

<<高中化学>>

图书基本信息

书名：<<高中化学>>

13位ISBN编号：9787549517374

10位ISBN编号：7549517371

出版时间：2012-5

出版时间：广西师范大学出版社

作者：徐爱军 主编

页数：178

字数：294000

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>>

### 内容概要

应用能力与创新能力的培养以思维能力为核心。

《提分攻略系列·疑难与规律详解：高中化学（化学反应原理）》通过对解题方法与规律的讲解、总结和应用，让学生在三位一体的科学训练中形成良好的理解、分析和推理能力。

本书素材取材于《数理报》，挑选《数理报》多年积累的精华内容进行整合。

我们依据新课标和考试大纲的要求，对素材重新修订和编排，使该丛书的内容兼具报刊的深度和灵活性以及图书的广度和系统性。

本书旨在帮助师生解决教学、学习和考试中的疑难问题，总结归纳出解决问题的方法规律，并有针对性地进行跟踪练习，在此基础上找到提高思维能力的捷径。

## &lt;&lt;高中化学&gt;&gt;

## 书籍目录

## 专题一 化学反应与能量变化

## 考点1 氧化还原反应

氧化还原反应重要概念解读

氧化性与还原性强弱判断的八大依据

氧化还原反应的基本规律及应用

氧化还原方程式的配平与计算

氧化还原反应考点例析

氧化还原易错剖析

## 考点2 化学反应中的能量变化

吸热反应和放热反应要点解读

反应热与键能的关系解读

化学反应中的能量变化疑点解读

热量、焓变、反应热关系辨析

热化学方程式的书写方法及要点解读

四点突破反应热

把握四个考查学好热效应

化学反应与能量变化误区剖析

## 考点3 燃烧热和中和热能源

燃烧热和中和热

燃烧热、中和热热化学方程式的书写

能源概述

燃烧热、中和热及能源考点剖析

化学反应中的能量——易错题警示

## 考点4 化学反应热的计算

盖斯定律的内容及其应用解读

盖斯定律及其应用技巧解读

矢量三角形法比较 $\Delta H$ 的相对大小

盖斯定律考点扫描

化学反应热的计算易错题辨析

## 专题二 化学反应速率与化学平衡

## 考点1 化学反应速率

解读化学反应速率

化学反应速率的测量

化学反应速率释疑

“化学反应速率”常见题型例析

化学反应速率及其影响因素

解读影响化学反应速率的四因素

影响化学反应速率因素的实验设计题

澄清错误观念学好反应速率

影响化学反应速率快慢的因素易错题例析

## 考点2 化学平衡

化学平衡知识精要解读

解读化学平衡常数

“化学平衡”问题释疑

平衡状态巧判断

## &lt;&lt;高中化学&gt;&gt;

条件改变时平衡移动方向的判断规律  
惰性气体对反应速率及平衡的影响小结  
透析“等效平衡”  
反应物的转化率及其变化规律解读  
化学平衡状态的判断  
外界条件对化学平衡的影响  
考查等效平衡  
考查化学平衡常数  
考查化学平衡图像  
探索解答等效平衡问题的关键  
智解化学平衡题  
六法妙解平衡题  
连锁反应的计算技巧  
化学平衡中的误区辨析  
化学平衡中的易错问题例析  
考点3 化学反应条件的优化——工业合成氨  
全面解读合成氨工业  
合成氨常见考点剖析  
专题三 弱电解质的电离平衡  
考点1 电解质弱电解质的电离平衡  
电解质概念辨析  
几个关于电解质溶液的疑点解读  
解读弱电解质的电离平衡  
解读电离常数  
电离平衡知识应用释疑  
弱电解质的电离疑难点例析  
在实验中理解弱电解质  
电离平衡易错点剖析  
考点2 水的电离和溶液的酸碱性  
水的电离要点突破  
解读水的离子积  
溶液的酸碱性及溶液的pH  
解题技巧有关pH的计算  
酸碱中和滴定疑难点全解  
使用量筒和滴定管时的误差剖析  
“水的电离”题型归纳与点拨  
pH计算解题技巧  
指示剂考查方式聚焦  
中和滴定误差分析小结  
pH计算题错解剖析  
多问pH几个为什么  
专题四 盐类的水解和沉淀溶解平衡  
考点1 盐类的水解  
盐类水解基础知识解读  
巧判断盐酸与氨水混合后溶液的酸碱性  
盐类水解引起的三种变化  
双水解反应重难点突破

## &lt;&lt;高中化学&gt;&gt;

盐的水解几种疑难情况剖析  
盐类水解的应用  
蒸干灼烧盐溶液的产物小结  
溶液中离子浓度大小比较的解题策略  
剖析盐类的水解  
有关盐溶液中的水解与电离平衡  
盐类水解的应用  
浅析盐类水解应用中的几个误区  
盐类水解易错题剖析  
考点2 难溶电解质的溶解平衡  
沉淀溶解平衡学法指导  
溶度积 $K_{sp}$ 和溶解度 $S$ 的PK  
沉淀溶解平衡的应用聚焦  
沉淀溶解和转化的基本方法和规律  
难溶电解质的溶解平衡疑难点解读  
难溶电解质的沉淀溶解平衡考点聚焦  
难溶电解质的溶解平衡误区解读  
考点3 离子反应  
离子反应知识解读  
离子方程式及其书写规则  
判断溶液中离子能否大量共存的规律  
离子方程式的正误判断  
离子反应在化学实验中的应用  
离子共存考查例析  
与量有关的离子方程式的书写方法  
离子方程式书写常见误区  
较难离子方程式的书写例析  
专题五 化学能与电能  
考点1 原电池原理及其应用  
原电池学习点击  
原电池的实验探究  
新型电池解题全攻略  
原电池的隐性知识总结  
燃料电池的剖析  
原电池与我们的生活  
原电池考题赏析  
原电池中的误区探究  
考点2 电解原理金属的腐蚀与防护  
原电池、电解池知识比较  
剖析电解规律  
解读电解原理的应用  
金属的腐蚀与防护知识导学  
关于电解原理的两点思考  
电解原理及其应用考题解读  
金属腐蚀考题追踪  
电解原理与STS  
走出电化学的误区

电化学误区点悟  
参考答案

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>