

我的第一次探索

科普图书馆



廖春敏 主编

科学总动员



我的第一次探索



科普图书馆

科学总动员



图书在版编目 (CIP) 数据

科学总动员 / 廖春敏主编. — 上海：上海科学普及出版社，

2014.9

(我的第一次探索)

ISBN 978-7-5427-6203-0

I. ①科… II. ①廖… III. ①自然科学—普及读物 IV. ①N49

中国版本图书馆CIP数据核字 (2014) 第175431号

策 划 胡名正

责任编辑 张怡纳

统 筹 刘湘雯

我的第一次探索

科学总动员

廖春敏 主 编

上海科学普及出版社出版发行

(上海中山北路832号 邮政编码 200070)

<http://www.pspsh.com>

各地新华书店经销

三河市恒彩印务有限公司印刷

开本 889mm×1194mm 1/16 印张 8 字数 160 000

2014年9月第1版 2014年9月第1次印刷

ISBN 978-7-5427-6203-0

定价：23.80 元

FOREWORD 前言

爱因斯坦曾说过：“探索是人类最美妙的事情。”人类一直以来就对世界万物，以及那些曾经发生过的一切充满了无限好奇和探索解密的兴趣。

我们所生活的星球到底是怎么产生的，它为什么能和宇宙中存在的其他星球不同？

飞出我们的星球，外面的宇宙世界又会是什么样子的呢？

我们人类、动物、植物，又是怎么安然无恙地生存在这个星球上的？尤其是人类，一个具有独立思维，能够改变世界的生物，这个精密的机器是怎么运转的，又是用什么方法改变着这个世界的？还有，人类过往的历史又是什么样的呢？

人类为了让自己在这个星球上生活得更好做了很多努力，推动着科学技术不断发展，我们的生活都发生了哪些变化呢？

其实，世界上每一个事物，每一个现象，本身就是一个奇迹，里面必然包含着很多的惊奇，我们每个人，如果懂得去挖掘里面的玄机和奥妙，对世界自然会豁然开朗许多。尤其是青少年学生，打开科学的第一扇门对日后的学习和生活都有至关重要的作用。为了更好地引导小读者们打开思路，勇于探索前进道路中所见所知的事与物，我们专门编写了本丛书——“我的第一次探索”，分为4分册：《自然大发现》、《身体全揭秘》、《科学总动员》和《历史深追踪》。本册《科学总动员》，主要讲述身边的物理、化学、天文以及新科技的知识，所选的每一个知识点都来自日常

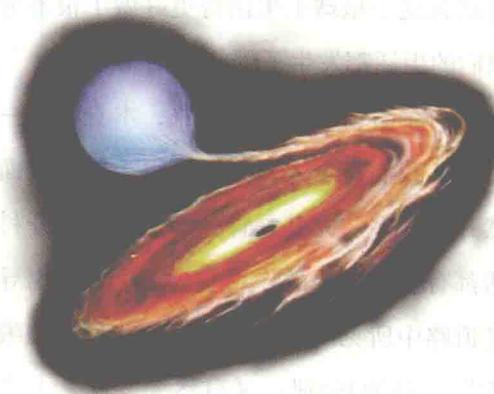
前言

可见的点点滴滴，加于朴实的语言进行阐述，利于青少年读者从自己的身边开始，发现世界科技的奥妙，进而激发他们深入探索的欲望。

为了给读者创造更好的阅读享受，让阅读本书成为一种真正的探索体验，参与本书编撰出版的诸位老师：廖春敏、李坡、孙鹏、王玲玲、刘佳、陈晓东、李立飞、白海波等，在文字撰写、图片使用、版面设计上都倾注其所有心思，力求做到文字充满青春张力、图片新颖贴切、设计清丽明快。在此感谢以上各位老师为本书所做的各种工作！

