

《2010高考备考指南（含练习）》

图书基本信息

书名：《2010高考备考指南（含练习册）》

13位ISBN编号：9787562330707

10位ISBN编号：7562330700

出版时间：2009-6

出版社：华南理工大学出版社

作者：广州市教育局教学研究室 编

页数：306

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读，请支持正版图书。

更多资源请访问：www.tushu111.com

前言

《高考备考指南》丛书初版于1994年，是根据当时广州市有关领导的指示，为提高广州学生高考复习的效率，由广州市教育局教研室组织广州市100多名特级教师和骨干高级教师编写的，至今已出了十二版，一直是广州市高考备考的主流教辅，为大面积提高广州市的高考质量做出了显著的贡献。

每当广东高考方案发生变化的时候，《高考备考指南》丛书总是能率先做出调整，很好地适应了广东高考形式和内容的变化，满足了广大考生备考的需要，因而一直以来《高考备考指南》丛书都深受广大师生的喜爱。从2010年开始，广东高考方案又做出了重大调整，由目前的“3+文科基础/理科基础+X”模式改为“3+文科综合/理科综合”的新模式。由于“3+文科综合/理科综合”的新模式在考试科目、时间和分值上都进行了调整，因而在命题范围和要求上必然要发生变化。为适应这种变化，供2010年广东高考考生复习使用的《高考备考指南》丛书又进行了重要的修订。修订后的《高考备考指南》丛书既保持了过去各版的优点，又注入了许多新的元素。概括起来，具有以下几个特点：

(1) 科学性。内容全面、系统、科学、严谨，呈现方式合理，能较好地揭示知识间的内在联系，符合学生的认知规律和复习备考的规律。(2) 权威性。由广州市教育局教研室组织广州市具有丰富高考备考经验的教研员和骨干教师编写，对考点进行了准确的解读，对高考广东卷的试题特点和命题趋势有透彻的分析，对复习内容的选择、复习要求的把握、学习方法和解题方法的点拨有许多独到之处，反映了广州市多年来高考备考的研究成果。(3) 简明性。既覆盖全部考点，又突出重点，充分保证学科主干知识、重要题型、基本方法（通性通法）在全书中占有较大篇幅；对考点内容的选择在保证必需、够用的前提下，尽可能去除繁芜，减少容量，突显有效知识，以提高复习的针对性和有效性。

《2010高考备考指南》丛书总共由12种书构成，即语文、文科数学、文科数学习题解答、理科数学、理科数学习题解答、英语、文科综合政治分册、文科综合历史分册、文科综合地理分册、理科综合物理分册、理科综合化学分册、理科综合生物分册。为方便使用，每个学科中部分习题及其答案采用独立装订形式。每个考生的复习用书均为7种，即文科考生的复习用书有语文、文科数学、文科数学习题解答、英语、文科综合政治分册、文科综合历史分册、文科综合地理分册；理科考生的复习用书有语文、理科数学、理科数学习题解答、英语、理科综合物理分册、理科综合化学分册、理科综合生物分册。多年来，华南理工大学出版社的领导、编辑和校对人员等为《高考备考指南》丛书的出版付出了辛勤的劳动，在此特表谢意！

《2010高考备考指南（含练习）》

内容概要

《2010高考备考指南:理科综合.化学分册》是根据2002年教育部制订的《普通高中化学课程标准（实验）》、2009年《普通高等学校招生全国统一考试（广东卷）化学科考试大纲的说明》（以下简称《考纲》）以及人民教育出版社出版的配套教材编写的，是2010年高中毕业班理科综合化学学科复习备考用书。

《2010高考备考指南:理科综合.化学分册》对高中化学各模块教学内容进行了重整，以完善考生知识结构。根据2010年广东省高考方案，理科基础中的化学科考试内容将有重大调整。从夯实基础、有备无患的角度出发，结合广州市对新课程高考化学科命题趋势的分析，我们将必修1、必修2、选修4、选修5（有机化学基础）、选修3（物质结构与性质）各模块的教学内容进行综合、统整，划分为“基本概念和基本理论”、“常见无机物及其应用”、“有机化学基础”、“化学实验”和“物质结构与性质”五章（化学计算的相关内容分散到各章），其中第五章的内容相对独立，便于具体考试内容明确后选择使用。

书籍目录

第一章 化学基本概念和基本理论第一节 物质的组成、分类和变化第二节 氧化还原反应第三节 离子反应第四节 化学中常用的物理量——物质的量第五节 化学反应与能量——化学能与热能的相互转化第六节 化学反应与能量——化学能与电能的相互转化第七节 化学反应速率第八节 化学平衡状态和化学平衡移动第九节 电离平衡第十节 盐类的水解第十一节 沉淀溶解平衡第十二节 原子结构第十三节 元素周期表和元素周期律第二章 常见无机物及其应用第一节 卤族元素第二节 其他常见非金属第三节 含氧酸第四节 碱金属元素及其化合物第五节 其他常见金属第六节 其他常见金属氧化物和氢氧化物第七节 盐第八节 无机化学知识的综合应用（一）第九节 无机化学知识的综合应用（二）第三章 有机化学基础第一节 常见有机物及其应用第二节 有机化合物的组成与结构第三节 官能团的性质和有机物相互间的转化第四节 有机反应类型和有机合成第五节 糖类、油脂、蛋白质的组成、性质及作用第六节 合成高分子化合物第四章 化学实验第一节 实验室常识第二节 定量实验第三节 混合物的分离与提纯第四节 物质的检验第五节 气体的制备及综合实验第六节 几种常见物质的制备第七节 化学实验的分析与评价第八节 化学实验设计第五章 物质结构与性质第一节 原子结构与元素的性质第二节 化学键与物质的性质第三节 分子间作用力与物质的性质第四节 晶体结构与性质练习参考答案

章节摘录

2.外界条件对化学反应速率的影响 (1) 浓度：总体来说，浓度增大，反应速率加快。具体来说，其他条件不变时，增大反应物的浓度，可以增大正反应的速率；随着生成物浓度的增大，逆反应的速率也增大。

(2) 压强：对于有气体参加的反应，其他条件不变时，增大压强，气体体积必然减小，相当于增大反应物的浓度，反应速率增大；减小压强，气体体积就增大，相当于减小反应物的浓度，反应速率减小。只有固体或液体参加的反应，可以忽略改变压强对反应速率的影响。

(3) 温度：在其他条件不变时，升高温度，反应速率增大；降低温度，反应速率减小。升高温度，不论对放热反应还是吸热反应，反应速率都增大，只不过增大的倍数不同，吸热反应的反应速率增大倍数多，放热反应的反应速率增大倍数少。

(4) 催化剂：使用催化剂可以同等程度地改变正、逆化学反应速率。

二、外界条件对化学反应速率影响的微观解释 一个化学反应进行的快慢，取决于反应物分子有效碰撞的次数。提高反应物的温度，增大浓度、压强（气体反应）和使用性能良好的催化剂，都能增加反应物分子间的有效碰撞次数，因而都能加快反应速率。

浓度增大，即增大单位体积内反应物分子数，其中单位体积内活化分子数增多，导致有效碰撞次数增多，反应速率增大。

压强增大，即体积缩小，单位体积内活化分子数增多，导致有效碰撞次数增多，反应速率增大。

温度升高，反应物分子的能量增加，从而增大了活化分子数的百分数，使有效碰撞次数增多，反应速率增大。

催化剂可与反应物形成中间产物，降低反应所需要的活化能，提高了活化分子的百分数，反应速率增大。

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：www.tushu111.com