泉州市部分中学 2024 届高二下期末联考化学参考答案及评分细则

一．选择题(每题 3 分，共 42 分)

1.C　2.B　3.A　4.B　5.D　6.D　7.B　8.C　9.A 10.A　11.C　12.D　13.B　14.B

二．非选择题（5 个小题，共 58 分）

15.(11 分)

(1)　防止温度过高导致异丙苯过氧化氢分解，产率降低(2 分，答不完整得 1 分）

(2)　无水 $CuSO_4$(1 分)　　(3)　分液(1 分)

(4) ①Cl^-或SO_4^{2-}对苯酚与Fe^{3+}的显色可能有影响(2 分)　②Na_2SO_4固体(1 分)

③猜想 1 不成立，猜想 2 成立且 SO_4^{2-}对苯酚与Fe^{3+}的显色反应起抑制作用

(2 分，答不完整得 1 分）)

④Fe^{3+}与苯酚的显色时，发生反应：$Fe^{3+}+6C_6H_5OH \rightleftharpoons [Fe(C_6H_5O)_6]^{3-}+6H^+$，$c(H^+)$增大，平衡逆向移动，$[Fe(C_6H_5O)_6]^{3-}$的浓度减小，溶液颜色变浅(2 分，答到“平衡逆向移动”得 1 分)

16 (12 分)

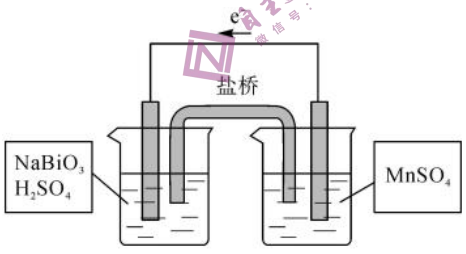
(1) 将辉铋矿粉碎研磨(或适当提高盐酸浓度或搅拌等)　　(1 分)

高于 40℃时，盐酸挥发或双氧水分解(1 分)

(2) 2.2×10^{-20}(2 分)

(3) $Na^+ + ClO^- + Bi^{3+} + 4OH^- = NaBiO_3\downarrow + Cl^- + 2H_2O$ (2 分)

(4) ①



(1 分)

② $Mn^{2+}+4H_2O-5e^-=MnO_4^-+8H^+$(2 分)

(5)$\frac{28ab}{w}\%$或$\frac{0.28ab}{w}\times100\%$　(2 分)　平行实验或重复实验 2~3 次(1 分)

17.(13 分)

(1)-2507 $kJ\cdot mol^{-1}$　(2 分，单位没写扣 1 分）

(2)B　(2 分，多选不得分)

(3)① L_2　(1 分)　②反应i、ii均为放热反应，温度升高平衡逆向移动　(1 分)

③T_2 (1 分) 起始投料比 $n(C_3H_8)$：$n(O_2)$=2：1，若只发生反应i，则 O_2 与丙烷的转化率相同；从图上可以看出 T_2 之后 O_2 与丙烷的转化率相同(2 分)（答一半的得 1 分）

28.6 (2 分) 0.571(2 分)

18(12 分)

(1) 15 (1 分) $3d^{10}4s^1$（或 $3d^{10}4s^1$）(1 分)

(2) 120° (1 分) SO_3 或 BF_3(1 分)

(3) ① A (2 分) ②正四面体形(1 分)

氮原子均为 sp^3 杂化，NH_3 分子中氮原子有孤电子对， $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$中 NH_3 分子配位后氮原子就无孤电子对，孤电子对有较大斥力 (2 分)

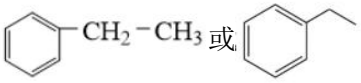
(4) SiO_2 晶体是共价晶体，共价晶体中的共价键具有方向性，当受到大的外力作用时会发生原子错位而断裂 (1 分)

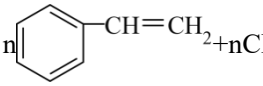
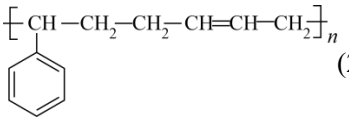
(5) $\frac{\sqrt{3}}{4}\times\sqrt[3]{\frac{288}{aN_A}}\times10^{10}$ (2 分)

19．(10 分)

(1)羧基(1 分)

(2)缩聚反应(1 分)

(3)  (2 分)

(4) n  +nCH_2=CH-CH=CH_2 $\xrightarrow{\text{催化剂}}$  (2 分)

(5) 6 (2 分) $HOOCCH_2C(CH_3)_2CH_2COOH$(2 分)