最后，希望本书能够成为青少年读者打开探索之门的第一本书。

编者



CONTENTS 目录

科学小博士 ◆ 科学家，看世界

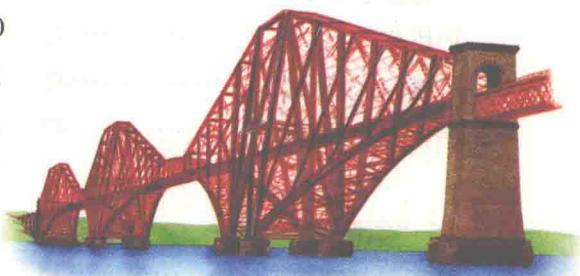
物的存在	2	塑料王国	7
岩石、空气和水	2	碳在循环	8
固体，原来这样不“安分”	2	神奇的电和磁	8
向各个方向流动	3	电厂是怎么发电的	8
转变的临界：熔点和沸点	3	静电为什么叫“静电”	9
气体，可大可小	3	电流是什么	9
世界是由很小很小的粒子组成的	4	会辨“南北”的磁铁	9
原子里有“小宇宙”	4	受控制的“电磁铁”	10
原子配对成分子	4	电磁辐射无处不在	10
规则的晶体	4	看得见的光，看不见的光	10
形形色色的原子	5	太阳是个巨大的辐射源	10
奇妙的化学元素	5	辐射，不可不防	11
给元素排个序	5	不用光的“照相机”	11
“懒惰”的气体	6	“宇宙电波”	12
化合物是怎么来的	6	天才牛顿的力学	12
世界不能没有碳	7	物体永不“落”向空中	12
地球上的4种碳	7	飞速过山车	13
生命中的碳	7	功、力和负荷	13
		是什么决定了力的大小	13



CONTENTS

改变世界的三大定律	13	光是有多快	18
能量，变化多端.....	14	光的颜色	18
运动员，跑起来	14	声音.....	18
放得越高，能量越大	14	回声和音响效果	19
蒸汽运动能发电	15	真空中能听见声音吗	19
带着能量的波	15	音强和音调	19
热能.....	15	为何闪电总比雷声快	19
热胀冷缩	15	空气和水：生命之源.....	20
冰箱的工作原理	16	多亏有了大气，有了水	20
热是怎么从一个物体跑到另一个		什么是水？什么是空气？	20
物体的	16	水的构成	20
不要让热跑了	16	能溶的和不能溶的	21
光.....	17	时间.....	21
影子的秘密	17	最准时的原子钟	21
光，不能畅通无阻	17	古代人的计时器	22
浩瀚太空.....	24	恒星的前身	24
宇宙的大小	24	终极之洞——黑洞	25
光，可以是一把尺子	24		

地球的唯一伙伴	25	“宇宙大爆炸”	32
月球上面静悄悄	25	一切源于一个“点”	32
月相变化	26	宇宙在“膨胀”	32
月球上的“山”和“海”	26	星系都在远离我们而去	33
登月	26		
		改变世界的天文望远镜	33
巨大的火球	27		
来自1000万年前的能量	27	地球—太空自由穿梭	35
太阳被“吃”掉了	27		
生命之火，源源不断	27	星际旅行不是梦	37
		太空穿梭“乘”什么	38
太阳和它的行星们	28	探索空间的利器	38
炽热表面，吞吐火舌	28	谁把飞船送上天	38
太阳系家族成员们	29	人类在太空有个“家”	38
原是一团尘埃气体云	29		
飞向行星	29	飞出太阳系	39
寻找另一个“地球”	29	反物质引擎	39
		负质量	40
恒星：燃烧的巨大星球	30	路漫漫，其修远	40
它们通常不会爆炸	30		
一颗恒星的诞生	31		
双子星，一对相互绕行的舞者	31		
最亮的恒星	31		



科技，改变生活

机械，原来可以很简单	42	铁路上的交通信号	48
杠杆，轻轻松松抬起来	42	神奇的磁悬浮列车	49
轮子的力量	42	火车是怎么拐弯的	49
滑轮越多越省力	43		
大齿轮，小齿轮	43	汽车跑起来	50
楔，简单的机械	43	刹车系统要强大	50
不断循环的电梯	43	传动装置，让快慢随心	51
身边的建筑	44	为什么转弯时，车身要倾斜	51
摩天大楼凭什么高	44	汽油发动机	51
扎根真的很重要	44	船在水上走	52
石拱门的“拱”	45	动力和阻力	52
不同隧道，修法各不同	45	轮船是如何漂浮起来的	53
大桥，大桥	46	要到水下工作怎么办	53
桥有多少种	46	水上飞行器	53
悬臂桥里有小悬臂桥	46	帆船会向哪个方向前进	53
把桥移开！	47	飞机翱翔在天边	54
桥是怎么修成的	47	机翼有多重要	54
吊桥，如此壮观	47	直升机是怎么改变方向的	54
火车“轰隆隆”	48	喷气机的工作原理	55
列车悬挂在轨道之下	48	升降热气球	55
		军用飞机	55

