

高三化学试题参考答案

一、选择题

1. D 2. C 3. C 4. A 5. C 6. B 7. B 8. D 9. D 10. B

二、选择题

11. CD 12. AD 13. D 14. AB 15. C

三、非选择题:

16. (11 分)除注明外每空 1 分

(1) ①5 ②三角锥 +3 5 ③C

④②号氮原子孤电子对参与形成大 π 键,使电子云密度降低,与钴配位能力减弱(2分)(2) $(0.3333, 0.3333, 0.1077)$ (2分) $\frac{2 \times 92}{a^2 \times b \times 10^{-30} \times \frac{\sqrt{3}}{2} \times N_A}$ (2分)

17. (13 分)除注明外每空 1 分

(1) 70°C , 固液比 3 : 1 (2分)

(2) 将 PdO 还原为 Pd

(3) $\text{ClO}_2^- + 3\text{Pd} + 11\text{Cl}^- + 6\text{H}^+ = 3\text{PdCl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(4) 阴离子 B

(5) HCl 浸取与洗脱 (2分)

(6) 159 (2分) 阴极有 H^+ 得电子生成 H_2

18. (12 分)除注明外每空 1 分

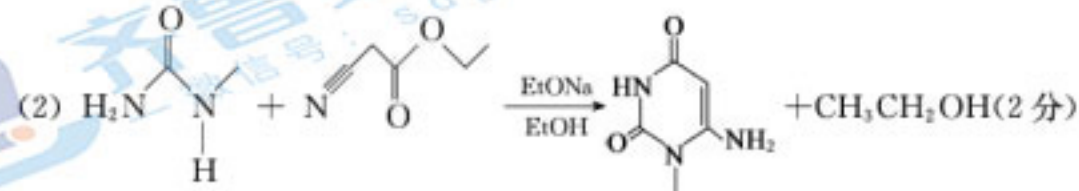
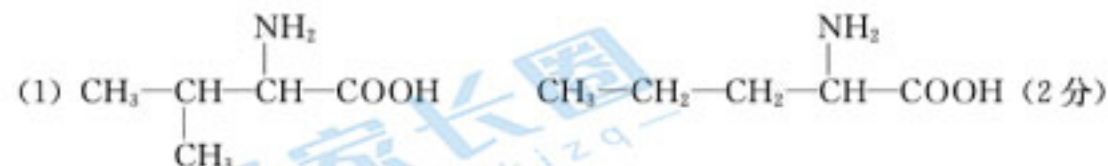
(1) hi(或 ih)debcf(g)

(2) ① K_1 开 K_2 关② 关闭 K_2 打开 K_1 , 继续通入 N_2 一段时间 (2分)将 CrCl_3 和 COCl_2 分别充分排入装置 C 和 D 中

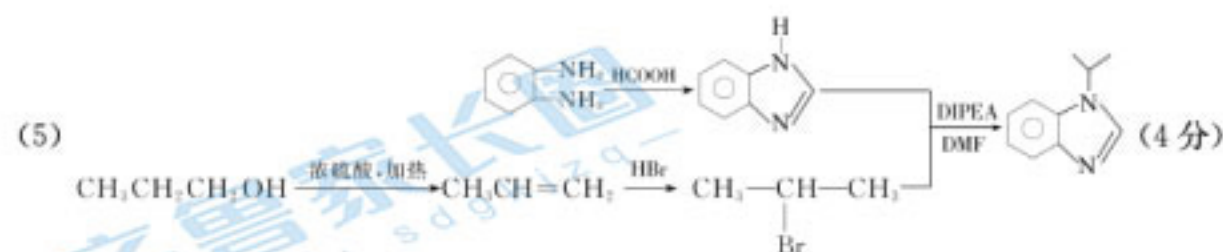
(3) 升华的三氯化铬易凝华, 堵塞导管

(4) $\text{COCl}_2 + 4\text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}^-$ (2分)(5) ① 除去多余的 H_2O_2 ② 92.5% (2分) ③ 偏低

19. (12 分)除注明外每空 1 分

(3) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{Br}$ 不可以 防止碳碳三键与 Br_2 发生加成反应

(4) b



20. (12 分)除注明外每空 1 分

(1) $-198\text{KJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2) $>$ NO_2 含量先增大后减少(3) ① $<$ $\frac{k_1 \cdot k_3}{k_2 \cdot k_4}$ (2分) ② 415.7 (2分)(4) ① $0.121\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ (2分)

② 催化剂产生作用需要有氧气参加 (2分)