

《八年级科学（新课标·浙教版）（下）》

图书基本信息

书名：《八年级科学（新课标·浙教版）（下）名师点拨(2012春)（下）》

13位ISBN编号：9787543668652

10位ISBN编号：7543668653

出版时间：2010-12

出版社：青岛出版社

作者：名师工作室 编

页数：395

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.tushu000.com

《八年级科学（新课标·浙教版）（下）》

内容概要

《名师点拨·8年级科学(下)(新课标)(浙教版)》以课标最新教材为蓝本，充分体现新课程标准的指导思想，紧扣教材，层层深入，讲解、例释、练测三位一体，力求在内容讲解和训练中渗透“知识和能力”、“过程和方法”以及“情感、态度和价值观”。丛书栏目设置科学新颖，融入了大量具有时代气息和贴近生活实际的新材料。书中选用的题型都是按照最新小升初或者中考要求精心设计的，让读者超前介入、耳目一新。

《名师点拨·8年级科学(下)(新课标)(浙教版)》能够紧紧地把握教材，既细致入微地讲解教材，又不拘泥于教材，深入浅出。重点难点详细讲析，基本问题讲解透彻。通过一个知识点的讲解，可以延伸到知识背景、专题、特例、反例等等，并且特别注重知识“点”与“面”的联系、“教”与“学”的联系。

《八年级科学（新课标·浙教版）（下）》

书籍目录

第1章 粒子的模型与符号第1节 模型、符号的建立与作用第2节 物质与微观粒子模型第3节 原子结构的模型第4节 组成物质的元素第5节 表示元素的符号第6节 表示物质的符号第7节 元素符号表示的量第1章检测卷第2章 空气与生命第1节 空气第2节 氧气和氧化第3节 化学反应与质量守恒第4节 生物是怎样呼吸的第5节 光合作用第6节 自然界中氧和碳的循环第7节 空气污染与保护第2章检测卷第3章 植物与土壤第1节 土壤中有什么第2节 各种各样的土壤第3节 植物与土壤第4节 植物体中物质的运输第5节 叶的蒸腾作用和结构第6节 保护土壤第3章检测卷第4章 电与磁第1节 指南针为什么能指方向第2节 电生磁第3节 电磁铁的应用第4节 电动机第5节 磁生电第6节 家庭用电第7节 电的安全使用第4章检测卷参考答案

章节摘录

1.科学探究：水分子是由什么构成的？ 【提出问题】水分子是由什么构成的呢？水分子还能再分吗？ 【建立假设】水分子可能是由一些更小的微粒构成，这些微粒我们看不见。水分子可能是最小的微粒，它不能再“分”。 【设计实验】我们在做电解水实验时已知道，当直流电通过液态水时，发现水变成了两种不同的气体：氢气和氧气，它们的体积比是2：1。

【思考】这一实验说明了什么？ 【得出结论】电解水实验可以说明水分子是由两种不同的、更小的微粒构成。这种比分子更小的微粒就是原子。 2.查找道尔顿“原子论”相关资料，体会科学发现是一个漫长又艰难的历程。早在1803年10月，在曼彻斯特文学和哲学学会的一次活动中，道尔顿第一次提出了原子的概念，讲述了他的原子论。他的基本观点可归纳为3点：（1）元素是由非常微小、不可再分的微粒——原子组成，原子在一切化学变化中不可再分，并保持自己的独特性质。（2）同一元素所有原子的质量、性质都完全相同。不同元素的原子质量和性质也各不相同。原子质量是每一种元素的基本特征之一。（3）不同元素化合时，原子以简单整数比结合。道尔顿有“近代化学之父”之称，是近代化学的奠基人。道尔顿的原子论开辟了从微观世界认识物质及其变化的新纪元。现在原子的存在已被实验所证实。借助扫描隧道显微镜已经能看到原子的图像。

《八年级科学（新课标·浙教版）（下）》

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.tushu000.com