

2006~2007 学年度下学期期中阶段测试

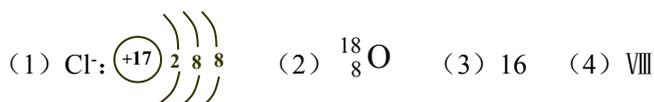
高一化学参考答案

一、选择题 (本题包括 20 小题, 每小题 3 分, 共 60 分)

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

二、填空题

21. (每空 1 分 共 4 分)



22. (9 分) (1) 15~20min 和 25~30min。(2 分)

(2) 增加了 O_2 的量 (3 分); a、b (4 分)

三、实验题

23. (6 分) (1) 铜 (1 分); $\text{Al} - 3\text{e}^- = \text{Al}^{3+}$ (2 分);

(2) 铝 (1 分); $\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- = \text{NO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

四、推断题

24. (5 分) (1) $\text{Cl} < \text{S} < \text{Al}$ (3 分)

(2) $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{AlO}_2^- + 3\text{H}_2 \uparrow$ (2 分)

25. (11 分) (1) A: H B: C C: O D: Na E: S (各 1 分)

(2) 极性; 非极性 (各 1 分)

(3) $\text{Na}^+[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:]^{2-}\text{Na}^+$ (2 分)

(4) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分)

五、计算题

26. (5 分) 解: (1) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$

起始量(mol)	2	3	0
变化量(mol)	0.5	1.5	1.0
平衡量(mol)	1.5	1.5	1.0

$$v(\text{N}_2) = \frac{0.5\text{mol} / 2\text{L}}{5\text{min}} = 0.05\text{mol} / \text{L} \cdot \text{min}^{-1} \quad (3\text{分})$$

$$(2) \text{NH}_3\% = \frac{1.0\text{mol}}{1.5\text{mol} + 1.5\text{mol} + 1.0\text{mol}} \times 100\% = 25\% \quad (2\text{分})$$