

## 高三化学试卷参考答案

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

15. (1)  $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:$  (1分)

(2) ①  $4\text{HCl} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{CuCl}_2} 2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分)

②  $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{---} \text{H}_2 \uparrow + 2\text{OH}^-$  (2分)

(3)  $\text{ClO}^- + \text{Cl}^- + 2\text{H}^+ \text{---} \text{Cl}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (2分); 酸性和还原性 (2分)

(4) ① 0.15 (2分)

②  $2\text{ClO}_2 + 5\text{Mn}^{2+} + 6\text{H}_2\text{O} \text{---} 5\text{MnO}_2 \downarrow + 2\text{Cl}^- + 12\text{H}^+$  (2分); 9, 8 (2分)

16. (1) ① 5.6 (1分) ② 0.1 (1分) ③ 0.1 (1分) ④ 0.1 (1分) ⑤ 0.1 (1分) ⑥ 0.1 (1分)

(2) ① 2 (1分) ② 2 (1分) ③ 2 (1分) ④ 2 (1分) ⑤ 2 (1分) ⑥ 2 (1分)

(3) ① 2 (1分)

(4) ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ ⑩ ⑪ ⑫ ⑬ ⑭ ⑮ ⑯ ⑰ ⑱ ⑲ ⑳ ㉑ ㉒ ㉓ ㉔ ㉕ ㉖ ㉗ ㉘ ㉙ ㉚ ㉛ ㉜ ㉝ ㉞ ㉟ ㊱ ㊲ ㊳ ㊴ ㊵ ㊶ ㊷ ㊸ ㊹ ㊺ ㊻ ㊼ ㊽ ㊾ ㊿

(5) ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ ⑩ ⑪ ⑫ ⑬ ⑭ ⑮ ⑯ ⑰ ⑱ ⑲ ⑳ ㉑ ㉒ ㉓ ㉔ ㉕ ㉖ ㉗ ㉘ ㉙ ㉚ ㉛ ㉜ ㉝ ㉞ ㉟ ㊱ ㊲ ㊳ ㊴ ㊵ ㊶ ㊷ ㊸ ㊹ ㊺ ㊻ ㊼ ㊽ ㊾ ㊿

(6) ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ ⑩ ⑪ ⑫ ⑬ ⑭ ⑮ ⑯ ⑰ ⑱ ⑲ ⑳ ㉑ ㉒ ㉓ ㉔ ㉕ ㉖ ㉗ ㉘ ㉙ ㉚ ㉛ ㉜ ㉝ ㉞ ㉟ ㊱ ㊲ ㊳ ㊴ ㊵ ㊶ ㊷ ㊸ ㊹ ㊺ ㊻ ㊼ ㊽ ㊾ ㊿

(7) ① ② ③ ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ ⑨ ⑩ ⑪ ⑫ ⑬ ⑭ ⑮ ⑯ ⑰ ⑱ ⑲ ⑳ ㉑ ㉒ ㉓ ㉔ ㉕ ㉖ ㉗ ㉘ ㉙ ㉚ ㉛ ㉜ ㉝ ㉞ ㉟ ㊱ ㊲ ㊳ ㊴ ㊵ ㊶ ㊷ ㊸ ㊹ ㊺ ㊻ ㊼ ㊽ ㊾ ㊿

17. (1)  $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{Cl}^-$  (写对1个给1分,共2分,写错1个得0分)

(2)  $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \text{---} \text{BaSO}_4 \downarrow$  (2分)

(3) 蓝色固体逐渐变黑 (2分);  $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4)  $\text{AlO}_2^- + \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \text{---} \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{HCO}_3^-$  (2分)

(5) 0.18 (2分); 黄 (2分)

18. (1) 除去乙炔黑、碳纳米管 (2分); 粉碎 (或其他合理答案, 1分)

(2)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^- \text{---} 2\text{AlO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$  (2分); 烧杯、漏斗、玻璃棒 (2分)

(3)  $2\text{LiCoO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \text{---} \text{Li}_2\text{SO}_4 + 2\text{CoSO}_4 + \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4) 2 (1分)

(5)  $\text{CoC}_2\text{O}_4$  (2分);  $\text{Co}_3\text{O}_4$  转化成  $\text{CoO}$  (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**官方微信号：**zizzsw**。

