

主编 李 诚

世界科普经典文库

能源漫话 (上)

KEPUJING
DIANWENKU

内蒙古人民出版社

世界科普经典文库

能源漫话

上册

内蒙古人民出版社

世界科普经典文库

责任编辑 武连生

出版发行 内蒙古人民出版社

地 址 呼和浩特市新城区新华东街祥泰大厦

印 刷 北京一鑫印刷有限责任公司

开 本 850mm×1168mm 1/32

印 张 300

版 次 2006年12月第一版

印 次 2007年1月第一次印刷

印 数 5000套

书 号 ISBN 7-204-08902-2/G · 2438

定 价 (全56册):1372.00元

如出现印装质量问题,请与我社联系。

联系电话:(0471)4971562 4971659

目 录

燃料电池	1
生物的经济能源	3
电化学能源	5
燃实电池	8
能源物质的战争	17
前苏联第四大“煤仓”	19
核爆炸的和平应用	22
海洋能源	27
海水温差发电	32
地热能源	36
太阳能热管	39
磁流体发电	41
太阳能热电站	44
地热能	47
风力能源	49
垃圾发电	54
“种”石油	57

世界科普经典文库

煤层气	59
气水合纤维素	61
“吃”树的动物和能源危机	65
能源之母	69
打破原子	72
中子	77
核能利用	80
“水变油”	87
“北极光”的启示	92
核能的未来	95
爱因斯坦的公式	97
超新星	101
寻找出路	109
核安全分析	119
三里岛事故	125
切尔诺贝尔利	129
核工业初创	148
挫折与徘徊	155
核能再创业	158
核电的政策	162
战略与决策	164
物理过程	169
爆炸原理	175
发展过程	180
事故举例	191
核弹按钮	193

目 录

震惊世界的“星球大战”计划	202
展望 21 世纪的太空竞争	205
神秘的化学雨武器	207
化学武器：能否寿终正寝	211
核试验转向	220
核爆炸新用	223
更注重安全	227
新技术探索	228
重视小核电	233
空间——核能前景展望	234
燃料电池“烧”什么	237
生物的经济能源学	241
从上天用回到地上用	243
大能源与小能源	245
“靶子”计划及其他	247
第 三 代	249
石油与煤炭之争	252
核爆炸的和平应用	254
向海洋索取能源的新路径	260
海水温差发电	266
潜力巨大的地热利用	270
奇妙的太阳能热管	274
一种崭新的发电技术——磁流体发电	276
气势宏伟的太阳能热电站	279
本领高强的地热能	282
利用风能造福人类	285

垃圾发电——环境与能源的最佳选择	290
向植物要石油	294
接替能源——煤层气崭露头角	296
海洋中的新能源——气水合纤维素	298
火的三要素	300
“吃”树的动物和古代的能源危机	302
化石燃料和现代的能源危机	304
能源之母——太阳之谜	306
请你算一算——再论太阳之谜	308
“原子击破机”	310
崂山道士的功力	315
德国科学家的发现	317
“天火”终于降临人间	319
切尔诺贝利的烟云	321
严重的浪费	322
“凤凰”的来历	323
简单的回顾	326
“水 变 油”	328
艰难的道路	330
“北极光”的启示	332
“点火三要素”、“碍失相当”和 21 世纪	335
眼睛能看到的	336
万物都能变油——爱因斯坦的公式	337
端着金饭碗的乞丐	339
比 1 亿个太阳还亮	341
最小的弟弟登上了最大的舞台	342

目 录

被压扁了的太阳	344
再压，就炸了！——超新星的爆发	345

燃料电池

英国的电化学家格罗夫（1811～1896）的职业是律师（他于1835年毕业于牛津大学），由于他的身体很坏他不愿意干律师工作，却爱上了宁静的实验室，当起了实验家来了。由于他在1839年发明了“格罗夫电池”，所以他被选为伦敦皇家学会的会员。格罗夫是能量守恒定律的狂热拥护者（因此在各种书中都说他是英国的物理学家），在伦敦工学院当过教授。到他壮年时，他的健康恢复得相当好，所以他又干起律师职业来了。1871年他被任命为法官，又过了一年，他被授予“爵士”的爵位。

