

高三调研大联考化学答案

1—5:DBBAA 6—10: CDCBC 11—14: BACD

解析:

15. (15分) (1) 增大矿石与酸的接触面积, 使镁元素充分被

浸出(2分) CaSO_4 (1分) 盐酸不能将硫元素氧化为硫单质除去(2分)

(2) $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分) 使得溶液与

NaClO_3 充分混合, 氧化更彻底(2分)

(3) 3(2分)

(4) $\frac{\sqrt{2}}{4}a$ (2分) $\frac{1.6 \times 10^{23}}{a^3 N_A}$ (2分)

16. (15分) (1) 2 (2分)

(2) a, b (2分) c, d (2分)

(3) 适当升温加快反应速率, 同时防止温度过高 H_2O_2 分解(2分)

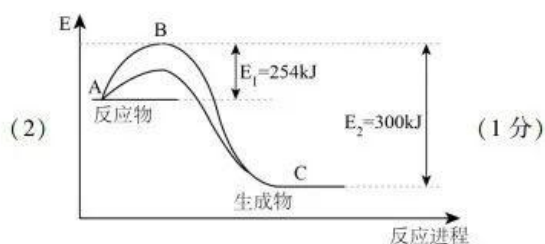
(4) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightleftharpoons[\text{乙基蒽醌}]{\text{Ni}} \text{H}_2\text{O}_2$ (2分)

(5) 酸式(1分) 当滴入最后半滴酸性 KMnO_4 溶液时,

锥形瓶中溶液恰好由无色变为浅紫色, 且半分钟内不褪

去; (2分) 34% (2分)

17. (15分) (1) ②⑤⑥ (2分)



$2\text{NH}_3(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \quad \Delta H = +92 \text{ kJ/mol}$ (2分)

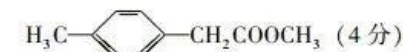
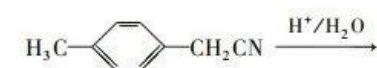
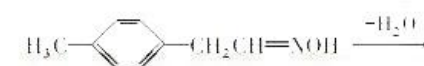
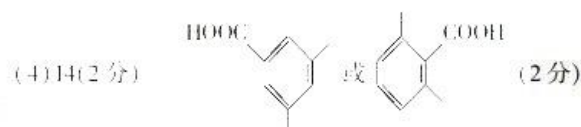
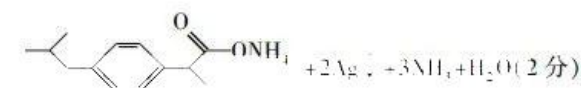
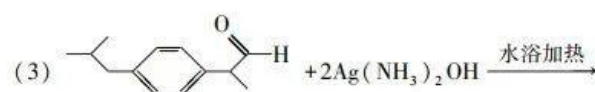
(3) > (2分) < (2分)

(4) P (2分) 8% (2分)

(5) $\text{N}_2 + 6\text{e}^- + 6\text{H}^+ = 2\text{NH}_3$ (2分)

18. (13分) (1) 取代反应 (1分)

(2) 酯基、碳氯键或氯原子 (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**。

