

2022—2023 学年度下期高一年级期末考试

化学答案

1-5 ACCDA 6-10 ADCBB 11-15 DABDB 16-20 BACCD

21、(12 分, 每空 1 分)

(1) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^- = 2\text{AlO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$

$2\text{Al}_2\text{O}_3(\text{熔融}) = 4\text{Al} + 3\text{O}_2 \uparrow$ (条件: 熔融、电解、冰晶石, 条件不完整扣完)

(2) ① CO 、 H_2 、 CH_4 、乙烯 (任写两种即可) 焦炭 ② $\text{C}_{10}\text{H}_{18}$

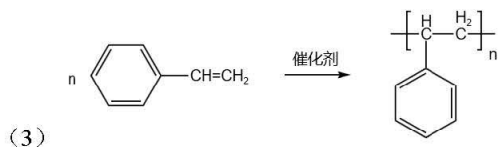
(3) ① G ② A ③ B ④ C ⑤ E ⑥ F ⑦ D (写 D、F 也可, 必须包含 D)

22、(12 分, 除标记外每空 1 分)

(1) 16 6 (2) 醛基 氧化

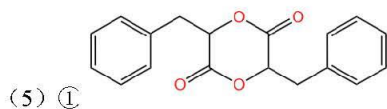


(2 分, 浓硫酸、加热、可逆符号错一个扣 1 分, 扣完为止, 缺 H_2O 扣完)

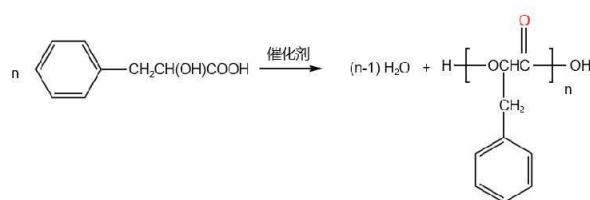


(3)

(4) $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_2$ 14 (2 分)



(5) ①



②

(“一定条件”、“ Δ ” 均可)

23、(12 分, 除标记外每空 1 分)

(1) 增大气体和液体的接触面积, 使反应更充分 (2) $\text{SO}_2 + \text{Br}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{H}^+ + 2\text{Br}^- + \text{SO}_4^{2-}$ (2 分)

(3) $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{I}^- + 2\text{H}^+ = 2\text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$ 取样于试管, 滴加几滴淀粉溶液, 若变蓝色则含 I_2 (2 分, 取样 1 分, 操作及现象推论 1 分)

(4) 5:1 $5\text{I}^- + \text{IO}_3^- + 6\text{H}^+ = 3\text{H}_2\text{O} + \text{I}_2 \downarrow$ ($\downarrow$ 未写不扣分)



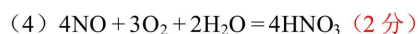
24、(12分, 除标记外每空1分)

(1) 分液漏斗 $\text{e} \rightarrow \text{f} \rightarrow \text{c} \rightarrow \text{d} \rightarrow \text{e} \rightarrow \text{f} \rightarrow \text{i}$ 或 $\text{e} \rightarrow \text{f} \rightarrow \text{d} \rightarrow \text{c} \rightarrow \text{e} \rightarrow \text{f} \rightarrow \text{i}$

(2) 排除装置内空气, 防止 NO 、 Na_2O_2 与空气中的成分反应

将残留的 NO 全部排入酸性高锰酸钾溶液中吸收, 防止氮氧化物污染空气

(3) 吸收挥发的 HNO_3 、将 NO_2 转化为 NO (2分, 一点1分)



(5) 10 (2分)

25、(12分, 除标记外每空1分)

(1) ①-41.8 ②bd (全对才得分)

(2) ①0.0375 mol/(L · min) (2分, 单位1分) ②ACD (全对才得分)

(3) ①< ②0.04 (2分) $K_A = K_B > K_C$

(4) ①放热 ②催化剂的最适活性温度在 400°C 左右; 投料比太低, CO 的平衡转化率不高, 投料比太高, 成本太大, 而 CO 的平衡转化率提高不多 (2分, 催化剂1分, 投料比1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）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**官方微信信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线