# 验证原子能级量子化的里程碑: 弗兰克─赫兹实验

林志忠

(台湾阳明交通大学电子物理系 新竹 30010)

"他们发现了一个电子撞击一个原子时所遵循的定律" ——1925年弗兰克与赫兹获得诺贝尔物理学奖时的颂奖词 2024-05-06收到

† email: jjlin@nycu.edu.tw DOI: 10.7693/w120240708

### 1 引言

古斯塔夫·赫兹(Gustav Hertz, 1887—1975)于 1911 年从柏林洪堡大学获得博士学位之后,詹姆斯·弗兰克(James Franck, 1882—1964)随即邀请他一起在柏林大学进行气体放电相关实验。他们的合作只持续了三年,到了1914年第一次世界大战爆发,两人随即人伍服役,并都曾在战争期间身受(罹)重伤(病),幸而妥善疗养之后都痊愈了,两人得以重返教研岗位。他们在1914年4月撰写的实验论文,成为量子力学发展史上的一座里程碑,为玻尔原

的电子能级分立(离散而不连续), 提供了坚实的测量证据,使该项革 命性理论预测,从看似不可思议的 异想天开(奇想),摇身成为确凿的 微观世界的"事实","弗兰克一赫 兹实验(Franck—Hertz experiment)" 一词,从此写入近代物理学课本 中,他们两人并因这一项丰功伟绩, 共同荣获1925年诺贝尔物理学奖。 19世纪下半叶,照明以及电气

子论模型(发表于1913年7月)预测

19世纪下半叶,照明以及电气的使用日趋广泛,工业及民生需求大幅度增加,研究和解决低压空气漏电问题及气体放电现象因此成为显学。同一时期,阴极射线于1859

年被发现之后将近40 年,直到1897年,汤 姆孙 (J. J. Thomson, 1856—1940, 1906 年 诺贝尔物理学奖得主) 才确定其为电子(粒子) 流,而非传播于以太中 的某种波动。在理论方 面,以麦克斯韦和玻 尔兹曼为首的气体动 力论和统计力学也逐 渐发展成形, 趋于完 备。这些主客观条件, 都构成了弗兰克-赫 兹实验的研究动机和 学理支柱背景。简言 之, 当时许多科学家

致力于测量低压气体放电管中的电 子及离子平均自由程、离子迁移 率、电子能量分布和电子结合能, 其主要动机在于研究各种(惰性)气 体及金属原子的电离势(ionization potential) 或 电 离 能 (ionization energy), 希望了解电和物质的本 质。弗兰克和赫兹则企盼建立一个 关于气体中的电子的动力学理论(a kinetic theory of electrons in gases), 未曾想到探究物质的结构。当时, 除放电管之外,科学家也使用X 光、紫外光和辐射等来照射原(分) 子, 使其产生电离现象, 但他们对 原子和分子的内部结构仍一无所 知,脑中完全没有能级分立,遑 论能级间之跃迁(transition)和激发 (excitation)的概念。

从1911年到1914年间,经过一系列实验,伴随着逐步改良和细致化他们的仪器设计与装置,弗兰克与赫兹意外地测量到了通过低压汞原子蒸气的电流大小与电压成周期性起伏,周期为4.9 V,图1即是他们发表于1914年的原始数据。随后,弗兰克与赫兹又非常警觉地测量了放电管外围的光谱,发现了一条波长为253.6 nm的紫外光谱线。他们惊讶地发现,这条谱线的对连级,这条谱线的对等于4.9 eV (e 为电子电荷)。这个定量吻合,显然蕴含深意,即普朗克黑体

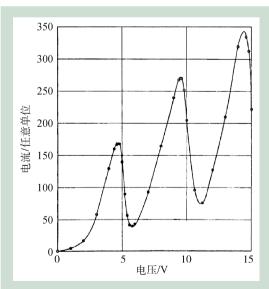


图1 弗兰克一赫兹实验中,低压汞原子蒸气通电实验数据,电流极大值呈周期性出现,峰值间距为 4.9 V<sup>[3]</sup>

辐射能量量子化的概念和电子— (汞)原子碰撞必定隐含千丝万缕的 密切关系。但是,弗兰克和赫兹以 及当时身在柏林的许多位近代物理 学先驱,如普朗克和爱因斯坦等大 家,竟都没能及时意识到这就是原 子的能级量子化现象的直观反映, 虽然此时他们应已知晓玻尔发表了 氦原子模型理论。

