

保密★启用前

2024年天津市滨海八所重点学校高三毕业班联考

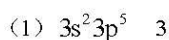
化学参考答案

I卷共12题，每题3分，共36分。II卷共4题，共64分。

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

主观题方程式没配平不得分，条件写错或漏写扣一分。

13. (14分)



(2) ①三角锥形 极性

②21

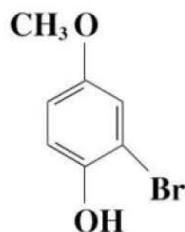
(3) ① sp^3 杂化

② AlF_3 为离子晶体，(熔化时破坏离子键)， $AlCl_3$ 为分子晶体，(熔化时破坏分子间作用力)；离子键比分子间作用力强。

③6 $\frac{8.4 \times 10^{22}}{NAa^3}$ 或 $\frac{84 \times 10^{21}}{NAa^3}$ 或 $\frac{84}{NAa^3 \cdot 10^{-21}}$

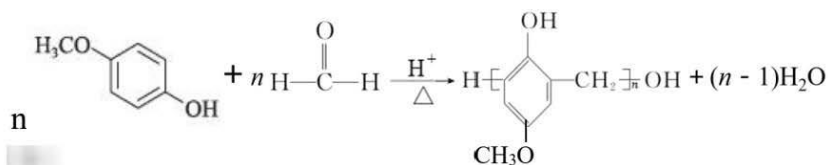
14. (共18分)

(1) 碳碳双键，醚键 (2) 取代反应



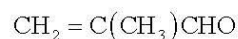
(3)

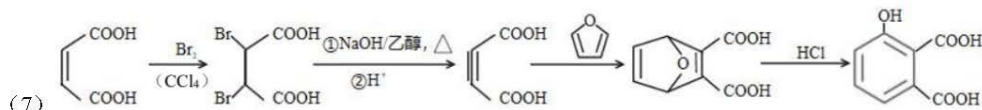
(4) <



(5)

(6) 5 ;





(4分，每步一分，结构简式和条件均写对，给1分)

(消去和酸化连同结构简式都写对给一分，少写一项该步骤不得分，①②分开书写均得分)

15. (共18分)

(1) 恒压滴 (分) 液漏斗 (恒压不写不得分) (强) 酸性 (不写强不扣分)

(2) ①④ (3) 13



② (溶液中溶解的 SO_2 增多,) 溶液的酸性增强, (使 Cu_2O 溶解, 砖红色沉淀消失)

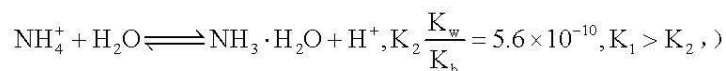
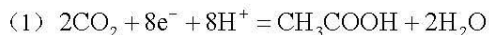
(5) 加浓盐酸, 白色沉淀溶解。(再加蒸馏水后又出现白色沉淀) (2分)

(6) 先加足量稀盐酸酸化后再加适量氯化钡溶液 (2分) (所加试剂可以颠倒, 合理即可)

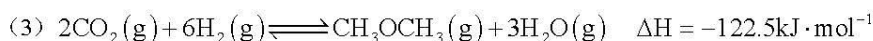


(7) (画图1分, 试剂1分, 不防倒吸不扣分, 其他合理均给分) (1分)

16. (共14分)



即 HCO_3^- 水解程度大于 NH_4^+ , (溶液中 $c(\text{OH}^-) > c(\text{H}^+)$, 溶液呈碱性)



(4) ① < ②C

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

