

<<解题决策>>

图书基本信息

书名：<<解题决策>>

13位ISBN编号：9787560252964

10位ISBN编号：7560252966

出版时间：2012-9

出版时间：东北师范大学出版社

作者：赵大川，陈长东 编

页数：382

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：<http://www.tushu007.com>

<<解题决策>>

内容概要

《解题决策：高中化学》超越同步训练的应考指导书，一本类型题最全面的解题工具书，一本整合考点和重难点的学考一体书。

以最完备的解题例释实证类型题的解题过程，精准提炼最有效的高分决策，演绎中高考满分策略，实现学考对接。

直击中高考重点题型、必考考点，突破重难点，点拨易错点，以策略性的方法和技巧稳步提升学生解题能力。

<<解题决策>>

书籍目录

第一部分 考点类型决策第一章 物质的组成性质和分类第一节 物质的组成 性质和变化考点1 物质的组成考点2 纯净物和混合物考点3 物理变化、化学变化的区分第二节 物质的分类考点1 物质分类的方法考点2 酸、碱、盐、氧化物的概念及相互关系第三节 胶体考点1 分散系及其分类考点2 胶体的性质和应用 能力提升演练第二章 化学中的常用计量第一节 物质的量及其单位考点1 物质的量、摩尔等概念的辨析考点2 阿伏加德罗常数的应用第二节 气体摩尔体积考点1 气体摩尔体积的含义与计算考点2 阿伏加德罗定律及推论第三节 物质的量在化学实验中的应用门考点1 一定物质的量浓度溶液的配制考点2 有关物质的量浓度的计算第四节 溶液 溶解度考点1 饱和溶液和不饱和溶液的区分考点2 溶解度与溶解度曲线 能力提升演练第三章 离子反应第一节 离子反应和离子方程式考点1 离子方程式表示的意义和书写考点2 离子方程式的正误判断第二节 离子共存与离子推断考点1 离子共存考点2 常见离子的检验考点3 离子推断 能力提升演练第四章 氧化还原反应第一节 氧化还原反应的有关概念考点1 氧化还原的本质、特征考点2 常见的氧化剂、还原剂考点3 电子数目的确定及表示方法第二节 物质氧化性、还原性强弱的判断考点1 判断物质氧化性、还原性强弱考点2 判断氧化还原反应能否发生第三节 氧化还原反应规律及应用考点1 氧化还原反应的类型考点2 氧化还原反应的基本规律第四节 氧化还原反应方程式的配平及计算考点1 氧化还原反应方程式的配平考点2 氧化还原反应的有关计算能力提升演练第五章 物质结构 元素周期律第一节 元素周期表考点1 元素周期表的结构考点2 原子结构第二节 元素周期律考点1 元素周期律及应用考点2 元素性质的推断考点3 元素“位-构-性”的关系及应用第三节 化学键考点1 化学键与分子间作用力考点2 电子式和结构式的书写 能力提升演练第六章 碳、硅及其他化合物第一节 碳及其化合物考点1 碳及其化合物的性质考点2 二氧化碳与溶液反应的规律第二节 硅及其化合物考点1 硅考点2 二氧化硅硅酸盐第三节 无机非金属材料 能力提升演练第七章 氮及其化合物第一节 氮气的性质和制法考点1 氮气的结构、性质和用途考点2 氮气的制法第二节 氨水的成分和性质考点1 氨水的成分和性质考点2 卤离子检验和海水资源的利用第三节 卤族元素考点1 卤素及其化合物的递变规律考点2 卤素单质及其化合物的特性和应用 能力提升演练第八章 硫及其化合物第一节 硫硫化氢考点1 硫考点2 硫化氢和过氧化氢第二节 硫的氧化物考点1 二氧化硫考点2 三氧化硫硫的氧化物实验探究第三节 硫酸 硫酸盐考点1 硫酸的性质和用途考点2 硫酸盐SO₄²⁻的检验 能力提升演练第九章 氮及其化合物第一节 氮的单质及氮化物考点1 氮气及氮的氧化物考点2 氮的氧化物溶于水的计算考点3 硫和氮的氧化物对大气的污染第二节 氨 铵盐考点1 氨气考点2 氨水的组成、性质和喷泉实验考点3 铵盐第三节 硝酸考点1 硝酸的性质考点2 金属与硝酸反应的有关计算能力提升演第十章 钠及其化合物第一节 钠和氢氧化钠考点1 钠的性质、制法和用途考点2 氢氧化钠的性质第二节 钠的氧化物考点1 氧化钠和过氧化钠的比较考点2 与Na₂O₂性质有关的计算第三节 碳酸钠 碳酸氢钠考点1 碳酸钠、碳酸氢钠的比较和鉴别考点2 碱金属元素 能力提升演练第十一章 几种重要的金属及化合物第一节 镁、铝及其化合物考点1 铝的单质考点2 铝的化合物考点3 Al(OH)₃的制备和相关计算第二节 铁、铜及铜化合物考点1 铁及其化合物考点2 “铁三角”及其应用考点3 铜及其化合物第三节 金属的冶炼考点1 金属材料考点2 金属的冶炼 能力提升演练第十二章 化学反应与能量第一节 化学反应与能量变化考点1 焓度反应热考点2 热化学方程式第二节 燃烧热 中和热考点1 燃烧热和中和热的比较考点2 中和热的测定第三节 盖斯定律及其应用考点1 盖斯定律及其应用考点2 反应热的计算考点3 能量的综合利用 能力提升演练第十三章 化学反应速率和化学平衡第一节 化学反应速率考点1 化学反应速率的概念及计算考点2 影响化学反应速率的因素第二节 化学平衡状态化学平衡常数考点1 化学平衡状态考点2 等效平衡考点3 化学平衡常数及其应用考点4 化学平衡的有关计算第三节 化学平衡移动考点1 化学平衡移动原理考点2 化学反应速率和化学平衡图像第四节 化学反应进行的方向考点1 化学反应方向的判据 能力提升演练第十四章 水溶液中的离子平衡第一节 弱电解质的电离平衡考点1 电离平衡及其影响因素考点2 一元强酸(碱)与一元弱酸(碱)的比较第二节 水的电离和溶液的酸碱性考点1 水的电离及影响因素考点2 溶液的酸碱性pH考点3 溶液pH的计算考点4 酸碱中和滴定第三节 盐类的水解门考点1 盐类水解的实质和规律考点2 盐类水解的应用考点3 溶液中离子浓度大小的比较第四节 难溶物质的溶解平衡考点1 沉淀溶解平衡和溶度积考点2 沉淀溶解平衡的应用 能力提升演练第十章 电化学基础第一节 原电池原理及应用考点1 原电池考点2 原电池原理的应用考点3 化学电源第二节 电解原理及应用考点1 电解原理考点2 电解原理的应

