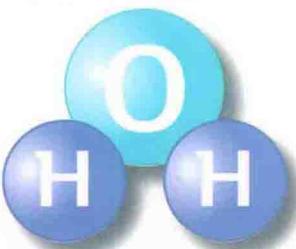


TURING

图灵新知·成长系列

● PHP研究所素养教育系列图书 ● 诠释新知识
成长新起点

化学元素大研究



化学元素的历史、性质与用途

东京理工大学 教授(日)宫村一夫 /编著 张琳 /译



图书在版编目(CIP)数据

化学元素大研究 / (日) 宫村一夫编著; 张琳译

-- 北京: 人民邮电出版社, 2014.7

(图灵新知)

ISBN 978-7-115-35695-6

I. ①化… II. ①宫… ②张… III. ①化学元素—普
及读物 IV. ①O611-49

中国版本图书馆CIP数据核字(2014)第099392号

版 权 声 明

GENSO GA WAKARU JITEN

Supervised by Kazuo MIYAMURA

Copyright © 2011 by g. Grape Co.,Ltd.

First published in Japan in 2011 by PHP Institute, Inc.

Simplified Chinese translation rights arranged with PHP Institute, Inc.

through Japan Foreign-Rights Centre/ Bardon-Chinese Media Agency

本书中文简体字版由日本PHP研究所授权人民邮电出版社独家出版。未经出版者书面许可，不得以任
何方式复制或抄袭本书内容。

版权所有，侵权必究。

内 容 提 要

本书由日本东京理科大学理学部化工科宫村一夫教授编著，以生活中生动实例讲述化学元素知识，
内容涵盖元素的发现历程，各个元素的性质及应用，日常生活中事物的元素构成分析等，结构系统，图解
详尽，元素知识将引领你发现一个全新的世界。

-
- ◆ 编 著 (日) 宫村一夫
 - 译 张 琳
 - 策划编辑 武晓宇
 - 责任编辑 乐 馨
 - 装帧设计 九 一
 - 责任印制 焦志炜
 - ◆ 人民邮电出版社出版发行 北京市丰台区成寿寺路11号
 - 邮编 100164 电子邮件 315@ptpress.com.cn
 - 网址 <http://www.ptpress.com.cn>
 - 北京顺诚彩色印刷有限公司印刷
 - ◆ 开本: 889×1194 1/16
 - 印张: 5
 - 字数: 82千字 2014年7月第1版
 - 印数: 1-5 000册 2014年7月北京第1次印刷
 - 著作权合同登记号 图字: 01-2014-1192号
-

定价: 39.00 元

读者服务热线: (010)51095186 转 600 印装质量热线: (010)81055316

反盗版热线: (010)81055315

广告经营许可证: 京崇工商广字第 0021 号

目录

第1章 元素是什么

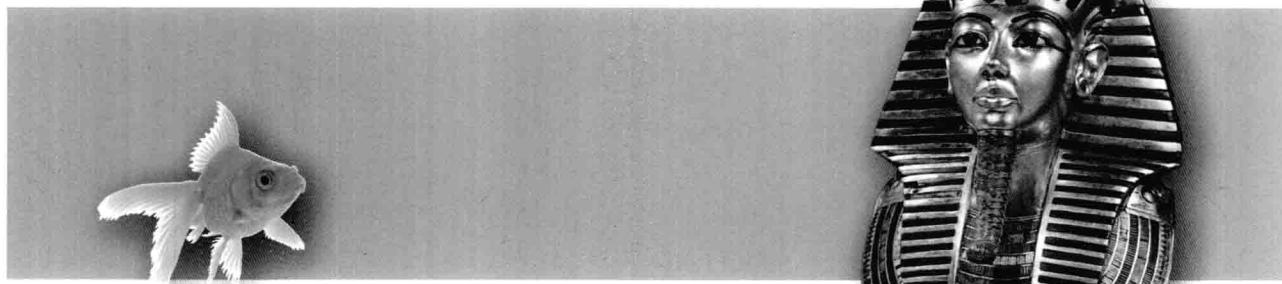
我们的世界由什么构成	8
从四元素说到原子论	10
试图整理归纳元素的化学家们	12
现在的元素周期表	14
原子与元素	16
来观察原子吧	18