现在，从事科学需要经过长时间的学习，需要昂贵的仪器设备，需要集体的努力及许多其他条件，因此我们很难想像出现格罗夫那样的人物，很难想像一个职业律师，竟然能利用空闲时间成功地在科学舞台上活动一番，甚至还做出了重要的贡献。

是的，就是这样。格罗夫白天出席法庭，当辩护人，到了晚上就把律师的长袍一脱，把闲暇时间都用到他喜爱的学科——电化学上。而且他的研究工作是如此成功，以至今天的人们不知道有个叫格罗夫的法官，只知道有个叫格罗夫的电化学家。

在1839年1月号的“哲学杂志”中，格罗夫发表了这样一个实验：把两片铂片浸到一个盛放稀硫酸溶液的容器中，让硫酸大约淹没铂片高度的一半，当把这两片铂片与电流计联接起来，并向一片周围的溶液吹氢气，向另一片周围的溶液里吹氧气时，电流计的指针就发生偏转。第一个燃料电池——氢——氧电池就这样产生了。

看来，格罗夫是无意中做出这个发现的。因为他原来的目的 是将水（准确点儿说，是将硫酸溶液）分解成氢和氧。

将水分解的过程也可以向相反的方向进行，同时形成电流，这一事实对于格罗夫来说，只是一个附带发现的现象。对它的报

告，也好像是做为“补遗”处理的，放到了正文的后面，他本人以及他的同代人并没有立即意识到，科学中已经发生了一件意义重大的事件。

在此之前，人们也知道能产生电流的电化学电池。但那些电池“燃烧”的都是相当贵重的金属，如锌、铅、镍等。要是电化学电池能“燃烧”氢，那该有多廉价啊，要是能“烧”天然气，尤其是能“烧”煤，那就更好了。燃料电池应该“燃烧”这些东西，因为人类从古代起，就习惯了烧枯树枝和劈柴。

可是要知道，格罗夫发明的电池，似乎恰好能实现这种可能性。在格罗夫电池中，燃料（氢）燃烧（与氧化合）成了最终产物——水。这个事件中最惊人的一点是，当燃烧普通燃料时，人类得到的不是热，而是直接得到电流。这对于人类还是第一次。

然而格罗夫的实验在当时并没有使科学家们产生深刻的印象，因为电池产生的电流太小了。这种东西看上去不过就是实验室里的玩艺儿，仅此而已。它很新奇，很有趣，但却没有实际用途！

现在我们来谈谈，在燃料电池里有什么以及它是怎么燃烧的。……火电站里的大蒸气锅炉有10层楼那样高，火焰在它的炉膛里凶猛地翻腾着。那么火焰是什么呢？燃烧过程的物理实质是什么？

燃料，如旅游野营时点篝火用的木材以及煤、石油、天然气等，基本上是由碳组成的。当燃烧时碳原子失去了电子。而氧原子（它们是氧化剂，是燃烧过程的必需成分）却获得了这些电子。于是在氧化过程中，碳原子及氧原子结合成了燃烧的产物——二氧化碳分子。

我们把所有这些过程都说得非常简单，但它们进行起来却非常猛烈。即是说，参加燃烧的物质分子及原子都获得了很高的速度，这就意味着它们的温度剧烈提高了，于是它们开始发光，这

就是火焰。

在燃烧时，电子的交换是混乱地、无秩序地进行的。过程中出现的全部化学能变成了价值不足的（就继续转变的效率而言）热能，这非常像电路的短路现象，当发生短路时电能变成了热能，同时导线也熔化了。

燃烧是原子间电子的交换，可是电流也是电子的运动啊，只不过是有序运动而已！这令人产生这样一个奇异的念头：能否把燃烧过程安排得让人直接得到电流呢？就是说，控制住电子的运动，不让带电荷的离子在混乱的冲撞中失去自己的电能，不让它变成热？就是说，是否有可能进行“冷”燃烧，进行有组织的、有序的燃烧呢？原来，这些事都能办到。

生物的经济能源

杰出的前苏联电化学家弗鲁姆金院士在莫斯科创建了前苏联科学院的电化学研究所，该所的主要研究课题之一就是燃料电池。弗鲁姆金院士曾与记者进行过一次谈话。当说到传统能源的缺点时，院士为它描绘出这样一幅生动的图画：

