

<<课本中的故事>>

图书基本信息

书名：<<课本中的故事>>

13位ISBN编号：9787538542288

10位ISBN编号：7538542280

出版时间：2010-1

出版时间：北方妇儿

作者：畚田//李晶

页数：159

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>

<<课本中的故事>>

前言

化学是一门历史悠久而又富有活力的学科，自从有了人类，化学便与人类结下了不解之缘。钻木取火，用火烧煮食物，烧制陶器，冶炼青铜器和铁器，都是化学技术的应用。正是这些应用，极大地促进了社会生产力的发展，成为人类进步的标志。

对很多人而言，走进化学世界就像走进一个迷宫，它充满了神秘与魔幻、激情与梦想。其实，化学并非只是一门深奥的学科，它是我们身边的科学，与人类的生活息息相关。可以这样说，人类的生活能够不断提高和改善，化学的贡献在其中起了重要的作用。而今，时代的飞速发展越发体现出科学含量的重要意义，因此，从小就树立起爱科学的信念尤为重要，这也正是我们编排本套书的目的所在。

在这本书里，我们通过讲述一个个精彩的化学故事，为你揭开大自然的许多奥秘。这些故事的语言通俗易懂，内容生动有趣，情节引人入胜，编排独到新颖。相信本书会成为青少年朋友的良师益友，为你们的成长留下难忘的回忆！

<<课本中的故事>>

内容概要

一个个奇妙的化学反应开启了科学家的心智，一次次勇往直前的探索让科学家攀上了科学的高峰。这是一部用信念和毅力写就的奋斗史，也是人类历史上永恒不朽的科学史。一个个生动有趣的故事，一幅幅精美绝伦的图片，为你讲述课本中精彩的化学故事，让我们一起翱翔在化学的天地之中！

<<课本中的故事>>

书籍目录

第一章 化学元素古老的元素科学的元素概念质量守恒定律的发现八年论战门捷列夫和元素周期表人体必需的元素——碘戴维的重大发现放射学的先驱——贝可勒尔同位素理论的创始人——索迪原子论的提出本生创立光谱分析法碳的正四面体结构梦中得真知一波三折——钚的发现曾经的“贵族”金属神奇的稀土金属钢铁中的秘密溴的发现人工放射性元素的合成甲烷的分子结构之谜考古学的时钟第二章 气体空气成分的发现普里斯特里制备氧气氧气的发现者——舍勒氮气的发现之旅卡文迪许制取氢气稀有气体的发现太阳元素——氦来到人间氟的发现氯气的发现及利用地球的保护层——臭氧氮气的合成第三章 无机物和有机物糖晶体的发现农业化学之父——李比希溶解金的强酸——王水有机化学的发展揭开胰岛素的秘密神奇的碳足球维勒发现乙炔色彩与芳香的世界高分子带来的革命生物碱的发现DDT的危害自由基的发现第四章 化学反应燃烧的秘密伏打发明电池危险边缘的科学家催化剂的秘密电解的辉煌成就电离理论的创立最早的置换反应低温化学领域的突破发现绿色萤光蛋白光化学烟雾的危害银针验毒渗透的起源格氏试剂的出现现代有机合成之父化学动力学的发展色谱法的发展历程纳米技术第五章 生活中的化学寻找安全炸药碱的制造减轻痛苦的麻醉剂人工合成染料肥皂的发明合成塑料的诞生揭开发酵酶的秘密来自石油的布料——尼龙有“记忆”的合金中国四大发明之一——纸蛋白质的合成

<<课本中的故事>>

章节摘录

原子论的提出 1766年9月6日，道尔顿生于英国的坎伯雷。他的父母都是农民，家庭非常贫困，他的一个弟弟和一个妹妹都因饥饿和疾病而夭折。道尔顿在童年根本没有读书的条件，只是勉强接受了一点点初等教育，从那儿以后，道尔顿的学问都是靠自学得来的。

12岁时，道尔顿已经成为村里学识最渊博的人，被推举为村里的小学老师。尽管他看起来像个大孩子，但是这位小老师讲起课来非常生动，而且注重和生活中的小常识联系起来，孩子们都非常喜欢听他讲课。

15岁时，他又成为肯达耳中学的教师。

在教课期间，道尔顿对气象观察产生了浓厚兴趣。

他听说有一位叫约翰·豪夫的盲人学者学识渊博、意志坚强，是一个气象方面的专家，便前去拜访。在豪夫的实验室里，道尔顿惊讶不已：桌上的仪器五花八门，但都放置得井井有条，实在难以想象这都出自一个盲人之手。

道尔顿诚恳地拜他为师，豪夫不仅传授给他许多气象方面的知识，还帮助他学习希腊文、拉丁文、法文和数学。

在豪夫的帮助下，道尔顿进步很快，也坚定了他从事科学研究的信心。

道尔顿在对气体和混合气体进行研究时，发现当时的化学科学存在着严重缺陷，缺少一种真正可靠的物质结构理念。

于是，他决心继续前代物理学家和化学家的原子论研究。

为此，他跑图书馆，钻实验室，夜以继日地思考。

整整15年的时间，他的付出终于有了收获。

道尔顿发现各种元素都是由一种不可分的微粒组成的，这种微粒就是原子。

既而他发现，同一种元素的原子在质量上、性质上都相同；不同元素的原子，在质量上、性质上却不相同。

他通过实验得知，在普通化学反应中，某一元素的原子既不会被消灭，也不会变成其他元素的原子。

他还描绘出不同元素的原子怎样以一定的比例相互结合成为化合物的复合原子，即现在所说的分子。

此外，道尔顿还编制了包括14种元素的世界第一张原子量表。

1808年，道尔顿正式发表了原子学说的论文，在化学史上树起了新的里程碑。

原子论建立以后，道尔顿名震英国乃至整个欧洲，各种荣誉纷至沓来。

然而，荣誉和成就丝毫没有减弱道尔顿献身科学的奋斗精神，他继续埋头于科学实验。

道尔顿非常珍惜工作时间，多年来他一直睡在实验室中一张简陋的床上。

实验室里有许多水银，因为水银有剧毒，又极易挥发，因此，晚年的道尔顿得了慢性汞中毒症，身体十分衰弱。

1844年7月26日晚上，道尔顿步履艰难地走进实验室，准备写气象日记。

他从21岁开始写气象日记，这一习惯他一直坚持了50多年。

他用颤抖的手写下“微雨……”还没有写完，就倒在了实验台上。

一代大师就这样离开了世间，留给后人的是永恒的思考。

<<课本中的故事>>

编辑推荐

在《化学的故事》里，编者们将通过讲述一个个精彩的化学故事，为你揭开大自然的许多奥秘。这些故事的语言通俗易懂，内容生动有趣，情节引人入胜，编排独到新颖。相信《化学的故事》会成为青少年朋友的良师益友，为你们的成长留下难忘的回忆！

<<课本中的故事>>

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>