

<<新课标化学同步辅导>>

图书基本信息

书名：<<新课标化学同步辅导>>

13位ISBN编号：9787811354430

10位ISBN编号：7811354438

出版时间：2010-2

出版时间：暨南大学出版社

作者：刘鹏飞 编

页数：186

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>

## <<新课标化学同步辅导>>

### 内容概要

《新课标化学同步辅导(必修2)(人教版)》具有如下鲜明的特点：融课程核心知识、教材重点难点、探究交叉拓展点、名家故事、科学火花等有机融合；“自主感悟”、“合作学习”、“探究思考”，新旧视角情境交融；双基生长、培优竞技、能力形成、社会聚焦自然交织。

可以说，它是一部不可多得的高中新课标同步学习的小百科。

新“疑难解答”是一道亮丽的风景。

它“解答”了三湘名校名师关于新课程学习的全新研究成果。

“了解高考”，体验经典，方法独特，解析与点拨立意于快乐和开心的高度，做到了在愉悦的情境中点明要点、点透难点、点破热点、点出新的生长点。

犹如浩瀚学海中的导航灯塔，使步人茫茫题海的莘莘学子曲径通幽，赢得了时间、争得了效率。

“课外练习”、“单元测试题”、“期中/期末考试试题”，全程训练着眼于能力与创新；选用名题新题，循循善诱；无论是选材、立意，还是内容、表现，均给人耳目一新之感。

## &lt;&lt;新课标化学同步辅导&gt;&gt;

## 书籍目录

序第一章 物质结构元素周期律 第一节 元素周期表 课时1 元素周期表 课时2 同主族元素的性质相似性和递变性 课时3 核素 第二节 元素周期律 课时1 原子核外电子排布元素周期律 课时2 元素周期律及应用 第三节 化学键 课时1 离子键 课时2 共价键 本章小结 单元测试题

第二章 化学反应与能量 第一节 化学能与热能 第二节 化学能与电能 课时1 化学能 课时2 电能 第三节 化学反应的速率和限度 课时1 化学反应速率 课时2 化学反应的限度 本章小结 单元测试题

第三章 有机化合物 第一节 最简单的有机化合物——甲烷 课时1 甲烷的性质 课时2 烷烃 第二节 来自石油和煤的两种基本化工原料 课时1 乙烯 课时2 苯 第三节 生活中两种常见的有机物 课时1 乙醇 课时2 乙酸 第四节 基本营养物质 课时1 糖类 课时2 油脂、蛋白质 本章小结 单元测试题

第四章 化学与自然资源的开发利用 第一节 开发利用金属矿物和海水资源 课时1 开发利用金属矿物 课时2 开发利用海水资源 第二节 资源综合利用环境保护 本章小结 单元测试题 期中考试试题 期末考试试题 参考答案

## 章节摘录

最高价氧化物对应水化物的碱性强弱：碱性越强，表明元素金属性越强。

置换反应：一种金属能把另一种金属从它的盐溶液里置换出来，表明前一种金属元素金属性较强，被置换出的金属元素金属性较弱。

(2) 元素非金属性强弱的判断依据。

单质与氢气化合难易程度及氢化物的稳定性：非金属单质与氢气化合越容易，形成的气态氢化物越稳定，表明元素非金属性越强。

气态氢化物的还原性：元素气态氧化物的还原性越强，元素非金属性越弱；气态氢化物的还原性越弱，元素非金属性越强。

最高价氧化物对应水化物的酸性强弱：酸性越强，表明元素非金属性越强。

置换反应：对于特定的置换反应，一种非金属单质能把另一种非金属元素从它的盐溶液中置换出来，表明前一种元素非金属性较强，被置换出的元素非金属性较弱。

三、元素周期律和元素周期表的应用 1.元素周期律的应用 (1) 同周期元素的原子核外电子层数虽然相同，但从左到右，核电荷数依次增大、原子核对最外层电子的引力逐渐增强，原子半径逐渐减小，失电子能力逐渐减弱，金属性逐渐减弱（表现在与水反应的条件，与酸反应的剧烈程度和最高价氧化物对应水化物碱性的强弱），得电子能力逐渐增强（非金属性和最高价氧化物对应水化物酸性的强弱）。

(2) 同主族元素的原子最外层电子数相同，从上到下，电子层数依次增多，原子核对最外层电子的引力逐渐减弱，原子半径逐渐增大，所以金属性逐渐增强，非金属性逐渐减弱（如碱金属族和卤族元素性质的递变）。

2.元素周期表的应用

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>