

<<思维导图>>

图书基本信息

书名：<<思维导图>>

13位ISBN编号：9787535554888

10位ISBN编号：7535554881

出版时间：2008-6

出版时间：湖南教育

作者：申招斌 编

页数：232

字数：413000

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>

<<思维导图>>

内容概要

思维导图的精髓：促进人类大脑左和右脑的合理应用，促进大脑的潜能开发，将大脑的思维过程进行可视化的展示，提高自己的思维水平，改变自己的思维方式和思考模式，让自己用一个开放的头脑接受新鲜的事物，让自己的学习、生活更轻松。

思维导图的影响：目前，在国外教育领域，哈佛大学、剑桥大学的学生都在使用思维导图这项思维工具教学；在新加坡，思维导图已经基本成了中小学生的必修课，用思维导图提升智力能力提高思维水平已被越来越多的人认可。

东尼·博赞（Tony Buzan）语录：“人脑好像一个沉睡的巨人，我们只用了不到1%的脑力。一个正常的大脑记忆容量有大约6亿本书的知识总量，相当于一部大型电脑存储量的120万倍。

” “如果人类发挥出其一小半潜能，就可以轻易学会40种语言，记忆整套百科全书，获得12个博士学位。”

<<思维导图>>

作者简介

齐伟，曾是一名优秀的中学物理教师，所教班级连续在离考中联得好成绩，后调往上海市教育科学研究院现代教育实验室工作，在此期间曾主持多项信息技术与课程整合项目。
现任华东师范大学-苏州工业园区教育技术学博士后科研工作站暨苏州工业园区瑞博网络科技有限公司培训部主任。

<<思维导图>>

书籍目录

第一单元 走进化学世界 一、化学使世界变得更加绚丽多彩 1.化学的研究对象 2.化学的作用 3.化学的发展史 4.绿色化学 5.纳米技术 试题检测 二、物质的变化和性质 1.物质的变化 2.物质的性质 3.化学变化与能量 4.物质的性质和变化的关系 5.物质性质和用途的关系 试题检测 三、化学是一门以实验为基础的科学 1.化学实验与科学探究 2.对蜡烛及其燃烧的探究 3.对人体吸入的空气与呼出气体的成分的探究 4.实验探究的特点、方法和步骤 5.化学实验探究题的分类 试题检测 四、走进化学实验室 1.常用仪器的名称及使用 2.药品的取用 3.物质的加热 4.洗涤仪器 5.仪器的连接及装置气密性的检查 6.混合物的分离 7.意外事故的处理 试题检测

第二单元 我们周围的空气 一、空气 1.空气成分的发现和提出 2.空气中氧气含量的测定实验 3.空气的组成 4.氧气、氮气、稀有气体的主要性质和用途 5.空气的污染及防治 6.纯净物和混合物 试题检测 二、氧气 1.氧气的物理性质 2.氧气的化学性质 3.氧气的用途 4.化合反应与氧化反应(缓慢氧化) 5.容易混淆的两组概念 试题检测 三、制取氧气 1.氧气的实验室制法 2.氧气的工业制法——分离液态空气法 3.催化剂 4.分解反应 试题检测

第三单元 自然界的水 一、水的组成 1.水的组成、性质及用途 2.电解水的实验 3.物质的分类 4.单质与化合物的区别与联系 5.化合物与氧化物的区别与联系 6.氢气的性质、用途及制法 试题检测 二、分子和原子 1.分子 2.原子 3.分子与原子的比较 4.物质、分子、原子的构成关系 试题检测 三、水的净化和爱护水资源 1.纯净水与天然水 2.水的净化及其方法 3.过滤 4.硬水与软水 5.水资源概况 6.爱护水资源 7.水体富营养化 试题检测

第四单元 物质构成的奥秘 一、物质的构成 1.原子的构成 2.相对原子质量 3.元素 4.元素与原子的区别和联系 5.元素、原子、分子、物质之间的关系 6.元素符号 7.元素周期表 8.核外电子排布 9.离子及离子的形成 10.分子、原子和离子的比较 试题检测 二、化学式与化合价 1.化学式的定义及其意义 2.化学式的写法与读法 3.化合价 4.有关化学式的计算 试题检测

第五单元 化学方程式 一、质量守恒定律和化学方程式 1.质量守恒定律 2.质量守恒的原因 3.质量守恒定律的应用 4.质量守恒定律的实验探究 5.化学方程式 6.化学方程式的书写原则与步骤 7.化学方程式的配平方法 试题检测 二、利用化学方程式的简单计算 1.根据化学方程式进行计算 2.常见题型和解题方法 3.化学方程式计算的方法和技巧 试题检测

