

汕头市 2023 届高三第一次模拟 化学试题参考答案

第 I 卷 选择题答案

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

第 II 卷 非选择题答案

17. (14 分) 17.答案

(1) ①铜丝为正极, 吸收空气中氧气,  $O_2 + 4e^- + 2H_2O = 4OH^-$ , 电极周围产生  $OH^-$ , pH 增大, 变红色 (2 分, 答出 Cu 电极区域产生  $OH^-$  即可给满分)。

②  $K^+ + Fe^{2+} + [Fe(CN)_6]^{3-} = KFe[Fe(CN)_6] \downarrow$  (2 分, 化学式错 0 分, 漏写  $K^+$  0 分, 漏写  $\downarrow$  不扣分)

(2) 氧化性 (2 分)

(3)  $K_3[Fe(CN)_6]$  可以氧化 Fe 转为  $Fe^{2+}$  (2 分,  $K_3[Fe(CN)_6]$  与 Fe 反应生成  $Fe^{2+}$  给满分)

(4) ①少量电极 X 周围溶液 (2 分, Fe 电极周围、负极周围等均给满分)

$0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} K_3[Fe(CN)_6]$  (2 分, 漏写浓度不扣分)

② 1~1.5I (2 分, (1, 1.5I) 给满分)

18. (14 分)



(1)  $3d$   $4s$  (2 分, 3d、4s 漏写不扣分) d (1 分) +2, +3 (2 分)

(2)  $H_2SO_4$  或硫酸 (1 分)

(3)  $3MnO_2 + 2FeS_2 + 12H^+ = 3Mn^{2+} + 4S + 2Fe^{3+} + 6H_2O$  (2 分, 化学式对得 1 分)

(4)  $1.4 \times 10^{-8}$ ; (2 分)

(5) 过量的  $MnO_2$  消耗了反应生成的  $Ba(OH)_2$  (2 分, 答过量的  $MnO_2$  与  $OH^-$  反应)

(6)  $4MnCO_3 + O_2 \xrightarrow{\Delta} Mn_2O_3 + 4CO_2$  (2 分, 化学式正确给 1 分, 配平正确给 1 分, 漏写加热符号

和多写气体符号不扣分)

19. (14 分)

(1)  $-49.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$  (2 分) 减小 (2 分)

(2)  $a > b > c$  (2 分) 0.5 (2 分) 0.64 (2 分)

(3)  $2CO_2 + 12e^- + 12H^+ = C_2H_4 + 4H_2O$  (2 分) 4: 1 (2 分)

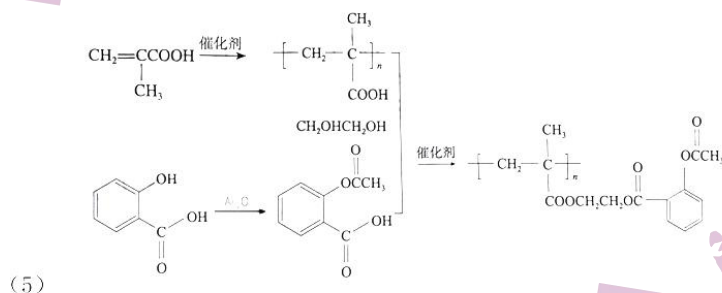
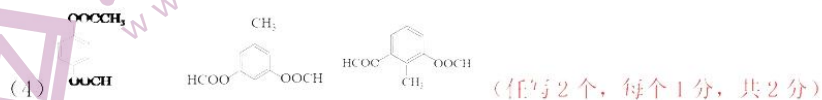
20. (14分)

(1)  $Cu_2O$  (1分) 还原反应 (1分)

(2) (答案不固定只要合理即给分, 官能团正确给1分, 试剂现象都对给1分, 共4分)

官能团名称	所选试剂	实验现象
羧基	$NaHCO_3$ 溶液	有气泡产生
(酚) 羟基	$FeCl_3$ 溶液	溶液变紫色
碳溴键	$NaOH$ 溶液、稀硝酸、硝酸银	产生淡黄色沉淀

(3) 高于, 形成分子间氢键, 而水杨酸更易形成分子内氢键 (各1分, 共2分)



## 关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线