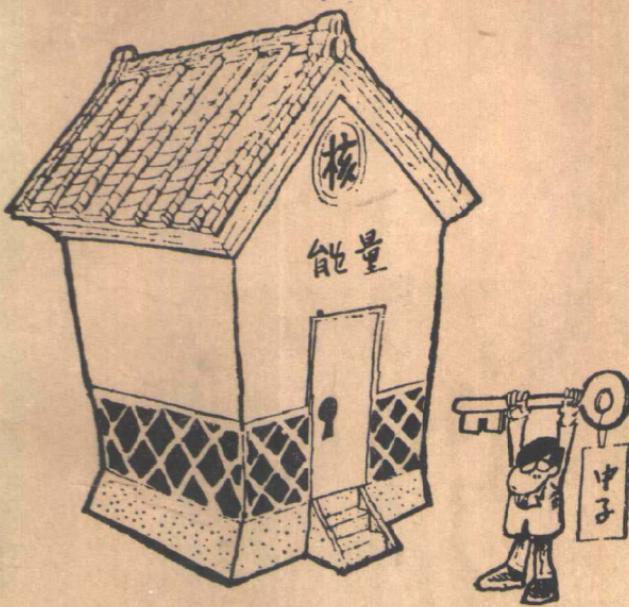


〔日〕  
林 乔雄 著  
市村 章 绘图



漫画解说

原子能

原 子 能 出 版 社



卷之三

# 卷之三

卷之三

漫画解说

# 原 子 能

〔日〕林 乔雄 著  
市村 章 绘图  
郝文义 译  
郝卓然

原 子 能 出 版 社

## 内 容 简 介

本书是科普读物。通过用通俗易懂的语言和风趣的漫画，形象而深入浅出地介绍了原子结构、原子能的释放、核裂变、反应堆的构造、燃料元件、反应堆的控制、射线的屏蔽、堆芯的热交换、反应堆的安全性。

本书可供具有中等文化水平的广大读者阅读。

漫画解说原子能

[日]林 乔雄 著

市村 寛 等图

郝义义 钟译

郝卓然

原子能出版社出版

(北京 2108 信箱)

重庆印制一厂印刷

(重庆枇杷山后街)

新华书店北京发行所发行·新华书店经售



开本787×1092 1/32 · 印张 5 · 字数 112 千字

1985年4月第一版 · 1985年4月第一次印刷

印数 1—4,100 · 统一书号：15175·576

定价：0.65元

## 前　　言

1973年秋，石油危机将整个世界卷入了混乱的旋涡之中，日本受到的冲击尤为严重，市场萧条，物价飞涨。因为日本的石油99.6%必须依赖外国，自给率只占0.4%，这就使日本的整个社会经济确实陷入混乱状态。

能源对于文明社会，犹如水和空气一样重要。日本的能源85%靠进口，其中石油就占75%。日本所需的石油80%仰仗中东。因此，这次石油危机完全暴露了日本经济的虚弱，人们无不痛感能源的重要。

世界离不开石油。美国在开发石油方面投入的力量与宇宙开发相比，可谓有过之而无不及。欧洲共同体也如此。特别以核大国自居的法国，颁布了一项政策，决定今后兴建的电站，一律采用原子能发电。日本深感大势所趋，也正大步跨入原子能时代。虽然也有关于太阳能、地热能的议论，但是，专家们一致认为只有原子能切实可行。从能源的分散、储备和运输等方面考虑，也必须将石油的一部分用原子能取代。这对缺乏能源的一亿日本人民，今后继续维持安定的生活，非常必要。因此，原子能已与人民生活休戚相关，任何人也无法回避。

然而，遭受过原子弹灾难的日本，一提起原子能就会感到不安和恐怖，这是不难理解的。因为原子能的理论和技术深奥，不容易理解，所以，虽然已经出版了很多关于原子能的书籍，但由于所用专业术语太多，一般人很难看懂。