第2章 元素是怎样生成的

元素诞生的瞬间	20
存在于宇宙间的元素	22
构成地球的元素	24





构成身体的元素

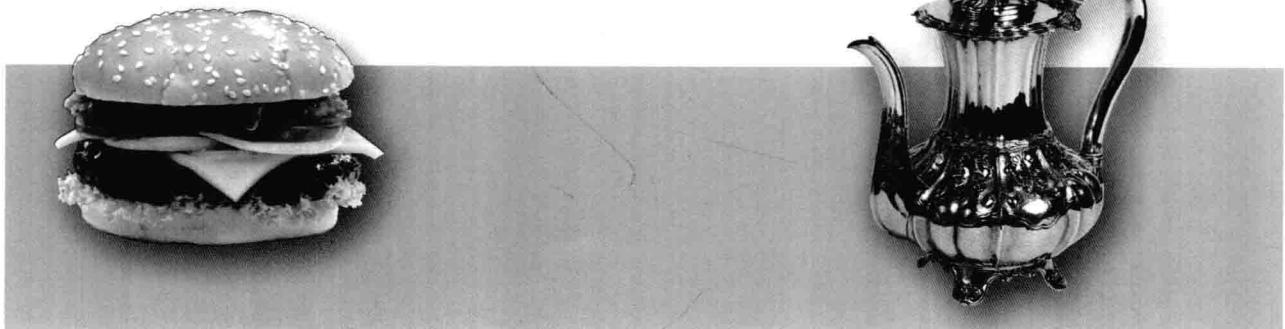
26

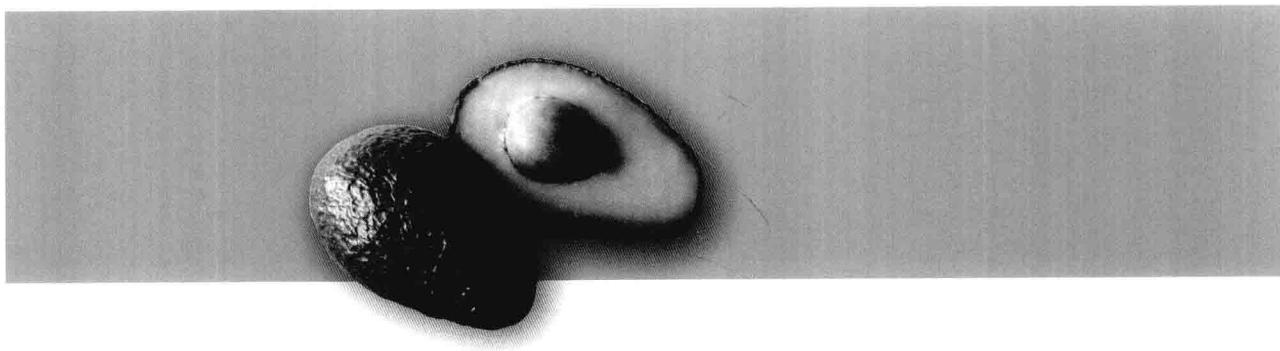
太阳系行星

28

第3章 主要的元素

氢	30	磷	46
氧	32	硅	47
碳	34	钠	48
氮	36	氯	49
铁	38	金	50
钙	40	银	51
镁	42	铜	52
钾	44	铝	53





支撑高科技产业的稀土元素 54

第4章 我们身边的元素

元素的颜色 56

构成生物的元素 58

食物包含的元素 60

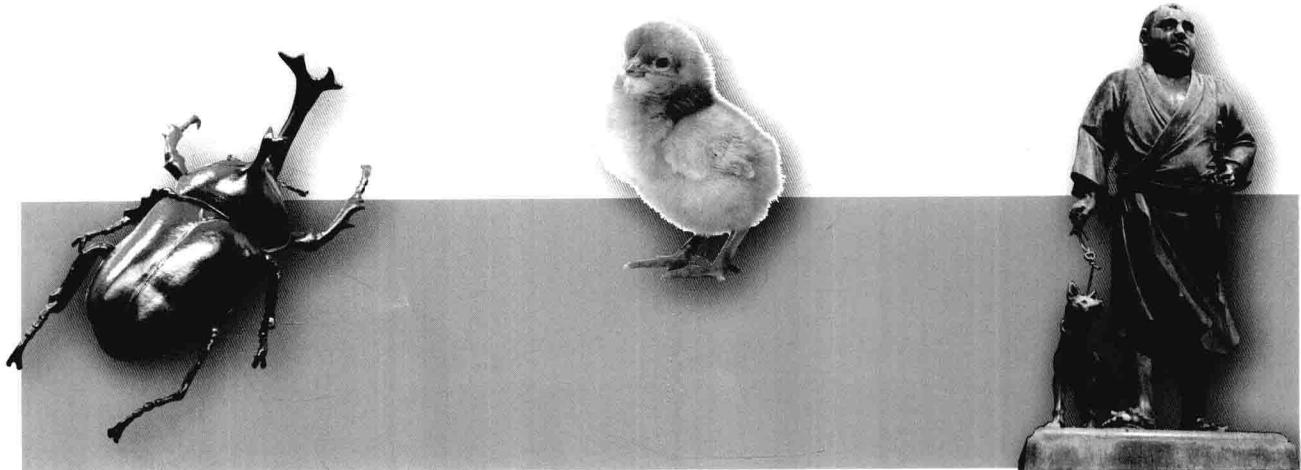
自然界里的元素 62

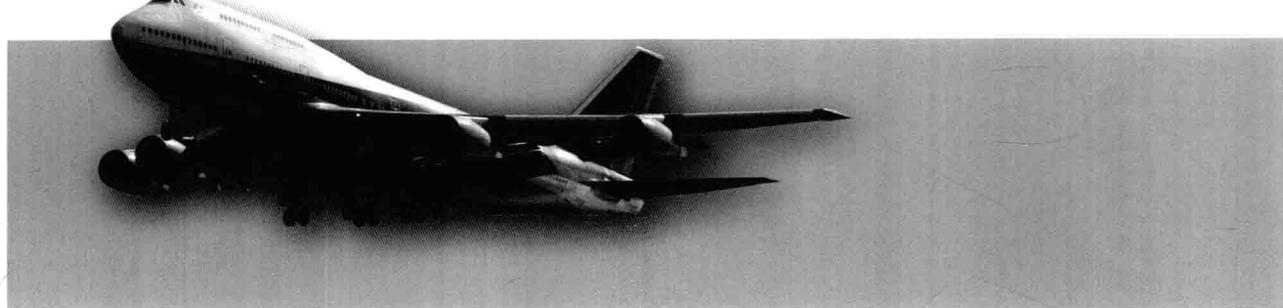
家里的元素 64

学校里的元素 66

校园里的元素 68

电池是小型的发电机 70



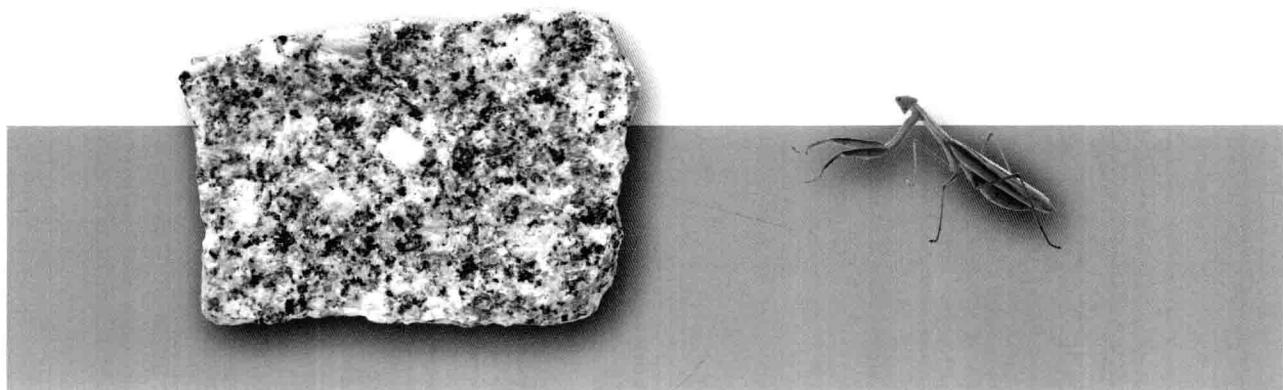


附录 元素 111 大集合	72
索引	78

■参考文献