“请你设想有一位渴得难受的人，他终于走到了水边，舀起了满满一杯水。可是……可是把杯子端到嘴边时只剩下 $1/3$ 了！人类的能源状态恰像这样，因为在一杯装得满满的能量中，它只能将其中的一小部分用到有用的事情上，在人类辛辛苦苦从地下开采出来的燃料中，有 $2/3$ 的化学能白白浪费掉了……”

但“冷”燃烧就不这样。它与普通的燃烧不同，不受卡诺公式的限制，它的有用功系数甚至可能超过 100%！

这个秘密很简单：从周围环境中得到一些能量，把它补充到进行“冷”燃烧的燃料化学能中，就可以使有用功系数超过 100%，但这是例外情况。通常的情况是，当发生“冷”燃烧时，几乎全部化学能都直接转变成十分便于利用的电能。第一个证明

这一点的人，是德国科学家奈恩斯特。

1893年，奈恩斯特得出了一个理论公式（后人称为奈恩斯特公式），可以根据它来确定电化学电池的电力数值。在外表上，这个公式像卡诺公式一样简单，然而它的简单性仅仅停留在表面上。

我们不打算在这里推导和讨论奈恩斯特公式，我们关心的是，奈恩斯特从他的公式中得出了什么结论。就在1893年，奈恩斯特算出了伏打电池的电动力值以及当碳与氧发生电化学化合时所放出的电能数值，得出的结果令人震惊。奈恩斯特证明，如果用电化学方法（应读做：在燃料电池中！）将碳的化学能转变为电能，那么理论上的最大有用功系数可达到99.75%，它几乎有100%了！这就是燃料电池的许多优点中最重要的一点。燃料电池中的能量几乎无损失，这是它与蒸气机及其他热机的不同之处。

有趣的是，生物体也是以与此十分相似的方式来解决能源问题的。在生物体中也像在燃料电池中一样，在很温和的条件下（室温、常压、水环境），化学能可以以很高的有用功系数转变成机械能（肌肉收缩、心脏搏动、细菌鞭毛的运动）、渗透功（内分泌腺的分泌小肠的吸收）、电能（神经细胞的电冲动、某些鱼的发电器官）、光能（萤火虫的发光）以及其他种种形式的能，而避免了效益很低的直接利用热阶段。

最惊人的是，所有这些转变都一定含有氢与氧进行“冷”燃烧这一环节。生物化学家们确认，在每个活细胞中，都仿佛安装着一个生物化学氢——氧燃烧电池。我们不在此处探讨生物化学上的细节，只指出氢燃料是从哪儿进入人的机体内的（至于氧化，它就是空气中的氧了）。它通过气管和肺被吸入血液，与血红蛋白结合，然后被血红蛋白带到全身各处的组织）。

氢的来源是食物，就是脂肪、碳水化合物和蛋白质。在胃、

小肠和细胞中，食物最终断裂成最基本的结构物质——脂肪酸、糖、氨基酸等，它们接着在细胞中分解成水、二氧化碳与原子态氢。

就是这个原子态氢，在“冷”燃烧过程中与氧结合，从而形成了生命有机体能源的基础。而在这个反应中放出的电子，则触发了在生物有机体内进行的全部过程。

电化学能源

在前苏联，燃料电池早就不是什么新东西了。在前苏联国民经济成就展览会的展品台上，观众早就可以看见电化学发电机。这是对燃料电池的称呼。如果我们把各种必不可少的辅助设备如散热、分出反应产物的辅助设备与燃料电池看成一个整体，那么就可以这样称谓燃料电池。电化学发电机是在前全苏电流科学研究所里，在前苏联科学院通讯院士李多林柯领导下制造出来的。诚然，起初时这项工作的要点是制造出功率不大的自动电源，例如为电视转播机制造氢—空气型电化学发电机（功率 15 瓦，工作时间 2000 小时）。因此，前苏联的电化学专家才以巨大的兴趣，于 1979 年 9 月召开他们的年会。当时在莫斯科正召开着前全苏科学大会，它的议题非同寻常，是电化学能源！

