

中等专业学校教学用书

离子管

南京无线电工业学校编



国防工业出版社

统一书号
15034 · 388
定价0.92元

中等专业学校教学用书

离 子 管

南京无线电工业学校编



南京工业出版社

1959

內容簡介

本書按照无线电中等专业学校“离子管”課程的教学大纲编写而成。

本書在苏联專家奧爾金同志指导下編寫的。全書 分为十一章。前三章討論气体放电的理論基础。第四章到第十一章討論各種离子管的特性，其中包括，热阴極充气二極管、閘流管、水銀整流管、引燃管、穩压管、脉冲放电管、計數管以及各種气光灯。

本書供无线电中等专业学校“電真空制造”专业的学生作教本之用。也可作为电真空制造技术人員的参考書。

本書是由梁孟箴同志編寫，在編寫過程中曾參考本校王一飛同志与北京无线电工业学校孙义芳同志編寫的离子管講義。

國防工業出版社 出版

北京市書刊出版業營業許可証出字第074號
機械工業出版社印刷厂印刷 新華書店發行

*

787×1092 1/25 印張 7¹³/25 166 千字

1959年10月第一版

1959年10月第一次印刷

印数：0,001—4,1010 册 定价(10) 0.92 元
NO. 3079

目 录

緒論	5
第一章 气体放电的基本过程	9
§ 1-1 气体原子的激發与游离	9
§ 1-2 气体原子受电子或正离子碰撞所引起的激發与游离	11
§ 1-3 游离电位	13
§ 1-4 光致游离	16
§ 1-5 热致游离	18
§ 1-6 其他原因所产生的游离	19
§ 1-7 荷电质点的中和与重合	21
§ 1-8 与气体放电有关的几个物理量	24
第二章 气体放电的方式	28
§ 2-1 气体放电的导电特性及其伏安特性	28
§ 2-2 黑暗放电	30
§ 2-3 汤生放电（互激式放电）	30
§ 2-4 气体的点燃。巴兴曲线	33
§ 2-5 正常輝光放电与不正常輝光放电	37
§ 2-6 弧光放电	43
第三章 等离子区理論	45
§ 3-1 等离子区的特性	45
§ 3-2 用探極法測定等离子区的參量	48
第四章 热阴極充气二極管	52
§ 4-1 概述	52
§ 4-2 热电子弧光理論	53
§ 4-3 充气二極管的伏安特性	59
§ 4-4 充气二極管的參量	62
§ 4-5 充气二極管的結構	66
§ 4-6 充气二極管的应用	73
第五章 闊流管	77
§ 5-1 概述	77
§ 5-2 闊流管的控制特性	79

§ 5-3	閘流管的起動特性	81
§ 5-4	屏蔽閘流管与双柵閘流管	86
§ 5-5	閘流管的构造	88
§ 5-6	氮閘流管	93
§ 5-7	冷阴極閘流管(触發管)	98
§ 5-8	閘流管的应用	101
第六章	水銀整流管	108
§ 6-1	概述	108
§ 6-2	水銀整流管的工作原理	110
§ 6-3	阴極斑點理論	112
§ 6-4	水銀整流管的电位分布与伏安特性	115
§ 6-5	鋼壳水銀整流管	116
§ 6-6	水銀整流管的串燃与反燃	119
第七章	引燃管	124
§ 7-1	概述	124
§ 7-2	引燃管的引燃原理	125
§ 7-3	引燃極	127
§ 7-4	引燃电路	128
§ 7-5	引燃管的结构与参量	131
第八章	气体放电稳压管	135
§ 8-1	电暈放电稳压管	135
§ 8-2	輝光放电稳压管	137
第九章	脉冲放电器件	146
§ 9-1	通信傳輸線的充气放电器	146
§ 9-2	高頻脉冲放电管	148
第十章	計數管	154
§ 10-1	概述	154
§ 10-2	計數管的基本原理	155
§ 10-3	正比計數管与蓋革計數管	157
§ 10-4	計數管的特性、参数与結構	162
第十一章	气光灯	166
§ 11-1	白熾灯的缺点	166
§ 11-2	气体的光辐射	168
§ 11-3	輝光放电灯	172
§ 11-4	充有金屬蒸氣的气光灯	176
§ 11-5	螢光灯	182