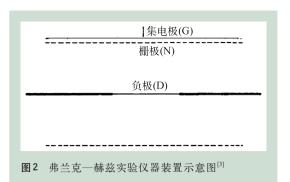
在近代物理学教科书里,弗兰克一赫兹实验结果经常紧接在玻尔原子模型之后,只被简短描述,有时一笔带过,彷佛它的作用仅在于为量子理论背书。笔者认为,这种教学以及教材编辑方式,可能助长学生在潜意识里养成轻忽实验的长学生在潜意识里养成轻忽实验的表度,甚至产生实验总是轻而易举,并顺理成章印证理论计算结果的印象。以下我们检视弗兰克—赫兹实验的仪器装置,以及分析他们两时代许多优秀实验学家之所以功败垂成、失之交臂的要素。

# 2 弗兰克—赫兹实验装置及 操作要素

图 2 是弗兰克-赫兹实验的仪 器装置示意图,放电管是一个玻璃 制圆柱形管。其中, 灯丝(D)为负 极,温度约为110°C,在圆柱轴 上,栅极(N,正极)和集电极(G)为 同心空心圆柱。灯丝与栅极相距 约4 cm, 栅极与集电极相距约1-2 mm, 后者间距大致相当于实验条 件下的电子平均自由程长度, 因此 只要到达栅极并且能量大于0.5 eV 的电子就能被集电极接收(见下文)。 与简单直线型放电管相较,使用同 心圆栅极与集电极, 可以收集到更 多的电子, 即能够获得较大的电 流, 使测量更精确, 信号变化(起 伏)更明显。进行实验时, 灯丝放出 的(热)电子被加速,撞击玻璃管中的汞原子蒸气(蒸气压约为1 mm 汞柱或更低)。在弗兰克和赫兹的设计中,栅极电压(相对于灯丝电压)可调范围为0—15 V,所以电子能量/动能不高,与阴极射线管中的

电子相比属于低速电子。栅极和集电极之间则接上一个小的反向电压(0.5 V),所以在栅极处能量很小的被加速电子(小于 0.5 eV)将无法抵达集电极以形成电流。实验时,集电极接检流计,再接地。(注:阴极射线中的电子能量高得多,碰撞后会使得原(分)子电离。此外,在弗兰克和赫兹的一系列实验中,电极的间距和汞原子的蒸气压常随测量重点不同而有所调整。)

如前所述,在19、20世纪之 交,进行实验测量及理论解释各种 气体和金属原(分)子的电离势,是 一个重大科研课题。然而, 当时实 验上还没能准确测出不同气体的电 离势值,如J.S. Townsend的理论模 型也仍是建立在古典物理学之上, 因此形势呈现浑沌胶着状态。与众 人不同, 弗兰克和赫兹两人得以出 类拔萃的原因,在于他们极端注重 实验细节,并且能面面俱到。他们 细心又耐心地一次次纯化气体,一 步步改善和提高玻璃放电管中的真 空度(包括管壁的清洁和灯丝的选 材、加温与除气(degassing)等),落 实密封通过玻璃管的电极导线,并 谨慎处理电线接地(以避免产生回路 电流)等实验细节。为了提高真空 度,他们还在旋转机械汞泵与放电 管之间加装了液态空气冷阱(cold trap), 以吸附机械泵油气, 避免它 们污染放电管中的被测气体或金属



原子蒸气。这些实验手段, 仍是今 天实验物理学家要做出漂亮结果的 必备手段和操作要求。反之,在弗 兰克和赫兹之前, 许多实验室的待 测气体纯度不够, 又受到机械泵油 气倒灌污染, 因此即如著名的莱纳 德 (Philipp Lenard, 1862—1947, 1905年诺贝尔物理学奖得主)实验室 的测量值也常常难以重复或合理定 量。事实上,为了达到最高测量精 度和数据准确度, 弗兰克和赫兹采 用了1905年才发明的最先进的 Gaede 真空机械泵,并特地请了玻 璃吹制技术人员制作放电管,他 们实验时的金属原子蒸气压常能控 制到0.03 mm 汞柱以下。