“万能”计算机	56	电影，不可缺少的精神食粮	63
我们看到的一切都是真的吗	56	博客、微博和微信	64
软件、硬件都重要	56		
只有0和1的世界	57		
喂，你好吗	57	能源，改变生活	64
人类自由沟通的桥梁	57	蒸汽机的三次改良	65
解读电波，还原声音	57	汽 灯	65
全球都在使用移动电话	58	修建水坝	65
黑白传真	58	太阳 能电池	65
来，写一封电子邮件	59	采 油	66
超级视觉	59	电灯泡	66
圆形透镜	59		
照相原理	60		
望远镜能望多远	60		
将小虫子放大100万倍	61		
留住声音和影像	61	从电子管到硅片	66
便携式摄像机	62	第一台计算器：差分机和分	
显像管和电视机	62	析机	67
DVD上的小沟沟	62	电视 机	67
你我的大众媒体时代	63	信息跨越大西洋	67
鼎盛一时的广播媒体	63	电脑 游戏	68



科学家人和他们的科学

伟大的古希腊人.....	70	我们活在进化的世界.....	78
住在雅典城的“哲学家”	70	晚来的生物学	78
了不起的阿基米德	70	列文虎克开启的“微观世界”	79
“希波克拉底宣言”	71	给动植物起个名	79
古希腊时代最博学的人	71	《物种起源》挑战《圣经》	79
欧几里得和他的几何系统	72		
人体解剖师.....	72	拯救世人的医学家.....	80
划时代巨著——《人体结构》	72	杀死空气中的细菌!	80
达·芬奇“为画解剖”	73	微生物与疾病	80
心脏像个水泵	73	弗洛伊德——思维影响行为	81
发现了血液循环的秘密	73		
看星星的人.....	74	数学家的眼光.....	81
2 000 多年前的伟大发现	74	花刺子密和代数	81
一个错误纠正了 100 年	75	毕达哥拉斯的三角形	82
遥望宇宙	75	培根入狱	82
三位伟人.....	76	学者云集巴格达	82
天才牛顿	76	笛卡尔与解析几何	83
苹果不能“掉”上天	76	警惕地球末日	83
“它一直在运动!”	77		
光是一种波!	77	电学的推动者.....	84
		放飞风筝	84
		电磁转换	84
		最早的电池	85

原子专家改变了时代	85	时间，快进和倒退	88
卢瑟福和玻尔	85	把光分成“一份一份”	88
力场	86	四维空间	88
X射线	86		
制造原子弹	86		
原子辐射	87	解译生命的密码	89
这些观念颠覆了世界	87	令人惊叹的双螺旋结构	89
黑洞，光线也逃不掉	87	将DNA“剪断”“重组”	89
		顺序很重要	90
		孟德尔的豌豆	90

