

## <<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>

## &lt;&lt;化学的捷径&gt;&gt;

## 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。

## &lt;&lt;化学的捷径&gt;&gt;

## 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。

## &lt;&lt;化学的捷径&gt;&gt;

## 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>