

<<化学的捷径>>

图书基本信息

书名：<<化学的捷径>>

13位ISBN编号：9787536354661

10位ISBN编号：7536354665

出版时间：2011-4

出版时间：广西民族出版社

作者：黄剑锋

页数：289

字数：500000

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>

<<化学的捷径>>

前言

“学考捷径”丛书以我国现行使用最新版本的教材为依托，广泛吸收全国的学科专家、学者、优秀教师的先进经验，在注重教育研究的基础上深入探求学科的学习规律。

本丛书注重培养学生“会学”的理念，编写上适时跟进当前的教育改革，敏锐地反映最新的高考信息，准确地把握高考命题趋势，体现了新颖、科学、快捷、实用的设计思想。

形成了一套对于学生来说切实可行、符合学习实际、最大限度降低学习难度、缩短学习周期、提高学习效率的学习模式，从而使学生的学习变得轻松愉快，变得有章可循，为广大中学生开辟了一条学习的捷径。

本丛书采取分模块学习的方法，内容分为四个模块：第一，基本知识点；第二，规律、方法、技巧；第三，名师诠释考点；第四，针对训练。

各个模块之间既相互关联又自成一体。

基本知识点，全面解读教材，或以简洁的语言，或以简单清晰、直观的图表形式系统梳理本章节基本知识点，把握重点、难点，目的是让学生用最少的时间再现所学的知识并理清知识的层次，从而达到整体把握本章节的知识、透彻理解知识点，突破重点、难点，夯实基础，提高学科素质的目的。

规律、方法、技巧，梳理、归纳、总结教材中的学科规律、方法及其解题思路、技巧；引发思考，启迪思维，体现综合、创新能力，使学生所掌握的基本知识升华为学科思想。

名师诠释考点，总结、归纳近几年来高考要点、热点及其命题趋势，并列举相应的典型例题进行诠释、点评，正确引导学生把握高考的命脉，注重知识的迁移，强调解决问题的关键所在，从而有效地理清解题思路、提高解题效率，实现由知识到能力的飞跃。

<<化学的捷径>>

内容概要

《化学的捷径(高中版)》采取分模块学习的方法,内容分为四个模块:第一,基本知识点;第二,规律、方法、技巧;第三,名师诠释考点;第四,针对训练。

各个模块之间既相互关联又自成一体。

基本知识点全面解读教材,或以简洁的语言,或以简单清晰、直观的图表形式系统梳理本章节基本知识点,把握重点、难点,目的是让学生用最少的时间再现所学的知识并理清知识的层次,从而达到整体把握本章节的知识,透彻理解知识点,类破重点、难点,夯实基础,提高学科素质的目的。

规律、方法、技巧梳理、归纳、总结教材中的学科规律、方法及其解题思路、技巧;引发思考启迪思维,体现综合、创新能力,使学生所掌握的基本知识升华为学科思想。

名师诠释考点总结、归纳近几年来高考要点、热点及其命题趋势,并列举相应的典型例题进行诠释、点评,正确引导学生把握高考的命脉,注重知识的迁移,强调解决问题的关键所在,从而有效地理清解题思路、提高解题效率,实现由知识到能力的飞跃。

针对训练针对教材中的知识点、重点、难点、高考点设计练习题以趁热打铁来巩固已学的知识、题型解法、教学思维等。

<<化学的捷径>>

书籍目录

第一章 化学反应中的能量变化

一、氧化还原反应

(一) 基本知识点

1. 氧化还原反应
2. 相关概念
3. 常见的氧化剂和还原剂
4. 配平方法

(二) 规律、方法、技巧

1. 氧化还原反应的规律
2. 氧化还原反应的常见类型
3. 氧化还原反应概念之间的关系
4. 氧化还原反应电子转移的表示方法
5. 氧化还原反应和4种基本反应类型的关系
6. 氧化还原反应方程式的配平
7. 比较氧化性、还原性强弱的方法

(三) 名师诠释考点

- 考点1. 氧化还原反应的概念
- 考点2. 氧化还原反应的判断
- 考点3. 氧化还原反应中电子转移的表示
- 考点4. 氧化还原反应和4种基本反应类型
- 考点5. 氧化还原反应方程式的配平
- 考点6. 氧化性、还原性的强弱
- 考点7. 判断氧化还原反应能否进行
- 考点8. 氧化还原反应原理的综合运用

(四) 针对训练

二、离子反应

(一) 基本知识点

1. 电解质和非电解质
2. 强电解质和弱电解质
3. 离子反应
4. 离子方程式

(二) 规律、方法、技巧

1. 判断电解质的方法
2. 判断离子反应的方法
3. 离子反应和离子方程式的书写方法
4. 离子方程式正误判断的方法
5. 离子共存的规律
6. 与反应物用量有关的离子反应
7. 与反应物用量无关的离子反应

(三) 名师诠释考点

- 考点1. 电解质、非电解质的概念
- 考点2. 强弱电解质的判断
- 考点3. 离子方程式的书写
- 考点4. 离子方程式的正误判断
- 考点5. 离子共存

<<化学的捷径>>

考点6.离子的检验和推断

(四)针对训练

三、化学反应中的能量变化

(一)基本知识点

- 1.化学反应中的能量变化
- 2.放热反应和吸热反应
- 3.热化学方程式
- 4.燃烧热和中和热

.....

- 第二章 碱金属
- 第三章 物质的量
- 第四章 卤素
- 第五章 物质结构 元素周期律
- 第六章 硫和硫的化合物 环境保护
- 第七章 硅和硅酸盐工业
- 第八章 氮族元素
- 第九章 化学平衡
- 第十章 电离平衡
- 第十一章 电化学
- 第十二章 几种重要的金属
- 第十三章 烃
- 第十四章 烃的衍生物
- 第十五章 糖类 油脂 蛋白质
- 第十六章 化学计算
- 第十七章 化学实验
- 参考答案

<<化学的捷径>>

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>