緒論

离子器件（离子管）是电真空器件的一大类别。它是利用气体放电的现象所制成的器件。无论在结构上与制造工艺上，离子器件与电子器件有极为相似之处，因此，它们往往在同一工厂中进行生产。但是，由于在离子器件中充以少量的气体后，它在导电性能上和结构形式上与电子器件发生很大的差异；在制造工艺的控制与掌握的某些方面也较电子管更为复杂。因此，离子器件便有必要作为一门独立的课程来加以研究。在本课程中分析各种离子器件的基本原理、结构、性能及其运用，其中还叙述各种气体放电的基本现象，以明了气体放电的本质问题。

离子器件和电子器件几乎是同时发展起来的。在开始的时候，离子管仅仅是无线电电子管的一种。到目前为止，离子器件已经在国民经济的各部门中得到了日益广泛的用途，无论在工业上、各种技术部门、科学研究院都得到了日新月异的应用。

离子器件首先广泛地应用在无线电设备的整流电路中，以后由于大功率离子器件的成功，对于工业与交通事业的进一步发展有直接的影响。巨大的整流设备（汞弧管、引燃管）解决了企业与电气铁道的供电问题，也解决了某些电气冶金（冶炼铝和锌）、电气化学范围内（电镀、电解等）的供电问题。电子与离子调整器、电子与离子继电器为自动化技术开辟了更广阔的道路。在量计技术中，最精确的量计也应用了离子器件。在科学方面，计数管的出现，为原子物理与核子物理以及各种射线的研究创造极为有利的条件。气体放电光源的应用获得了极高的发光效率，它成为照明技术中的一大革命，强大的电光源就成为可能，气体放电光源将逐渐代替绝大部分白熾灯的应用。

可以看出：离子器件不仅是无线电技术中的重要元件，而且它已经成为各种工程、重工业、科学事业与交通事业的发展不可分离的重要的技术部门。随着社会主义建设与共产主义建设的日益发展，离子

器件将有更广闊的前途。

十八世紀初叶，人們已經知道气体放电的現象。1752年著名的科学家富兰克林和罗蒙諾索夫同时用實驗証明了雷电是一种气体放电的現象，1785年庫倫發現了电荷通过空气漏失的現象(即所謂无声放电)。

十九世紀人們發現了气体放电的各种方式，彼得洛夫在1802年發現了电弧。不久以后，輝光放电的現象也被發現了。

1908年發明了水銀整流管，并在以后几年內得到很大的改进，直到現在还广泛地应用在强电流和弱电流的工程中。

不久以后，相繼地出現了充以汞气或稀有气体的离子管，在这些离子管中应用了热阴極，比电子整流管具备了更多的优点。不久，具有三个電極的閘流管也研究出来了，它在控制整流器件中，在各种繼电器線路中得到成功的应用。

1930年輝光放电稳压管得到了应用，三、四年以后出現电暈放电稳压管。

1933年以后出現了便于控制的大功率整流元件——引燃管。

現代应用的离子管，根据放电方式与用途的不同可分为下面几类：

(一) 輝光放电管——在这些管子中，放电是基于輝光放电的現象，它以高电压小电流为特征。例如，稳压管、冷阴極閘流管、放电指示灯、信号灯等。

(二) 弧光放电管——在这些管子中，放电是基于弧光放电的現象，它以低电压大电流为特征。例如，充气二極管、閘流管、水銀整流管、引燃管等。

(三) 脉冲放电管——利用气体放电，在短時間内通过很大的电流，用以保护線路与设备。例如，線路放电器、天綫开关等。

(四) 气体放电光源——利用气体放电时發光的現象制成各种不同应用的光源，如水銀灯、霓虹灯、日光灯等。

解放以前，在半封建半殖民地經濟的束縛下，我国沒有电真空工业，也无从有离子管的生产工作。解放以后，在这極端落后的基礎上开始了經濟恢复工作。在工程人員缺乏，技术力量薄弱的情况下，創

离 子 管

辉光放电管



稳压管(1)



(2)



