

<<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。

<<课堂完全解读>>

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

<<课堂完全解读>>

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>