第一图书网, tushu007.com

<<化学奇谈>>

图书基本信息

书名：<<化学奇谈>>

13位ISBN编号：9787511010810

10位ISBN编号：7511010814

出版时间：2012-11

出版时间：海豚出版社

作者：法布尔

页数：260

字数：150000

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

前言

《化学奇谈》的作者是法国著名的昆虫学家——让·亨利·卡西米尔·法布尔。
问世的一百多年间，《化学奇谈》已经被译成多种文字，启迪了无数儿童，使他们燃起对化学的兴趣。
1932年，顾均正先生将此书第一次译为汉语，在当时，《化学奇谈》成为许多人第一次了解化学的窗口，很多人因此喜欢上了化学，并立志成为化学家，其中不乏中国近现代有名的化学等自然科学方面的大家。
　许多略微学过一点化学的人可能都还能记得化学元素周期表，很多初学化学的孩子也会被老师要求背诵元素周期表中常见的元素。
然而，大部分人只是机械地死记硬背。
如果要求他说出某一种元素的特性。
可能只会哑口无言。
我们理解的“化学”总是离普通人的生活很远，可能这门学科只是因为考试需要才会去学习，或者是专门从事化学相关行业的人才会了解它。
事实上，化学在我们身边无处不在。
法布尔意在通过平易近人的语言和浅显易懂的实验，让人们对化学这一学科产生兴趣，并从中受益。
　本书的主人公是居住在乡下的叔叔和他的两个侄子。
在本书开头，我们可以看到保罗叔叔的担忧，他希望让两个可爱的孩子能够掌握一些实用的科学知识，而仅仅了解书本上的知识是不够的，他希望孩子们可以学会观察、实验。
尽管村子里的设备简陋，保罗叔叔还是竭尽所能，让孩子们从日常生活中就地取材。
通过实验培养他们对化学的兴趣。
他也没有跟孩子们提“化学”这个词，只说要教他们一些有趣的实验。
因此在书中，我们可以看到非常有趣的现象：紫罗兰可以在一种液体中变成红色，又可以在另一种液体中变成蓝色，铁在空气中燃烧后变成另一种颜色，麻雀在氧气中精力充沛地跳来跳去……通过这些简单的实验，保罗叔叔让孩子们了解到以前他们不会注意到的科学知识。
随着时间的推移，我们也可以欣喜地看到，在实验中，两个小主人公可以有更多自己的想法，他们也可以为保罗叔叔出谋划策，并且通过自己的观察和思考。
了解到实验背后的知识。
这一点正是保罗叔叔努力想要实现的。
这也是法布尔写这一本书的初衷，我们在阅读的过程中，就像两个小主人公一样，开始积极思考，并且渐渐喜欢上这样一门有趣的学科。
　不得不说，法布尔是位睿智的哲人。
我们沉迷于他的讲述中，忽略了在我们眼中深奥晦涩的自然科学的难度。
我们就好像在听一位智慧大师娓娓道来，当不知不觉读到末尾的时候还意犹未尽，并且恨不得马上自己动手实验。
体验主人公从化学中得到的乐趣。
　今天我们重新编排出版《化学奇谈》这本书，希望孩子们通过这本书喜欢自己动手实验，喜欢化学。
我们同时也希望更多的大朋友们可以在闲暇之余聆听法布尔这位哲人的教诲。
我们希望读者能从中受益，从趣味中得到知识。

内容概要

本书作者是法国著名的昆虫学家——让?亨利?卡西米尔?法布尔。
问世的一百多年间，《化学奇谈》已经被译成多种文字，启迪了无数儿童，使他们燃起对化学的兴趣。
作者用简单易懂的文字，勾勒出轻松有趣的实验场景，将晦涩生硬的化学知识变得活泼而易懂。
构成自然界有限的几种单质，不可思议的金属燃烧，用硫磺来灭火，用水、碳、空气做成美味佳肴……化学的种种奇妙无一不在启发着孩子们对它的浓厚兴趣。
活泼的语言和多样的教学模式使得这一严谨而严肃的学科不再枯燥无味。

