

2024 届高三名校周考阶梯训练卷

编写说明

为满足 2024 届高三学子一轮复习时对重要考点进行强化训练的需求,本公司研究员联合各地命题专家特别研发了《2024 届高三名校周考阶梯训练卷》。现将有关编写事项说明如下:

1. 本卷主要由各地资深教研员、一线知名教师根据最新考试大纲和《中国高考评价体系》命制,专家团队负责审稿。确保每份试卷的精准性和导向性。
2. 本卷主要依据教材章节或高考题型特点,切准考点,以点带面,覆盖基础知识,突出重难点,以达到建构学科知识网络的目的。
3. 试题注重考查必备知识、关键能力、学科素养及核心价值,使广大考生紧紧把握高考大方向,提高复习备考的针对性和有效性。
4. 试题有较好的区分度。既有相当比重的基础题,注重基础知识的巩固训练,也有适量的提高题,强化知识的灵活运用。适合不同类型学校的使用。
5. 所有学科均为 20 套试卷,每套试卷均按 45 分钟左右题量设计,印刷成品为 8K,使用方便。

《高三名校周考阶梯训练卷》编委会

2023 年 1 月

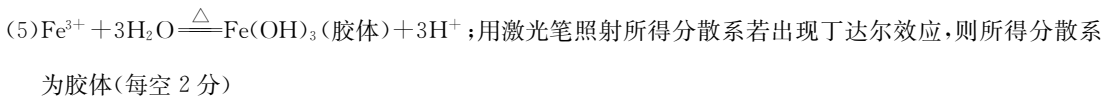
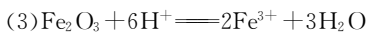
目 录

CONTENTS

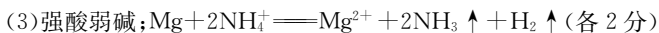
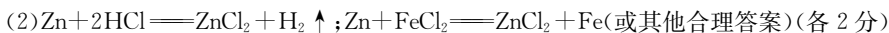
- 化学卷(一) 化学实验基础
- 化学卷(二) 化学计量及其应用
- 化学卷(三) 物质的组成与分类
- 化学卷(四) 离子反应与氧化还原反应
- 化学卷(五) 金属及其化合物
- 化学卷(六) 非金属及其化合物
- 化学卷(七) 元素化合物综合
- 化学卷(八) 必修 1 综合
- 化学卷(九) 元素周期表、周期律
- 化学卷(十) 常见有机化合物(必修)
- 化学卷(十一) 化学与自然资源的开发利用
- 化学卷(十二) 必修 2 综合
- 化学卷(十三) 化学反应与能量
- 化学卷(十四) 电化学基础
- 化学卷(十五) 化学反应速率与化学平衡
- 化学卷(十六) 水溶液中的离子平衡
- 化学卷(十七) 选修 4 综合
- 化学卷(十八) 高考必考内容综合
- 化学卷(十九) 选考《物质结构与性质》
- 化学卷(二十) 选考《有机化学基础》

化学卷(三)参考答案

1. B “地沟油”的主要成分为油脂,A项错误;光导纤维的主要材料为二氧化硅,属于酸性氧化物,B项正确;舰载机降落的拦阻索为钢索,属于金属材料,C项错误;化石燃料直接燃烧会产生 SO_2 等污染物,导致酸雨的发生,D项错误。
2. A 海市蜃楼是光线在延直线方向密度不同的气层中,经过折射造成的结果,发生这种现象的本质原因是和分散质微粒直径有关,故答案为 A。
3. C Al_2O_3 为两性氧化物、电解质,A项不合题意; Na_2O_2 属于不成盐氧化物、电解质,B项不合题意; SiO_2 为酸性氧化物,且为非电解质,C项符合题意; NO 为不成盐氧化物、非电解质,D项不合题意。
4. C CO_2 、 P_2O_5 均为酸性氧化物,但 NO 不属于酸性氧化物,A项错误; $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 是弱碱,但 NH_4NO_3 是强酸弱碱盐,属于强电解质,B项错误; NaH 、 NaBH_4 、 NaClO 都含有 Na^+ ,阴离子分别为 H^- 、 BH_4^- 、 ClO^- ,它们均为离子化合物,C项正确;磁性氧化铁、液氨均为纯净物,但水玻璃是硅酸钠的水溶液,属于混合物,D项错误。
5. B a 为氨气,密度小于空气,向下排空气法收集,A项错误;d 是硝酸、e 是氨水,两者反应可生成硝酸铵,硝酸铵属于正盐,B项正确;c 可表示 NO_2 或 N_2O_4 ,C项错误;若 f 为 NH_4NO_3 ,则加热时发生自身氧化还原反应,D项错误。
6. B 根据元素组成,将纯净物分为单质与化合物,A项错误;根据分散质粒子的大小,将分散系分为溶液、浊液和胶体,C项错误;根据反应中的能量变化,将化学反应分为吸热反应与放热反应,D项错误。
7. A CaOCl_2 属于化合物,A项错误。
8. D $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 是碱性氢氧化物,A、B项错误;除 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 同时也引入 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 新杂质,C项错误;氨水能溶解 $\text{Cu}(\text{OH})_2$,所以用 NaOH 更好,D项正确。
9. A ①水银是汞,属于纯净物,故①错误;②明矾、冰醋酸、石膏、纯碱溶于水自身电离出阳离子与阴离子,属于电解质,故②正确;③ Mn_2O_7 是酸性氧化物,故③错误;④同位素研究的对象是原子, $^1\text{H}^+$ 是离子, $^2\text{H}_2$ 属于单质,故④错误;⑤ C_{60} 、 C_{80} 、金刚石、石墨是碳元素组成的结构不同的单质,互为同素异形体,故⑤正确;⑥ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ 、 $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ 、 $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ 存在同分异构体,结构不一定相似, CH_2O_2 、 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ 、 $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ 、 $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ 不一定属于同系物,故⑥错误;⑦HD 是单质,故⑦错误;⑧共价化合物在熔化状态下不导电,在熔化状态下能导电的化合物为离子化合物,故⑧正确;因此②⑤⑧正确,A项正确。
10. D Fe_3O_4 属于纯净物,A项错误;反应①中 Fe 元素化合价未发生变化,故环丙胺不可能是还原剂,B项错误;纳米四氧化三铁胶体分散质粒子直径在 $1\sim 100\text{ nm}$ 之间,而溶液中分散质粒子直径小于 1 nm ,C项错误; CO 为还原剂,将 FeOOH 中部分 +3 价 Fe 还原成 +2 价,D项正确。

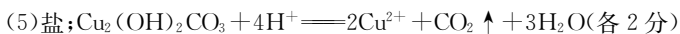
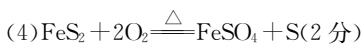
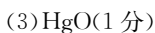


12. (1) 两; 石墨(各 1 分)



13. (1) $\text{K}_2\text{O} \cdot 3\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 焰色试验(焰色反应)(1 分)



14. (1) 元素种类(单质与化合物); 元素性质(金属与非金属); 有机化合物与无机化合物; 是否是氧化物; 物质状态(其他合理答案均可)

(2) 与水反应是否属于氧化还原反应(或其他合理答案)