本书将各有关资料通过作者的理解，加以整理和汇编，

ABD 61/02

使其通俗易懂、富有趣味。诸如对什么是反应堆、它的建造、安全运行和环境保护等技术问题，均可一目了然。书中尽量少用专业术语，多用俗话和比喻。因此，难免有些地方不够严密，对此希读者谅解。本书的特点是运用“抓西瓜，丢芝麻”的手法；突出重点。

当今，越来越多的人们关怀着原子能事业，本书如对读者在这方面有所帮助，则作者感到无上荣幸。另外，读者在阅读专业书之前，如能浏览本书，先掌握要点，定会有驾轻就熟之感。

林 乔雄

1975年6月

# 目 录

## 一 原子结构

|                                |    |
|--------------------------------|----|
| 1. 原子——空旷的世界.....              | 1  |
| 2. 核内世界——质子和中子.....            | 2  |
| 3. 中子是个老好人.....                | 4  |
| 4. 原子核的重量.....                 | 5  |
| 5. 胖子和瘦子.....                  | 6  |
| 6. 原子世界的重量级拳击手.....            | 8  |
| 7. 中子担负着统一原子核的任务.....          | 8  |
| 8. 原子世界的潜逃者—— $\alpha$ 粒子..... | 10 |
| 9. 原子核家庭的情况.....               | 11 |

## 二 原子能的释放

|   |    |
|---|----|
| 10. 如果质子不行，那么中子行不行？.....                    | 12 |
| 11. 一触即溃的铀-235.....                         | 13 |
| 12. 虎死留皮， $^{235}_{92}\text{U}$ 裂变剩下中子..... | 14 |
| 13. 积少成多.....                               | 16 |
| 14. 地道的两面派.....                             | 17 |
| 15. 什么是打开核能宝库的钥匙.....                       | 19 |

## 三 核裂变

|                             |    |
|-----------------------------|----|
| 16. 经过多次减速的中子——热中子.....     | 21 |
| 17. 中子台球——散射与减速.....        | 22 |
| 18. 原子核的食欲——中子的吸收.....      | 24 |
| 19. 铀-238 的变态性食欲——共振吸收..... | 26 |
| 20. 核裂变只能是昙花一现.....         | 27 |
| 21. 中子的外漏.....              | 29 |
| 22. 持续发生裂变——堆的临界.....       | 30 |

|                            |    |
|----------------------------|----|
| 23. 反应堆和火炉的差别，反应堆的定义.....  | 33 |
| <b>四 反应堆的构成</b>            |    |
| 24. 身躯瘦小、食欲不大者是最好的慢化剂..... | 35 |
| 25. 天然铀燃料的配偶.....          | 37 |
| 26. 胖子钻梯子——铀的浓缩.....       | 39 |
| 27. 均匀反应堆.....             | 43 |
| 28. 非均匀反应堆.....            | 44 |
| <b>五 燃料元件</b>              |    |
| 29. 虎槛——燃料的包壳.....         | 47 |
| 30. 研究堆和动力堆.....           | 48 |
| 31. 用铝作包壳的燃料——研究堆的燃料.....  | 50 |
| 32. 水冷堆的燃料组件.....          | 53 |
| 33. 动力堆的燃料.....            | 56 |
| <b>六 反应堆的控制</b>            |    |
| 34. 就差一点点——堆芯即将达到临界.....   | 60 |
| 35. 反应堆的刹车和加速.....         | 61 |
| 36. 懒汉大显身手——缓发中子的作用.....   | 64 |
| 37. 反应堆是能量的魔术师.....        | 66 |
| 38. 魔术师的把戏.....            | 68 |
| 39. 魔术师的把戏是怎样设计的? .....    | 71 |
| 40. 一旦发生异常，立刻放下安全棒.....    | 74 |
| 41. 备用紧急停堆装置.....          | 76 |
| 42. 反应堆的火柴——堆芯点火.....      | 79 |
| <b>七 对射线的屏蔽</b>            |    |
| 43. 禁地.....                | 83 |
| 44. 避而远之.....              | 85 |
| 45. $\gamma$ 射线的屏蔽.....    | 87 |
| 46. 中子的屏蔽.....             | 90 |
| <b>八 堆芯的热交换</b>            |    |

