

## 高三考试化学试卷参考答案

1. C 2. A 3. B 4. D 5. D 6. D 7. A 8. A 9. A 10. D 11. B 12. B 13. C 14. B  
15. C
16. (1) 0.1 (1分)  
(2)  $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$  (1分)  
(3)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  (2分);  $\text{Al}(\text{OH})_3$  (2分)  
(4) 有无色气体产生, 无色气体很快变为红棕色, 同时溶液由无色变为棕色(或其他合理答案, 2分); 溶液由无色变为棕色(或其他合理答案, 2分)  
(5)  $\text{Na}^+$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{H}^+$ 、 $\text{CO}_3^{2-}$  (少写一个扣1分, 错写不得分, 3分)
17. (1) 除去乙炔黑、碳纳米管(2分); 粉碎(或其他合理答案, 1分)  
(2)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^- = 2\text{AlO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$  (2分); 烧杯、漏斗、玻璃棒(2分)  
(3)  $2\text{LiCoO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Li}_2\text{SO}_4 + 2\text{CoSO}_4 + \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$  (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)
18. (1)  $\text{NaCl} + \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$  (2分);  $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$  (2分)  
(2) CD (2分)  
(3) b (1分); 防倒吸 (1分)  
(4) 温度过低,  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$  溶解度降低也一起析出, 不利于  $\text{NaHCO}_3$  的生成; 温度过高,  $\text{NH}_3$  挥发损失(其他合理答案也可) (2分)  
(5) 蒸发皿 (1分); 坩埚 (1分)  
(6) 42.19% (2分)
19. (1) +172 (2分)  
(2) CD (2分)  
(3) ① 2.56 (2分)  
② 20 (2分)  
③  $\frac{160^4}{20^2}$  (2分)  
(4) ① = (1分)  
② < (2分)  
③ 高温(或低压, 1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**。



自主选拔在线

