

安康市 2022~2023 年度高二年级期末考试试卷

化学参考答案

1. B 2. C 3. A 4. C 5. D 6. D 7. B 8. C 9. B 10. A 11. B 12. A 13. D 14. B
15. C 16. D

17. (1) 4-甲基-2-戊醇(2 分)

(2) 4(2 分)

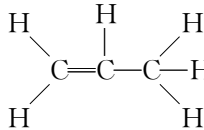
(3) 6(2 分)

(4) > (2 分)

18. (1) SiO_2 、 PbSO_4 (各 1 分, 2 分); 回收洗涤液中的锌, 提高产率(1 分)

(2) $6\text{Fe}^{2+} + 3\text{ClO}^- + 2\text{Na}^+ + 4\text{SO}_4^{2-} + 9\text{H}_2\text{O} = 2\text{Na}[\text{Fe}_3(\text{SO}_4)_2(\text{OH})_6] \downarrow + 3\text{Cl}^- + 6\text{H}^+$
(2 分); 中和水解除铁法易形成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体, 过滤速率慢(或其他合理答案, 2 分)

(3) $2\text{Zn}^{2+} + \text{HCO}_3^- + 3\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Zn}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3 \downarrow + 3\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$ (2 分); 将滤渣置于过滤器中, 加水浸没滤渣, 待水自然流下, 重复操作 2~3 次(2 分)

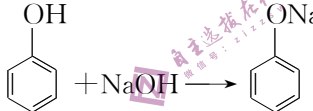
19. (1)  (键角不做要求, 2 分); $[\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)]_n$ (1 分)

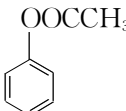
(2) NaOH 水溶液, 加热(2 分); $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} 2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) 氧化反应(1 分)

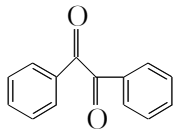
(4) ad(2 分)

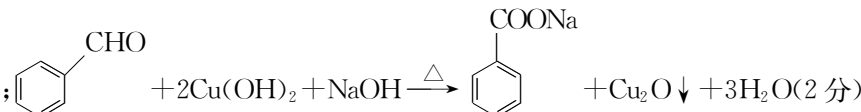
20. (1) 平衡气压, 使液体顺利滴下(1 分); 下(1 分); 三口烧瓶或三颈烧瓶(1 分); 便于控制温度且受热均匀(2 分)

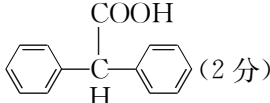
(2) 石炭酸(1 分);  (2 分)

(3)  (1 分); 除去乙酸、苯酚等酸性物质(2 分)

(4) 82(2 分)

21. (1) 羟基、羰基或酮基(2 分);  (2 分)

(2) 氧化反应(2 分);  (2 分)

(3)  (2 分)