

## 阜阳市 2022~2023 学年度高一年级教学质量统测 化学参考答案

1. B 2. A 3. D 4. D 5. B 6. B 7. A 8. C 9. D 10. C 11. A 12. C 13. B 14. C

15. (除标注外,每空 2 分,共 15 分)

(1)加成反应;羧基

(2)2

(3)(i)甲(1分);防止倒吸(1分)

(ii)饱和  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液(1分);中和乙酸、吸收乙醇、降低乙酸乙酯在水中的溶解度

(4)AD

(5) $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$  (写对化学式得1分,错写、漏写不得分,注明条件并配平正确得满分)

16. (每空 2 分,共 14 分)

(1)不能

(2)  $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$

或  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{NaCl} \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$

(若分步写,写对一个化学方程式得1分,总分2分)

或  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{HCO}_3$  和  $\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{NaCl} \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$

(3) $\text{NH}_4\text{Cl}$ ;  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

(4)A

(5)蒸发浓缩;冷却结晶

17. (除标注外,每空 2 分,共 15 分)

(1)平衡压强,使液体顺利流下;长颈漏斗

(2) $2\text{MnO}_4^- + 16\text{H}^+ + 10\text{Cl}^- \rightleftharpoons 5\text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{Mn}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O}$  (3分) (写对化学式得1分,错写、漏写不得分;配平正确得满分)

(3)饱和食盐水;浓硫酸

(4) $2\text{NaClO}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{ClO}_2 + 2\text{NaCl}$  (写对化学式得1分,错写、漏写不得分,配平正确得满分)

(5)G

18. (每空 2 分,共 14 分)

(1)92 或“放出 92”;A

(2) $0.375 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$  (填  $\frac{3}{8} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$  也可)

(3)B

(4)BCD(漏选得 1 分,错选不得分)

(5)正极; $\text{H}_2 - 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{H}^+$

## 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

