

# 邢台市 2018~2019 学年高二上学期第二次月考

## 化学参考答案

1. B 2. B 3. D 4. B 5. A 6. B 7. C 8. D 9. A 10. B 11. C 12. A 13. C 14. B  
15. C 16. A 17. D 18. B 19. D 20. A 21. B 22. B 23. C 24. D 25. B

26. (1)①②③④⑤(2 分);⑥⑧(2 分)

(2) $\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HClO} + \text{OH}^-$  (2 分)

(3)无明显现象(2 分); $c(\text{Na}^+) > c(\text{CO}_3^{2-}) > c(\text{OH}^-) > c(\text{HCO}_3^-) > c(\text{H}^+)$  (2 分)

(4) $1.8 \times 10^{-7}$  (2 分)

27. (1)负(1 分); $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 + 4\text{OH}^- \rightleftharpoons 2\text{CO}_3^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(2)0(2 分)

(3)用湿润的淀粉 KI 试纸放在 F 极附近,若试纸变蓝,则说明 F 极有氯气产生(或其他合理答案)(1 分)

(4)1.6(2 分)

28. (1)漂白(1 分);还原(1 分); $5\text{SO}_2 + 2\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$  (1 分)

(2)①锥形瓶(1 分);冷凝回流(多答导气不扣分)(1 分); $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4$  (1 分)

②当滴入最后一滴烧碱溶液时,溶液变为浅红色且半分钟内不褪色(1 分)

③0.27(2 分)

④偏高(1 分);用稀硫酸代替盐酸(其他合理答案均可)(1 分)

29. (1)HSCN 的酸性比  $\text{CH}_3\text{COOH}$  强,其溶液中  $c(\text{H}^+)$  较大(2 分);<(2 分)

(2) $10^{-3.5}$  (2 分)

(3)是(1 分);

当  $\text{pH}=4.0$  时,溶液中  $c(\text{F}^-) = 10^{-2.5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ,  $c(\text{Ca}^{2+}) = 1.0 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ,  
 $c(\text{Ca}^{2+}) \cdot c^2(\text{F}^-) = 10^{-9} > K_{\text{sp}}(\text{CaF}_2)$ ,故有沉淀产生(2 分)