信号灯



触发光



充气整流管



隔流管



水银整流器



引燃管

脉冲放电管



线路放电管



天线开关

气体放电光源



霓虹灯



水银灯



日光灯

电弧

办第一个电子管工厂——南京电子管厂，在这工厂中开始生产收訊電子管与一部分离子管。

随着第一个五年計劃的开始，党对电真空工业給予热情的关怀，創立了拥有最現代装备与最新技术的北京电子管厂，在同一时间里还筹建了多家电子管工厂，这些工厂将在第二个五年計劃中投入生产，在第一个五年計劃期間，各地試制成功了很多离子器件，并且都逐步地投入了生产。例如华东电子管厂試制成功了盖革計数管、引燃管、日光灯、水銀灯等，其中日光灯的質量已逐渐达到国际水平。南京电子管厂与北京电子管厂也都試制成功各种充气二極管、閘流管与稳压管等离子器件。在这几年中，我国的电真空工业以空前未有的英雄姿态大大向前迈进一步，为更大的跃进打下了巩固的基础。

應該指出的是，在短短的几年中所以能取得这些成績是与苏联的无私援助分不开的。

在發展电真空工业的同时，党和政府注意了工程技术人员的培养。一支强大的电真空工业技术人员队伍正在逐步地形成。

誠然，我国目前电真空工业的状况还落后于世界上最先进的国家。党及时地英明地提出了响亮的号召——十五年赶上英国。在全国范围内激起了極大的生产热潮，惊人的事例相繼出現。1958年的大跃进中，我国的工人、工程师和技术員拿出極大的革命干勁，一年来的电子离子器件新产品的数量多于以往的几年，并且在产品的質量方面接近世界先进水平。在此同时，党的教育方針在学校里貫徹以后，南京无线電工业学校师生也試制并生产了冷阴極閘流管与电量放电稳压管等离子器件。我們有足够的理由相信，再經過几年的努力，在电真空工业方面，我国必然成为世界上最先进的国家之一。

第一章 气体放电的基本过程

§ 1-1 气体原子的激发与游离

一切物质都是由原子构成。根据分子间连系力的不同，世界上所有物质可分成三个物态，即固态、液态与气态。固体物质的分子间的吸引力能保持其大小与形状，液体的分子间的吸引力只能保持其一定的体积，而不能保持有一定的形状。至于气体，则由于气体分子间的吸引力小到那样程度，以致气体原子弥漫于整个容器的空间，分子的热运动使分子处于一种无规律的运动状态，它们经常彼此间发生碰撞，并且与容器的器壁发生碰撞。

在正常的情况下，气体是一种良好的绝缘体。但是在某些条件下，产生所谓气体放电，于是，气体就变成了良导体。气体中导电的现象称为气体放电。

图 1-1 中的电路是由固体、液体和气体所组成。能够导电的固体物质很多，金属便是良导体的一种，金属中的自由电子的运动是造成电流的原因。导电的液体也很多，例如酸类、碱类、盐类的水溶液，液态金属（例如水银）等等，酸、盐、碱的水溶液中的物质的离子（例如 Na^+ 、 Cl^- ）是传导电流的基本质点。但是，在气体中没有基本荷电质点存在。因此，在正常情况下，气体是不导电的，也就是说，在正常情况下，图 1-1 的电路中不会有电流流过。反过来说，如果要在此电路中有电流通过，那末，必须在气体中造成传导电荷的荷电质点。如何能产生荷电质点呢？首先必须回顾一下关于原子的结构。

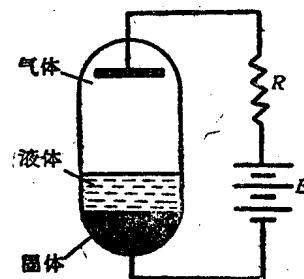


圖 1-1

我們已經知道，原子是由带正电的原子核与若干围绕原子核旋转

的帶負電的電子所組成的。分布在原子核周圍的電子組成殼層的形式。殼層上的電子具有一定的能量。在內層的電子離原子核較近，電子能量較小，靠外層的電子與原子核聯繫微弱，具有較高的能量。在每一殼層中的電子的能量也有差別，在正常狀態下，能量的差是一定值，這種原子中電子能量的不連續性我們通常稱為能級。

在正常狀態下，原子中的電子都處於本身最低的能級上，每個電子都有一系列嚴格的能量的數值，並且能無限長地保持這種穩定狀態，這種狀態我們稱為原子的基態。

當原子中的電子受到某一種外界的作用（例如受電子的碰撞、光的照射等等），其中某一個電子能量增加了，它便由原來的能級躍升到較高的能級上，原子中的電子由基態的能級躍升到較高能級的過程稱為原子的激發。這種被激發了的原子稱受激原子。