<<解题决策>>

用考点3 电化学的基本计算.....第二部分 策略技巧思维第三部分 选考内容参考答案

<<解题决策>>

编辑推荐

“点对点”针对式查询 本书的内容配合各个版本的教材，适合各个年级、各个层次的学生使用。

师生在教与学的过程中遇到的任何关于解题方面的问题，都可以在这套书中找到相应的解题方法。这种“点对点”针对式的查询方便、快捷、实用，这种功能正是师生学习过程中所必需的。

最有效的解题模式 这套书设计了最有效、最直接的解题模式：依据知识点设计不同的类型题，在解析过程中辅以解题方法上的指导和点拨，其目的是通过这样一个途径强化对知识点的理解和把握，便于及时学习及时巩固、及时提高，可以全面化解知识内容中的重点、难点和疑点，形成良性互动。

最权威的决策指导 这套书中的试题全部由编者精中选精，优中选优，每一道试题都有命题意图和解题思路的分析，每一种类型题都有解题规律和解题方法的指导。

书中题题有决策，题题有指导。

只要熟悉了试题类型，掌握了解题方法，你就可以跳出题海，举一反三，触类旁通。

全新的解题理念 必考点、类型题、解题方法是构成解题过程的三大要素，贯穿整个解题过程的始终，三者相互融合，相互渗透，共同构建了一个全新、科学的解题平台。

教学实践已经充分证明，这种三位一体的解题模式是科学和高效的，对学生成绩的提高有实际帮助。

解题有规律，高分可决策 拓展览题视野，研习解题方法，突破思维定式

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:<http://www.tushu007.com>