2023年高考押题预测卷01【江苏卷】

化学·参考答案

第Ⅰ卷

1. **单项选择题：共13题，每题3分，共39分。每题只有一个选项最符合题意。**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| A | C | C | C | D | D | D | D | C | A | B | C | D |

第Ⅱ卷

**二、非选择题：共4题，共61分。**

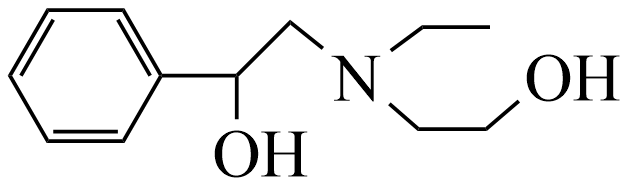
14．（15分）

【答案】 3HSO+Cr2O+5H+=2Cr3++3SO+4H2O 中性和碱性条件下，亚铁盐对+6价Cr的去除效果明显优于亚硫酸盐的去除效果，在酸性条件下则相反 Na2S2O5质量增大，反应后废水中剩余的HSO(或S2O)的量就越多，HSO(或S2O)具有较强的还原性，所以废水的COD增大 废水酸性增强，促进HSO(或S2O)与Cr2O充分反应，还原性的HSO(或S2O)转化更完全，含量减少。(或废水酸性增强，HSO转化为SO2气体逸出) 7~11 Cr(OH)3转化为可溶性的Cr(OH)

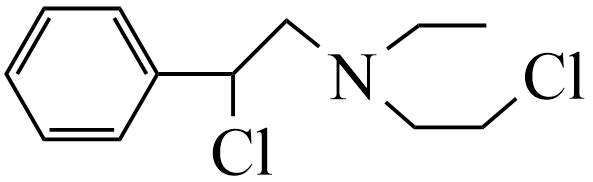
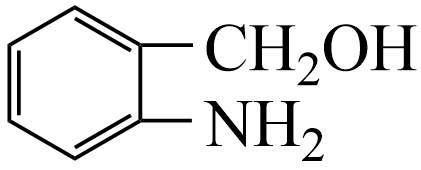
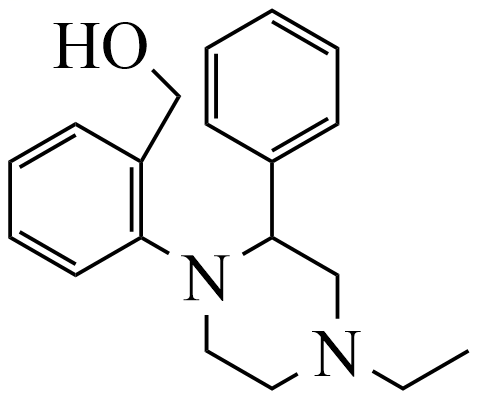
15．（15分）

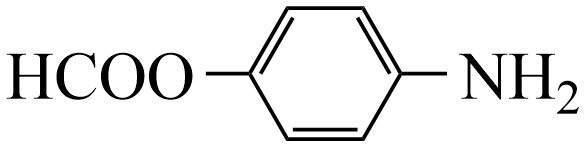
【答案】(1)2-氨基苯甲酸乙酯

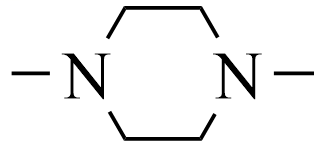
(2)取代反应

(3)

(4)羧基、硝基

(5)＋→＋2HCl

(6) 16 

(7)HOCH2CH2NHCH3ClCH2CH2NHCH3

16．（15分）

【答案】(1) 分液漏斗 A FeCl3•6H2O+6SOCl2FeCl3+6SO2↑+12HCl↑

(2)ab

(3) 当最后半滴KMnO4滴入时，溶液变为浅紫色，且半分钟不褪色 ×100%

(4) 非极性 CCl4 降低沸点防止水解

17．（16分）

【答案】(1)2b-c

(2)相同时间时，曲线1对应甲基橙降解率均高于曲线2、曲线3

(3) Fe-2e－=Fe2+  H2O2+H++Fe2+=Fe3++H2O+OH

(4)Fe2+、Fe3+转化为Fe(OH)3

