

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)

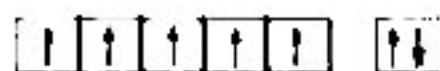
(3) $K_3[Fe(CN)_6]$ 可以氧化 Fe 转为 Fe^{2+} (2分, $K_3[Fe(CN)_6]$ 与 Fe 反应生成 Fe^{2+} 给满分)

(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)

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

② $I^- \sim 1.5I$ (2分, I^- , $1.5I$ 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) 1.4×10^{-3} ; (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) $4MnCO_3 + O_2 \xrightarrow{\Delta} Mn_2O_7 + 4CO_2$ (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) $-49.5kJ \cdot mol^{-1}$ (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)

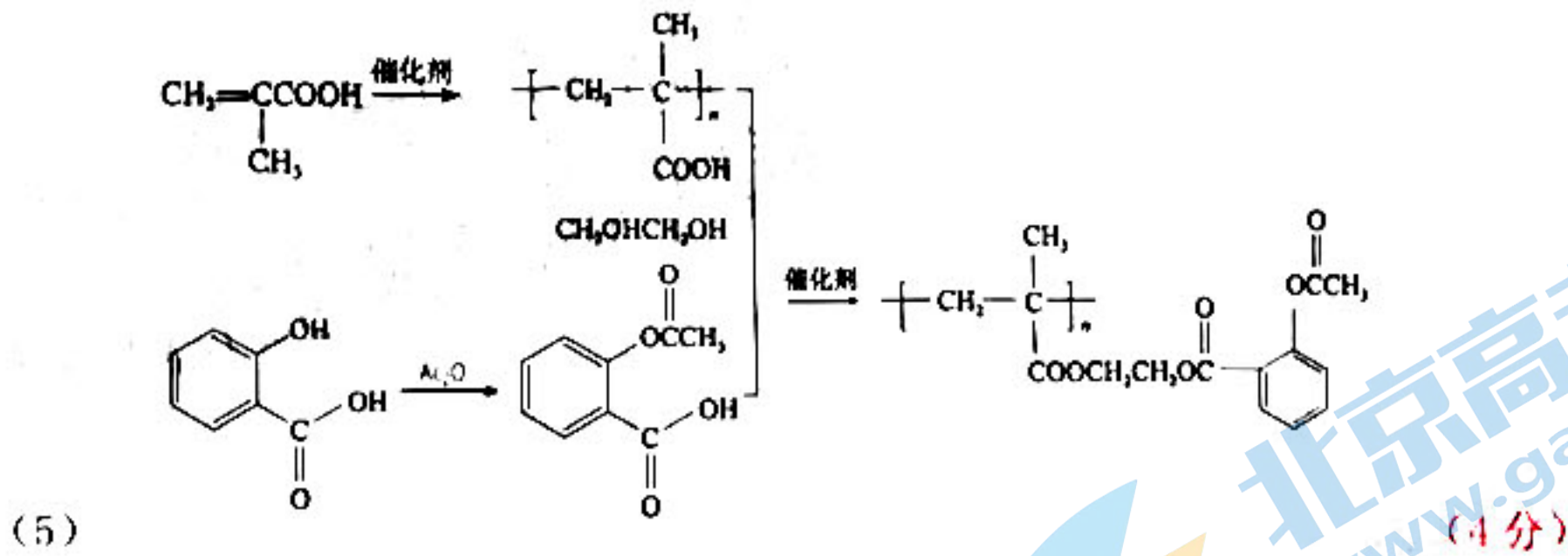
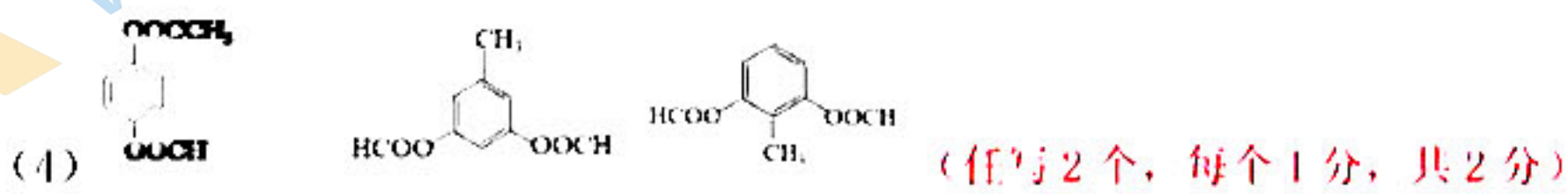
20. (14分)

(1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ (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1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) 高手, 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

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “精益求精、专业严谨” 的建设理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