

化学参考答案

一、

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

二、

11	12	13	14	15
A	BC	D	BC	BD

三、阅卷总体原则：

1、答案为数值的，只看数值是否正确，不考虑单位。

2、方程式给分原则：

a、用“=”、“ $\rightleftharpoons$ ”、“ $\rightarrow$ ”不扣分，用“—”或无连接符号不得分，不写反应条件不扣分。

b、反应物或产物不全或错误不得分，方程式不配平或配平错误不得分，使用非最小公约数配平不得分。

c、要求写离子方程式的，写成化学方程式不得分。

16. (12分)

(1) $3d^1 4s^1$ (不区分大小写，不区分角标) (1分)

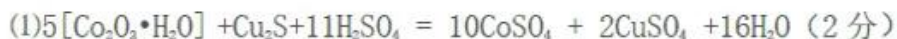
(2) sp^3 (不区分大小写，不区分角标) (1分)

H_2O 分子间可形成氢键，沸点比 H_2S 、 H_2Te 都高； H_2Te 的相对分子量大，分子间作用力比 H_2S 强， H_2Te 的沸点高于 H_2S (只要有“ H_2O 分子间可形成氢键， H_2Te 的相对分子量大”每个要点 1 分) (2分)

(3) $Te > Cu > Fe$ (2分) 4 (2分)

(4) 0.25 (2分) $\frac{1.312 \times 10^{33}}{a^2 c N_A}$ (能转化为该答案的表达式均得分) (2分)

17 (12 分)



(有没有 [] 都得分)

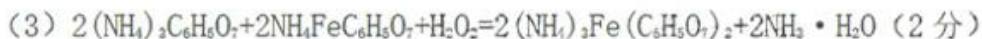


(6) 若用 CoSO_4 溶液代替 CoCl_2 溶液, H_2O (OH^-) 在阳极放电, 溶液酸性增强, H^+ 与 Co 反应, 导致 Co 产率降低 (2 分) (7) CuNH_4SO_3 (2 分) (微粒顺序不作要求)

18 (12 分)

(1) 三颈烧瓶或三口烧瓶 (1 分) 使铁粉全部转化为柠檬酸亚铁、柠檬酸抑制亚铁离子水解、与后续加的氨水生成柠檬酸铵 (答出其中一条即可得分) (1 分)

(2) 温度低于 40°C 化学反应速率慢, 高于 40°C 氨水和双氧水发生分解反应而损耗 (“高于 40°C 氨水挥发和双氧水分解” 也得分) (2 分) (2 个方面各 1 分)



(产物写成氨气和水也给分)

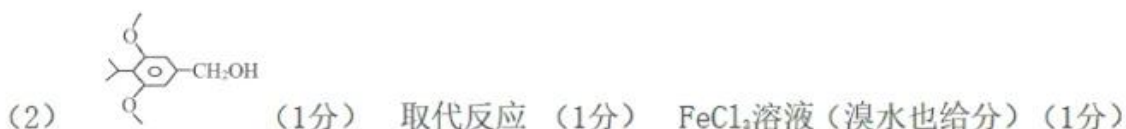
(4) AE (A、E 各 1 分, 顺序不作要求, 有错不得分。ae 不给分) (2 分)

(5) ① 1.5 (2 分) ② bc (1 个 1 分, 有错不得分。BC 不给分) (2 分)

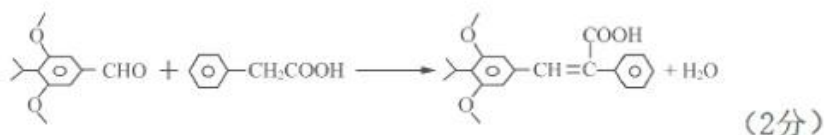
19 (12 分)

(1) 5-甲基-1,3-苯二酚 (1 分)

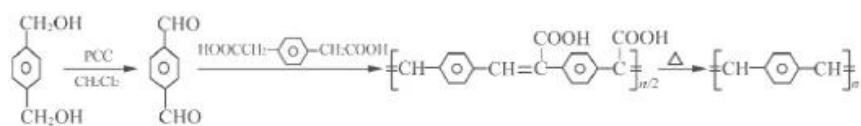
醚键、羧基 (少答、错答均不得分, 错字不得分) (1 分)



(3)



(5)



20 (12分)

(2) 71.4 (2分) 10/t (2分) 320 (2分)

(3) ①丙醛的选择性(1分) ②一氧化碳能与铑催化剂结合生成羰基铑络合物, 影响催化效果(合理即得分)(1分)