除了逐步精进实验设计和注重 操作细节之外, 弗兰克和赫兹两人 还明智又巧妙地发挥了一流实验 学家的本色。在设计实验和分析数 据时,他们直接忽略低能量(小于 4.9 eV)的低速电子与汞原子碰撞时 损失的能量,即他们假设这时的碰 撞都是弹性碰撞, 之后又以实验测 量印证这项空前假设。(当时的主流 Townsend 原(分)子电离理论假设所 有碰撞都是非弹性碰撞, 电子每次 与原子碰撞之后都损失了全部能 量。)弗兰克和赫兹的弹性碰撞假设 建立在深具启发性的物理基础之 上,一则是因为电子与汞原子质量 相差巨大, 因此无需考虑每次碰撞 之后的极微小电子动能变化。例

如, 假设碰撞前汞原子静止, 因动 量守恒,碰撞后它获得了一个微小 动能。两人大胆果断判定, 既然这 些微小能量转移在实验测量误差范 围之内, 讨论该项能量转移显然没 有意义。因此,虽然电子从阴极 D 被加速到正极 N 的过程中, 经过了 上百乃至上千次碰撞(视实验条件如 汞原子蒸气压而定), 但在N极处的 能量总是等于电子电荷乘上N-D 两极间的外加偏压值(电流则随偏 压/电子漂移速度增大而增大)。直 到外加偏压为4.9 V时,才发生第一 次非弹性碰撞,电子在N极附近把 能量完全传递给了汞原子。这时, 电子因缺乏足够克服 G-N极间的 0.5 V 反向偏压的能量, 无法抵达 G 极, 电流因此急剧下降。同理, 如 果N-D极间的偏压为9.8 V,则电 子将在D极和N极中点处发生第一 次非弹性碰撞,丧失所有能量;之 后又再次被加速,并在N极处发生 第二次非弹性碰撞, 因此产生两个 电流峰,如图1所示。所以,弗兰克 和赫兹实验得以留名青史,并非两 人只是运气好,一朝浪得虚名之故。

因为弗兰克和赫兹测量的是相 邻峰值之间的距离,而非出现电流 峰值处的绝对外加偏压值,因此可

以很准确地测得产生非弹性碰撞所 需的能量。如果实验测量的是电流 峰处的偏压绝对值,则会受到电极 电线和接点电阻上偏压降的影响, 造成数值误差。

## 3 弗兰克一赫兹实验结果的 重大意义

简要言之,弗兰克-赫兹实验 结果的重大意义有三个层面。(1)验 证了玻尔原子模型的普适性意义, 即玻尔模型不是一个仅适用于描述 氢原子光谱线的特殊性理论;玻尔 提出的革命性能级量子化概念是微 观世界的本质,是自然界的事实。 (2)验证了普朗克提出的革命性黑体 辐射能量公式E = hf, 其中E为(某 种谐振子)能量, h为普朗克常数, f为谐振子或电磁波频率。弗兰克 和赫兹两人更进一步反向操作, 他 们利用测得的图1中的峰值间距 (4.9 V)和放电管周边测得的光谱线 波长(253.6 nm), 实际订定出当时尚 待精确测量的普朗克常数值。令人 不禁赞叹的是, 弗兰克和赫兹的h实验值,与现代被接受的数值相差 在 1% 之内。(3) 与 卢 瑟 福 (Ernest Rutherford, 1871—1937, 1908 年 诺贝尔化学奖得主)的一系列著名α

粒子散射实验大约同时,弗兰克和赫兹两人把原本集中于单纯测量电离能的放电管及阴极射线实验课题,拓展成为一个以研究电子一原(分)子碰撞行为的广阔新兴实验领域。他们的这个撞击实验方法(the bombardment method),与卢瑟福高喊的"击碎原子(Smash the atom!)"口号并肩,构成探究微