『宇宙で一番美しい周期表入門』小谷太郎 著(青春出版社)、『絵具材料ハンドブック』ホルベイン工業技術部 編(中央公論美術出版)、『絵具の科学』ホルベイン工業技術部 編(中央公論美術出版)、『おもしろい化学元素』カレーリン 著(東京図書)、『完全図解周期表』玉尾皓平・桜井弘・福山秀敏 監修(ニュートンプレス)、『基礎からわかるナノテクノロジー』西山喜代司 著(ソフトバンククリエイティブ)、『金属のふしぎ』斎藤勝裕 著(ソフトバンククリエイティブ)、『元素がわかる』小野昌弘 著(技術評論社)、『元素生活』寄藤文平 著(化学同人)、『元素の発見物語』米山正信・高塚芳弘 著(黎明書房)、『元素の発明発見物語』板倉聖宣 編著(国土社)、『元素の話』斎藤一夫 著(培風館)、『元素 111 の新知識 第 2 版』桜井弘 編(講談社)、『元素を知る事典』村上雅人 編著(海鳴社)、『図解雑学元素』富永裕久 著(ナツメ社)、『ニュートン 2006 年 10 月号』(ニュートンプレス)、『ミネラルの事典』糸川嘉則 編(朝倉書店)、『目で見る化学』ロバート・ウインストン 著/相良倫子 訳(さ・え・ら書房)、『目で見る元素の世界』齊藤幸一 編(誠文堂新光社)、『メンデレーエフ元素の謎を解く』ポール・ストラザーン 著/寺西のぶ子 監訳(バベル・プレス)、『レアメタル超入門』中村繁夫 著(幻冬舎)、『よくわかる電池』三洋電機株式会社 監修(日本実業出版社)

