

郑州市 2024 年高中毕业年级第一次质量预测

化 学 参 考 答 案

第 I 卷 选择题 共 45 分

1.C 2.A 3.C 4.B 5.C 6.D 7.B 8.D 9.C 10.B 11.B 12.D 13.A 14.D 15.A

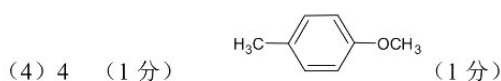
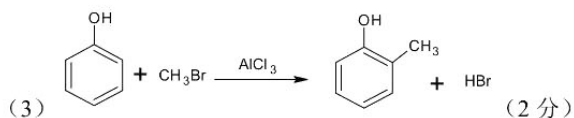
第 II 卷 (共 55 分)

16. (6 分) (1) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{SO}_4$ (合理即可) (2 分)

(2) 有白色沉淀 (1 分)

(3) 吸水性 (1 分) (4) 5: 2 (2 分)

17. (7 分) (1) 氧化反应 (1 分) (2) 羟基 羧基 (各 1 分)



18. (10 分) (1) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{Cu}(\text{OH})_2$ (2 分)

(2) 酸性条件下, H_2O_2 的氧化性增强, 反应速率加快或酸性环境下无 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 生成, 对后续反应无阻碍作用 (2 分)

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

(4) 1.22×10^{-6} (2 分) NH_4^+ 结合 OH^- 增大氨水浓度, 使该平衡向右移动, 促使 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 溶解 (2 分)

19. (11 分) (1) 三颈烧瓶 (三口烧瓶) (1 分)

(2) 水浴加热 (1 分) 减少正丁醛的挥发, 提高产率 (1 分)

(3) 分液漏斗、烧杯 (2 分)

取 pH 试纸置于玻璃片上, 用洁净干燥的玻璃棒蘸取最后一次水洗液滴在 pH 试纸上, 变色后与标准比色卡对比, pH 为 7 (2 分)

(4) 干燥剂 (除去有机层中的水分) (1 分) 防止温度过高, 辛烯醛分解 (或氧化) (1 分)

(5) 68.6 (2 分)

20. (10 分) (1) -283.1 (2 分) (2) $\frac{1.8}{P}$ (2 分)

(3) ①4 (2分) $\text{CO}^*+4\text{OH}^*+\text{O}^*=\text{CO}_2^*+4\text{OH}^*$ ($\text{CO}^*+\text{O}^*=\text{CO}_2^*$) (2分) ②BC (2分)

21. (11分) (1) $\text{ZrSiO}_4+6\text{NaOH}=\text{Na}_2\text{ZrO}_3+\text{Na}_4\text{SiO}_4+3\text{H}_2\text{O}$

或 $\text{ZrSiO}_4+4\text{NaOH}=\text{Na}_2\text{ZrO}_3+\text{Na}_2\text{SiO}_3+2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$ 、 Na_4SiO_4 (或 Na_2SiO_3) (2分)

(3) NaCl (2分)

(4) 100 (1分) 6 (1分) 防止生成硅酸胶体, 利于生成硅酸沉淀 (1分)

(5) 蒸发浓缩、冷却结晶 (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