观物质结构的先锋利器,更开启了 连绵一个世纪以上的加速器物理学 研究的康庄大道。

弗兰克一赫兹实验结果发表 时,不但未曾在文章中提及或引用 玻尔的1913年论文, 当时交流频繁 的欧洲近代物理学大师们, 竟也没 能很快意识到这个实验正是以一个 简洁明晰的测量手段,图像化的结 果,直截了当验证了(令人心中起疑 的)玻尔原子模型能级量子化的预 测。玻尔本人则在1915年、已基本 看出弗兰克-赫兹实验测量到的就 是汞原子的电子激发,他认为4.9 eV 应是激发能而不是众人多年认为和 竞逐测量的电离能(图3)。而且,玻 尔认为253.6 nm 谱线即是受激原子 跃迁回基态时所放射出光子的波 长。弗兰克和赫兹两人,到了1919 年,才如梦初醒,敞开胸襟,热烈 接受玻尔的解释,并成为玻尔模型 的鼓吹手。其中缘由,除了能级量 子化概念的出人意表,横空出世, 令人难以置信,而且理论本身缺乏 自洽与严谨度之外,或许也由于战 争期间, 生活艰困, 人心惶惶, 导 致众人无法沉淀和静思深刻科学问 题所致。随着战争结束,玻恩(Max Born, 1882—1970, 1954年诺贝尔 物理学奖得主)或许曾很快地、又努 力地说服并向弗兰克和赫兹解释玻 尔原子模型的意义和重要性。到了 1921年, 施特恩(Otto Stern, 1888 —1969, 1943年诺贝尔物理学奖 得主)评论弗兰克一赫兹实验说: "这一个基础性发现,开启了把谱线 系列与量子链接的研究。"(注: 汞 原子跃迁回基态时, 放射出的 253.6 nm 紫外光会照射 G极,产生 光电效应和光电子,形成电流,使 电子一原(分)子碰撞实验的数据分 析格外丰富与复杂。)

### 4 玻恩与弗兰克的长年友谊

玻恩与弗兰克同年, 他们又同 一年进海德堡大学就读, 因此结 识。从此,两人成为一生的挚友。 玻恩后来写道: 在他的人生旅途 中,最重要的并不是当时学校的教 授和海德堡的浪漫氛围, 而是与弗 兰克的友情。1920年,玻恩和弗兰 克同时成为了哥廷根大学的教授, 前者主掌理论物理研究所,后者主 掌实验物理研究所,两人合作无 间。在这一段战后经济艰困时期, 玻恩无私地奋力为弗兰克争取购置 实验仪器的经费, 他们也获得过爱 因斯坦的鼎力相助。此后10多年 间,玻恩和弗兰克把哥廷根大学打 造成为当时全球量子物理学(原子分 子的电子结构研究)的重镇;直到 1933年,他们因纳粹执政而不得不 双双仓促离开德国。在玻恩与爱因 斯坦的230页来往书信集中(请参 考: 林志忠."科学家之间——从 《玻恩一爱因斯坦书信集》谈起". 《物理》, 2016年45卷9期600页), 竟有40多次提到弗兰克的名字。迈 特纳(Lise Meitner, 1878—1968)也 是弗兰克的长年好友(图 4), 她提到 当爱因斯坦(可能是在一战结束前 后)在柏林听完弗兰克的弗兰克一赫 兹实验结果演讲后,对她说:"这结 果太漂亮了,令人想哭! (It's so lovely, it makes you cry!)" (注: 弗 兰克对(双原子)分子的转动和振动 能级及谱线的研究,也贡献卓著。)

逃离纳粹德国后,弗兰克迁徙 美国,先任教于约翰霍普金斯大 学,最后落脚于芝加哥大学。由于 他对光合作用研究领域的开创性贡 献和积极参与并履行社会责任(他关 心如种族平等、科学家遭受迫害和 核武器管制等议题,并付诸具体行 动),在他去世后,芝加哥大学的化学物理与固体物理跨领域研究所,即改名为詹姆斯·弗兰克研究所(James Franck Institute),以资缅怀和纪念。

#### 后记四则:

(1) 玻恩的为人: 玻恩想必是位谦谦君 子,在"施特恩一格 拉赫实验其人其事" (林志忠,《物理》, 2021年50卷2期125 页)一文里,我们曾经 描述在一战后的德国 科学艰难重建时期, 玻恩如何说服爱因斯 坦一起鼎力帮助在法 兰克福大学任教的施 特恩筹措购买仪器和 进行实验的经费。大 战期间,德国著名化 学家哈伯(Fritz Haber, 1868—1934, 1918 年 诺贝尔化学奖得主)受 命发展致命毒气,以 在战场上协助德军取 胜。哈伯曾经邀请玻 恩参加该项计划, 但 被玻恩拒绝了(弗兰

