

2022 学年第二学期温州十校联合体期末联考

高二年级化学学科参考答案及评分标准

一、选择题（本题有 16 小题，每小题 3 分，共 48 分。每小题只有 1 个选项符合题意，不选、多选、选错均不给分）

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

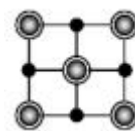
二、非选择题（5 大题，共 40 分）

17. (10 分)

(1) 7 (1 分)

(2) 配位键、氢键 < (3 分，每空 1 分)

(3) KFe_2Se_2 (2 分) $\frac{2 \times 39 + 4 \times 56 + 4 \times 79}{0.4 \times 0.4 \times 1.4 \times N_A} \times 10^{21}$ (2 分)



(2 分)

18. (10 分)

(1) Fe C N (2 分，对 2 个给 1 分，若出现多种元素看前 3 种)

$\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ (2 分，元素种类和原子比例均对即可得 2 分，对原子排列顺序不作要求)

(2) $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3 + 18\text{H}^+ \rightleftharpoons 3\text{Fe}^{2+} + 4\text{Fe}^{3+} + 18\text{HCN}$ (全正确给 2 分，配平错误给

1 分；写成 $\text{Fe}_7\text{C}_{18}\text{N}_{18}$ 且其他都对给 1 分)

(3) $2\text{NaCN} + 12\text{NaOH} + 5\text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{N}_2 \uparrow + 10\text{NaCl} + 6\text{H}_2\text{O}$ (全正确给 2 分，配平错误给 1 分。缺气体符号不扣分，化学式有错 0 分)

(4) 取少量溶液 A 加入试管中，滴加几滴 KSCN 溶液，若溶液变血红色，则含有 Fe^{3+} ；

另取少量溶液 A 于试管中，滴加铁氰化钾 $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ ，若产生蓝色沉淀，则含有 Fe^{2+} 。(共

2 分，检验出 1 种离子给 1 分，其它合理答案也给分)

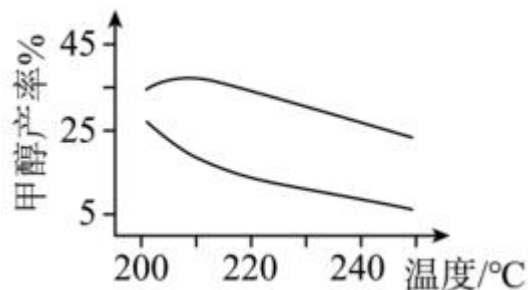
19. (10 分)

(1) $\Delta H_1 + \Delta H_2 - \frac{1}{2}\Delta H_3$ (2 分)

(2) AC (2 分)

(3) ①. 36.6% (2 分，0.36-0.37 都给分)

②. CO₂的转化率实验值低于其平衡值, 因为在一定的时间内反应没有达到平衡状态导致二氧化碳转化率较低 (1分); CH₃OH选择性的实验值略高于其平衡值, 因为该条件下反应I的反应速率高于反应II, 导致单位时间内生成甲醇的量相对更多 (1分) (其它答案相同表达酌情给分)



(4) (2分) (在原来线之下1分, 向下趋势1分)

20. (10分) (1) 分液漏斗 (1分);

(2) 氨水挥发、H₂O₂会分解 (1分, 写出1种物质即可得分);

(3) 除去多余氨气且防止倒吸 (2分, 答对1点给1分);

(4) ①除去活性炭, 同时减少[Co(NH₃)₆]Cl₃因降温而提前析出造成的损失 (2分, 答对1点给1分)

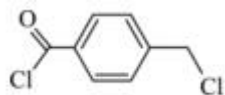
②加入浓盐酸后, 溶液中Cl⁻浓度增大, 使平衡

$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3 \rightleftharpoons [\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+} + 3\text{Cl}^-$ 向左移动, 促进[Co(NH₃)₆]Cl₃晶体析出 (2分, 若答出“加入浓盐酸后, 溶液中Cl⁻浓度增大, 促进[Co(NH₃)₆]Cl₃晶体析出”可给1分)

(5) 1.7eV/m (2分)

21. (12分)

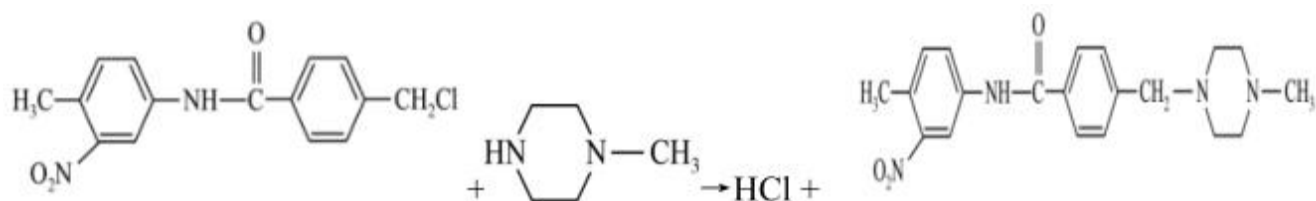
(1) 氨基 酰胺基 (1分) 【全对1分, 有错别字0分, 写结构简式0分】



(2) (1分) 【氢、碳、氮原子个数有错都0分, 结构式有错0分】

(3) BC (2分) 【选B或者C项给1分, 二项且正确2分, 其它多选少选或选错0分】

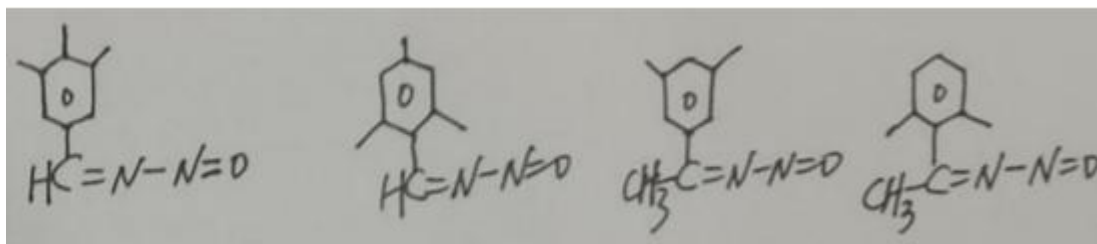
(4)



(2分) 【氢、碳、氮、氯原子个数有错都0分, 结构式有错0分, 结构式书写规范程度酌

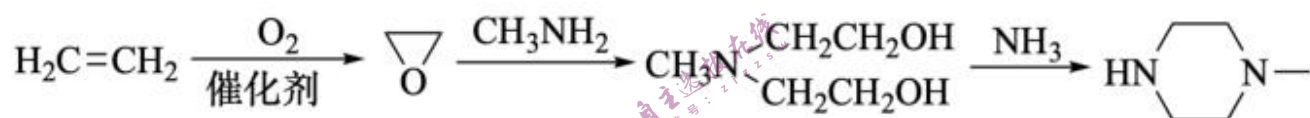
情给分，缺“HCl”扣1分，条件不要求】

(5)



(3分)【写一个且正确，给1分，二个且正确给2分，三个且正确给3分，写出多个只看前三个，氢、氧、氮、碳原子个数符合，结构符合所给条件，其它结构简式均可给分】

(6)



(3分)【每步1分】(其他答案合理也可给分)