

泉州市 2016 2017 学年度高中教学质量跟踪监测试卷

化学参考答案（高一年下学期）

第 I 卷（选择题，共 44 分）

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，每小题 2 分，共 44 分）

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

第 II 卷（非选择题，共 56 分）

二、填空题（本题共有 4 小题，共 56 分）

23. (6 分)

(1) D (1 分) (2) B (1 分) (3) E (1 分) (4) A (1 分)

(5) CD (2 分)

24. (9 分)

(1) $C_6H_{12}O_6$ (1 分) $\begin{array}{c} H & H \\ | & | \\ H-C & -C-O-H \\ | & | \\ H & H \end{array}$ (2 分) COOH (或羧基) (2 分)

(2) 氧化反应 (2 分)

(3) $CH_3CH_2OH + CH_3COOH \xrightleftharpoons[\Delta]{浓 H_2SO_4} CH_3COOCH_2CH_3 + H_2O$ (2 分)

25. (9 分)

(1)  (1 分)

(2) < (1 分)

(3) NO (或一氧化氮) (1 分)

(4) $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2$ (2 分)

(5) $OH^- + Al(OH)_3 = AlO_2^- + 2H_2O$ (2 分)

(6) $S + 2H_2SO_4(浓) \xrightarrow{\Delta} 3SO_2 + 2H_2O$ (2 分)

26. (12 分)

(1) 第 3 周期 IVA 族 (2 分)

(2) NH_4^+ (或 H_3O^+) (1 分)

(3) HNO_3 (1分) Na_2SiO_3 (1分) II中产生白色沉淀 (1分)

(4) $3\text{SO}_2 + 2\text{NO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O} = 3\text{SO}_4^{2-} + 2\text{NO} + 4\text{H}^+$ (2分)

(5) ①离子键、共价键 (2分)

② $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$ (2分)

27. (12分)

(1) $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) D E (2分)

(3) $3\text{Cu} + 2\text{NO}_3^- + 8\text{H}^+ = 3\text{Cu}^{2+} + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(4) b (2分)

(5) $6\text{NO} + 4\text{NH}_3 \xrightarrow[\text{高温}]{\text{催化剂}} 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(6) 缺少NO(或 N_xO_y)的尾气处理装置 (2分, 没回答“NO(或 N_xO_y)”不得分)

28. (8分)

(1) 5 2 6H^+ 5 2 $3\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) Mn^{2+} (或 MnSO_4) (2分)

(3) > (2分)

(4) 112 (2分)