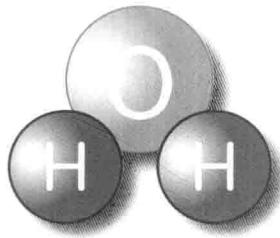
图片提供 paylessimages 公司、HYPONeX JAPAN 公司、健荣制药公司、宇宙航空研究开发机构 (JAXA)、北九州市自然史历史博物馆(生命之旅博物馆)、福井县恐龙博物馆、Agilent Technologies 公司、秋田县大仙市、山口县立山口博物馆、造币局、amanaimages 公司、NASA



TURING

图灵新知·成长系列

化学元素 大研究



东京理工大学 教授(日) 宫村一夫/编著 张琳/译



人民邮电出版社
北京

目录

第1章 元素是什么

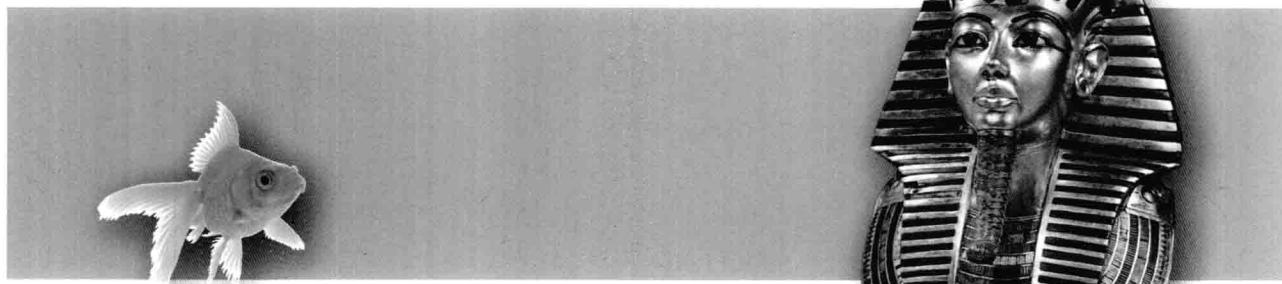
我们的世界由什么构成	8
从四元素说到原子论	10
试图整理归纳元素的化学家们	12
现在的元素周期表	14
原子与元素	16
来观察原子吧	18



