

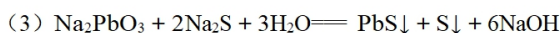
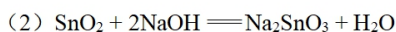
重庆南开中学高2022级高三（上）7月月考

化学参考答案

1—14 题: DDBDB ACABC ACAD

15. (14 分, 每空 2 分)

(1) 略



(4) ① 随着 NaOH 溶液浓度增大,  $c(\text{Na}^+)$  增大,  $\text{Na}_2\text{SnO}_3$  溶解平衡:  $\text{Na}_2\text{SnO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons 2\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{SnO}_3^{2-}(\text{aq})$  逆向移动, 使得  $\text{Na}_2\text{SnO}_3$  溶解度减小。

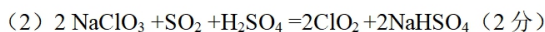
② 蒸发结晶, 趁热过滤

(5) ①  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  酸性溶液可以氧化  $\text{Cl}^-$ , 产生实验误差

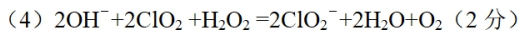
②  $\frac{119 \times 3c \times 10^{-3}}{a} \times 100\%$

16. (14 分 各 2 分)

(1) +3 (2 分)



(3)  $\text{ClO}_2$  也能使品红溶液褪色 (2 分) BC (2 分)



温度过高,  $\text{H}_2\text{O}_2$  可能分解,  $\text{ClO}_2$  溶解度减小, 均不利于反应 (2 分)

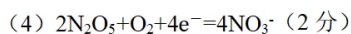
(5)  $\frac{22400a}{2 \times 144.5 \times 5\%}$  (2 分)

17. (15 分)

(1) ① < (1 分)  $(a+b-c-\Delta H)$  (2 分) ②  $\frac{k_1}{k_{-1}}$  (2 分)  $\frac{k_1 k_2}{k_{-1}} c^2(\text{NO}) \cdot c(\text{O}_2)$  (2 分)

(2) ① 80% (2 分) ② 反应未达到平衡, 温度升高反应速率加快, NO 的转化率增大 (2 分)

(3)  $\frac{0.75m+n}{(n-0.25m)p}$  (2 分)



18. (15 分)

(1) 11 (1 分)  $[\text{Ar}]3d^9$  (1 分) Na、Al、Cl (2 分)

(2) 正四面体形 (1 分)

(3)  $\text{H}_3\text{O}^+$  或  $\text{CH}_3^-$  (1 分) 大于 (1 分)

电负性  $F > N > H$ , N-F 键成键电子对偏向 F 远离 N, 成键电子对之间的排斥作用较小, 所以  $NF_3$  键角较小 (2分)

(4)  $sp^3$  (1分)

(5)  $8N_A$  (1分)

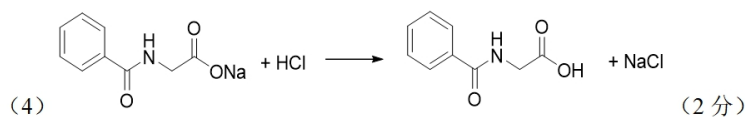
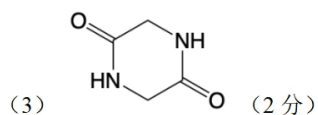
(6) CuH (2分)

(7)  $\frac{4 \times 64}{N_A (2\sqrt{2} \times 127.8 \times 10^{-10})^3} g \cdot cm^{-3}$  (2分)

19. (15分)

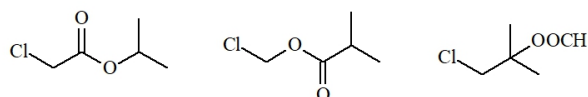
(1) 苯甲酸 (2分); 取代反应 (1分)

(2) 羧基 (1分); 2 (2分)



(5) 做反应物; 消耗生成的 HCl 有利于生成更多的 E (或不加 NaOH 则无法得到 E) (2分)

(6) 15 (2分)



(任写 1 种, 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**。



关注后获取更多资料:

回复“答题模板”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“必背知识点”，即可获取《高考考前必背知识点》