原子在激發狀態不能保持任意需要的時間，而通常在 10^{-7} 秒左右的時間之後，就回到了基態。當電子從較高的能級回到原能級時，多餘的能量便以電磁波輻射能的形式放出。若電子原能級的能量為 E_1 ，激發後的能級能量為 E_2 ，則在電子回到基態時所放出輻射線的頻率 v 決定於公式（1-1）

$$v = \frac{E_2 - E_1}{h} \quad (1-1)$$

式中 h 為普朗克常數。

但是，當沒有外界激勵原因存在時，激發的原子不是永遠能很迅速地回到基態的，在原子中某些能級上能定留較長的時間，這種能級稱為介穩能級，電子保留在介穩能級時，原子的狀態稱為介穩狀態。處於介穩狀態的原子不能有無限期存在，一般的在 $10^{-3} \sim 1$ 秒內回到了基態。

若原子中的電子獲得了足夠的能量可以供其中某一個電子完全脫離原子核，變成了自由電子。電子接受外界能量脫離原子核的過程稱為原子的游離。原子失去了電子以後，它便含有正電荷，其大小和電子電荷相等，我們稱它為正離子。

激發的原子若再受到外界能量的作用，它可躍升到更高的能級上，但並未達到游離狀態，這種過程稱為累積激發，若幾次累積激發結果，

致使原子游离了，这种游离称为累积游离。

正离子若在外界能量作用下，仍可以进一步激发，形成受激的正离子，也可以再次地使另一个电子脱离正离子，这样就形成了多电荷的正离子。这种过程在气体放电的过程中很少出现，因而可以忽略不计。因此，通常考虑的都是单电荷的并且是未激发的正离子。

中性的原子往往能够夺取一个自由电子变成一个带负电的质点，这种质点称为负离子，一般的气体不易形成负离子。卤素原素、氧、水等的原子或分子，通常容易捕获多余的电子，形成负离子。这一类的物质称为负电性元素或负电性物质。

在气体放电的现象中有许多因素促使引起气体游离或激发。引起气体放电的任何外界因素称为游离剂或游离源。

由以上的讨论可以看出，当气体原子或分子受到某些外界能量作用的时候，可以形成荷电的质点（电子、正离子和负离子），当气体中出现荷电质点以后，气体便成为导体，当有电场存在时，便产生气体放电。因此气体放电不能离开气体激发的过程、气体游离的过程、以及相反地由荷电质点结合成为中性质点的过程。下面分别叙述这些过程。

§ 1-2 气体原子受电子或正离子碰撞 所引起的激发与游离

在气体中产生荷电质点（电子、离子）的一种方法是利用电子对气体分子的碰撞，使较低能级的电子跃升到较高能级，电子的动能转变为激发或游离所需要的能量。

碰撞可分为二种：

1. 弹性碰撞：碰撞的质点交换动量和动能，但是无论那一个质点都不发生内部过程（激发或游离）。质点在碰撞前后动能的总和保持不变。

2. 非弹性碰撞：碰撞质点的一部分能量消耗在其中某一质点的内部过程中（激发或游离过程），或者参加碰撞的某一质点所储存的内部能量（激发或游离能），使另一质点动能增加。因此，非弹性碰撞可分

为二类：

1) 第一类非弹性碰撞：二个参加碰撞的质点，碰撞以后总的动能减少，而使一个质点的内部能量增加。

2) 第二类非弹性碰撞，二个参加碰撞的质点之一，储存有内部能量，在碰撞之际，此质点将能量放出，使二个质点的总动能增加。

我們先討論彈性碰撞：

若二质点的质量为 m_1 与 m_2 ，根据力学的定律，在弹性碰撞的情况下，碰撞以前与碰撞以后总的动能和动量保持不变。即

$$\frac{m_1v_1^2}{2} + \frac{m_2v_2^2}{2} = \frac{m_1u_1^2}{2} + \frac{m_2u_2^2}{2} \quad (1-2)$$

