

**2006—2007 学年度上学期期末考试高二年级
化学科参考答案（理科）**

一、选择题（本题包括 18 小题，共 54 分）

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

二、填空题（本题包括 5 小题，共 30 分）

19.（5 分）每空 1 分

① B ② A ③ D ④ C ⑤ E

20.（2 分） a d e

21.（11 分）每空 2 分

(1) Na Fe HCl (每空 1 分)

(2) $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2 \uparrow$

$2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$

$4\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$ (每空 2 分)

(3) 电解法 热还原(每空 1 分)

22.（8 分）每空 2 分

(1) NH_4Cl ① (2) $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ NH_4Cl ②

23.（4 分）每空 1 分

(1) H^+ 、 SO_4^{2-} Mg^{2+} (2) OH^- 、 Ba^{2+} NO_3^-

三、实验题（10 分）

24.（1）胶头滴管 500mL 容量瓶 （各 1 分）

（2）碱式滴定管 (或移液管) 浅红 无 （各 1 分）

（4）20.00mL 0.16mol/L 80% （各 1 分）

（5）C D G (共 2 分)

四、计算题（6 分）

① $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 0.4 (每空 1 分) ② 0.04 mol (2 分) ③ $0 < X \leq 0.6$ (2 分)