第2章 元素是怎样生成的

元素诞生的瞬间	20
存在于宇宙间的元素	22
构成地球的元素	24

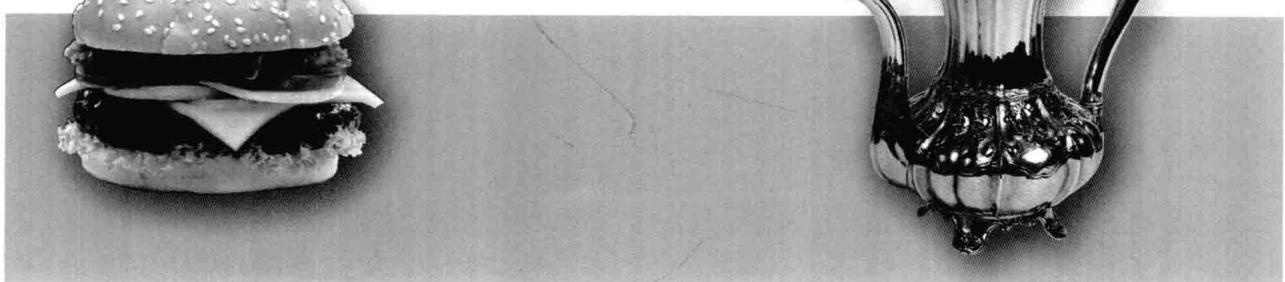


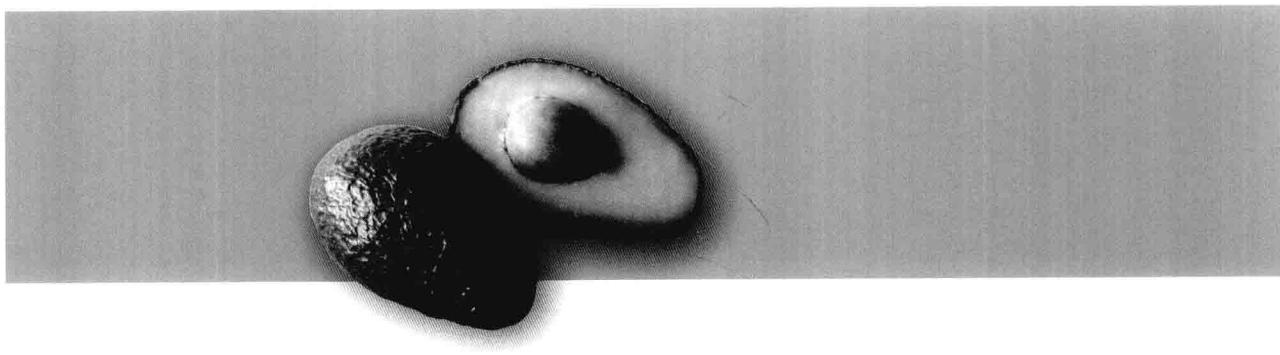


构成身体的元素	26
太阳系行星	28

第3章 主要的元素

氢	30	磷	46
氧	32	硅	47
碳	34	钠	48
氮	36	氯	49
铁	38	金	50
钙	40	银	51
镁	42	铜	52
钾	44	铝	53





支撑高科技产业的稀土元素 54

第4章 我们身边的元素

元素的颜色 56

构成生物的元素 58

食物包含的元素 60

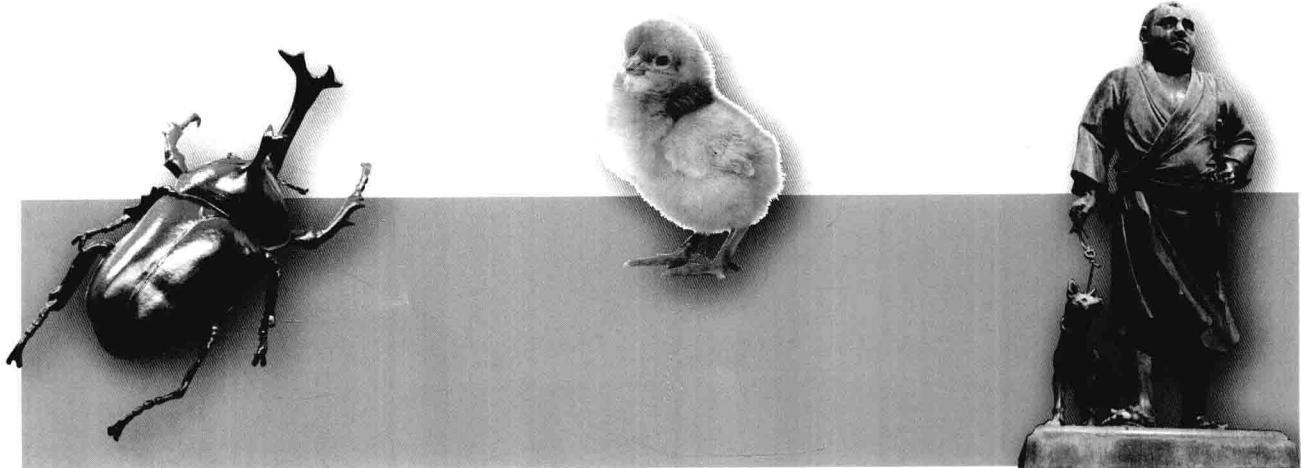
自然界里的元素 62

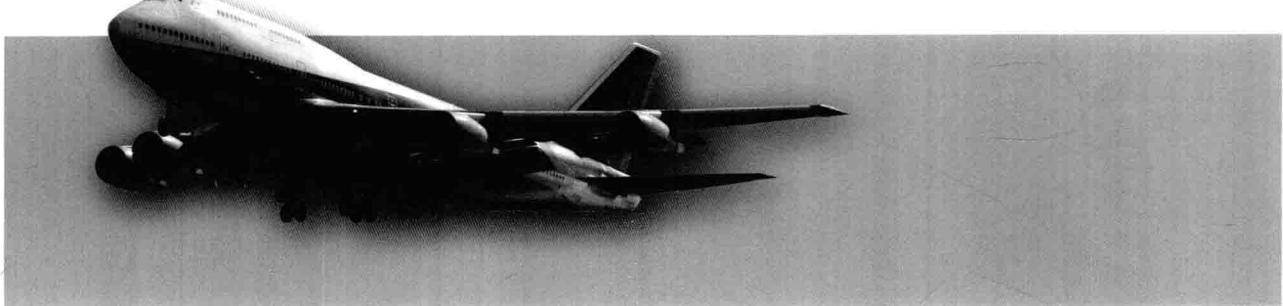
家里的元素 64

学校里的元素 66

校园里的元素 68

电池是小型的发电机 70



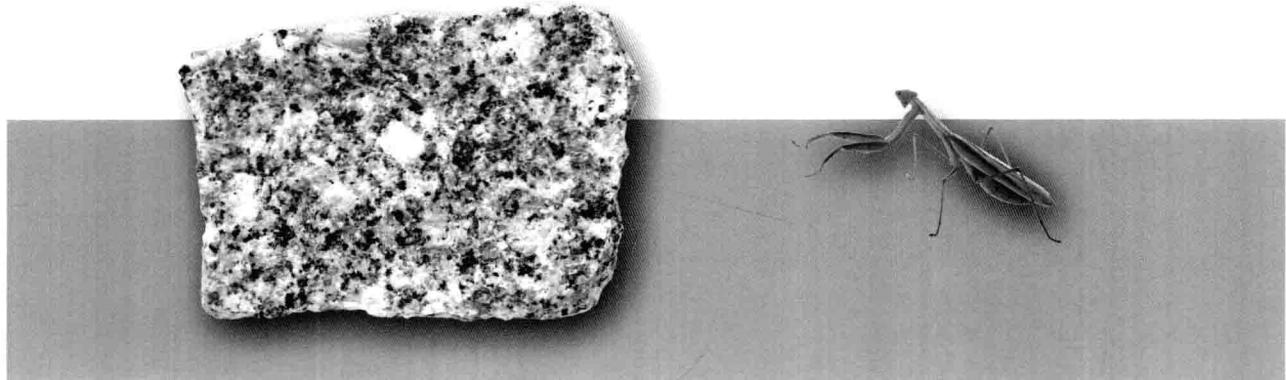


附录 元素 111 大集合	72
索引	78

■参考文献

『宇宙で一番美しい周期表入門』小谷太郎 著(青春出版社)、『絵具材料ハンドブック』ホルベイン工業技術部 編(中央公論美術出版)、『絵具の科学』ホルベイン工業技術部 編(中央公論美術出版)、『おもしろい化学元素』カレーリン 著(東京図書)、『完全図解周期表』玉尾皓平・桜井弘・福山秀敏 