

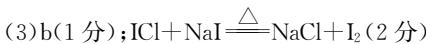
# 2019~2020 高二下学期 4 月月考线上测试

## 化学参考答案

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

15. (1)使  $I^-$  恰好被氧化剂氧化为  $I_2$ (1分);  $\text{ClO}^- + 2\text{I}^- + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Cl}^- + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (2分); 防止碘升华损失(或其他合理答案)(1分)

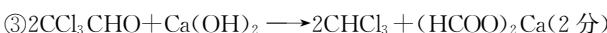
(2)减少后续  $\text{H}_2\text{O}_2$  的使用量(1分)



16. (1)  $\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + \text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2)①水浴加热(1分); 减少乙醇的挥发(1分)

②冷凝管(1分)



(3)除去其中溶解的乙醇(1分); 蘸取最后一次分液所得的水层液体少许滴在 pH 试纸上, 溶液显碱性(或其他合理答案)(2分); 干燥产品(1分)

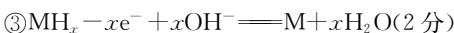
17. (1) ①  $\text{SO}_2 + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (2分)

② +177(2分)

③压强(1分); <(1分)

(2)①增大压强、降低温度(2分)

②c(2分)



18. (1)  $\text{Zn}(\text{FeO}_2)_2 + 8\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 4\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2)将锌废渣粉碎, 或适当升高反应温度, 或适当增大硝酸浓度等(2分)

(3)不引入杂质  $\text{Cl}^-$ (2分)

(4)5.2~5.4(2分); d(2分)

(5)除去产品表面的杂质、减少产品因溶解而损失(使产品易于干燥)(2分)

19. (1)  $1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{s}^2 3\text{p}^6 3\text{d}^3 4\text{s}^2$ (2分); +5(1分); 正四面体(2分)

(2)①  $\text{sp}^3$ (2分); N>O>C(2分)

②2—巯基烟酸的羟基可与水分子之间形成氢键, 使其在水中溶解度增大(2分)

(3) VS(1分);  $\frac{2 \times (32 + 51)}{\sqrt{3} a^2 \times b \times N_A \times 10^{-21}}$ (3分)

20. (1) 碳碳双键、羟基(2分)

(2)加成反应(2分)

