

2013—2014 学年度上学期期末考试高一年级化学科答案

客观卷 I (选择题 共 50 分)

一、选择题: (本题共 10 小题, 每小题只有一个正确答案, 每小题 2 分)

1-5: DDADA 6-10: DCDBC

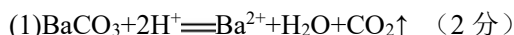
选择题: (本题共 10 小题, 每小题只有一个正确答案, 每小题 3 分)

11-15: CBDCC 16-20: BCACA

主观卷 II 卷 (共 50 分)

三、填空及简答题(本题共 5 题, 满分 50 分)

21 (6 分) (每空 2 分) (反应物和生成物全对得 1 分, 化学计量数、气体和沉淀符号全对 1 分)



22 (6 分) (每空 2 分)

(1) SiO_3^{2-} 、 Cu^{2+} 、 Ba^{2+} 、 Fe^{3+} (少写一项扣 1 分, 多写不得分)

(2) AlO_2^- 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} 、 Na^+ (少写一项扣 1 分, 多写不得分)

(3) Cl^- (多写不得分)

23 (14 分) (每空 2 分):

(1) S 和 Fe; (全对得 2 分, 写错一个不得分) NCl_3 (2 分)



(4) 品红不褪色; (2 分) $\text{Cl}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Cl}^-$ (2 分)

(5) $2\text{OH}^- + \text{Cl}_2 = \text{ClO}^- + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

24. (12 分) (每空 2 分)

(1) 4mol/L (2 分) (2) b (2 分)

(3) $2\text{NaOH} + 2\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{NaClO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$; (2 分) 防止 H_2O_2 分解 (2 分)

(4) b、e、d (选错不得分, 每少选一项扣 1 分, 本小题 2 分)

(5) 重结晶 (2 分)

25. (12 分)

(1) 产生无色气体, 逐渐变红棕色 (2 分) NaOH (1 分) 气体又变无色, 烧杯

中液面上升（1分），①干燥管内液面下降（1分）②干燥管中固体与溶液脱离（1分）

（2）（每空2分）

a/b 取值范围	最终溶液中的阳离子及其物质的量
$<1/4$	$\underline{a \text{ mol Fe}^{3+}}$ （1分） $\underline{(b-4a) \text{ mol H}^+}$ （1分）
$=1/4$	$a \text{ mol Fe}^{3+}$
大于 $1/4$ 小于 $3/8$	$\underline{(3b/4-2a) \text{ mol Fe}^{3+}}$ （1分）， $\underline{(3a-3b/4) \text{ mol Fe}^{2+}}$ （1分）
$=3/8$	$a \text{ mol Fe}^{2+}$
$>3/8$	$\underline{3b / 8 \text{ mol Fe}^{2+}}$ （2分）