燃料电池的命运中充满了令人啼笑皆非的事情。可以说，是天外奇遇使燃料电池重返人间的。在地球外及深水下等条件非同寻常的地方，也需要非同寻常的电源。于是，在普通供电手段受不了的地方，就让燃料电池去大显身手。

燃料电池也好像只适用于特殊场合及特殊技术，而它们得以应用的关键，就是它们的需要数量不大。正是因为如此，学者们在 1979 年的莫斯科前全苏科学大会上大谈特谈电化学能源，才使人们感到非常惊奇。

值得注意的是，前苏联的电化学专家们是在莫斯科能源研究

所的院内召开会议的。这个研究所在培养电化学能源专家方面有很好的经验，开会地点的选择，仿佛巩固了电化学专家与能源专家之间的联盟。

在莫斯科能源研究所的会议上，科学家们拿出了许多例证，说明电化学发电机在怎样逐渐深入进我们的日常生活领域。比如说，这些装置为前苏联科学院在黑海中的水下房屋“黑海”号供电。但会议上令人印象最深刻的东西，还是前苏联科学家及工程师、前苏联科学院的研究员们研制出的、以燃料电池为动力的电动汽车。

乍看起来，它很像一辆普通的小汽车。尾部好像有一根普通的排气管在喷出烟来。但那不是有毒的排气，而是无害的水蒸气。第二点令人惊异的地方是，这辆车一点儿声音也没有，既不噗噗嗤嗤，也不光当光当响，像猫头鹰一样默不作声。

如果你向汽车里面看，也许不禁要找找普通的蓄电瓶在什么地方（因为它是电动汽车啊）。但你却找不到。里面只有像家用洗衣机那样大的“箱子”，这就是燃料电池电化学发电机，电流从那里通向发电机。

在这种电动汽车里，用不着往燃料电池中加注燃料和氧化剂。氢气瓶代替了油箱，而氧化剂就是通过特殊方法净化了的大气。换氢气瓶时只要几分钟时间就够了，而给蓄电瓶充电却要几小时。另外，乘蓄电瓶汽车也跑不了多远。最有希望的镍—锌蓄电池，才能让汽车开出130千米。1980年时，燃料电池电动汽车顺利地通过了公路试验。计算指出，在目前，用这种汽车运货的费用，只比用汽油的汽车贵40%。

电化学发电机在铁路部门有很广阔的前途。比如说，给自动信号系统的自动装置供电。在前苏联，小型及中型（从1千瓦到100千瓦）电化学发电机的研制工作正在顺利地进行着，而大型装置的研制工作才刚刚起步。但莫斯科能源研究所的会议指出，

前苏联已经具备了研制大型电化学发电装置的一切先决条件。在电催化剂、强电静质理论以及为迅速发展电化学能源所需的其他基础性学科中，前苏联都取得了毋庸置疑的成就。

那么我们要问，难道人们已经需要电化学能源了吗？如果确实是这样，那么在什么领域里需要呢？为什么需要呢？

每一门科学都有自己的幻想。电化学的幻想是制造出完善的燃料电池，并以它们为基础，建立起自己的电化学能源工业。我们用大坝横断河流，又建立起强大的原子电站。可是在总的能源平衡中，水的位能或原子的裂解能仍然只占百分之几。

燃烧天然燃料产生的能源当然被叫做“大能源”了。但与大能源同时，还存在着所谓“小能源”。为了向无线电收发装置、飞机上的各种仪表和自动装置供电，需要特殊的电源。它们是数十种电池及蓄电池，都是真正的电化学装置。

手电筒里要用干电池，宇宙飞船上要用燃料电池，电化学电源的应用范围就有如此之广。全世界各种电池的年产量近 100 亿支。总功率可与全世界发电站的总功率相比。看吧，这就是所谓“小能源”。诚然，前不久在电化学能源中还没有庞然大物，没有大功率装置，但读者们很快就会看到这种东西问世。

然而在电化学能源中并非一切都很简单。比如说，在手电筒用的干电池中，做燃料的东西都是锌、锰、铅一类的“舶来品”。为了制取这些物质，要对天然矿物进行复杂的、长时间的加工，这又得消耗大量的电能。例如制取 1 吨锌需要用电 3500 度。很明显，不管电池的有用功系数多么高，也抵消不了在制取燃料时的电能消耗。

