

## 化学试题

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Cl 35.5 Cu 64

一、选择题：本题共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

【1 题答案】

【答案】D

【2 题答案】

【答案】C

【3 题答案】

【答案】B

【4 题答案】

【答案】B

【5 题答案】

【答案】A

【6 题答案】

【答案】A

【7 题答案】

【答案】C

【8 题答案】

【答案】D

【9 题答案】

【答案】A

【10 题答案】

【答案】B

【11 题答案】

【答案】C

【12 题答案】

【答案】D

【13 题答案】

【答案】D

【14 题答案】

【答案】D

【15 题答案】

【答案】(1) D (2) 球形冷凝管

(3) 溶液蓝色褪去变为无色

(4) 排出装置内空气，防止制备的产品被氧化

(5) 冷却过程中降低  $[\text{Cu}(\text{CH}_3\text{CN})_4]\text{ClO}_4$  在水中的溶解度

(6) C (7) 81.2%

【16 题答案】

【答案】(1) ①. ds ②.  $3d^{10}4s^1$

(2)  $\text{Cu}_2\text{Se} + 4\text{H}_2\text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 2\text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{SeO}_3 + 5\text{H}_2\text{O}$

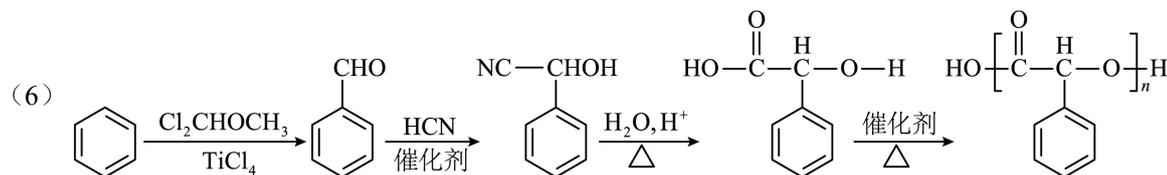
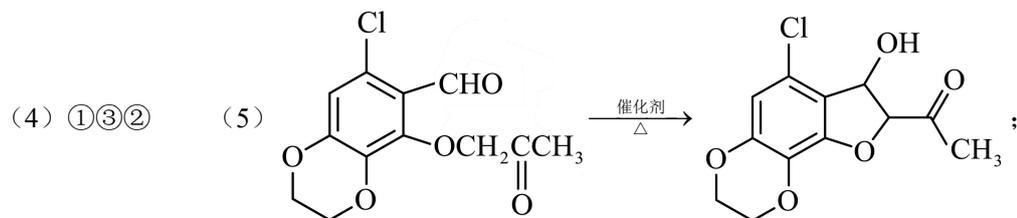
(3) ①. 使银元素转化为  $\text{AgCl}$  沉淀 ②. 0.5

(4) 0.05 (5) ①.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ②. 高于  $40^\circ\text{C}$  后,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  的溶解度下降, “银转化”和“银还原”的效率降低, 难以实现连续生产

【17 题答案】

【答案】(1) 6 (2) ①. 醛基 ②. 醚键

(3) 先进行反应③再进行反应④可以防止酚羟基被氧化



【18 题答案】

【答案】(1)  $\Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3$

(2) ①. c ②. 降低分压有利于反应 i 平衡正向移动且提高醇的浓度可以使酯的水解程度降低从而提高产率 ③.  $\text{CH}_2=\text{CHCONH}_2$  在反应釜 II 的温度下发生分解 ④. 反应时间过长, 催化剂中毒活性降低,

反应速率降低, 故产物减少 (3) 40

