

长安一中 2022---2023 学年度第二学期期末考试

高二化学答案

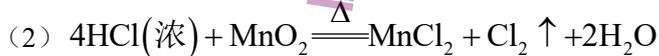
I 卷：单项选择题 (1-10 每题 2 分，11-20 每题 3 分，共 50 分)

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

II 卷（非选择题，共 50 分）

21. (14 分，除指明外，每空 2 分)

(1) 三颈烧瓶 (1 分) fghideb (c) 或 fghiedb (c)



(3) 通过调节分液漏斗的活塞控制浓盐酸滴加速度，使氯气产生不要太快



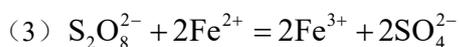
(5) 淀粉溶液 (1 分) 滴入最后一滴 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 标准溶液后，溶液由蓝色变为无色，且半分钟内不恢复原色

(6) 0.5

22. (10 分，每空 2 分)

(1) Cu、 PbSO_4

(2) 0.5



(4) 调节溶液 pH 生成氢氧化铁

(5)
$$\frac{1100w-59m}{11w}$$

23. (14 分, 除指明外, 每空 2 分)

(1) ① $-122 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ $K_1^2 K_2$

② III (1 分) 0.09 (1 分)

b 点平衡后升温平衡逆向移动或温度过高导致催化剂 Y 催化活性降低, c 点时反应还没有达到平衡 (答对 1 点给 1 分)

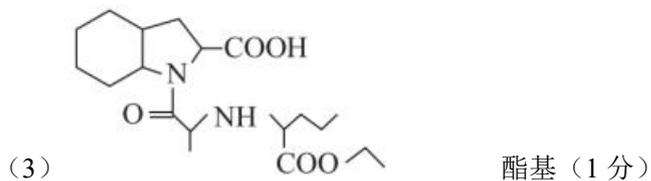
(2) ① 降低温度, 增大压强, 不断分离出产品等 (任答 2 点, 答对 1 点给 1 分)

② 9: 7 1

24. (12 分, 除指明外, 每空 2 分)

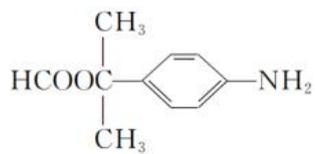
(1) α -氨基丙酸或 2-氨基丙酸

(2) 取代反应 (1 分)



(4)





(5) 15

25. (12分, 除指明外, 每空1分)

(1) 第六周期第IVA族 2

(2) <

(3) sp sp²

(4) 4 1

(5) 甲酸分子之间通过氢键缔合形成二聚分子, 相对分子质量增大

(6) 4 6 $\frac{119 \times 8}{N_A \left(\frac{4d}{\sqrt{3}}\right)^3} \times 10^{30}$ (2分)