

高三化学参考答案及评分标准

2023.2

- 说明：1. 本答案供阅卷评分使用，考生若写出其它正确答案，可参照评分标准给分。
2. 化学专用名词中出现错别字、元素符号有错误，书写不规范，都不得分。
3. 化学方程式、离子方程式不按要求书写、未配平都不得分。漏掉或写错反应条件扣1分。漏掉 \uparrow 、 \downarrow 不扣分。

一、选择题：本题共10小题，每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题意。

1. A 2. B 3. D 4. D 5. C 6. C 7. B 8. A 9. D 10. C

二、选择题：本题共5小题，每小题4分，共20分。每小题有一个或两个选项符合题意，全都选对得4分，选对但不全的得2分，有选错的得0分。

11. CD 12. BD 13. BC 14. B 15. AD

三、非选择题：本题共5小题，共60分。

16. (12分)

(1) 3 (1分) c (2分)

(2) 8 (1分)

(3) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$ 中的C原子上没有孤对电子， $\text{H}_2\text{N}-\text{NH}_2$ 中N原子上有1对孤对电子， $\text{HO}-\text{OH}$ 中O原子上有2对孤对电子，孤对电子产生的排斥力大于成键电子对，使A-A键的键能减小 (2分)

(4) π_3^+ (1分) $\text{NO}_2^+ > \text{NO}_2^-$ (1分)

(5) ①276.4 (2分) ② $\frac{4 \times 18}{N_A \times 452^2 \times 737 \times \frac{\sqrt{3}}{2}} \times 10^{30}$ (2分)

17. (12分)

(1) SiO_2 (1分)

(2) $\text{TiO}^{2+} + (x+1) \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{TiO}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}^+$ (2分) H_2SO_4 (1分)

(3) $\text{TiO}_2 + \text{B}_2\text{O}_3 + 5\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \text{TiB}_2 + 5\text{CO}$ (2分) B_2O_3 高温下挥发损耗 (1分)

$\text{TiC} + \text{B}_2\text{O}_3 + 2\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \text{TiB}_2 + 3\text{CO}$ (2分)

(4) $\text{H}^+ + [\text{B}(\text{OH})_4]^- = \text{H}_3\text{BO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (1分) $\frac{31m}{11}$ (2分)

高三化学答案第1页 (共2页)

18. (12分)

(1) 关闭 K_1 、 K_2 、 K_3 (1分)

(2) 饱和 NaHS 溶液 (1分);

将装置内 H_2S 气体排入 E 中进行吸收, 防止污染空气 (2分)

(3) 温度低反应速率慢, 温度高易导致 $\text{CS}(\text{NH}_2)_2$ 异构化生成 NH_4SCN (2分)

$2\text{CaCN}_2 + \text{Ca}(\text{HS})_2 + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{CS}(\text{NH}_2)_2 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2分)

(4) $\frac{76(2n-cv)}{m}\%$ (2分) 偏高 (2分)

19. (12分)

(1) d (2分)

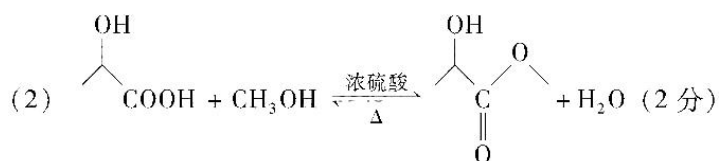
(2) ①温度高于 600°C 时, $\text{C}-\text{C}$ 键比 $\text{C}-\text{H}$ 键更容易断裂, 体系中主要发生反应 II 和 III。(2分)

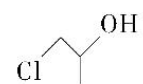
②80% (2分) 1 (2分) 120 (2分)

(3) 反应体系的正反应都是气体分子数增加的反应, 恒压充入惰性气体, 降低了 $\text{C}_3\text{H}_6(\text{g})$ 、 $\text{H}_2(\text{g})$ 等气体的分压, 有利于平衡正向移动。(2分)

20. (12分)

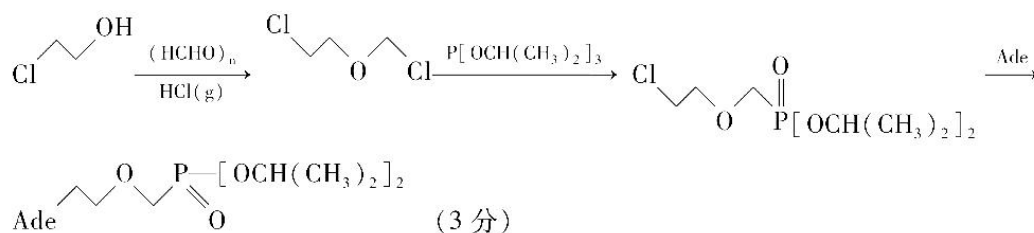
(1) 醇羟基 醚键 (1分) 取代反应 (1分)



(3)  (2分) Na (1分)

(4) 18 (2分)

(5)



高三化学答案第 2 页 (共 2 页)

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**。