第六单元 碳和碳的氧化物 一、碳单质 1.由碳元素组成的几种单质 2.碳单质的物理性质和用途的比较 3.碳的化学性质 4.氧化还原反应,氧化剂和还原剂 5.放热反应和吸热反应 试题检测 二、二氧化碳制取的研究 1.制取气体的一般思路和方法 2.制取二氧化碳 试题检测 三、二氧化碳和一氧化碳 1.二氧化碳的性质和用途 2.温室效应 3.二氧化碳性质探究及运用 4.一氧化碳的性质和用途 5.一氧化碳与二氧化碳的性质比较 6.一氧化碳和二氧化碳的鉴别方法 7.一氧化碳和二氧化碳之间的互相除杂方法 8.氢气与一氧化碳性质的比较 9.单质碳及其化合物的相互转化规律 试题检测

第七单元 燃料及其利用 一、燃烧和灭火 1.燃烧 2.灭火的原理和方法 3.爆炸及易燃、易爆物的安全知识 4.燃烧、缓慢氧化、自燃和爆炸的关系 5.加热、点燃和燃烧的区别 试题检测 二、燃料、能源、环境 1.化石燃料 2.化学反应中能量的变化 3.燃料燃烧对空气的影响 4.有关能源的几种常见概念 5.新能源的开发和利用 试题检测

第八单元 金属和金属材料 一、金属材料 1.金属材料 2.金属的物理性质 3.几种常见的金属 4.合金 5.铁合金 试题检测 二、金属的化学性质 1.金属与氧气的反应 2.金属与酸的反应 3.金属与盐溶液的反应 4.置换反应 5.金属活动性顺序 试题检测 三、金属资源的利用和保护 1.金属资源 2.铁的冶炼 3.铁的腐蚀和防护 4.保护金属资源 5.含杂质物质的化学方程式计算 试题检测

第九单元 溶液 一、溶液的形成 1.溶液 2.浊液 3.物质的溶解 试题检测 二、溶解度 1.溶解性 2.饱和溶液和不饱和溶液 3.固体物质的溶解度 4.固体物质溶解度的表示方法 5.气体物质的溶解度 6.结晶 7.混合物的分离方法 试题检测 三、溶质的质量分数 1.溶质质量分数 2.溶解度与溶质质量分数的关系 3.配制一定溶质质量分数的溶液 4.关于溶液稀释、增浓的计算 5.有关溶液质量分数与化学方程式联系的综合计算 试题检测

第十单元 酸和碱 一、常见的酸和碱 1.酸碱指示剂 2.三大强酸的物理性质和用途 3.浓硫酸的特性与稀释 4.盐酸、硫酸的化学性质 5.酸的通性 6.酸的分类和命名 7.溶液的导电性 8.氢氧化钠、氢氧化钙的性质和用途 9.碱的通性 10.碱的分类和命名 11.几种碱的颜色及溶解性 12.酸性氧化物和碱性氧化物的比较 13.气体的干燥剂 试题检测 二、酸和碱之间发生的反应 1.中和反应 2.溶液酸碱度的表示方法——pH 3.

<<思维导图>>

常见溶液酸碱度的讨论 4.pH的图示表示法 5.酸碱性对生命活动和农作物生长的影响 试题检测第十一单元 盐化肥 一、生活中常见的盐 1.几种常见的盐 2.粗盐提纯 3.盐的分类 4.盐的性质 5.盐的鉴别 6.复分解反应 7.离子的共存 8.酸、碱、盐、氧化物之间的关系 9.扩展：物质的提纯与除杂 试题检测 二、化学肥料 1.几种常见的化学肥料 2.化肥的简易鉴别 3.合理施用化肥 4.肥效的计算 试题检测第十二单元 化学与生活 一、化学物质与健康 1.人体所需的六种营养素 2.蛋白质 3.糖类 4.油脂 5.维生素 6.人体中的元素 7.有损人体健康的一些物质 8.常见毒品及危害 试题检测 二、有机合成材料 1.有机化合物、无机化合物 2.有机高分子材料 3.三大合成材料 4.合成材料与环境 5.新型合成材料——环境友好的新材料 6.有关塑料和纤维的鉴别 7.织物的去污 试题检测附录 附录一 常见化学仪器的使用及其注意事项 附录二 初中化学常见物质的俗名或别称 附录三 初中化学常见物质的颜色 附录四 初中化学重要的化学方程式 附录五 初中化学常用计算公式 附录六 初中化学韵语及顺口溜 附录七 化学之最 附录八 部分酸、碱和盐的溶解性表(20) 附录九 相对原子质量表 附录十 元素周期表参考答案与解析

<<思维导图>>

编辑推荐

《初中化学(修订版)》是高效的学习工具书，将学习的革命进行到底。
培养思维技巧，唤醒记忆潜力，提高学习效率。

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>