

2022—2023 学年度第一学期教学质量检查

参考答案高三化学

一、选择题（本题包括 16 小题，共 44 分。其中 1~10 小题，每小题 2 分，共 20 分。11~16 小题，每小题 4 分，共 24 分。每小题只有一个选项符合题意。）

1-10. DBADB ACBDA 11-16. CADCBC

二、非选择题（本题包括 4 小题，共 56 分。）

17. (14 分)

(1) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分。使用固体 NaOH 或溶液中制备，方程式正确给 1 分)

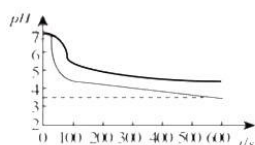
(2) BD (2 分，漏选得 1 分，错选 0 分)

NH_3 未收集满 (1 分，合理即可)

(3) $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightleftharpoons[\text{Pt}]{\text{Cr}_2\text{O}_3} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(4) ①向煮沸的 BaCl_2 溶液中以相同流速通入 SO_2 。(2 分)

② H_2SO_4 (1 分，化学式硫酸同样给分)



(2 分，“pH 开始下降的时间稍长” 1 分，“600s 的 pH 比未煮沸的 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液高” 1 分。)

③溶液 pH 继续降低，生成白色沉淀。(2 分)

18. (15 分)

(1) -6 (1 分) $[\text{Ar}]3d^34s^2$ (1 分)

(2) 增大固体与气体的接触面积及反应接触时间，提高反应速率及原料利用率。(2 分)

NaHCO_3 (1 分)

(3) 8.38 (2 分) (4) ABD (2 分，漏选得 1 分，错选 0 分)

(5) $2\text{NH}_4^+ + 6\text{H}^+ + 4\text{MoO}_4^{2-} = (\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(6) Mo_2N (1 分) 6 (1 分) $N_A \cdot \frac{412}{a^3} \times 10^{-21}$ (2 分)

19. (13分)

(1) ① 4b-a-2c (1分) ② AC (2分, 漏选得1分, 错选0分)

(2) < (2分) 10^{-4} (2分) $\frac{1}{10}$ (2分)

(3) ① $2\text{SO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{S} + 2\text{H}^+ = \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{S}\downarrow + 3\text{H}_2\text{O}$ (2分)

② 漂白纸浆, 葡萄酒中的添加剂等。(2分, 合理即可。)

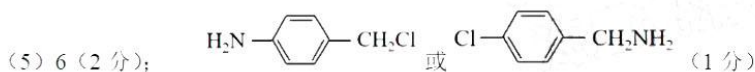
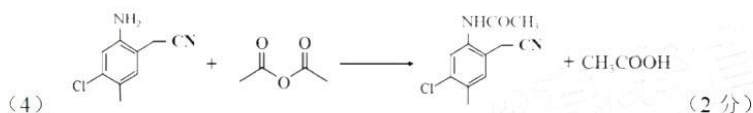
20. (14分)

(1) 邻氯甲苯 (或 2-氯甲苯) (1分)

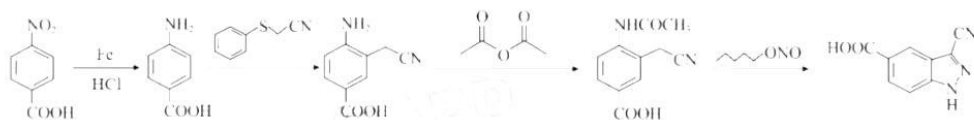
(2) 碳氧键、硝基 (2分, 各1分)

(3) (3分, 第②问全对且有关联得1分; 第③问只写一空为0分, 写对两空或三空, 且有关联则得1分, 全对得2分。注意: 若试剂写 O_2 、产物为 CO_2 、 H_2O 等, 反应类型写氧化反应则不给分。) 参考答案如下:

序号	结构特点	可反应的试剂	反应形成的新结构	反应类型
①	$-\text{NO}_2$	Fe, HCl	$-\text{NH}_2$	还原反应
②	$-\text{CH}_3$	酸性 KMnO_4 溶液	$-\text{COOH}$	氧化反应
③ (写出一种即可)	$-\text{Cl}$	NaOH 水溶液	$-\text{OH}$	取代反应
		H_2		加成反应



(6) (3分, 第1、2步共1分, 第3步1分, 第4步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](http://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