

<<高中化学学考必备用书>>

图书基本信息

书名：<<高中化学学考必备用书>>

13位ISBN编号：9787811135985

10位ISBN编号：7811135981

出版时间：2009-6

出版时间：湖南大学出版社

作者：周贞雄 著

页数：461

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>

<<高中化学学考必用书>>

前言

语文到底该怎么学？
数学到底该怎么学？
英语、物理、化学、历史、地理……呢？
是呀，这可真是个难题。

没关系，难题也是可以攻克的了！

怎么攻克？

方法尽在这套《学考必备》丛书中。

相信有了这套丛书，你再也不用对似乎高不可攀的各科知识心生怯意了，再也不用被一个又一个学习上的难题缠得苦不堪言了，再也不用对着茫茫无边的学海望洋兴叹了！

为什么？

因为你一直期待的一套能够全面指导学法、用法、考法的高品质辅导书就在眼前。

它能够带你展翅翱翔、乘风破浪、快乐地应对学习和考试，它能够成为你学习路途上的航标和开心果，有了它，你就可以全心地感受学习的快乐，体会技巧的魅力，迈向成功的巅峰！

本丛书以新课标为向导，以新大纲为依据，以全面提高同学们的综合素质为目标，全方位满足同学们的学习需求、应用需求、备考需求以及娱乐需求等。

它包括高中语文、数学、英语、物理、化学、历史、地理、生物共8本，是一套地地道道的集学科基础知识、高考常考考点、学习方法策略、备考应试技巧、课外娱乐休闲等于一体的多功能实用大全，是全国一百多位经验丰富的一线教师和知名专家学者多年教研经验的结晶。

具体说来，本套丛书具有以下四个主要特点： A．知识大全——人生行囊的备用库 “空袋子难以直立。

”富兰克林这句名言告诉我们，如果我们背着空空的人生行囊前行，就难以抵达成功的终点。

因此，采撷智慧之果，以丰富多样的各科知识充实我们的行程就显得非常重要。

但是，高中阶段课程多、时间紧，同学们如何才能在有限的时间内将庞杂的知识去粗取精、化繁为简，从而轻松地抓住重点、准确地捕获考点，最终采撷到最耀眼的明珠呢？

不要急，因为这正是我们在书中着重解决的问题。

本丛书对高中阶段各个学科应掌握的知识进行了系统梳理和归纳，内容丰富明晰，可以帮助同学们纲举目张，全盘把握，让你们以最快的速度、最佳的方式将最多的知识收入你们的人生行囊。

<<高中化学学考必备用书>>

内容概要

《高中化学学考必备用书》是一本集化学基础知识、高考常考考点、学习方法策略以及备考应试技巧等于一体的多功能学考必备用书，是众多著名特、高级化学教师和教育界资深专家集体智慧的结晶。

全书共分“基本概念”“基本理论”“无机元素及其化合物”“有机化合物”“化学实验”“化学计算”“化学趣味知识”七部分。

书中不仅系统介绍了学好化学的基础知识和考好化学的基本技巧，而且还为同学们详细地归纳了高考化学的重要考点以及化学复习中的备考盲点和实战考试中的常见错点。

另外，为了加强《高中化学学考必备用书》对高考复习的针对性和指导性，我们还在有关章节后为同学们总结了高考化学复习的备考策略，其中包括高考命题切入点的分析和典型高考真题的讲解。

