

《高考备考工具书·化学》

图书基本信息

书名：《高考备考工具书·化学》

13位ISBN编号：9787538287264

10位ISBN编号：7538287264

出版时间：2011-3

出版社：辽宁教育出版社

作者：钟山

页数：386

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu111.com

书籍目录

第一篇 考点全解篇 专题1 物质的量 考点一 物质的量一、物质的量二、阿伏加德罗常数的含义三、摩尔质量方法技巧规律一、以物质的量为核心的判断和简单计算二、物质的量在化学方程式或化学式中的计算 考点考题链接 题型一 物质的量与微粒数的关系 题型二 微粒数与阿伏加德罗常数的关系 题型三 微粒数与离子反应、有机反应等的相互联系 考点二 气体摩尔体积 气体摩尔体积：1.气体摩尔体积的定义 2.阿伏加德罗定律及其推论方法技巧规律一、标准状况下某气体相对分子质量的求法二、确定气体的分子构成三、物质的量、质量、气体摩尔体积、粒子数之间的相互换算关系 考点考题链接 题型一 有关阿伏加德罗定律的考查 题型二 有关阿伏加德罗常数的考查 题型三 有关气体摩尔体积的考查 考点三 物质的量浓度一、物质的量浓度二、有关物质的量浓度的基本计算三、有关一定物质的量浓度溶液的配制四、溶解度、质量分数与物质的量浓度之间的相互转化：1.溶解度(S) 2.溶质的质量分数(w) 3.相互换算关系方法技巧规律一、物质的量浓度的计算：1.两大浓度计算的比较 2.物质的量浓度计算的思维起点二、巧解溶液密度型计算题三、配制一定体积、一定物质的量浓度的溶液所造成的实验误差 考点考题链接 题型一 物质的量浓度的基本计算 题型二 一定物质的量浓度溶液的配制 题型三 浓度换算关系 专题2 离子反应 考点一 电解质理论 电解质和非电解质：1.电解质和非电解质 2.电解质和非电解质的比较方法技巧规律一、如何判断电解质和非电解质二、电解质的电离、条件三、电离方程式的书写 考点考题链接 题型一 电解质及非电解质的考查 题型二 电解质的电离及电离方程式 题型三 溶液的导电能力 考点二 离子反应一、离子反应二、离子方程式：1.定义 2.离子方程式与化学方程式的区别和联系 3.书写离子方程式应注意的问题 4.离子方程式的正误判断原则三、离子检验和鉴定未知物方法技巧规律一、离子方程式的书写方法二、离子方程式正误的判断三、常见离子的检验方法 考点考题链接 题型一 离子方程式的书写 题型二 离子方程式正误判断 考点三 离子共存 离子共存：1.离子之间相互反应有沉淀析出而不能大量共存 2.离子之间相互反应有气体逸出而不能大量共存 3.离子之间因相互反应生成弱电解质而不能大量共存 4.离子之间因相互促进水解而不能大量共存 5.离子之间因发生氧化还原反应而不能大量共存 6.离子之间因发生反应生成络离子而不能大量共存 7.因题目的附加条件而不能大量共存方法技巧规律 离子共存解题指导：1.首先必须从化学基本理论和概念出发 2.审题时应注意题中给出的附加条件 考点考题链接 题型一 因发生复分解反应不能共存的题目 题型二 因发生氧化还原反应不能共存的题目 专题3 氧化还原反应 考点一 氧化还原反应一、氧化还原反应的概念二、氧化还原反应与四种基本反应类型的关系三、氧化还原反应的表示方法：1.双线桥法 2.单线桥法四、氧化还原反应类型：1.还原剂+氧化剂—氧化产物+还原产物 2.部分氧化还原反应 3.自身氧化还原反应 4.归中反应方法技巧规律一、氧化还原反应的计算方法二、氧化还原反应方程式的配平方法和技巧：1.配平的原则 2.配平步骤 3.配平技巧 考点考题链接 题型一 有关氧化还原概念实质的考查 题型二 有关氧化还原反应计算的考查 题型三 有关氧化还原方程式配平的考查 考点二 氧化剂和还原剂一、氧化剂和还原剂的概念二、氧化性和还原性三、氧化产物和还原产物四、氧化还原反应中各概念之间的相互关系五、中学化学中常见的氧化剂和还原剂：1.氧化剂 2.还原剂方法技巧规律一、氧化还原反应的基本规律及应用：1.守恒规律(四大守恒) 2.价态规律(氧化还原规律) 3.强弱规律 4.转化规律 5.难易规律二、比较氧化性、还原性强弱的方法：1.根据方程式判断 2.根据物质活动性顺序比较判断 3.根据反应条件判断 4.根据氧化产物的价态高低判断 5.根据元素周期表判断 6.根据原电池、电解池的电极反应比较 7.根据物质的浓度大小比较 8.根据氧化剂、还原剂性质的影响因素比较 考点考题链接 题型一 有关氧化剂和还原剂的判断考查 题型二 氧化性、还原性的比较及应用考查 题型三 有关氧化还原反应的综合考查 专题4 碱金属元素及其重要化合物 考点一 钠一、钠二、氧化钠和过氧化钠的比较三、 Na_2CO_3 和 NaHCO_3 的比较方法技巧规律一、钠与酸、碱、盐溶液的反应规律二、 CO_2 与 NaOH 溶液反应所得溶液的溶质成分规律及计算方法三、 Na_2CO_3 与 NaHCO_3 的鉴别方法四、有关 Na_2O_2 与 CO_2 、 H_2O 反应的几个重要关系五、有关 Na_2O_2 跟 CO_2 、 H_2O 反应的计算技巧 考点考题链接 题型一 有关钠的性质的考查 题型二 有关钠的化合物性质的考查 考点二 碱金属元素一、碱金属的原子结构和单质的物理性质二、碱金属的化学性质三、碱金属元素性质的相似性和递变性规律四、对焰色反应的诠释方法技巧规律 碱金属元素的一般规律与特殊性质 考点考题链接 题型一 有关碱金属元素及物质推断的考查 题型二 有关碱金属元素性质的相似性和递变性的考查 专题5 镁、铝及其重要化合物 考点 镁、铝一、金属概述：1.金属的分类 2.金属元素的原子结构和化合价 3.金属单质的物理性质 4.合金二、镁、铝的化学性质对比三、镁和铝的重要化合物：1.镁和铝的氧化物 2.镁和铝的氢氧化物 3.硫酸铝钾方法技巧规律一、判断金属活动性的一般规律二、 Al^{3+} 与碱反应的几种情况三、有关