監修(ニュートンプレス)、『基礎からわかるナノテクノロジー』西山喜代司 著(ソフトバンククリエイティブ)、『金属のふしぎ』斎藤勝裕 著(ソフトバンククリエイティブ)、『元素がわかる』小野昌弘 著(技術評論社)、『元素生活』寄藤文平 著(化学同人)、『元素の発見物語』米山正信・高塚芳弘 著(黎明書房)、『元素の発明発見物語』板倉聖宣 編著(国土社)、『元素の話』斎藤一夫 著(培風館)、『元素 111 の新知識 第 2 版』桜井弘 編(講談社)、『元素を知る事典』村上雅人 編著(海鳴社)、『図解雑学元素』富永裕久 著(ナツメ社)、『ニュートン 2006 年 10 月号』(ニュートンプレス)、『ミネラルの事典』糸川嘉則 編(朝倉書店)、『目で見る化学』ロバート・ウインストン 著/相良倫子 訳(さ・え・ら書房)、『目で見る元素の世界』齊藤幸一 編(誠文堂新光社)、『メンデレーエフ元素の謎を解く』ポール・ストラザーン 著/寺西のぶ子 監訳(バベル・プレス)、『レアメタル超入門』中村繁夫 著(幻冬舎)、『よくわかる電池』三洋電機株式会社 監修(日本実業出版社)

图片提供 paylessimages 公司、HYPONeX JAPAN 公司、健荣制药公司、宇宙航空研究开发机构 (JAXA)、北九州市自然史历史博物馆(生命之旅博物馆)、福井县恐龙博物馆、Agilent Technologies 公司、秋田县大仙市、山口县立山口博物馆、造币局、amanaimages 公司、NASA