《高中化学学考必备用书》适合高中各年级学生、高中化学教师及化学爱好者使用。

书籍目录

第一部分 基本概念第一章 物质的组成、性质和分类本章知识网络结构简图39个重要概念的讲解与说明酸、酸的分类、酸的性质碱、碱的分类、碱的性质盐、盐的分类、盐的性质酸的强弱与酸性的强弱酸的氧化性和氧化性酸碱性强弱判断的2种方法各种成盐氧化物的异同比较金属活动性顺序表及其应用金属与盐溶液的反应规律金属性、金属活动性与还原性元素金属性强弱的比较非金属性、非金属活动性与氧化性元素非金属性强弱的比较物质的性质和变化物质热稳定性的比较方法无机物反应的重要规律高考命题切入点第二章 化学用语及化学常用计量本章知识网络结构简图重要化学用语的讲解说明常用化学计量的讲解说明5种常见化学式的含义及特点比较核组成符号及原子和离子结构示意图化学方程式及书写方法高考命题切入点第三章 氧化还原反应本章知识网络结构简图氧化还原反应的12个概念氧化还原反应的判断方法氧化还原反应与4种基本反应的关系常见的氧化剂和还原剂氧化还原反应的重要规律氧化还原反应有序性问题探究氧化性和还原性的强弱判断氧化还原方程式的配平技巧电子守恒原理及其实际应用高考命题切入点第四章 离子反应本章知识网络结构简图离子反应的类型与规律正确书写离子方程式的关键书写离子方程式的12点注意离子方程式的正误判断技巧离子大量共存的判断半定量和定量条件下的离子共存问题电离方程式与离子方程式高考命题切入点第五章 热化学反应及能量变化本章知识网络结构简图热化学方程式的书写及注意事项反应热、燃烧热和中和热的区别与联系化学反应中的能量变化及其原因分析热化学反应吸热与放热的原则及特例高考命题切入点第六章 分散系本章知识网络结构简图几种分散系的区别与比较溶液的组成、分类及形成过程溶解度及其曲线的绘制分析饱和溶液、不饱和溶液与溶解平衡悬浊液与乳浊液的区别胶体的性质与分类高考命题切入点第二部分 基本理论第一章 物质结构元素周期律本章知识网络结构简图原子组成的表示方法原子内几种微粒间的关系元素、同位素、同素异形体离子的性质及结构特征原子结构示意图与电子式原子核外电子排布规律几种重要量的关系由原子结构判断元素性质的规律具有10个电子的粒子元素周期律和元素周期表有关元素周期表的几条规律“构、位、性”的规律与几种例外情况原子半径、离子半径的大小判断元素的金属性和非金属性晶体的类型、结构及性质比较晶体熔、沸点高低的比较规律化学键与物质类别的判断规律化学键、分子间作用力和氢键的区别化合价、氧化数与价电子的关系由原子序数确定元素位置的规律均分法确定晶体结构单元中所含微粒数及晶体化学式几种重要的晶体结构分析常见元素推断方法集锦高考命题切入点第二章 化学反应速率和化学平衡本章知识网络结构简图化学反应速率及其主要影响因素影响反应速率的主要因素稀有气体对化学反应速率的影响化学平衡状态的特点及标志判断化学平衡状态的方法化学平衡的移动稀有气体对化学平衡的影响勒夏特列原理的应用与适用范围反应物用量的改变对平衡转化率的影响等效平衡的原理、规律及其应用反应速率与化学平衡影响因素的比较化学反应速率与化学平衡图像分析高考命题切入点第三章 电解质溶液、pH值、盐类水解本章知识网络结构简图电解质与非电解质的联系与区别强电解质与弱电解质的联系与区别电离方程式及其书写弱电解质的电离平衡水的电离平衡及水的离子积影响水的电离平衡的因素盐类水解的实质和规律影响盐类水解的因素盐类水解的实际应用盐类水解离子方程式的书写判断溶液的酸碱性强弱的基本方法电离平衡、离子浓度与溶液导电能力的关系溶液中离子不能大量共存问题的探讨溶液中存在的几个守恒关系溶液的pH值及其计算四大平衡理论的区别与联系高考命题切入点第四章 电化学原理本章知识网络结构简图原电池的原理及形成条件金属的腐蚀及防护金属腐蚀的快慢及判断方法根据原电池的原理确定金属的活动性原电池原理的应用常见的化学电源电解原理及应用电化学方程式的书写方法原电池、电解池与电镀池的比较电解时溶液中离子的放电顺序电解时电极产物的判断用惰性电极电解电解质溶液的规律高考命题切入点第五章 酸碱中和滴定的原理及应用本章知识网络结构简图酸碱中和滴定的原理酸碱中和的实质酸碱中和滴定的操作酸碱指示剂的选择原则造成中和滴定误差的操作及误差分析滴定原理的实际应用高考命题切入点第六章 化学与技术化工生产的原理及要求硅酸盐工业人工固氮技术——合成氨硫酸工业硝酸工业石油的综合利用氯碱工业农副产品工业第三部分 无机元素及其化合物第一章 卤素第二章 氧族元素、硫和硫的化合物第三章 氮族元素第四章 碳族元素第五章 碱金属元素第六章 几种重要的金属第四部分 有机化合物第一章 烃的性质及其规律第二章 烃的衍生物的性质第三章 生命中的基础有机化学物质及合成材料第五部分 化学实验第一章 常用化学实验仪器第二章 化学实验的基本操作第三章 化学实验的安全常识第六部分 化学计算第七部分 化学趣味知识

章节摘录

1. 有机物的特征 有机物的主要特征是它们都含碳原子, 即都是碳化物, 但少数含碳元素的化合物由于其组成和性质与无机物很相似, 通常把它们作为无机物, 从物质的种类来看, 有碳的氧化物、碳酸、碳酸盐及部分碳化物等等。

从结构上看, 所有有机物都可以看作碳氢化合物以及碳氢化合物的衍生物。有机化合物与人们的生活密切相关, 人们的衣食住行都离不开有机化合物。

2. 有机物的特点 组成有机化合物的元素种类不多。绝大多数有机化合物只是由碳、氢、氧、氮、卤素、硫、磷等元素组成。但有机物的数量非常庞大, 达1000多万种。

有机化合物的结构是指分子中原子排列的次序、原子相互之间的位置、化学键的状态等等。碳原子有4个价电子, 可以跟其他非金属原子形成4个共价键, 更可以在碳原子与碳原子之间形成单键、双键和叁键, 从而形成碳链和碳环化合物。

分子式相同而结构相异, 因而其性质也各异的不同化合物, 称为同分异构体。这种现象, 叫做同分异构现象。

<<高中化学学考必备用书>>

编辑推荐

学好高中化学的最佳必备工具书。

高一学考必用·高二学考实用·高三学考急用·高中教学备用 高中化学教材知识的资料包
课堂内外现查现用的工具书 学习考试高效适用的信息链 学法技法用法考法的金钥匙 系
统总结知识 根据各学科的知识板块结构,全面归纳了各个板块的知识要点,针对各知识要点给出了相应的使用说明和易错提醒。

详细介绍技巧 详细为学生介绍学习的方法,复习的方法,记忆的方法,备考的方法,解题的方法,避开陷阱的方法,攻克难题的方法,获得高分的方法等。

全面归纳考点 包括所有可能考查的命题热点和高频考点,可能再现的命题冷点和备考盲点;
详细分析各重要考点的呈现特点和分布规律,分析高考命题趋势和命题切入点。

新大纲·新课标·新考点 根据《考试说明》和学科标准编写

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>