克则在哈伯手下服役过一段时间)。 注定成为人类文明长河中的智慧支 柱之一的"量子力学"一词,是玻 恩于1924年在一篇论文中首次命名 的。(玻恩提出"量子力学"一词的 论文,请参考玻恩著、曹则贤翻译 的"论量子力学",《物理》,2024 年53卷2期99页。)

(2) 19、20世纪之交的实验: 图 5 拍摄于1912至1913年间柏林大



图 4 赫兹(左)、迈特纳(中)和弗兰克(右)三人从 20 世纪初年起,建立了超过半个世纪的友谊。照片拍摄于 1964年,弗兰克和迈特纳一同越过柏林围墙,前往东柏林探望当时任教于莱比锡大学的赫兹<sup>[3]</sup>



图 5 赫兹正在做实验,拍摄于 1912 至 1913 年间(取 自: Gustav Hertz. Photographic Archive: The University of Chicago (uchicago.edu))

学实验室,坐者是赫兹。奠立量子力学大厦深厚基础的关键拍版定案实验,如验证原子能级量子化的"弗兰克—赫兹实验"及发现电子自旋的"施特恩—格拉赫实验",都是在玻璃放电管中进行,并无壮观闪亮的惊人大型仪器设备与豪华宽敞的实验室空间。这些玻璃管的长度只约15 cm或更短,直径也不到4 cm,当时的真空技术和气体及金



属纯化技术与今日相比,完全不可同日而语。他们这些 开辟今日量子计算机科技基础的先驱(包括实验成果和实 验学家),恍如当年寂寥著书黄叶村的曹雪芹为后世带 来了斑斓绚丽的《红楼梦》, 頁久照耀人类文明。

(3) 弗兰克的成就: Stuart A. Rice 和 Joshua Jortner 曾 在2010年为美国国家科学院Biographical Memoirs档案 库合写了一篇回忆弗兰克的文章 "James Franck: 1882 —1964"<sup>[4]</sup>。文章开宗明义指出,著名科学家贏得声望通 常来自三个方面,一是科学成就,二是道德勇气,三是 科学应用的政治立场(即社会责任)。作者说,只有极少 数科学家能在这三方面都做出重大贡献, 而弗兰克是其 中之一。弗兰克的科学成就来自于他的实验解开了原子 和分子的量子结构(以及光化学反应和光合作用的物理过 程), 他的道德勇气表现于1933年纳粹当政时率先众人 果断冒着人身危险辞去哥廷根大学教授职位,他的科学 应用的政治立场则展现于领导反对使用原子弹与倡议控 制核武军备竞赛。弗兰克的这三项成就,有如立德、立 功和立言,三项皆备。(注:曼哈顿计划末期,弗兰克主 张同盟国邀请日本在沙漠或无人岛展示原子弹的威力, 不要直接投掷人口密集的大城市。这项主张虽然受挫, 但弗兰克的另外一些建议后来被写入了美国国家核武使 用章程里。)

(4) 地球极光: 2024年5月10至12日间,地球不少地区出现强烈极光,照耀天空。极光的起因源自太阳风(电子、光子等)进入地球磁场后,撞击高层大气层中的氧原子和氮分子,使得氧原子激发及氮分子激发或电离,这些受激原子或分子跃迁返回基态,及被电离氮分子捕获电子时放出红色、绿色与蓝色光,形成人类眼中的美丽极光,所以极光是原(分)子能级量子化的天文见证。费曼的妹妹乔安·费曼(Joan Feynman)也是一位物理学家,她对阐释极光的复杂形成机制之谜有重要贡献。

致 谢 感谢中央大学杨仲准教授、天津大学李志 青教授和辅仁大学吴至原副教授仔细阅读文稿及提出修 正意见。

#### 参考文献

- [1] Franck J. Nobel Lecture, 1926
- [2] Hon G. Physics in Perspective, 2003, 5:150
- [3] Gearhart C A. Physics in Perspective, 2014, 16:293
- [4] Rice S A, Jortner J. James Franck: A Biographical Memoir. National Academy of Sciences, 2010
- [5] Williams R. APS News: This Month in Physics History, 2017, 26(4):4
- [6] Eisberg R, Resnick R. Quantum Physics of Atoms, Molecules, Solids, Nuclei, and Particles. 1985