

<<课堂完全解读>>

图书基本信息

书名：<<课堂完全解读>>

13位ISBN编号：9787561361863

10位ISBN编号：7561361866

出版时间：2012-5

出版时间：陕西师范大学出版社

作者：王后雄 编

页数：168

字数：292000

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>

## <<课堂完全解读>>

### 内容概要

《课堂完全解读：高中化学（选修4）（化学反应原理）（整合版）》深入透彻地解析教材三维目标，诠释高考《考试大纲》，让你对将要进行的学习成竹在胸。一线名师指点学习方法，点拨学习疑点，制定学习方案，离端指点迷津，让你的学习事半功倍。全息式梳理教材主干知识，设置课前预习清单，通过预览，对教材知识作出基本的认知和理解。梳理教材，考点拓展，系统形成知能结构，凸现解题规律和答题要点，由点及面拓展分析。

## &lt;&lt;课堂完全解读&gt;&gt;

## 书籍目录

## 专题一 化学反应与能量

## 第一单元 化学反应与能量的变化

焓变反应热

热化学方程式的书写步骤及注意事项

中和反应反应热的测定

## 第二单元 燃烧热能源

燃烧热

能源

## 第三单元 化学反应热的计算

盖斯定律的应用

反应热的计算

单元 综合

要点归纳整合

专题应用解读

单元全能测评

## 专题二 化学反应速率与化学平衡

## 第一单元 化学反应速率

化学反应速率

化学反应速率的测量

化学反应速率的计算(三步曲)

影响化学反应速率的因素

化学反应速率图像题的解题技巧

## 第二单元 化学平衡

化学平衡状态

化学平衡常数

化学平衡计算的一般思路和方法

## 第三单元 化学平衡的移动

化学平衡移动

外界条件对化学平衡的影响

化学平衡图像题的分析方法与思路

等效平衡的原理和方法

## 第四单元 化学反应的方向

自发过程的能量判据(焓判据)

自发过程的熵判据

化学反应进行的方向与自由能变化的关系

单元综合

要点归纳整合

专题应用解读

单元全能测评

## 专题三 溶液中的离子平衡

## 第一单元 弱电解质的电离平衡

强、弱电解质

弱电解质的电离平衡

电离平衡常数

一元强酸与一元弱酸的比较

## &lt;&lt;课堂完全解读&gt;&gt;

## 第二单元 水的电离和溶液的酸碱性

水的电离

溶液的酸碱性 with pH

pH的计算

中和滴定

## 第三单元 盐类的水解

盐类水解的规律

盐溶液酸碱性的判断

盐类水解的应用

比较溶液中离子浓度的大小的方法

## 第四单元 沉淀溶解平衡

沉淀溶解平衡

沉淀溶解平衡常数——溶度积

沉淀溶解平衡的应用

单元综合

要点归纳整合

专题应用解读

单元全能测评

专题四 电化学

## 第一单元 化学能转化为电能——原电池

原电池

原电池原理的应用

化学电源

原电池(化学电源)电极反应式的书写

## 第二单元 电能转化为化学能——电解池

电解原理

电解时电极产物的判断

酸、碱、盐溶液电解规律

电解原理的应用

电解时电极反应式的书写

电化学计算的基本方法

## 第三单元 金属的腐蚀与防护

金属的腐蚀

金属腐蚀快慢的判断

金属的防护

单元综合

要点归纳整合

专题应用解读

单元全能测评

高考题型解题通法

模块综合测试题

答案与解析

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>