

高二考试化学试卷参考答案

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

15. C

16. (1) 四(1分); II A(1分); 球(1分)

(2) $O > S > H$ (2分); $H_2O > H_2S$ (2分); H_2O 可形成分子间氢键, 而 H_2S 不能(或其他合理答案, 2分)

(3) $Ca(OH)_2$ (1分)

(4) SO_3 (2分); II_6^6 (2分)

17. (1) 负(1分); $Fe^{3+} + e^- \rightleftharpoons Fe^{2+}$ (2分)

(2) 蓝(1分); 有蓝色沉淀产生(2分)

(3) $I_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2I^-$ (2分); $KSCN$ (2分)

(4) $Fe_2(SO_4)_3 + 2KI \rightleftharpoons 2FeSO_4 + K_2SO_4 + I_2$ (未写可逆符号不给分, 2分); 硫酸铁溶液呈酸性, 在酸性条件下, NO_3^- 具有强氧化性, 会干扰实验(2分)

18. (1) $\begin{array}{|c|c|c|c|c|c|c|} \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$ (2分)

(2) 增大接触面积, 使反应快速而充分(或其他合理答案, 2分)

(3) SiO_2 (1分)

(4) $H_2O_2 + 2H^+ + 2Fe^{2+} \rightleftharpoons 2H_2O + 2Fe^{3+}$ (2分)

(5) AB(选对1个给1分, 有错不给分, 全对给2分); $10^{-37.7}$ (2分)

(6) BC(选对1个给1分, 有错不给分, 全对给2分)

19. (1) $C > Si > Ge > Sn$ (2分); N(1分); 4(2分)

(2) X射线衍射(2分)

(3) 分子(1分); $SnCl_4 + 4H_2O \rightleftharpoons Sn(OH)_4 + 4HCl$ [$Sn(OH)_4$ 写成 H_4SnO_4 也给分, 2分]

(4) ① Sn(2分)

② $\frac{3.02 \times 10^{32}}{a^2 \cdot c \cdot N_A}$ (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

Q 自主选拔在线