石家庄市 2022~2023 学年度第二学期期末教学质量检测

高二化学参考答案

1~5 D B D A C　　6~10 B D C D B　　11~15 C A B C C　　16~20 D C D A C

21. (16 分)(1)①4:5(1 分)　②正四面体形(1 分)

(2) <(1 分)

(3)①C (2 分)　②4(1 分)

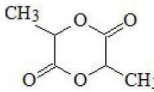
(4) ①< (1 分)　②$16N_A$ (2 分)　(5)>(1 分)　CD(2 分)

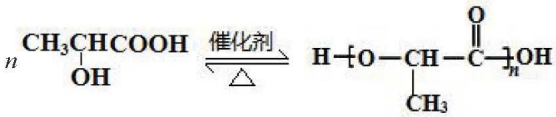
(6)$FeCuS_2$ (或 $CuFeS_2$) (2 分)　$\frac{56\times4+64\times4+32\times8}{a^2bN_A\times10^{-30}}$或$\frac{736}{a^2bN_A\times10^{-30}}$(2 分)

22. (13 分) (1)CH_3COOH(1 分)　(2)4(2 分)

(3)取代反应(1 分)　CH_3COOCH_3 (1 分)

(4)①$CH_3CHO + 2[Ag(NH_3)_2]OH \xrightarrow{\triangle} CH_3COONH_4 + 2Ag\downarrow + 3NH_3 + H_2O$(2 分)

②2—溴丙酸(2 分)　  　(2 分)



+ $(n-1)H_2O$(2 分)

23. (14 分)(1)球形冷凝管(1 分)　水浴加热(1 分)

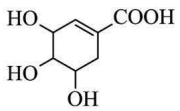
(2) $(CH_3CO)_2O + H_2O \rightarrow 2CH_3COOH$ (2 分)

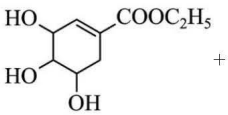
(3)降低阿司匹林的溶解度，减少阿司匹林的损耗(2 分)

(4)水杨酸(2 分)　$FeCl_3$ 溶液(2 分)　重结晶(2 分)　(7)80%(2 分)

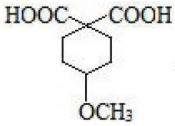
24. (17 分)

(1)羟基　酯基(2 分)　$C_{12}H_{18}O_5$(2 分)　取代反应(1 分)

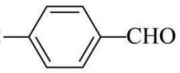
(2) 

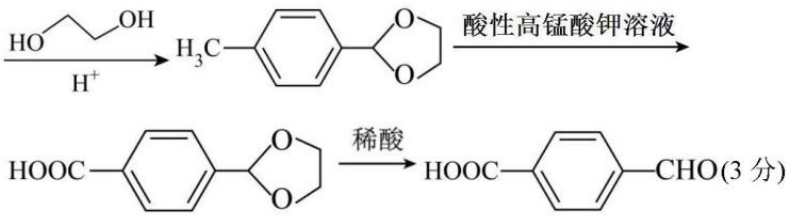
$+ CH_3CH_2OH \xrightarrow[\triangle]{浓硫酸}$ 

$+ H_2O$(2 分)

(3)丙酮(1 分)　(4)3(1 分)　2(2 分)　(5)12(2 分)　 

(1 分)

(6) 



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**官方微信号：**zizzsw**。