

(2) 往右侧球形管中加入水，使球形管的液面高于量气管，一段时间后，若球形管和量气管之间的液面差保持不变，则装置的气密性良好

(3)  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn} = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ ;  $2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) + \text{Zn} = \text{ZnSO}_4 + \text{SO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (每个 2 分)

(4)  $\frac{a}{65} = \frac{b}{64} + \frac{V}{22400}$

(5) 偏小

30. (共 8 分)

(1) 5.3 (2 分)

(2)  $0.2 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$  (3 分，单位没写扣 1 分)

(3) 30.1 (3 分)

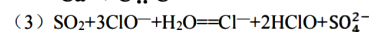
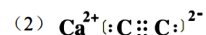
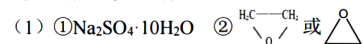
2022学年  
宁波市 第二学期 期末九校联考高一化学参考答案

一、选择题 (本大题有 25 小题, 每小题 2 分共 50 分。每小题均只有一个选项符合题意)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	D	C	B	C	B	A	C	B	D	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	C	D	A	B	D	D	C	C	A
题号	21	22	23	24	25					
答案	D	B	D	C	C					

二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 50 分) 以下所有方程式配平错误扣一分, 物质写错不给分, 沉淀及气体箭头不写不扣分

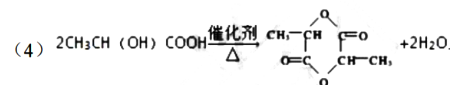
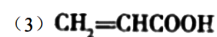
26. (共 8 分) 每空 2 分



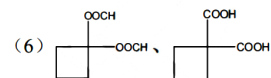
27. (共 12 分) 每空 2 分

(1) 羟基、醛基

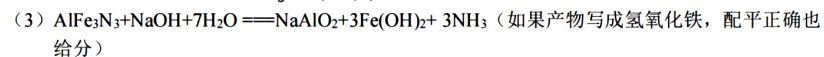
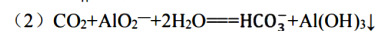
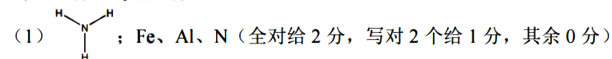
(2) 氧化反应



(5) ABC (全对给 2 分, 选对 2 个给 1 分, 其余 0 分)



28. (共 10 分) 每空 2 分



(4) 将溶液分成 2 等份, 其中一份加入硫氰化钾溶液, 若溶液变红, 则证明存在  $\text{Fe}^{3+}$ , 另一份溶液滴加少量酸性高锰酸钾溶液, 若溶液紫红色褪去, 则证明存在  $\text{Fe}^{2+}$ 。

29. (共 12 分)

(1) 平衡气压, 便于液体顺利滴下