

2023~2024 学年第一学期期中调研考试

高三化学试题参考答案和评分建议

一、单项选择题：共 13 题，每题 3 分，共 39 分。

1. D 2. A 3. A 4. B 5. C 6. C 7. D 8. B 9. B 10. A
11. C 12. D 13. B

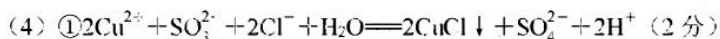
二、非选择题：共 4 题，共 61 分。

14. (15 分)

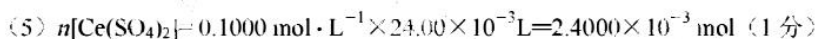


(2) 适当升高反应的温度 (2 分)

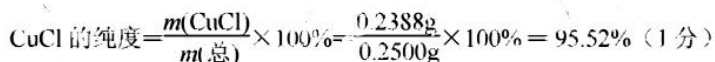
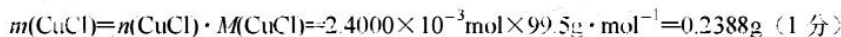
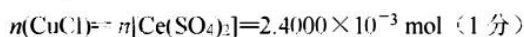
(3) $3 < \text{pH} < 4$ (2 分)



② 加快还原 Cu^{2+} 的反应速率；随着反应的进行，溶液的酸性逐渐增强， SO_3^{2-} 与 H^+ 结合生成 SO_2 从溶液中逸出 (3 分)



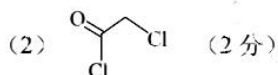
由题意可得关系式： $\text{CuCl} \sim \text{Ce}(\text{SO}_4)_2$



15. (15 分)

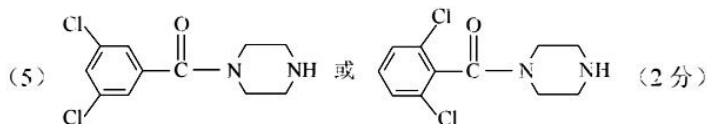
(1) 化合物 B 分子间能形成氢键，分子间作用力较大，所以熔点比化合物 A 高

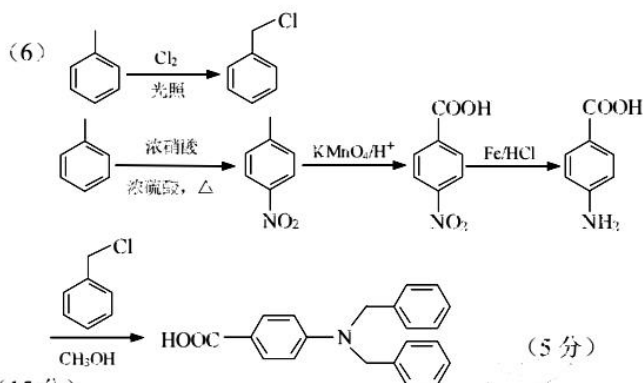
(2 分)



(3) 羰基 氯原子 (或碳氯键) (2 分)

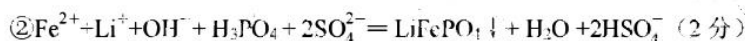
(4) 取代反应 (2 分)





16. (15分)

(1) ①LiOH 溶液 (2分)



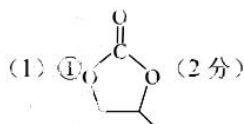
③改善成型后 LiFePO_4 的导电性能 (2分)

(2) ①当 $1/3 \leq V(\text{H}_3\text{PO}_4)/V(\text{H}_2\text{O}) \leq 1/2$ 时, 随着水的比例增加, 促进了 H_3PO_4 的电离, 使 $c(\text{H}^+)$ 显著增大, 反应速率较快; 同时反应放热也加快了反应速率。(3分)

②cd (2分)

③在搅拌下向 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中缓慢加入 Na_2HPO_4 溶液, 控制溶液的 $\text{pH} < 2.7$, 充分反应后, 向上层清液中继续加入 Na_2HPO_4 溶液不再产生沉淀, 静置后过滤, 用蒸馏水洗涤沉淀 2~3 次, 取最后一次洗涤后的滤液, 滴加盐酸酸化的 BaCl_2 溶液, 不再出现白色沉淀。(4分)

17. (16分)



② $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 热分解放出更多的气体, 制得的 CuO 更加疏松多孔 (2分)

(2) 随着温度的不断升高, 反应 I、反应 III 逆向移动, 反应 II 正向移动, 体系的总物质的量不断增大, 温度对反应 I 的影响程度大于反应 II, 使得 CO_2 的物质的量增大, 两者增大幅度相近, 所以 CO_2 的物质的量分数几乎不变。(3分)

(3) ① $\text{CO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- = \text{HCHO} + \text{H}_2\text{O}$ (2分) H_2 (2分)

②防止阳极产生的氧气进入阴极室内氧化 CO_2 的还原产物, 防止阴极 CO_2 还原产物进入阳极室内。(2分)

(4) 随着催化剂粒径增大, 内部的孔通道也逐渐增多, 有利于电解过程中的电子传递, 能使被还原的物质进一步还原。(3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