$$m_1v_1 + m_2v_2 = m_1u_1 + m_2u_2 \quad (1-3)$$

式中 v_1 , v_2 分别为碰撞前二质点的速度，而 u_1 , u_2 分别为碰撞后质点的速度。

設在碰撞前第二质点为静止，即 $v_2 = 0$ ；則方程式 (1-2) (1-3) 可改写成

$$\frac{m_1v_1^2}{2} = \frac{m_1u_1^2}{2} + \frac{m_2u_2^2}{2} \quad (1-4)$$

$$m_1v_1 = m_1u_1 + m_2u_2 \quad (1-5)$$

从 (1-4)(1-5) 二方程中解出 u_1 与 u_2 ，我們得

$$u_1 = v_1 \frac{m_1 - m_2}{m_1 + m_2} \quad (1-6)$$

$$u_2 = 2v_1 \frac{m_1}{m_1 + m_2} \quad (1-7)$$

在碰撞前第二质点是静止的。在碰撞后，第二质点具有 u_2 的速度，因此由于碰撞第一质点傳給第二质点的动能为

$$\epsilon_2 = \frac{m_2u_2^2}{2} = 2 \frac{m_1^2 m_2}{(m_1 + m_2)^2} v_1^2 \quad (1-8)$$

而我們已知 $\frac{1}{2}m_1v_1^2$ 为第一质点的动能，用 ϵ_1 表示，则 (1-8) 式可写成

$$\epsilon_2 = 4 \frac{m_1 m_2}{(m_1 + m_2)^2} \epsilon_1 \quad (1-9)$$

从上式可以看出，第二质点所获得的能量，或借碰撞傳給第二质点的能量，为第一质点能量的部分，当 $m_1 \approx m_2$ 时， $\epsilon_2 \approx \epsilon_1$ ，即第一质点几

乎将全部的能量傳給第二質點，當 $m_1 \gg m_2$ 時， $\varepsilon_2 \approx 4 \frac{m_2}{m_1} \varepsilon_1 \ll \varepsilon_1$ 。即第一質點只有極少一部分能量傳給第二質點。

由以上分析可知，氣體分子或正離子相互碰撞時，或者電子與電子相互碰撞時，大量交換能量。如果電子與分子或正離子發生碰撞時，能量交換很少。

我們再來分析一下非彈性碰撞的情況。我們已經知道在非彈性碰撞時，碰撞後一部分的能量用于激發與游離。我們來求在什麼情況下碰撞時，用于激發和游離的能量最大。這能量用 U 代表，並假定第二質點的速度 $v_2 = 0$ ，則與彈性碰撞時的分析一樣，

$$\frac{m_1 v_1^2}{2} = \frac{m_1 u_1^2}{2} + \frac{m_2 u_2^2}{2} + U \quad (1-10)$$

$$m_1 v_1 = m_1 u_1 + m_2 u_2 \quad (1-11)$$

將(1-11)式代入(1-10)式，得

$$\frac{m_1 v_1^2}{2} = \frac{m_1 u_1^2}{2} + \frac{m_2}{2} \left(\frac{m_1 v_1 - m_1 u_1}{m_2} \right)^2 + U$$

或

$$U = \frac{m_1 v_1^2}{2} - \frac{m_1 u_1^2}{2} - \frac{m_2}{2} \left(\frac{m_1 v_1 - m_1 u_1}{m_2} \right)^2 \quad (1-12)$$

為了得到 U 最大值時的條件，令 $\frac{dU}{du_1} = 0$ ，即

$$-\frac{dU}{du_1} = \frac{m_1^2}{m_2} u_1 - \frac{m_1 u_1 (m_1 + m_2)}{m_2} = 0 \quad (1-13)$$

簡化(1-13)式，得在

$$u_1 = \frac{m_1}{m_1 + m_2} v_1 \quad (1-14)$$

時，消耗於激發或游離的能量最大。由此，將(1-14)式代入(1-12)式，可得消耗能量最大值 U_m

$$U_m = \left(\frac{m_2}{m_1 + m_2} \right) \frac{m_1 v_1^2}{2} = \frac{m_2}{m_1 + m_2} \varepsilon_1 \quad (1-15)$$

若 $m_1 \ll m_2$ ，

$$U_m = \frac{m_1 v_1^2}{2} = \varepsilon_1 \quad (1-16)$$

若 $m_1 \approx m_2$ ，

$$U_m = \frac{1}{2} \varepsilon_1 \quad (1-17)$$

從以上的分析可以看出，當參加碰撞的二質點的質量相差很遠時

(例如电子与原子碰撞)，若發生非彈性碰撞，則第一質点绝大部分的动能都变成了第二質点激發或游离的能量。但是，如果参加碰撞的二質点的質量相差无几 (例如正离子与原子碰撞)，則最大能够用于激發或游离第二質点的能量只有第一質点动能的一半。

