

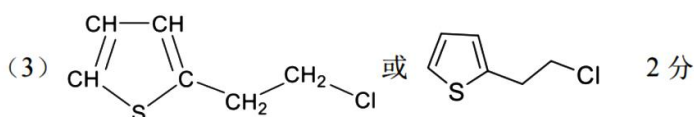
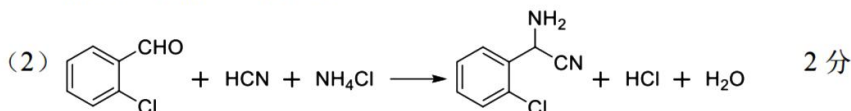
2022 学年第二学期期中杭州地区(含周边)重点中学

高二年级化学学科参考答案

1-16. DCDAC AAABD CCDDC D 每小题 3 分, 共 48 分

17. (8 分)

(1) 酯基、碳氯键 各 1 分



(4) 8 2 分

18. (10 分)

(1) Fe、Cl、O 2 分 FeOCl (或 FeCl₃·Fe₂O₃) 2 分

(2) FeCl₃ + H₂O = FeOCl + 2HCl 2 分

(3) FeO(OH) + 3HF₂⁻ = FeF₆³⁻ + 2H₂O (或 Fe(OH)₃·Fe₂O₃ + 9HF₂⁻ = 3FeF₆³⁻ + 6H₂O) 2 分

(4) 取适量固体于试管中, 加入足量稀硫酸使固体溶解, 并将溶液分成二等份, 向其中一份溶液中加入少量 KSCN 溶液, 出现血红色溶液, 则有 Fe³⁺, 向另一份溶液中加入少量酸性 KMnO₄ 溶液, 紫色不褪去, 无 Fe²⁺。(其他合理答案也可) 2 分

19. (14 分)

(1) B 1 分

(2) H₂S 1 分 H₂S 2 分

(3) 二者均为离子晶体, 离子半径 Cd²⁺ 大于 Zn²⁺, 故离子键强度 ZnS > CdS, 则熔点 ZnS > CdS 2 分

(4) sp、sp³ 各 1 分 +3 1 分

(5) K₂NiF₄ 1 分 $\frac{4.26 \times 10^{32}}{a^2 b N_A}$ 2 分 6 2 分

20. (10 分)

(1) 2Fe²⁺ + H₂O₂ + 2H⁺ = 2Fe³⁺ + 2H₂O 2 分

(2) 向漏斗中加入少量蒸馏水, 没过沉淀, 自然流下, 重复 2-3 次 2 分

(3) 低于 80°C 反应太慢, 高于 80°C 柠檬酸易分解 2 分

(4) ba 各 1 分

(5) $0.00500 \text{ mol/L} \times 10.00 \times 10^{-3} \text{ L} \times 5 \times \frac{250 \text{ mL}}{25.00 \text{ mL}} \times 56 \text{ g/mol} \times 10^3 \text{ mg/g} \div 10 = 14.00 \text{ mg}$ 2 分

21. (10 分)

(1) ①D 1 分

②反应 I K₁ 很小、难进行, 反应 II K₂ 很大, 通过反应 1、2 的耦合使总反应的 K₃ = K₁ × K₂ =

4.08×10^{19} ; $\Delta H_3 = \Delta H_1 + \Delta H_2 = -40 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 反应 II 可为反应 I 提供所需要的能量 2分

(2) 1.2 1分 135 2分

(3) 增大 1分 不变 1分

由势能图可知该反应第一步是决速步, $(\text{CH}_3)_3\text{CBr}$ 是第一步的反应物增加浓度速率增加, OH^- 不出现在第一步反应中增加深度不影响决速步速率 2分

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：www.zizs.com）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线浙江**官方微信号：[zjgkjzb](https://www.zjgkjzb.com)。



微信搜一搜

浙考家长帮

