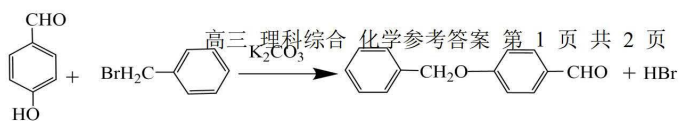


理科综合—化学  
参考答案

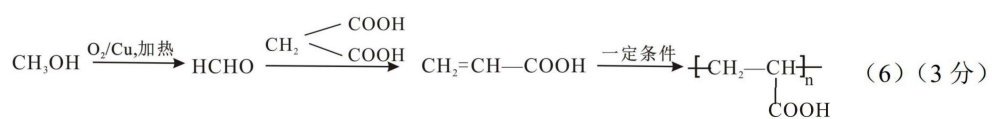
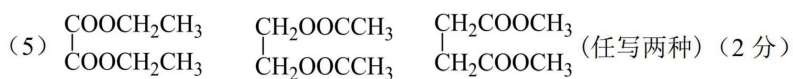
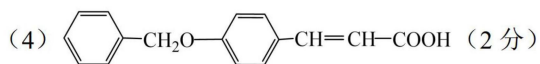
题号	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	B	C	A	C	D	B

26. (15分) (1) 硫酸 (或  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) (1分);  $2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分); 温度过低反应速率慢, 温度过高  $\text{H}_2\text{O}_2$  会大量分解 (2分)。
- (2)  $\text{PO}_4^{3-}$  的水解程度远大于  $\text{NH}_4^+$ ,  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$  溶液呈较强碱性 (2分)
- (3)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  (答  $\text{NH}_4\text{HSO}_4$  也可, 1分); 作还原剂 (1分)
- (4) 阳 (2分)
- (5) 防止铁元素被氧化 (2分)
- (6)  $\text{FePO}_4 + \text{Li}^+ + \text{e}^- = \text{LiFePO}_4$  (2分)
27. (14分) (1) 加快金属溶解速率, 使溶解更充分 (2分);  $3\text{Sn} + 4\text{NO}_3^- + 16\text{H}^+ + 18\text{Cl}^- = 3\text{SnCl}_6^{2-} + 4\text{NO} \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$  (2分); 水解 (1分)
- (2) 100mL 容量瓶、胶头滴管 (各 1分)
- (3) 消耗溶液中过量的 EDTA (2分); 酸式 (1分)
- (4) 0.476V (2分) (5) 偏高 偏低 (各 1分)
28. (14分) (1) -203.2 (2分) 低温 (1分);
- (2) BC (2分)
- (3) ① 催化剂 Cat. 1, 400°C (各 1分); 增大 (1分) 该反应为放热反应, 升高温度, 平衡向逆反应方向移动, CO 转化率降低 (或者温度过高催化剂活性下降, 反应速率减小) (2分)。
- ② 0.64mol/L (2分)  $\frac{0.64 \times 0.72}{0.76^3 \times 0.2}$  (2分)
35. (15分) (1)  $3d^5 4s^1$  (2分); d (1分)
- (2)  $\begin{array}{c} \text{:Cl:} \\ | \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ | \\ \text{:Cl:} \end{array}$  (2分) 四面体形 (2分)
- (3) 极性 (1分); 高 (1分) ;  $sp^3$  (1分);  $\text{C} > \text{Be} > \text{B}$  (2分)
- (4) 6 (1分)  $\frac{255 \times 10^{21}}{a^3 \times N_A}$  (2分)
36. (15分) (1) 对甲基苯酚或 4-甲基苯酚 (1分) 醛基、羟基 (2分)
- (2) 氧化反应 (1分) ;  $\text{C}_{22}\text{H}_{18}\text{O}_5$  (2分) ;



(3)

(碳酸钾写到反应物中也正确)(2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（[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

