

化学试题参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

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

二、选择题：本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求，全部选对得 4 分，

选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11.B 12.BC 13.D 14.AC 15.AB

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分

16. (12 分)

(1) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 6\text{Cl}^- = 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{Cl}_2\uparrow + 7\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 水浴 (加热) (1 分) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (可加写 H_2SO_4 ，多写以第一个为准，2 分)

(3) 使环己醇溶于水，同时使环己酮与水形成恒沸混合物被蒸馏出来，减少能耗 (2 分)

(4) ①增大水层的密度，便于分层 (1 分) ②除去有机物中的少量水 (或干燥) (1 分) ③过滤 (1 分)

(5) BD (2 分，选对 1 个得 1 分，错选不得分，不区分大小写)

17. (10 分)

(1) $2\text{Cu} + \text{O}_2 + 8\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = 2[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 4\text{OH}^- + 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

搅拌 (增大氨水的浓度或通入氧气或适当升温或加热等，1 分)

(2) CuNH_4SO_3 或 NH_4CuSO_3 或 $\text{Cu}_2\text{SO}_3 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ (2 分)

(3) $2\text{CuNH}_4\text{SO}_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Cu} + \text{CuSO}_4 + 2\text{SO}_2\uparrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(CuNH_4SO_3 或 NH_4CuSO_3 或 $\text{Cu}_2\text{SO}_3 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ 均可，写出正确的离子方程式也可得分)

取酸解所得液体少许于试管中，用一束可见光照射，在入射光侧面可观察到一条光亮的通路 (2 分，或均所得固体溶于水，用一束可见光照射，在入射光侧面可观察到一条光亮的通路)

(4) 中和成盐 (可加写“酸解”，多写以第一个为准，1 分)

18. (12 分)

(1) $3d^1 4s^2 4p^4$ (1 分) H_2S 、 H_2Se 、 H_2O (写出大于号或小于号且正确也可得分，后同，1 分) H_2O 、 H_2S 、 H_2Se (1 分) H_2Se 、 H_2S 、 H_2O (1 分) 直线形 (1 分)

(2) InF_3 是离子晶体， InI_3 是分子晶体 (1 分) 正四面体 (形) (1 分)

(3) $\frac{4 \times 10^{19} M}{\sigma^2 c N_A}$ (数值正确即可，2 分) (0.75, 0.75, 0.625) (写分数也可得分，2 分) 4 (1 分)

19. (14 分)

(1) $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ $\Delta H = +132 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(2) C (2 分) 氢碳比为 3 时，反应①正向移动，反应②逆向移动 (2 分，只说明反应①或②的结果得 1 分)

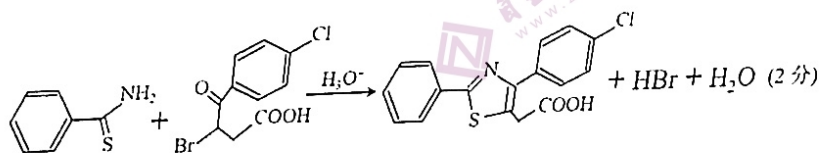
(3) 氢气流速过低导致 H_2 供给量不足， CH_4 选择性差，不利于甲烷化反应；氢气流速过高导致 H_2 停留时间过短， H_2 与催化剂接触时间不足，导致催化效率不佳。 (2 分，只说明流速过低或过高的结果得 1 分)

(4) $n-3x+z$ (2分) $\frac{x(x-z)(1+n-2x-y)^2}{(1-x-2y-z)(n-3x+z)^3 p^2}$ (2分)

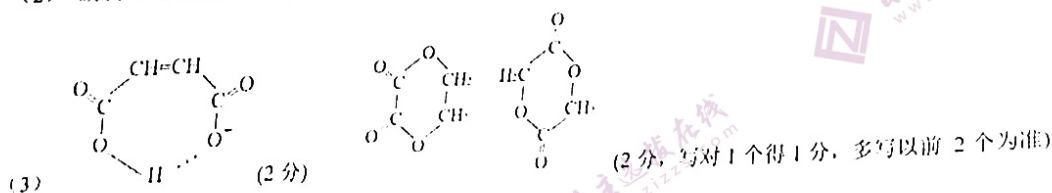
(5) C (2分)

20. (12分)

(1) 取代(反应) (2分)



(2) 碳氯键(或氯原子)、(酮)羰基 (2分, 写对1个得1分, 多写以前2个为准)



(4) $CH_3COCHClCH_2CH_2OH$ (1分) $S=CHNH_2$ (1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.zizzs.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**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线

关注后获取更多资料：

回复“答题模板”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“必背知识点”，即可获取《高考考前必背知识点》