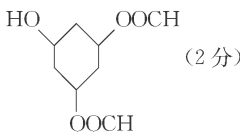
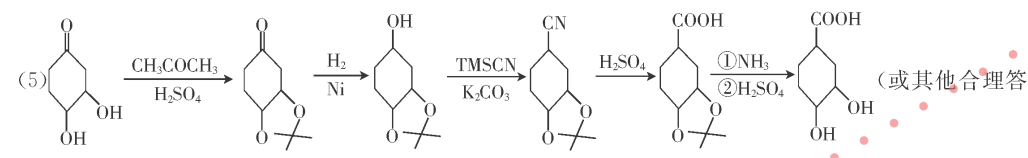


## 高三化学试卷参考答案

1. D 2. C 3. B 4. C 5. B 6. C 7. A 8. D 9. B 10. D 11. A 12. AB 13. AD 14. BC
15. (1) ①500 mL 容量瓶(1分)  
 ②NH<sub>3</sub>(1分)  
 ③2NH<sub>4</sub>CuSO<sub>3</sub> + 2H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> = (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + CuSO<sub>4</sub> + 2SO<sub>2</sub>↑ + Cu↓ + 2H<sub>2</sub>O(2分)  
 (2) ①BaCl<sub>2</sub> + SO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O = BaSO<sub>4</sub>↓ + 2HCl(或 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + BaCl<sub>2</sub> = BaSO<sub>4</sub>↓ + 2HCl, 2分)  
 ②能(1分); 尾气处理, 吸收多余的 SO<sub>2</sub>(1分)  
 ③CuSO<sub>4</sub> · H<sub>2</sub>O(1分); 4CuSO<sub>4</sub> · 5H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{580\text{ }^\circ\text{C}}$  4CuO + 2SO<sub>3</sub>↑ + 2SO<sub>2</sub>↑ + O<sub>2</sub>↑ + 20H<sub>2</sub>O↑(或 2CuSO<sub>4</sub>  $\xrightarrow{580\text{ }^\circ\text{C}}$  2CuO + 2SO<sub>2</sub>↑ + O<sub>2</sub>↑, 2分)  
 ④C(1分)
16. (1) 不属于(1分)  
 (2) 去除 ABS 工程塑料零件表面的油污(1分)  
 (3) C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>OH + 4CrO<sub>3</sub> + 12H<sup>+</sup> = 4Cr<sup>3+</sup> + 2CO<sub>2</sub>↑ + 9H<sub>2</sub>O(2分)  
 (4) 将氯化亚锡晶体溶于适量的浓盐酸中, 再加水稀释, 并加入少量锡粒(2分)  
 (5) Ag(1分)  
 (6) ①铜(1分); Cu<sup>2+</sup> + 2e<sup>-</sup> = Cu(2分)  
 ②0.3(2分)  
 (7) 该方案不合理, 因为塑料零件不导电, 不能直接作电极, 所以不能直接给 ABS 工程塑料零件电镀(1分)
17. (1) -112.2(2分)  
 (2) 184.9(1分); ④(1分); 过程④的活化能大于过程②的活化能, 过程④为慢反应, 总反应的反应速率由慢反应决定(2分)  
 (3) 正向反应是气体分子总数增大的反应, 恒压条件下充入惰性气体相当于扩大容器体积(即实际上减小各组分气体的分压), 有利于反应向正反应方向进行(2分); 49.7(2分)  
 (4) 铂片(1分); 铜片(1分); 15(2分)
18. (1) ds(1分); 3d<sup>10</sup>4p<sup>3</sup>(2分)  
 (2) 三角锥形(1分)  
 (3) ①2:15(2分); sp<sup>2</sup>(1分); sp<sup>3</sup>(1分)  
 ②N(1分)  
 ③Br(2分); Fe > Co > Ni(2分)  
 (4)  $\frac{10^{23}}{N_A \times x^3}$ (2分)
19. (1) 醚键、羟基(2分); 取代反应(1分)  
 (2) CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub>(1分); 保护两个—OH(2分)  
 (3) 3(1分)  
 (4) 12(2分);  (2分)  
 (5)  (或其他合理答案, 4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 (<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

关注后获取更多资料：

回复“答题模板”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“必背知识点”，即可获取《高考考前必背知识点》