|                             |     |
|-----------------------------|-----|
| 47. 要保护虎 檐.....             | 94  |
| 48. 反应堆的热交 换.....           | 95  |
| 49. 搅动有利于传 热.....           | 99  |
| 50. 涓雨汇成 河.....             | 101 |
| 51. 堆芯的核设 计.....            | 103 |
| 52. 堆芯的 热设计.....            | 105 |
| 53. 中子通量 的分布.....           | 108 |
| 54. 为什么使用 压力锅.....          | 111 |
| 55. 汽泡的 作用.....             | 112 |
| 56. 拔山教授的 讲课.....           | 116 |
| 57. 怎样利用堆芯的热量发 电.....       | 119 |
| <b>九 反应堆的安全性</b>            |     |
| 58. 原子能发电与原子弹.....          | 122 |
| 59. 四道防 线.....              | 125 |
| 60. 任凭风浪起， 稳坐钓鱼船.....       | 128 |
| 61. 如果管道拦腰截断， 怎么 办？ .....   | 130 |
| 62. 原子能发电站的安全 性.....        | 133 |
| 63. 重要的问题在于认识危 险.....       | 136 |
| 64. 熊糞也有放射 性.....           | 140 |
| 65. 监测仪器一响， 安防人 员便立刻赶到..... | 143 |
| 66. 越稀释越浓.....              | 146 |
| 67. 原子能发电站的废物处 理.....       | 149 |

## 一 原子结构

### 1. 原子——空旷的世界

原子是非常小的，其直径大约只有一亿分之一厘米。如果把原子比作蜂卵，那就相当于把蜂卵比作月球。因此，不难想像，原子是微乎其微的。原子共有98种\*，如氧原子、氢原子、氮原子等等。

世界上的一切物质，都由原子构成。例如，水由2个氢原子和1个氧原子构成。

食盐由1个钠原子和1个氯原子构成。氮、氧等气体，均各由2个同种原子组成。酒精的分子由2个碳原子、1个氧原子和6个氢原子组成。至于木材、肉类等有机物，则由碳、氢、氧、氮以及钙、磷等多种原子组成。

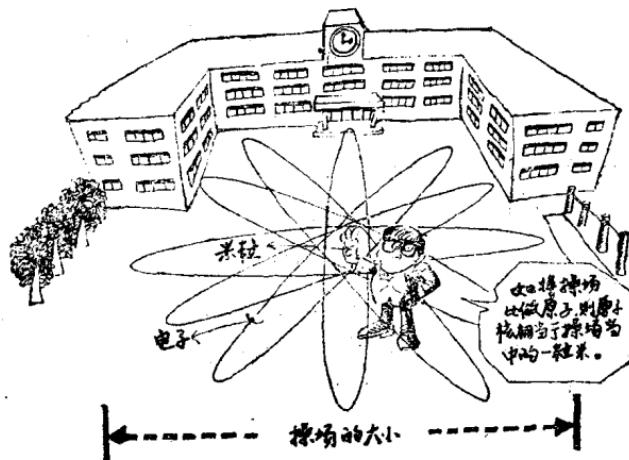
原子虽小，但是，还可以分为电子和原子核。原子核位于原子的中心，电子则围绕在原子核的周围，飞快地旋转，宛如太阳和行星的关系。可以把太阳比作原子核，行星比作电子。

原子核与整个原子相比，十分微小。大约只占整个原子大小的十万分之一。比如一个人站在操场的中心，用隐身术使自己越变越小，最后，变成一粒米，则这个米粒就相当于原子核，而整个操场相当于原子。这就是原子和原子核的大小比例。如果再有一群牛虻，用隐身术使自己变成像细菌那么小，并且从操场的一端到另一端围绕着中心的那一粒米飞

\* 到目前为止，已发现有106种。——译者注

转，那么，它们就相当于电子。好一个令人眼花缭乱的微观世界！

但是，万变不离其宗，原子就是由非常小的原子核和围着它飞转的电子、以及它们所包围的空间组成。各种物质都是由这种原子构成，人也如此。人体大约含有一千亿亿亿个( $1 \times 10^{27}$ 个\*)原子。但是，除了很小的原子核和电子之外，其余绝大部分是空间。操场中心有一粒米，还不是和空操场一样吗？而飞快旋转的电子，就更是微不足道了。如此看来，我们几乎是生活在一个空旷的世界。



