä

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

、 ÆMÆÝ½NI Öÿ 4 ãNI È E 55 Ú

16. (14 分)

(1) 增大 I₂ 的溶解度，加快反应速率 (2 分)

(2) BC (2 分) (3) 是 (1 分) (4) K[CuI₂] (2 分)

(5) ① $4\text{H}_2\text{O} + \text{I}_2 + 2\text{Cu}^{2+} + 2\text{SO}_2 = 2\text{CuI} \downarrow + 2\text{SO}_4^{2-} + 8\text{H}^+$ (2 分)

② 取最后一次洗涤液少量于试管中，滴入盐酸酸化的氯化钡溶液，若无沉淀产生，则固体已经净。(2 分)

③ 防止制得的碘化亚铜被氧气氧化 (1 分)

(6) 87.9 (2 分)

17. (13 分)

(1) (1 分)

(2) K₃[Fe(CN)₆](铁氰化钾)溶液 (2 分，其它合理答案同样得分) (3) 1 (1 分)

(4) $\text{ScA}_3 \cdot 3\text{HA} + 3\text{OH}^- = \text{Sc}(\text{OH})_3 \downarrow + 3(\text{HA}_2)^-$ 或 $\text{ScA}_3 \cdot 3\text{HA} + 6\text{OH}^- = \text{Sc}(\text{OH})_3 \downarrow + 6\text{A}^- + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分，其它合理答案同样得分)

(5) 萃取分液 (2 分) (6) 6 (1 分)

(7) $2\text{Sc}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 2\text{Sc}_2\text{O}_3 + 12\text{CO}_2$ (2 分)

(8) 1.6 (2 分)

18. (14 分)

(1) +247kJ/mol (2 分，不写单位扣一分) ，

(2) ab (2 分，漏选得 1 分，错选不得分)

(3) > (2 分)

(4) 抑制生成单质碳的副反应和 H₂O 吸热防止温度过度升高 (2 分)

(5) ① CH₄ (2 分) ② 0.14 (2 分) ③ 减小 (2 分)

19. (14 分)

(1) 氟原子(碳氟键)、醛基 (2 分) (结构简式正确也得分) (2 分)

(2) 消去反应 (1 分) (3) 保护醛基 (1 分)

(4) N,N-二甲基甲酰胺 (2 分) (5) 24 (2 分)

(6) (2 分)

(结构简式正确也得分) (2 分)