

<<高中化学-化学反应原理>>

图书基本信息

书名：<<高中化学-化学反应原理>>

13位ISBN编号：9787508807638

10位ISBN编号：7508807634

出版时间：2008-7

出版时间：龙门书局

作者：张希顺

页数：296

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-化学反应原理>>

内容概要

1.《龙门专题》适合什么样的同学使用？

《龙门专题》是针对中等程度及中等程度以上的学生研究开发的，尤其是对尖子生来讲，《龙门专题》是必备图书！

2.中等程度的学生使用本书应注意什么？

这套书在设计上全面贯彻循序渐进的学习方法，中等程度的学生要特别注意：“知识点精析与应用”部分侧重夯实学生的基础，重点在把基础知识讲细、讲透，适合为中等程度的学生奠定扎实的基础；“能力拓展”部分重点在于拓展学生思维，直接与中高考的难度、题型接轨。

适合中等学生提高成绩。

3.《龙门专题》适合什么时间使用？

(3~5理科) 同步学习使用：《龙门专题》每一节内容都是按照教材的顺芋编排的，因此可以随着教学进度同步使用，老师讲到哪里，就紧跟着做透哪一本专题。

中高考复习：“基础篇”适用于第一轮全面复习，全面梳理知识点，从这一角度，专题比任何高考复习资料都要详细、全面；“综合应用篇”适用于第二轮专项复习，尤其是跟其他专题、其他学科进行交叉综合时，事半功倍。

4.如何使用《龙门专题》打下扎实的基础知识？

“万变不离其宗！

”考试题目都是由基础知识演化而来的，因此基础知识是极其重要的，只有准确地理解、牢固地掌握基础知识，才能灵活、轻松地应用和解题！

使用《龙门专题》打基础，重点注意每节的“知识点精析与应用”，它分为三个小部分：知识点精析：可帮助学生更全面的理解重点，突破难点；解题方法指导：通过经典和新颖的例题帮助学生掌握解题规律和技巧；基础达标演练：可以即学即练，便于巩固。

5.如何使用《龙门专题》拓展视野，提高素质？

“能力拓展”栏目是在牢固掌握基础的前提下，提高学生的综合素质和应试能力的，它同样包括三个小部分：释疑解难：以综合性。

关联所学知识，并作深度的拓展和延伸；典型例题导析：最具代表性的例题、全面的思路分析、有的放矢的总结和反思，培养学生的解题技巧和方法；思维拓展训练：完美的拓展训练设计，提升学生的学科思维能力。

6.怎么在中高考复习中使用《龙门专题》？

“知识点精析与应用”用于梳理知识脉络。

掌握基本知识点：复习时侧重使用“能力拓展”栏目，这部分立足于教材，对中高考必考内容进行拓展提升，也包括了一些难点和失分率较高的内容。

此外，“本书知识结构”、“本讲知识网络图”能帮助学生迅速快捷地掌握全部知识体系，提高复习效率。

在中高考的复习备考中，还要注意：近年本专题知识在高考（中考）中所占分数比例，紧跟第二轮专项复习节奏使用。

尖子生如何使用《龙门专题》？

从全国调查看，尖子生最喜爱的教辅图书中，《龙门专题》被提及率十分高；来自高考状元的信息也表明，尖子生是特别适合使用本书的。

尖子生在使用本书时，要注意以下几点：首先，立足基础，通过自学或者预习的方式将基础知识理解并掌握；其次，学习的重点放在“能力拓展”上，提高综合能力和应对中高考的能力；

再次，在复习中，一个板块一个板块的逐一解决，力争做到没有任何知识点的遗漏；最后，中高考的复习，侧重于专题与专题之间、不同学科之间的复合型试题的研究和训练，确保在考试中基础题目不失分。

<<高中化学-化学反应原理>>

书籍目录

基础篇专题考点知识归纳体系框架图表第一讲 化学反应与能量变化1.1 氧化还原反应1.2 化学反应的热效应1.3 电能转化为化学能——电解1.4 化学能转化为电能——电池本讲知识整合本讲高标准水平测试题第二讲 化学反应的方向、限度与速率2.1 化学反应的方向2.2 化学反应的限度2.3 化学反应的速率2.4 化学反应条件的优化—工业合成氨本讲知识整合本讲高标准水平测试题第三讲 物质在水溶液中的行为3.1 水溶液3.2 弱电解质的电离 盐类的水解3.3 沉淀溶解平衡3.4 离子反应3.5 胶体本讲知识整合本讲高标准水平测试题探究篇5年高考题型归类剖析高考经典试题集训考试答题技巧篇专题知识与能力测控题

<<高中化学-化学反应原理>>

章节摘录

基础篇 专题考点知识归纳体系框架图表 高考大纲 一、化学反应与能量 1.了解氧化还原反应的本质是电子的转移。

了解常见的氧化还原反应。

2.了解化学反应中能量转化的原因,能说出常见的能量转化形式。

3.了解化学能与热能的相互转化,了解吸热反应、放热反应、反应热等概念。

4.了解热化学方程式的含义,能用盖斯定律进行有关反应热的简单计算。

5.了解能源是人类生存和社会发展的基础。

了解化学在解决能源危机中的重要作用。

6.了解原电池和电解池的工作原理,能写出电极反应和电池反应方程式。

了解常见化学电源的种类及其工作原理。

7.理解金属发生电化学腐蚀的原因,金属腐蚀的危害,防止金属腐蚀的措施。

二、化学反应速率和化学平衡 1.了解化学反应速率的概念、反应速率的定量表示方法。

2.了解催化剂在生产、生活和科学研究领域中的重要作用。

3.了解化学反应的可逆性。

4.了解化学平衡建立的过程。

理解化学平衡常数的含义,能够利用化学平衡常数进行简单的计算。

5.理解外界条件(浓度、温度、压强、催化剂等)对反应速率和化学平衡的影响,认识其一般规律。

6.了解化学反应速率和化学平衡的调控在生活、生产和科学研究领域中的重要作用。

三、电解质溶液 1.了解电解质的概念。

了解强电解质和弱电解质的概念。

2.了解电解质在水溶液中的电离,以及电解质溶液的导电性。

3.了解弱电解质在水溶液中的电离平衡。

4.了解水的电离,离子积常数。

5.了解溶液pH的定义。

了解测定溶液pH的方法,能进行pH的简单计算。

6.了解盐类水解的原理、影响盐类水解程度的主要因素、盐类水解的应用。

7.了解离子反应的概念、离子反应发生的条件。

了解常见离子的检验方法。

8.了解难溶电解质的溶解平衡。

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>