

图书基本信息

书名：<<提分攻略系列·疑难与规律详解>>

13位ISBN编号：9787549516575

10位ISBN编号：754951657X

出版时间：2012-5

出版时间：广西师范大学出版社

作者：杨书林 编

页数：116

字数：198000

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>

<<提分攻略系列·疑难与规律详解>>

内容概要

《提分攻略系列·疑难与规律详解：高中化学（物质结构与性质）》通过对解题方法与规律的讲解、总结和应用，让学生在三位一体的科学训练中形成良好的理解、分析和推理能力。

《提分攻略系列·疑难与规律详解：高中化学（物质结构与性质）》旨在帮助师生解决教学、学习和考试中的疑难问题，总结归纳出解决问题的方法规律，并有针对性地进行跟踪练习，在此基础上找到提高思维能力的捷径。

书籍目录

专题一 原子结构与元素周期律

考点1 原子结构

核素与同位素概念辨析

原子结构与元素性质的关系

核外电子运动的特点

能层与能级概念剖析

构造原理与电子排布式

构造原理、核外电子排布式、外围电子排布式

原子光谱的应用

核外电子排布遵循的原理

核外电子分层排布规律

典型原子结构特点与元素推断

电子云与原子轨道

元素的相对原子质量

考查各能层、能级中的电子数

考查电子排布式、排布图、原子结构示意图

考查核外电子排布规律

考查原子结构

科学的研究方法

几个易错问题剖析

考点误区剖析

考点2 元素周期表与元素周期律

周期表的生成与元素相对原子质量意义

元素周期表的结构

价电子与元素分区疑难

元素周期表结构的深入认识

周期表中元素性质的一般与特殊

主族元素在周期表中的特殊位置

主族元素性质、存在、用途小结

元素周期律的实质与要点

原子半径、离子半径的比较方法

电离能难点突破

电负性及其应用

电子亲和能与电负性、电离能的差异

金属性与金属活动性概念比对剖析

对角线规则

考查元素在周期表中位置

由相对位置、题干信息推断原子序数、元素性质

化合物的化学式正误判断

周期表的综合推断例析

由周期律分析常见的几种物质的性质

粒子半径大小的比较例析

根据半径、化合价等推断元素

电离能、电负性

氢化物稳定性

<<提分攻略系列·疑难与规律详解>>

对角线规则的考查
推测不熟悉元素的性质
元素周期表易错点分析
元素周期律易错点分析
周期律的几个疑难问题
周期律典型题辨析
专题二 粒子间作用力
考点1 共价键与分子的立体构型
形形色色的分子
共价键剖析
共价键的强弱规律
共价键的键参数
键参数对分子性质的影响
键的极性和分子的极性
分子极性的判断方法
价层电子对互斥模型 (VSEPR模型)
杂化轨道理论
电子式的书写
等电子原理
手性碳与手性异构
考查共价键的特点
共价键的分类例析
键长、键能与稳定性关系的考查
考查键能的计算
考查共价键与物质类别关系
考查键的极性与分子极性
价层电子互斥理论的考查
杂化轨道理论例析
电子式的书写
考查“8电子”构型
考查等电子体原理
手性碳与手性分子
键能、稳定性与吸热、放热反应
化学键数目的计算与氢键的考查等
分子极性的判断误区破解
确定杂化方式的易错点
杂化方式与分子的空间结构的误区
关于分子结构的疑问
电子式常见错例
空间结构的典型错例
考点2 金属键、离子键、配位键
金属键的两种理论
金属键的特点与强弱比较
离子键
离子键和共价键
键能和晶格能
化学键规律小结

<<提分攻略系列·疑难与规律详解>>

配位键与配合物
金属键理论应用例析
离子键本质的考查
离子化合物与离子键例析
对于配位键的考查
对于配位理论的考查
配合物的立体结构
形成金属晶体的作用力误区
金属键的强弱比较
化学键与物质性质的关系
配合物理论解释实验现象
配位数与配合物的空间结构
考点3 分子间作用力、氢键与物质性质
分子间作用力
氢键及其对物质性质的影响
无机含氧酸的酸性强弱
范德华力与物质熔沸点关系透视
氢键的典例分析
含氧酸酸性透析
粒子间的几种作用力的特点比较
氢键是有饱和性与方向性的共价键误区
氢键对物质性质的特殊影响
专题三 物质的聚集状态与物质性质
考点1 晶体常识
晶体与非晶体概念
晶体的基本性质剖析
晶胞的特征与无隙并置的含义
三种典型立方晶体结构
得到外形规则的晶体一般有三条途径
晶体的检验方法
晶体概念与性质辨析
晶胞概念疑难剖析
关于晶胞结构计算的例析
确定晶体的化学式的方法
晶体中粒子间距离的计算
晶体的制备
晶体、晶胞考点误区
晶体化学式计算的易错典例
单个分子的化学式与晶胞化学式混淆
晶体密度计算
考点2 金属晶体与离子晶体
金属晶体中的化学键
金属晶体的物理性质
离子晶体的特点
离子键与离子晶体的关系
晶格能
影响离子键强弱的因素

<<提分攻略系列·疑难与规律详解>>

离子晶体结构模型

晶体结构与阴阳离子半径比

金属晶体、金属键例析

金属晶体晶胞的堆积方式

晶体化学式的计算

有关晶胞空间利用率的计算

金属晶体密度的计算

离子晶体中常考考点

几个疑难问题

氯化铯晶体晶胞是体心立方晶胞误区

干冰是面心立方晶胞误区

离子晶体易错例析

考点3 原子晶体与分子晶体

分子晶体与原子晶体要点

几种典型晶体结构分析

沸点高低比较

晶体类型的判断依据和方法

考查晶体内粒子与粒子之间的作用力

比较晶体的熔点、沸点

晶体类型的判断例析

晶体组成粒子的分析

晶体知识易错点

几种典型的晶体错例剖析

参考答案

编辑推荐

《提分攻略系列·疑难与规律详解：高中化学（物质结构与性质）》特色： 疑难知识，由表及里“深刻”解读； 规律方法，由典型到类型“全面”透视； 常见误区，由表因到根源“层层”破解； 跟踪练习，步步为营“稳固”提高； 与“提分攻略系列·常考题型强化训练”套书配合使用效果更佳。

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>