

2014—2015 学年度上学期期中阶段测试 高一化学试卷答案

考试时间：90 分钟 试题满分：100 分

一、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	A	B	C	C	D	C	D	D	A

二、选择题

11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
B	D	A	B	A	B	B	A	B	B

三、(20 分)

21. I. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 = 2 \text{Al}^{3+} + 3 \text{SO}_4^{2-}$ 9.03×10^{22} (或 $0.15 N_A$) $0.4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (每空 2 分)

II. 蒸发结晶(可只答蒸发) 萃取分液(只答萃取不得分) 蒸馏
过滤

(每空 2 分)

III. Cl_2 ; C ; KClO_3 ; $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$; CO_2 ; ClO_2 (每空 1 分)

22. (12 分) 每空 2 分

(1) 除去 SO_4^{2-} ; 可以

(2) 取上层清液加入 BaCl_2 溶液, 若无沉淀, 说明 SO_4^{2-} 已除尽

(3) 除去过量的 Ba^{2+}

(4) $\text{NH}_4\text{HCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3$ $\text{Ba}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{BaCO}_3 \downarrow$

23. (8 分) (1) 250mL 容量瓶、玻璃棒 (各 2 分)

(2) 25.0mL (写 25ml 扣一分) (2 分)

(3) AD (2 分)

24. (10 分)