本书的使用方法

一听到“元素”，一般大家的脑海里都会浮现出“好难”“跟我没什么关系”之类的想法。但是，我们自己的身体、日常用品、地球、宇宙，这一切都是由元素构成的。

元素以各种各样的形态，构成了这个世界。

在本书中，我们会解释一些基本问题。元素是什么？有哪些元素？元素是怎样被利用的？……

从下列的4章内容中，一起来学习有关元素的知识吧。

第1章

元素是什么

简单介绍从过去人们认为的“物质本源”到元素的发现、元素周期表的诞生等“元素的历史”。

第2章

元素是怎样生成的

介绍元素诞生的瞬间，说明我们人类是由何种元素组成等问题。

第3章

主要的元素

以16种较为人熟知的元素为代表，分别讲述其特征和用途。

第4章

我们身边的元素

通过此章你会了解到大自然、各种生物和食物等我们身边的东西都是由何种元素构成的。

可以这样查阅

使用目录

利用目录寻找想知道的内容和感兴趣的问题。

使用索引

对于想知道的内容，可以通过索引查找具体页数。

第1章

元素是什么

我们的世界由什么构成

大家有没有思考过，这个世界是由什么构成的呢？

构成这个世界的是被称为“元素”的东西，它们的种类只有100种左右。

但是，元素间多样的组合又构成了各种各样的物质。

当然，人类就是其中的一种，看不见摸不到的空气也是由元素构成的。

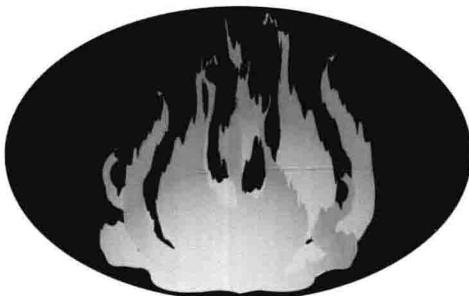
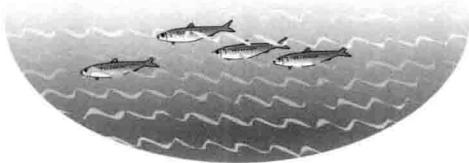
直到18世纪以后，氢元素和氧元素才被发现。

那么在此之前的人们，对于物质本源又是如何认识的呢？

最初是水

公元前6世纪的某天，在现位于土耳其西南部的希腊城邦米利都附近，有一座能眺望蔚蓝爱琴海的小山丘，哲学家泰利斯正沿着一条小路散步。在沿途的山体中，他发现了古代的贝壳化石。泰利斯经过思考后，认为这座小山曾经是海，所以他提出了“世界上所有的东西都由水构成”这一主张。但是，泰利斯的弟子阿那克西美尼却反驳称“水不能解释风和云等现象。物质本源应该是空气”。他认为，世界被空气覆盖，由空气的浓淡变化生出了火和风，然后生成了云、水、土、石等。此外，爱菲斯城邦的另一位哲学家赫拉克利特则声称“世界的本源并非物质，而是由非物质的火变化生成，所以它会不断运动转化”。

