

# 2018~2019 学年第二学期期末考试 高一化学试卷参考答案

1. A 2. A 3. B 4. B 5. C 6. B 7. C 8. D 9. D 10. B 11. B 12. D 13. C 14. A  
15. A 16. B 17. C 18. A 19. C 20. B 21. C 22. C

23. I. 铜(2分);  $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2 \uparrow$  (2分); 6.5(2分)

II. (1) 0.015(2分); = (2分)

(2) 快(2分); 实验2中使用了催化剂(2分)

24. (1) 分液漏斗(2分)

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

(3) 溶液恢复红色(2分); 溶液不恢复红色(或溶液仍无色)(2分)

(4) 吸收  $\text{SO}_2$  和  $\text{Cl}_2$ , 防止污染空气(2分)

(5)  $\text{SO}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Cl}^-$  (2分)

25. (1) 碳(2分); 硫(2分)

(2) 三(1分); III A(1分)

(3)  $\text{(+16)} \begin{array}{c} \diagup \diagdown \\ 2 \quad 8 \quad 8 \\ \diagdown \diagup \end{array}$  (2分)

(4)  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2\text{NO}$  (2分)

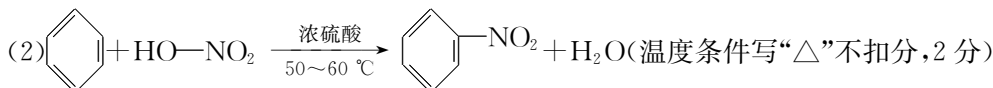
26. (1) 将气体分别通入溴水中, 能使溴水褪色的气体是乙烯(或其他合理答案)(2分)

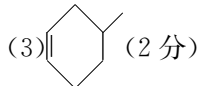
(2) 羟基(1分); 羧基(1分);  $\text{CH}_3\text{CHO}$  (2分)

(3)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓 H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4) 饱和碳酸钠溶液(2分); 分液(2分)

27. (1) C(2分)

(2) 

(3)  (2分)

(4)  $\text{HOOC}-\text{COOH} + 2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OOC}-\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分)