电池的另一个缺点是工作时间短。电池里放的活性物质——燃料和氧化剂都有限。这些东西一旦消耗光，电池就不能用了，就得换新电池。但热机却可以不间断地工作，因为它的燃料和氧化剂是连续供给的。

要是按照热机工作的方法——连续添加燃料及氧化剂的方法来制造电池的话。那又怎么样呢？如果能做到这一点，那么新研制成的电池既很有高的有用功系数，又能大大延长工作时间。具体地说，这也是研制燃料电池的基本思想。优秀的电化学专家们，尤其是奥斯特瓦尔德，早在 20 世纪初就看出了这种电池的优越性。

可是，这颗能源“新星”在明亮地闪烁了一下后很快就熄灭了。原因有很多。我们在上一章里已经讲过了。只在当研制燃料电池成了宇宙计划的一个组成部分后，这种装置才被派上用场。为了研制它，花了许多钱，动员了许多科学家和工程师，只有这样干，才能指望在这个困难的课题中取得成就。但目前燃料电池的造价太高了，所以在 60 年代时对它的热情，在 70 年代时变成了谨慎的乐观，后来干脆变成了悲观和消极。

燃料电池确是早就被人认识了。但在以前当有机燃料便宜得出奇时，燃料电池的高效能优越性表现得不大突出。可是在 60 年代便宜的东西，在 70 年代已经贵起来。能源危机改变了人的观点，研制燃料电池再次获得了现实的意义，因为这是节约有机燃料的现实途径。于是，燃料电池得到了进入“大能源”行列的“通行证”。

燃 实 电 池

“条条道路通城市，——19 世纪末的比利时诗人艾米尔·维尔哈恩曾这样写道。

城市是现代文明的集中点，是现代文明的“气压计”和“脉搏”。人类文明的成就和缺欠，在城市中表现得特别突出，显而易见。

城市是热岛，它的平均气温比城外要高 10 来度。这里的空气与城外不一样，太阳的光亮也不一样，降雨也常常多一些。

城市的树木可真是成问题。日本东京空气的强烈污染迫使市政当局对绿化植物采取了“紧急救援”计划。例如，所有树龄在15年以上的树木都要登记上册。以对它们进行专门管理。原来，这些年轻的“老人”已经需特殊护理了。

可是在城市中不仅树木不容易生存，甚至人也难以活下去。东京街头上戴防毒面具的警察，伦敦及洛杉矶城上空的毒雾，这些景象已经被许多人描绘过了。在城市中，怎样把生态上的洁净与不断增长的能源需求调和起来呢？人们又一次想起了燃料电池。因为电化学发电机有一个重要的优点——生态洁净。它们几乎只向大气排放出二氧化碳和水，因此它们可以被直接用在最需要的地方——大城市及工业中心里。

燃料电池真像是为城市而诞生的。它们没有噪声，因为在燃料电池中化学能直接转变成电能，避免了与机械运动有关的各个阶段。另外，燃料电池的温度很低，实际上不需要水。与传统的发电站相比，它的占地面积要少得多。而在过分拥挤的城市中，土地问题是极尖锐的。据估计，功率为20兆瓦的燃料电池电站，只要一块面积为 15×25 平方米的地皮就够了。如果我们想一想燃料电池是怎样造的，我们就能明白为什么它的体积那么小。

在科学文献材料中对燃料电池是这样描述的：在一个盛电解质（酸或碱）水溶液的容器中插进两个叫做电极的金属棒，例如白金棒。把气态燃料，例如氢气，送到一个电极（阳极）上，在另一个电极（阴极）周围吹入氧化剂，通常是氧气或空气（它要便宜些）。现在如果把两个电极用导线联起来，导线里就有电流通过。

电化学家们对燃料电池大致就是这样描写的。可是工艺学家们总想节省空间和原材料，追求单位重量（或体积）的功率大，所以对燃料电池的构思不一样。

他们将会说，燃料电池就像一块腊肠面包。两块多孔的电极