镁、铝的图像集锦四、铅三角及其有关的几个规律考点考题链接题型一 有关镁、铝性质的考查题型二 有关镁、铝化合物的考查题型三 有关化学实验的考查专题6 铁、铜及其重要化合物考点 铁、铜及其重要化合物 一、铁的结构及其化学性质二、铁的氧化物三、铁的氢氧化物四、Fe、Fe²⁺、Fe³⁺的相互转化五、Fe²⁺和Fe³⁺的性质六、金属元素在自然界中的存在形式七、金属的冶炼八、铜及其化合物简介方法技巧规律一、金属与酸反应的规律二、Fe³⁺与Fe²⁺的鉴别方法归纳三、FeBr₂、FeI₂与Cl₂反应的离子方程式的书写考点考题链接题型一 有关铁及其化合物性质的考查题型二 有关铜及其化合物性质的考查题型三 有关金属冶炼的综合考查专题7 卤族元素及其重要化合物考点一 氯气一、氯元素的“位—构—性”关系二、氯气的实验室制法与拓展方法技巧规律一、氯水成分的分析二、氧化还原反应中的优先原则.....第二篇 专题全解篇第三篇 思想方法篇第四篇 能力解读篇第五篇 题型解读篇第六篇 高考命题特色透析篇第七篇 复习策略篇第八篇 应试技巧篇

《高考备考工具书·化学》

编辑推荐

破 经验 考点全解——科学的知识梳理 思想方法——专业的学科理念 专题全解——系统的归纳整合 复习策略——有效的备考技巧 名家视频——立体的重点突 应试策略——实用的临场

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu111.com