

参考答案

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

15. 粉碎  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ = 2\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$  过滤 玻璃棒、漏斗 3.  $2 < \text{pH} <$

3.7 ④  $\text{SiO}_2$   $\text{Al}(\text{OH})_3$   $2\text{O}^{2-} - 4\text{e}^- = \text{O}_2 \uparrow$  27

16. 放热 AC 正 有气泡产生  $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2 \uparrow$

17. (1) 低于  $40^\circ\text{C}$  时,  $\text{NaClO}$  能稳定存在; 高于  $40^\circ\text{C}$  时,  $\text{NaClO}$  易分解 40

(2)  $\text{NaClO} + 2\text{HCl} = \text{NaCl} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

(3) 越慢 b 烧杯中溶液的 pH 大于 c 烧杯中溶液的 pH,  $\text{HClO}$  的浓度较小, 反应速率较慢, 褪色较

慢  $> 2\text{HClO} \xrightarrow{\text{光}} 2\text{HCl} + \text{O}_2 \uparrow$

18. (1) 第四周期 VII B 族 5

(2)  $1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{s}^2 3\text{p}^6 3\text{d}^5 4\text{s}^1$  或  $[\text{Ar}] 3\text{d}^5 4\text{s}^1$  Cu

(3) H  $\text{sp}^2$

(4)  $\text{Na}^+ [:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:]^-$  V(角)形

(5) 铁的价层电子排布式为  $3\text{d}^6 4\text{s}^2$ , 当失去第四个电子时需要破坏半充满的较稳定状态, 所需能量更高, 因此  $\text{I}_4$  明显大于  $\text{I}_3$

(6) 极性

## 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