

南平市 2023 届高中毕业班第三次质量检测

化学试题参考答案及评分细则

评分说明:

1. 本答案供阅卷评分时使用, 考生若写出其它正确答案, 可参照评分标准给分。
2. 化学方程式、离子方程式中化学式错误不得分, 未配平或重要条件错误扣1分, 气体或沉淀符号未标扣1分, 以上扣分不累计。

一、选择题: 本题共 10 小题, 每小题 4 分, 共 40 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. C 2. C 3. B 4. D 5. A 6. B 7. B 8. C 9. D 10. A

二、非选择题: 本题共 5 小题, 共 60 分。

11. (13 分)

(1) 增大接触面积, 提高反应速率 (1 分)

(说明: 写增大接触面积得分, 只写提高反应速率不得分)

(2) 漏斗、玻璃棒

(说明: 字错不得分)

(3) $\text{Fe} + 2\text{Fe}^{3+} = 3\text{Fe}^{2+}$ (2 分)

(说明: 多写与 H^+ 反应不得分)

(4) $6\text{Na}_2\text{SiO}_3$ 、 10NaOH (2 分)

(说明: 化学式写对配平错误得 1 分, 化学式错误不得分)

(5) ①因 FePO_4 K_{sp} 很小, 投药量少时生成 FePO_4 沉淀, 故去除率明显上升

(合理答案即可) (2 分)

(说明: 只要答到生成 FePO_4 沉淀即可)

②随投入量增加, 聚铁有强的吸附能力, 将颗粒态磷吸附。(合理答案即可) (2 分)

(说明: 只要答到聚铁有强的吸附能力即可)

(6) 30% (2 分)

(说明: 30.0% 或 30.00% 均可得分)

12. (14 分)

(1) 分液漏斗 (或者滴液漏斗) (1 分)

(2) 饱和食盐 (NaCl) 水, NaOH 溶液 (各 1 分, 共 2 分)

(说明: 未写饱和不得分, 未写溶液不得分)

(3) ①排除反应器内残留的 Cl₂ (1 分)

(说明: 写排除残留的气体未写 Cl₂ 不给分)

② $3\text{MnO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ = 2\text{MnO}_4^- + \text{MnO}_2\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(说明: 把离子方程式写成化学方程式不给分。未配平扣 1 分, 未写↓扣 1 分, 不累计扣分)

(4) $2\text{MnO}_4^- + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 6\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 10\text{CO}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(说明: 同 (3) 扣 1 分扣 1 分)

(5) 1 (1 分)

5×10^{-5} (2 分)

(6) 不合理。3 组实验消耗的 $n(\text{KMnO}_4)$ 不同, 应计算出反应速率加以比较

(说明: 不合理 1 分, 原因 1 分。合理答案即可) (2 分)

(7) Mn^{3+} (1 分)

13. (13 分)

(1) $2\text{CH}_4(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \quad \Delta H = -252.4 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(说明: 物质状态未标, 方程式中物质写错、配平错误、焓变数值错误, 单位未写, 单位 $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 错写成 $\text{KJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 扣 2 分。可逆符号写错号“ \rightleftharpoons ”扣 1 分, 写箭头“ \rightarrow ”扣 1 分。)

(2) C D (2 分)

(说明: 漏选扣 1 分, 错选不得分)

(3) ①甲烷或 CH_4 (说明: 名称或者分子式写错不得分) (1 分)

甲烷的反应为放热反应, 随温度减小平衡正向进行, 甲烷的物质的量分数减小 (合理答案即可) (2 分)

(说明: “平衡”移动没写扣 1 分; “放热”没写扣 1 分; $x(\text{a})$ 没指明是甲烷物质扣 1 分; 写成甲醇物质的量分数减小, 不符合。) (2 分)

② 9/4 (或 2.25) (说明: 多写单位不扣分) (2 分)

(4) ① 1.1 (合理答案) (2 分)

② 氧气浓度降低氧自由基数减少, 反应速率降低造成转化率降低。(合理答案即可)

(2 分)

(说明: 氧自由基浓度降低反应速率降低。得 2 分。若答平衡原因本题不得分。)

14. (10分)



(说明: 3d 和 4s 未写不给分, 写成价电子表示式、电子表示式、电子轨道表示式均不给分。)

(2) 3 (唯一答案) (1分)

(3) $sp^2 \quad sp^3$ (2分)

(说明: 写对 1 个得 1 分, 2、3 上标位置写错不给分)

(4) 甲醇中存在氢键而二氯甲烷中不存在氢键, 等物质的量的甲醇氢键少于水中存在的氢键。(合理答案即可) (2分)

(说明: 写出两点得 2 分, 漏一点得 1 分。)

(5) PtNi₁₁ 或 Ni₁₁Pt (2分)

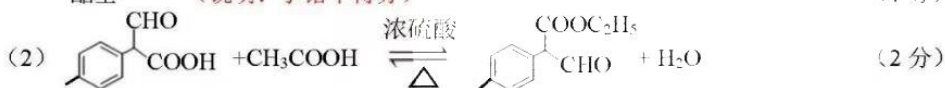
(说明: Ni₂₂Pt₂、Pt₂Ni₂₂ 均给分)

$\frac{\sqrt{2}}{2}a$ (唯一答案) (2分)

15. (10分)

(1) 加成反应 (说明: 只写加成可得分) (1分)

酯基 (说明: 字错不得分) (1分)

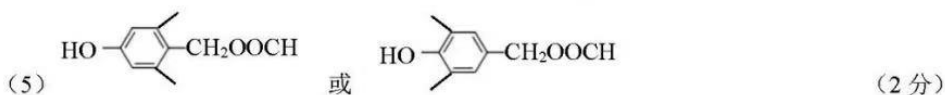


(说明: 结构简式错误或漏写 H₂O 不得分, 加热或浓硫酸漏写扣 1 分, 可逆符号写成等号不扣分)

(3) 防止 B 中的羟基被氧化为醛基后, 继续被氧化成羧基 (合理答案即可) (2分)

(说明: 答保护官能团或保护醛基均可得分。)

(4) 2-甲基苯酚 或 邻甲苯酚 (说明: 字错不得分) (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.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