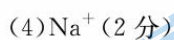
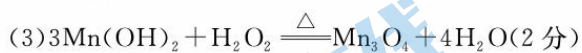


| | | | | | | | | | | | | | | |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| 答案 | A | C | D | D | B | A | B | B | D | C | C | D | C | B |

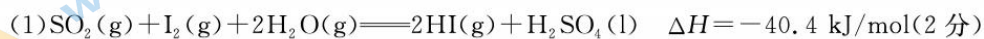
15. (12分)



(2) $\frac{1.448 \times 10^{24}}{N_A \times a^3}$ (2分)



16. (10分)



(2) 分液 (1分)



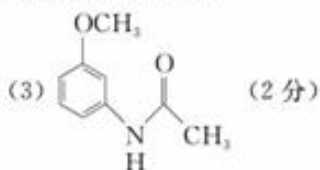
(4) ①增大 (1分) ②阴极: $\text{I}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{I}^-$, H^+ 通过质子交换膜由阳极区进入阴极区, 阴极区 HI 的浓度增大。 (2分)

(5) ①阴 (1分) ②c (1分)

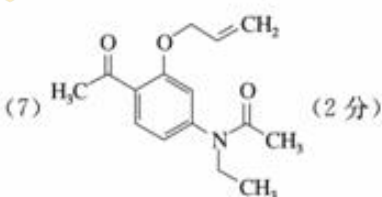
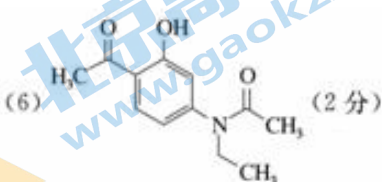
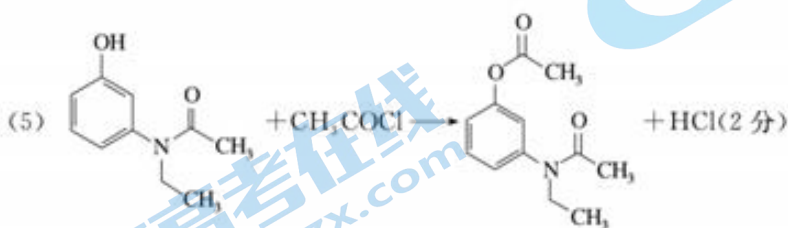
17. (14分)

(1) 羟基(1分) 硝基(1分)

(2) 还原反应(1分)



(4) 保护羟基(2分)



(8) 反式(1分)

18. (11分)

(1) AB(2分)

(2) ① $\text{ZnS} + 2\text{Fe}^{3+} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{Zn}^{2+} + \text{S}$ (2分)

② 取少量滤液 1 于试管,滴加 KSCN 溶液,若不显红色,则证明不含 Fe^{3+} 。(2分)

(3) ① 4.8(1分) ② $\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{FeOOH} + 3\text{H}^+$, pH 过小, $c(\text{H}^+)$ 较大,使 Fe^{3+} 的水解平衡逆向移动,不利于生成 FeOOH 沉淀。溶液 pH 较大, Fe^{3+} 水解产物更多是不易过滤的氢氧化铁胶体。(2分)

(4) 6.75×10^{-6} (2分)

19. (11分)

(1) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) 酚酞被乙酸乙酯萃取而使下层溶液红色褪去;(2分)

(3) 溶液中有无色气泡产生;(1分)下层溶液中碳酸钠的浓度没有明显变化。(2分)

(4) 碳酸钠溶液先变红,加入乙酸乙酯振荡后褪色。(2分)

(5) 各取 1 mL 无色溶液于两支试管中,分别滴加酚酞试剂,两溶液均变为红色。静置后溶液褪色的则原溶液为氢氧化钠溶液,始终不褪色的则原溶液为碳酸钠溶液。(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