

## 十堰市 2022~2023 学年下学期期末调研考试 高一化学参考答案

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

16. (1) 增大接触面积, 使反应快速而充分(1分)

(2) 沿烧杯内壁将浓硫酸倒入盛有水的烧杯中, 边加边搅拌(2分);  $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$  (2分)

(3) 酸性(1分);  $\text{SiO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SiO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4) 烧杯、漏斗(写对1个给1分, 共2分)

(5)  $:\ddot{\text{F}}:\overset{+}{\text{Ca}}:\overset{+}{\text{F}}: \rightarrow [:\ddot{\text{F}}:] \text{Ca}^{2+} [:\ddot{\text{F}}:]$  (2分)

(6) 刻蚀玻璃(或其他合理答案, 1分)

17. (1) 检查装置气密性(2分)

(2) 脱水(1分);  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} \xrightarrow{\text{浓 H}_2\text{SO}_4} 12\text{C} + 11\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(3) 固体由白色变为蓝色(1分)

(4) 由紫色变成红色(1分); 有能溶于水的酸性气体生成(答“有  $\text{CO}_2$ 、 $\text{SO}_2$  生成”也给分, 2分)

(5)  $2\text{MnO}_4^- + 5\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$  (2分)

(6) 具支试管中的品红溶液不褪色, 澄清石灰水变浑浊(2分)

(7) 节约药品、污染小、安全等合理答案(答对1点即可, 1分)

18. (1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l}) + 3\text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -1354.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$  (2分)

(2) 甲(1分)

(3) ①cd(对1个给1分, 选错不得分, 共2分)

②0.15(2分); 0.225(2分)

③75(2分)

④0.625(或 $\frac{5}{8}$ , 2分)

(4) 辛烷(1分)

19. (1) 乙醇(1分);  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{加热、加压}]{\text{催化剂}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  (2分)

(2) 醛基(1分); 酯基(1分); 取代反应(或酯化反应, 1分)

(3) 能(1分); 分别取少量 A、C 两种物质的溶液于 2 支试管中, 再分别加入几滴  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液, 有气泡产生的为乙酸, 无明显变化的为乙醇(2分)

(4)  $n\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} \left[ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}-\text{CH}_2 \end{array} \right]_n$  (2分)

(5)  $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$  (1分);  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$  (或其他合理答案, 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**官方微信信号：**zizzsw**。



 微信搜一搜

 自主选拔在线

