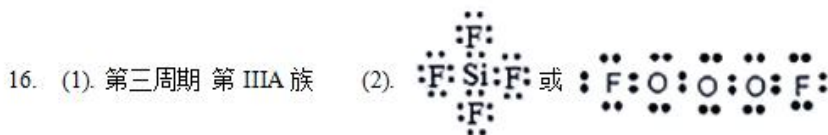


高三化学试题答案

1-5: BDACB 6-10: BACDA 11-15: CCCCCB



(3). $2\text{F}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HF} + \text{O}_2$ (4). 降低氧化铝熔点, 节约冶炼铝的能源

(5). $2\text{Na(s)} + \text{O}_2(\text{g}) = \text{Na}_2\text{O}_2(\text{s}) \quad \Delta H = -40\text{kJ/mol}$

17. (1). $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{Na}_2\text{S} + 4\text{SO}_2 = 3\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{CO}_2$ $\text{Na}^+ [: \ddot{\text{S}} : \ddot{\text{S}} :]^{2-} \text{Na}^+$

(2). $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (3). $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 4\text{Cl}_2 + 5\text{H}_2\text{O} = 2\text{SO}_4^{2-} + 8\text{Cl}^- + 10\text{H}^+$ (4). ≥ 2

18. (1). 分液漏斗 (2). 氧化钙或氢氧化钠固体或碱石灰 (3). BD (4). 还原

(5). $2\text{NH}_3 + 3\text{CuO} \xrightarrow{\Delta} 3\text{Cu} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (6). 吸收未反应的氯气, 阻止 F 中水蒸气进入 D

(7). 慢慢上下移动右边漏斗, 使左右两管液面相平 (8). $\frac{9n}{11.2m}$

19. (1). D (2). $2\text{Fe}^{2+} + \text{ClO}^- + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$ (3). MnO_2 SiO_2 (4). 取少量

滤液, 向其中加入硫氰化钾溶液, 如果溶液不变红色, 说明滤液中不含 Fe^{3+} ; 如果溶液变红

色, 说明滤液中含 Fe^{3+} (5). 蒸发浓缩(结晶)、趁热过滤 (6). 80%

自主招生在线创立于 2014 年, 致力于提供自主招生、综合评价、三位一体、学科竞赛、新高考生涯规划等政策资讯的服务平台。总部坐落于北京, 旗下拥有网站 (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, 在全国自主招生、综合评价领域首屈一指。

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**。



识别二维码，快速关注

温馨提示：

全国重点中学 2019-2020 学年高三月考试题及参考答案（更新下载中），点击链接获得

<http://www.zizzs.com/c/201910/39637.html>