科学未解之谜

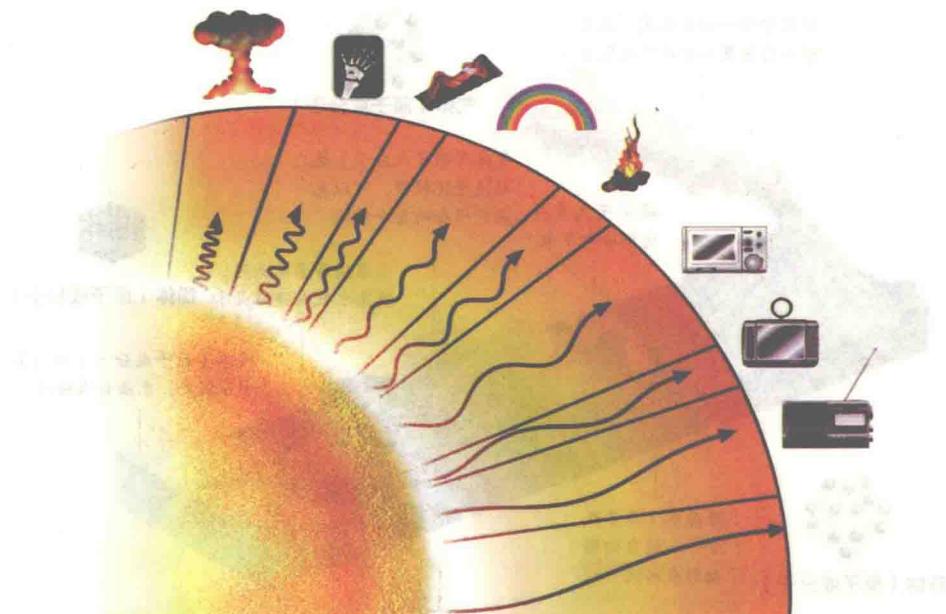
宇宙诞生之谜	92	发现外星人	102
大爆炸之后发生了什么	92		
再来一次大爆炸！	92	太阳系地外生命探疑	105
宇宙中真的存在反物质吗	93	金星上面有个城墟	108
狄拉克的大胆设想	93		
造出来的反粒子	94	木星会成为另外一个太	
有反物质就有反物质世界？	95	阳吗	111
到底有没有反物质	96		
“湮灭”的巨大能量	97	恐龙灭绝之谜	112
暗物质之谜	98		

科学家，看世界

KEXUEJIA KAN SHIJIE

这不就是我们学过的地热能吗？这就是“千疮百孔”的火山喷发。而地热能的利用前景广阔，真可谓是“一石二鸟”。

“地热”不仅为人类提供了能源，而且可以为人类带来巨大的经济效益。美国阿斯本市就利用地热能发展旅游业。



物的存在

物质的存在形态称为物态，自然界中的物质几乎都是以固态、液态或气态的形式存在着。例如岩石是固态的，水是液态的，氧气则是气态的。

物态并不是一成不变的，一种物质得到或者失去一定能量后便会从一种形态转变为另一种形态。例如对水进行加热，水获得的热量使水分子运动加速，当水分子具有足够的动能时，液态的水就会变成气态的水。

一个角落。陆地由固态物质构成，如岩石和土壤；海洋和江河由液态的水构成；空气则是由很多种不同的气体所组成的。这些物质基本上是稳定不变的，但是它们的状态会随着温度和压力的变化而变化。

◇ 岩石、空气和水

固体、液体和气体遍布世界各



的。分子是一种微小的粒子，仅仅用眼很难看到。分子有规则地紧密结合起来，形成具有一定强度和形状的固体，固体中所有的分子都在各自固定的位置上不停地振动。固体的温度越高，分子就振动得越快。当温度足够高时分子由于振动过于剧烈而不能再保持在原来的固定位置，于是固体融（熔）化成液体，比如冰变成水就是如此。

◇ 向各个方向流动

与固体不同，液体自身没有固定的形状。以水为例，你可以把水注入任何形状的容器中。一部分液体分子聚集在一起形成一个分子团，但是由于分子团内分子间的相互作用力不是特别大，这使得分子团具有流动性，分子团之间就像干燥的沙砾一样相互滑动，因此液体能向各个方向自由快



和其他液体一样，无论把水倒入什么容器中它都能和容器保持一样的形状。

速地流动。

◇ 转变的临界：熔点和沸点

熔点是指晶体物质由固态转化为液态所需的温度。沸点是指晶体物质由液态转化为气态时所能达到的最高温度，不过很多液体在达到沸点之前就会蒸发（转化为气态）了。不管是水还是铁，每种物质（这里所说的物质均指晶体物质，非晶体物质如玻璃、石蜡、塑料等没有熔点可言）都有自己的熔点和沸点，例如冰的熔点是0℃，沸点是100℃。就如同水蒸气能凝结成水、水能结冰一样，当气体被冷却到一定程度时会凝结成液体，当液体被冷却到一定程度时会凝固成固体。

◇ 气体，可大可小

跟液体类似，气体也没有一定的形状和强度。但与液体不同的是，气体还没有固定的体积（即物质所占的空间），因此气体可以迅速地充满任意一个容器。同样地，气体也可以被压缩到一个非常小的空间里。