当电子在电場中加速后，电子获得一定的能量，碰到气体分子时，将大部分的动能都交出，使原子产生游离或激發在絕大多数的离子器件中，气体放电的現象都是由于电子与气体分子碰撞的結果。

在正离子与分子碰撞时，發生激發或游离是很少的。只有高速的离子通过气体时，才能引起劇烈的游离。一般情况下，正离子碰撞同类的气体分子引起游离或激發的可能性很小。有下面三方面的原因：第一方面，正离子的質量与分子的質量接近于相等，因此正离子在碰撞气体分子时，用于激發与游离的最大能量只有其动能的 $\frac{1}{2}$ (見1-17式)。第二方面，由于正离子的質量大，在电場中正离子运动滯緩，因此在碰撞气体分子后，还未离开中性粒子，它們的电子系統已經回到了正常状态，而暫時获得的多余的能量又轉变为相对运动的动能。第三方面，当离子与中性粒子相互作用时，正离子的一部分动能消耗于正离子与分子的变形能，而这种变形在电子与气体粒子碰撞时是没有的。根据以上三方面的情况可以知道，正离子碰撞气体分子时引起碰撞和激發的机会比电子碰撞少得多。

§ 1-3 游离电位

我們已經知道：帶有一定能量的电子撞击分子以后，可以使中性的分子激發或游离。对于不同的原子，在游离时所需吸收的能量 (即游离能) 各不相同。因此，若一个电子碰撞原子，剛能使原子游离，则該原子游离能的大小便等于这个电子的动能，而这电子的能量又可用在加速电場中电子所經過的电位差来表示。

設电子的初速为零，其电荷为 e 。若在加速电場中經過 U 电位差后，能使气体原子游离，则气体原子的游离能

$$E = eU, \quad (1-18)$$

对于一定的气体，其原子达到游离所需要的能量是一定值，根据，

(1-18) 式, e 为常数, 因此对于一定的气体原子, U_i 为定值。 U_i 称为游离电位。

对于各种不同的气体原子便有相对应的游离电位的数值。

气体放电中游离电位是一个极重要的概念, 游离电位的概念与金属电子发射中的逸出功的概念相仿, 它的单位用伏特表示。

表 1-1 中表示了各种气体与各种金属蒸汽的游离电位的数值。

表 1-1

气 体	游 离 电 位(伏)	气 体	游 离 电 位(伏)
He	24.47	Rb	4.16
Ne	21.47	Cs	3.97
Ar	15.69	Mg	7.61
Kr	13.94	Ba	5.19
Xe	12.08	Zn	9.36
Li	5.37	Cd	8.96
Na	5.12	Hg	10.38

若电子在加速电场所获得的能量碰撞气体原子时刚能使气体原子激发, 则在电场中经过的电位差 U_a 称为激发电位。

游离电位与激发电位可以用精确的方法测量出来。

测量激发电位的具体方法如下: 在图 1-2 中, P 为圆筒形接收电极, G 为金属丝所编成的网状的加速电极, H 为热丝。三个电极都封闭在玻壳中, 玻壳内充有所需测量的气体。当 H 通过电流加热后, 有热电子发射。 H 对 G 为负电位, 所以电子从阴极发射后被加速。当电子进入网状电极 G 后, 就不再受电场的作用。如果 G 的电位不高, 电子进入 G 的速度很慢, 在 G 中不足以产生激发, 仅是弹性碰撞, 总的动能并不损失。这些具有一定动能的电子可以通过 G 扩散到 P (当 $G - P$ 的电位为零时), 当

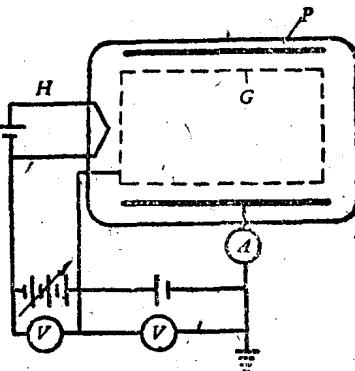


图 1-2 激发电位的测量