作者简介

法布尔（Jean-Henri Casimir Fabre，1823-1915），法国昆虫学家，物行为学家，文学家。
被世人称为“昆虫界的荷马”“昆虫界的维吉尔”。
其《化学奇谈》是仅次于《昆虫记》的一部绝世佳作。

第一图书网, tushu007.com

书籍目录

Chapter1 序　章
Chapter2 混合与化合
Chapter3 烤面包片
Chapter4 单　质
Chapter5 化合物
Chapter6 呼吸实验
Chapter7 空气实验
Chapter8 空气实验（续）
Chapter9 两只麻雀
Chapter10 燃烧磷
Chapter11 燃烧的金属
Chapter12 盐　类
Chapter13 浅谈工具
Chapter14 氧
Chapter15 空气与燃烧
Chapter16 锈
Chapter17 在铁匠铺
Chapter18 氢
Chapter19 一滴水
Chapter20 一支粉笔
Chapter21 二氧化碳
Chapter22 各种水
Chapter23 植物在工作
Chapter24 硫
Chapter25 氯
Chapter26 含氮化合物

章节摘录

版权页： “ 以你们小小的伤痛为代价，我们现在已经知道，瓶子里的混合物受热后，会自发地放出大量的热，而且温度很高。
对于其他的现象，只能认为是发热造成的结果。
我用来搅拌混合物的水已经变成了蒸汽，因此瓶口会有白色蒸汽逸出。
伴随着水蒸气的喷出，还有嘶嘶的声音，轻微的爆炸，还有固态物质的喷出。
如果我刚才用了更多的铁粉和硫——不是一两把，而是满满一公斗或以上——结果一定会令你们更加惊讶。
但现在我要告诉你们一个更加奇妙的实验。
” “ 取适量硫和铁屑的混合物，放在一个大的地洞的底部，再往上面撒点水，然后在上面垒一堆湿土。
不一会儿，这个小土堆就会像火山一样喷发，地面也会随之颤抖，土堆会产生很多裂缝，接着裂缝里会喷出蒸汽，伴有嘶嘶的声音和剧烈的爆炸，甚至还有火苗喷出。
它叫做人造火山。
但是，我必须要补充的是，产生真正的火山和产生人造火山的原理完全不同，但现在不是解释这两者区别的时候。
你们有空的时候，可以利用少量的硫和铁屑粉制作自己的小火山。
虽然湿土丘做成的火山肯定很小，但还是非常有趣的：它至少会产生裂缝，喷出灼热的蒸汽。
” 因此，埃米尔和朱尔斯下定了决心，准备收集锁匠处所能得到的所有铁屑，然后再买上几毛钱的硫磺。
有了这些，一有机会，他们就可以进行人造火山的实验了。
同时，在他们讨论这一计划时，瓶子里面的震荡已经逐渐减弱了，温度也下降了很多，用手握住也不怎么烫。
保罗叔叔拿起瓶子，把里面的混合物倒在了一张纸上，结果出来像煤灰一样的黑色粉末。
“ 现在仔细检查一下里面还有没有硫，如果找不到很多的话，哪怕是一小粒也行。
” 孩子们拿着一根针，在粉末中找了个遍，尽管找得非常仔细，但找了半天连一粒硫都找不到。
他们说道：“ 现在那些硫在哪呢？
它到底变成了什么呢？
它一定还在那里，因为我们亲眼看见保罗叔叔把它放进瓶子里。
实验时硫也没有损失啊，因为除了少量的一些蒸汽外，没有任何东西跑到瓶子外面。
它一定还在这儿，但我们一丁点都找不到。
” 朱尔斯提议道：“ 虽然硫还在这儿，我们却找不到，也许是因为它已经变成了黑色。
我们不妨用火试试，肯定能解决这个问题。
”

编辑推荐

《生活之甜系列:化学奇谈》百年典藏书籍，数年来不断修订，出版，无数儿童从中受益。
书中以实验的方式将枯燥难懂的化学问题一一剖析，生动有趣，更容易让初学化学的人产生浓厚的兴趣。
书中传授知识的方式以对话为主，轻松活泼地将初学者学习中遇到的问题展示并给予解答，更容易让读者接受。

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