飞艇可以飘浮在空中是因为飞艇里面的气体（如氦气）比外面的空气要轻。

世界是由很小很小的粒子组成的

宇宙间的万物都是由各种物质组成的，所有的物体，包括最坚硬的岩石，其内部也并非很充实，其中有很多空隙。

所有的物质都是由分子、原子以及这些粒子之间的空隙组成的。原子本身以及原子之间的空隙非常细微，20亿个原子全部加起来，也不过像本文中的句号一般大小。但即使是原子，其内部也不是实心的，它们更像是由亚原子微粒星罗棋布排列在一起形成的能力云。

◇ 原子里有“小宇宙”

原子的中心是1个原子核（致密的粒子团），这个核由两种粒子组成：质子和中子。原子核外有电子在不停地绕核旋转，电子的体积要比质子和中子小得多。各种亚原子粒子仅仅是能量的浓缩集合，只可能在特定的位置出现。质子带1个单位正电荷，电子带1个单位负电荷，中子不带电。

◇ 原子配对成分子

原子与原子相互结合在一起形成分子。分子是保持物质化学性质的

- * 原子内部是十分空旷的，原子核与离其最近的电子间的距离大约是原子核直径的5 000倍。如果原子核直径为1厘米，那么离其最近的电子也在距其50米外的地方。
- * 质子都带有正电荷，所以质子之间通常会互相排斥。但在原子内部有一种被称为核力的强作用力，这种核力能够把质子结合在一起，使原子核免于分裂。

最小粒子。例如，人们生存所不可或缺的氧气，其分子是由2个氧原子结合在一起形成的；人类生存所必需的水，其分子是由2个氢原子和1个氧原子结合在一起形成的。

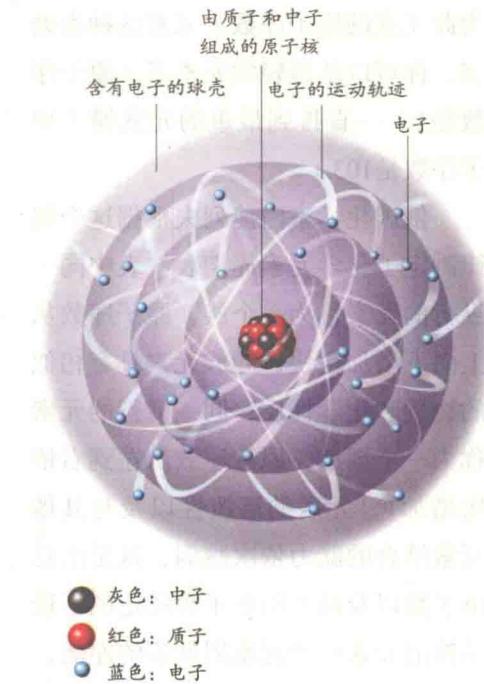
◇ 规则的晶体

自然界中大部分的固体物质都可以形成晶体。晶体的硬度大，表面有光泽，并且具有规则的几何外形。每种晶体都是由规则的原子晶格或者分

子晶格组成的。糖块和盐都是晶体，当然还包括大部分宝石，像钻石和翡翠也都是晶体。很多岩石以及金属也是由晶体组成的，但是由于这种晶体太小，我们肉眼几乎看不到。

◇ 形形色色的原子

在自然界中存在的100多种基本化学元素都是由原子构成的，每种原子的原子核里都有一定数目的质子。铀原子核中含有92个质子，铀是在自然界中分布非常广泛的一种元素。在每个原子中，质子的数目与电子的数目通常是相等的，电子以圆形轨道的运行方式分布在原子核的周围。原子间的相互作用方式（即原子的化学性质）取决于原子核的核外电子数。



- 灰色：中子
- 红色：质子
- 蓝色：电子

原子的中心是原子核，原子核由质子及相同数目的中子组成，质子和中子依靠一种强大的作用力结合在一起，核能便是从这种结合力转化而来的。

奇妙的化学元素

自然界中所有的物质最终都可以被分解为已知的最简单的物质，即化学元素。例如氢、碳和氧等。

由于每种元素都是由各自的原子所组成的，因此它们都具有独一无二的物理和化学性质。所有具有相同质子数的原子都属于同一种元素，这是

与不同元素的原子相区别的标志。

◇ 给元素排个序

某种元素原子的核内质子数，即