

图书基本信息

书名：<<最新全国高中化学竞赛真题及模拟试题汇编>>

13位ISBN编号：9787308086837

10位ISBN编号：7308086836

出版时间：2011-7

出版单位：浙江大学

作者：王春

页数：238

字数：397000

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>

内容概要

本书力求体现以下特点：1.导向性。

《最新全国高中化学竞赛真题及模拟试题汇编》收集了近十年全国高中化学竞赛真题，全面反映了近几年来全国高中化学竞赛初赛试题命题特点，从中可体会和摸索未来竞赛命题的规律和走向。

2.新颖性。

《最新全国高中化学竞赛真题及模拟试题汇编》所命制的模拟试题均是从近几年国内优秀省市化学竞赛试题中进行筛选、整合和改编而成，试题不仅内容新，题型新，而且具有广泛的代表性和典型性。

3.实用性。

《最新全国高中化学竞赛真题及模拟试题汇编》前半部分是历年化学竞赛真题汇编，后半部分是模拟试题训练，可供学生在赛前进行检测和自我评估，不断巩固，不断提高，这样既便于学生使用，也便于指导教师参考。

作者简介

王春，毕业于北京师范大学化学系。
中学高级教师，全国科研优秀教师，中国化学会会员，北京市骨干教师，海淀区学科带头人，中国人民大学附属中学化学学科竞赛总教练。

工作期间，多次指导学生参加全国和北京市化学竞赛，其中约50人获全国高中化学竞赛一等奖，7人进入冬令营决赛，约300人次荣获北京市高中化学竞赛一等奖，本人连续5年荣获中国化学会颁发的化学竞赛优秀教师辅导奖，连续7年荣获北京市化学会颁发的化学竞赛辅导优秀教师奖。先后在《化学教育》、《化学教学》、《中学化学教学参考》等国家级报刊杂志上发表文章近50篇，其中10余篇论文荣获全国一等奖，主持或参与编写了教学辅导书籍20余本，参与多项国家级课题研究。

书籍目录

第一部分 2000-2010年全国高中化学竞赛真题汇编

- 中国化学会2000年(第14届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2001年(第15届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2002年(第16届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2003年(第17届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2004年(第18届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2005年(第19届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2005年(第19届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)备用试题
- 中国化学会2006年(第20届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2007年(第21届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2008年(第22届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2008年(第22届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)备用试题
- 中国化学会2009年(第23届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题
- 中国化学会2010年(第24届)全国高中学生化学竞赛(省级赛区)试题

第二部分 全国高中化学竞赛模拟试题

- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(一)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(二)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(三)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(四)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(五)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(六)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(七)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(八)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(九)
- 全国高中化学竞赛(省级赛区)模拟试题(十)

第三部分 参考答案

附录 最新全国高中学生化学竞赛基本要求

章节摘录

版权页：插图：5.原子结构。

核外电子运动状态：用s、p、d等来表示基态构型（包括中性原子、正离子和负离子）核外电子排布。电离能、电子亲合能、电负性。

6.元素周期律与元素周期系。

周期。

1~18族。

主族与副族。

过渡元素。

主、副族同族元素从上到下性质变化一般规律；同周期元素从左到右性质变化一般规律。

原子半径和离子半径。

s、p、d、ds、f区元素的基本化学性质和原子的电子构型。

元素在周期表中的位置与核外电子结构（电子层数、价电子层与价电子数）的关系。

最高氧化态与族序数的关系。

对角线规则。

金属性、非金属性与周期表位置的关系。

金属与非金属在周期表中的位置。

半金属（类金属）。

主、副族重要而常见元素的名称、符号及在周期表中的位置、常见氧化态及主要形态。

铂系元素的概念。

7.分子结构。

路易斯结构式（电子式）。

价层电子对互斥模型对简单分子（包括离子）几何构型的预测。

杂化轨道理论对简单分子（包括离子）几何构型的解释。

共价键。

配价键（配位键、配键）。

键长、键角、键能。

键和键。

离域键。

共轭（离域）的一般概念。

等电子体的一般概念。

键的极性和分子的极性。

相似相溶规律。

8.配合物。

路易斯酸碱的概念。

配位键。

重要而常见的配合物的中心离子（原子）和重要而常见的配体（水、羟离子、卤离子、拟卤离子、氨分子、酸根离子、不饱和烃等）。

螯合物及螯合效应。

重要而常见的配合剂及其重要而常见的配合反应。

配合反应与酸碱反应、沉淀反应、氧化还原反应的联系（定性说明）。

配合物几何构型和异构现象基本概念和基本事实。

配合物的杂化轨道理论。

用杂化轨道理论说明配合物的磁性和稳定性。

八面体配合物的晶体场理论说明Ti(H₂O)₆³⁺的颜色。

软硬酸碱的基本概念和重要软酸软碱和硬酸硬碱。

9.分子间作用力。

范德华力。

氢键。

其他分子间作用力的一般概念、能量及与物质性质的关系。

编辑推荐

《最新全国高中化学竞赛真题及模拟试题汇编》最新全国高中化学竞赛实验培训与演练教程，最新全国高中化学竞赛真题及模拟试题汇编。

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>