到了公元前5世纪前后，西西里岛的恩培多克勒主张物质本源并非单一，是“由水、空气、火、土这四种元素按照各种各样的比例混合后，才创造出了世间万物”。



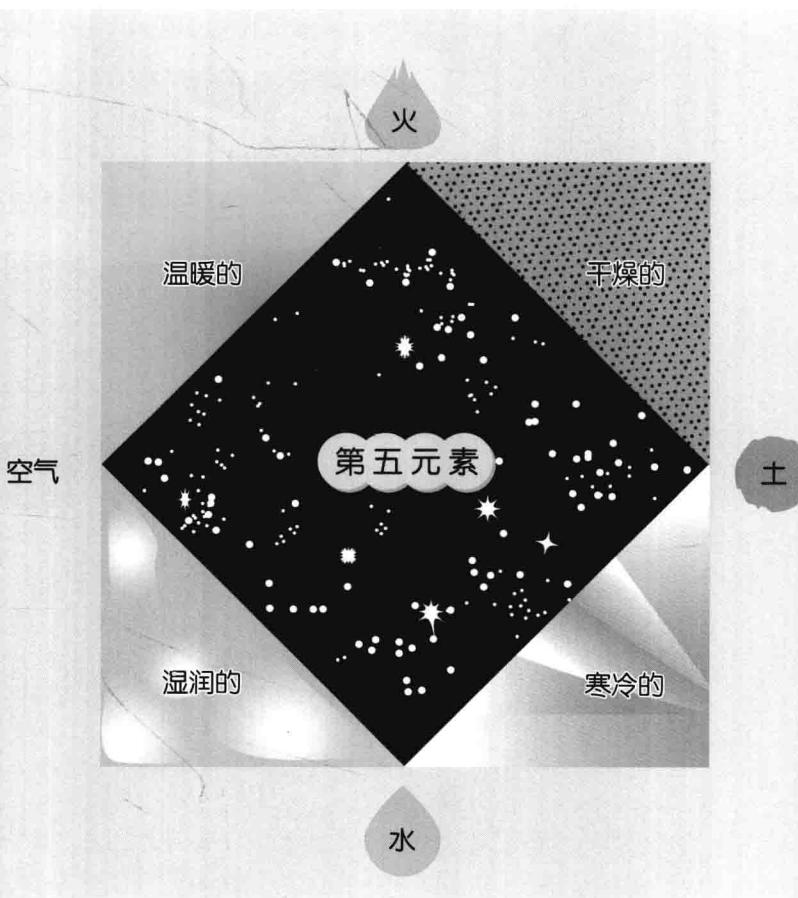
不被承认的原子论

与恩培多克勒差不多同一时代，哲学家留基伯认为“有不可再次被分割的物质存在”，并称其为“原子”。其后留基伯的弟子德谟克利特阐述“原子的种类和数量有无穷多，世间物质皆由原子结合与再结合构成”，补充完成了原子论。但是根据这种原子论，神也是由原子组成的，对于当时的哲学家来说，此种思想是无法接受的。



被坚信两千多年的四元素说

到了公元前4世纪，哲学家同时也是科学家的亚里士多德在恩培多克勒学说的基础上，加上寒冷或炎热等感觉，将四元素说发展得更为具体。此外还将构成太阳、月亮等宇宙天体的元素称为“第五元素”(Aether, 以太)。此学说跨越两千年的时光，令许多人坚信不疑。



亚里士多德(公元前384—322年)

从四元素说到原子论

悄然兴起的炼金术

与古代相比，此时黄金的价值已被人所悉知。而且当时普遍认为黄金也是由“土、气、水、火”四元素所组成，因此，人们理所当然地相信只要改变四元素的混合比例或组成结构，就可以由铁或铜来制造出价格更高的黄金。此种方法被称为“炼金术”，从事制金的人则称为“炼金术士”。

公元 10 世纪前后，炼金术在阿拉伯半岛繁盛一时，并传入欧洲。最有名的炼金术士可以说是曾在小说《哈利波特与魔法石》中登场的尼可·勒梅。据称在 14 世纪末，尼可·勒梅将一种名为“贤者之石”的红色魔法石加入水银中，成功地制成了黄金。“贤者之石”的制作方法记载在勒梅的手稿——《象形符号之书》中，但这本书全部由密码写成，至今无人能够解读。





罗伯特·波义耳(1627-1691年)

原子论复活

到了17世纪，以实验结果来阐述道理的科学家逐渐增多。英国的罗伯特·波义耳是其中一人，他以空气作为研究对象做了一系列实验后，发现空气由许多微小粒子组成。波义耳进一步考虑到，既然空气如此，那么其他的液体或固体是否也是同样道理呢。

此后，他在1661年出版的《怀疑派化学家》中阐明：“元素就是无法进行再次分割的、完全纯粹的物质。”他否定了当时主流的四元素说，并且树立了原子论的有效性。但各个元素的性质当时仍然未知。

33种元素

法国的安托万·拉瓦锡做了一系列的实验，来证明当时的普遍常识是否正确。当时人们认为，物质经燃烧释放出热素使得周围温度上升。但是，拉瓦锡在含有空气的密闭容器中使铅燃烧，最后铅的重量增加，他根据这一实验结果推测出，并不是铅经过燃烧后释放出热素，而是容器中的氧气与铅进行了结合，并进一步证明了燃烧需要氧气这一事实(▶ p32~33)。

此外，1789年，拉瓦锡在《化学基础论》中提倡，将现有化学手段不能进行再次分割之物称为“元素”。并将当时发现的33类物质归为“元素”。



安托万·拉瓦锡(1743-1794年)

■ 经拉瓦锡分类的元素

自然界	光 热 氧 氮 氢
非金属	硫黄 磷 碳 盐酸素 硼酸素 氟酸素
金属	锑 银 钴 铜 镍 锡 铁 锰 汞 铝 镍 金 铂 铅 钨 铋
土	石灰(钙) 镁土(镁) 铝土(铝) 钡土(钡) 硅土(硅)