## 2. 核内世界——质子和中子

现在我们再来看原子核。原子核虽然非常小，但仍可再分。原子核由质子和中子两种粒子构成。

这两种粒子的组合，就像用饴糖将不同数目的黑色和白

\* 根据指数概念： $10 \times 10 = 10^2$ ； $10 \times 10 \times 10 = 10^3$ ，余类推。——译者注

色糯米球粘在一起。黑球代表质子，白球代表中子。

最轻的原子核是氢，只由1个黑球构成。其次是氦，由2个黑球和2个白球构成。第5个原子是硼，其原子核由5个白球和5个黑球构成。碳原子核由6个黑球和6个白球构成。氧原子核由8个黑球和8个白球构成。氖的原子核由10个黑球和10个白球构成。铝的原子核由13个黑球和14个白球构成。硫的原子核由16个黑球和16个白球构成。钙的原子核由20个黑球和20个白球构成。铁的原子核由26个黑球和30个白球构成。锡的原子核由50个黑球和68个白球构成。钨的原子核由74个黑球和110个白球构成。铂的原子核由78个黑球和117个白球构成。金的原子核由79个黑球和118个白球构成。铅的原子核由82个黑球和125个白球构成。镭的原子核由88个黑球和138个白球构成。铀的原子核由92个黑球和



146个白球构成。……

以上只是举了一些常见的例子。自然界存在的各种原子，其原子核都是这样构成的。种类繁多，不胜枚举。

### 3. 中子是个老好人

黑球代表质子，带正电。由于同性相斥，伙伴之间犹如冤家对头，见面就打。然而，白球所代表的中子不带电，并



且受一种“核力”的作用，使它能和质子互相吸引。它就像个老好人，见谁都亲。

那么，这些好斗的黑球，为什么能在一个原子核内共存呢？原来，代表中子的白球夹在中间，以其核力将质子一个一个地拉住，它们就像许多老练的舞伴，双双狂跳于原子核这个小巧的舞厅。

前面已经提到，在原子核的周围，有电子飞转。电子分布在很多轨道上，每个轨道中容纳一定数目的电子。电子虽然很小（其质量仅相当于质子的一千八百分之一），但它所带电量却和质子相等，只是符号相反。由于原子中的电子数与质子数相同，所以原子核的正电恰好被核外电子的负电中和。

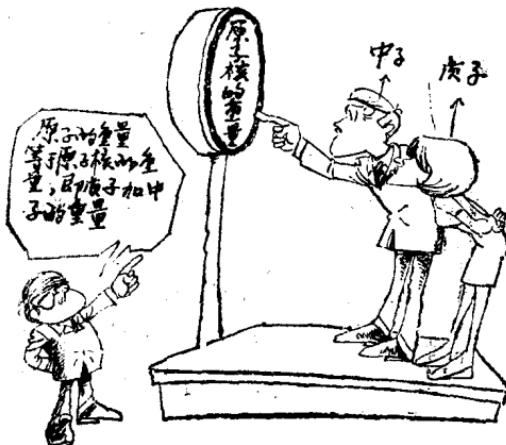
原子的性质，取决于它的电子数（或者质子数）。若将所有的原子，按其电子的多少，从氢开始依次排列时，则每离一定间隔就出现性质相似的原子。这是因为电子轨道和电子在轨道上的排列情况相似。俄国的化学家门捷列夫首先发现了这个法则，并将其归纳成元素周期表。

#### 4. 原子核的重量

现在谈一谈原子核的重量（质量）。中子和质子的重量大致相等。电子的重量大约相当于质子的一千八百分之一，因此，可以说原子的重量就是原子核的重量，即质子和中子的重量。原子世界使用的天平将氧原子的重量定为16。以此为标准\*，则中子和质子的重量都等于1。前边列举的原子的

