

高三化学试题参考答案

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。

1-5 A B D B C 6-10 D A D C D

二、选择题：共 20 分。全部选对的不给分，选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11-15 A C B

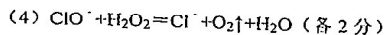
三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分

16 (10)



(2) ① 强于 ② ..

(3) PCMX (酚羟基) 具有还原性，NaClO 具有氧化性，二者发生氧化还原反应



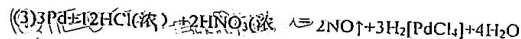
17. (9 分)

(1) 第三周期 IIIA 族 (1 分) (2) $\text{H} \cdot \ddot{\text{N}} \cdot \text{H}$ (1 分) (3) $\text{S}^{2-} > \text{O}^{2-} > \text{Na}^+$ (2 分)

(4) 铝 (1 分) $\text{Be}(\text{OH})_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{BeO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分) (5) D (2 分)

18. (14 分)

(1) 使碳充分燃烧而除 (1 分) $(\text{C} + \text{Pd}(\text{OH})_2\text{ClCOOH} = \text{Pd} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O})$



(4) $\text{H}_2\text{H}_2\text{O}_2$ 分解， NH_3 逸出，导致溶液的 pH 降低，除铁的效果不好

(5) C_2H_6 HCl、 N_2

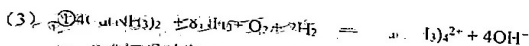
(6) 70.0 0.331

19. (12 分)

(1) ① 2:1 ② 过量的 SO_2 溶于水使溶液酸性增强， $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + 2\text{HSO}_3^-$ 或 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{S} \downarrow + 2\text{HSO}_3^-$ 或 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 。

③ 取反应结束后丙中溶液加入过量的稀硫酸，将生成气体通过酸性高锰酸钾的洗气瓶后再通入澄清石灰水，若变浑，证明吸收的气体中含二氧化碳。

(2) 将溶液蒸发浓缩、(趁热过滤)降温结晶、过滤。



碱性较强时生成 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 沉淀覆盖在金矿石表面，降低(浸出)反应速率；

$\text{pH} \leq 10.5$ 时，部分 $\text{Cu}(\text{NH}_3)_2^+$ 转化成 CuO ，降低了 $\text{Cu}(\text{NH}_3)_2^+$ 浓度，降低(浸出)反应速率；

碱性较强时氧气更易将 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 氧化，降低(浸出)反应速率。(其它答案合理给分)(每空 2 分)

试卷第 1 页，共 2 页

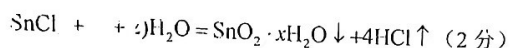
20. (15 分)

(1) 蒸馏烧瓶 (1 分) 平衡压强，保障分液漏斗内浓盐酸能顺利滴下。(2 分)

(2) HIEF (1 分); CDJ(或 K) (1 分) B (1 分)

(3) I 中蒸馏烧瓶中充满黄绿色气体。(2 分)

(4) 吸收多余的氯气，并防止水蒸气进入锥形瓶；(2 分)



(5) 0.255 (2 分); d (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）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

Q 自主选拔在线