\* 现在以碳-12的质量等于12为标准。——译者注

\* 根据负指数概念： $10^{-1} = \frac{1}{10} = 0.1$ ,  $10^{-2} = \frac{1}{100} = 0.01$ , 余类推。——译者注



重量：氢等于1、氦等于4、碳等于12、铝等于27，……铀等于238。这些数目就等于原子各自所含黑球与白球数目之和，叫做质量数。它是原子世界用以表示核重量的重要数字。

那么原子的实际重量到底是多少呢？中子的重量为十亿亿分之十七克( $1.7 \times 10^{-24}$ 克)。自然界中最重的铀原子，其重量为一百万亿亿分之四克 ( $4 \times 10^{-22}$ 克)。这种表示方法豈不过于烦琐吗？所以还是使用上述的原子世界的天平称量较为简便。

## 5. 胖子和瘦子

原子核也像人一样，有胖瘦之分。贪婪的原子核，拉拢了多余的中子而变成胖子。虽然胖子与瘦子的重量不同，但是由于质子数相同，所以它们的性质是一样的。可以说它们同属一族，叫做同位素。

例如，普通的氢原子是由1个质子和1个电子构成。所以，用原子世界的天平称量，其重量等于1。这种氢原子的原子核中不含有中子，是最瘦小的氢原子。在它的同一族

里，还有胖子。就是在原子核中，除质子之外，还含有1个中子，这就变成了质量数为2的胖子。这就是氘。氘的化学性质与氢完全一样。10000个天然氢中有15个氘。

相传某造船厂的一个工人，拾了一支金属棒带回家去，不久就发现其臀部被烧伤。这件事闹得满城风雨，成了报纸、电视、广播中轰动一时的新闻。这个金属棒就是对焊接部进行辐射探伤所用的“铱”。它是将天然铱放进反应堆中照射，吸收中子而变成的铱的同位素。这种铱不稳定，不断放出射线，可用来探伤。这样的同位素叫做放射性同位素。

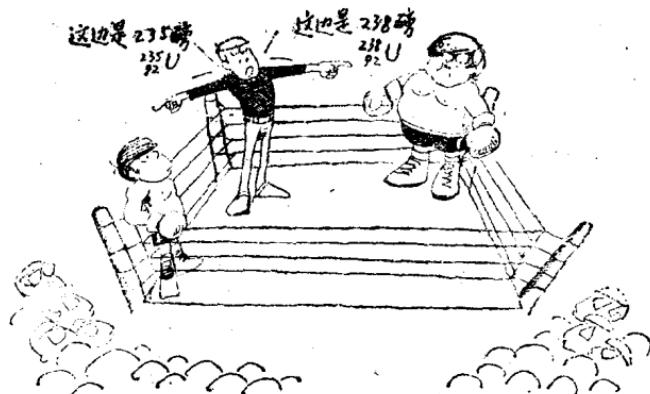
如果不是吞食中子，而是吞食质子，则情况大不相同。这好像一个人突然生角长尾，吃起草来，完全变了。例如，



铱吞食 1 个质子，就变成铂。就是说，质子数一变，则变成别的原子，其化学性质也随之改变。

## 6. 原子世界的重量级拳击手

元素周期表中 92 号的铀家族，都是重量级。这些同位素的共同点，是都含有 92 个质子。但按所含中子的多少可分为



三种：一种含有 146 个中子；一种含有 143 个中子；还有一种，含有 142 个中子。其中占压倒优势的是头号大胖子，含有 92 个质子和 146 个中子，总数为 238，所以叫做铀-238 (^{238}\_{92}U)，再标出其在周期表上的位置（原子序数），就可写成 ^{238}\_{92}U。

然而，质量数为 235 的中胖子，即 ^{235}\_{92}U 为数很少。铀-238 与铀-235 的数目比为 993:7。也可以说铀-235 只占 0.7%。至于质量数为 234 的小胖子铀-234，就微不足道了。

由此可见，天然铀中铀-235 和 铀-238 的比例是一定的。

## 7. 中子担负着统一原子核的任务

可以把原子核比作一个舞厅，在这个小巧的舞厅中，白球（中子）老练地带领着黑球（质子）欢跳。在轻的原子核