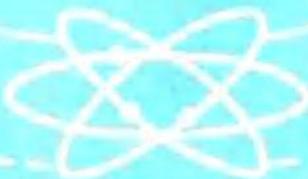


高等学校教材

# 真空技术

王 欲 知 编 著



四川科学技术出版社

责任编辑：罗孝昌

崔泽海

版面装帧：李明德

## 真 空 技 术

王欲知 著

出版：四川科学技术出版社

印刷：四川新华印刷厂

发行：四川省新华书店

开本：787×1092 1/16

印张：18

字数： 384千

印数： 1—5,400

版次：1985年6月第一版

印次：1985年6月第一次印刷

书号： 15298·25

定价： 3.75元

## 前　　言

本教材系由电子物理与技术教材编审委员会《真空技术》编审小组评选审定，并推荐出版。

该教材由成都电讯工程学院王欲知担任主编，清华大学何炜担任主审。编审者均依据真空技术编审小组审定的编写大纲进行编写和审阅的。

本课程的参考教学时数为60学时，其主要内容包括真空技术的物理基础及应用技术两大部分。物理基础有气体分子运动论及固一气界面现象两章；应用技术包括真空获得、真空测量、检漏、真空系统等四章。气体分子运动论一章除了叙述一些基本定律，着重讨论输运现象、低压气体中的现象及气体的流动。固一气界面现象主要讨论与真空技术关系密切的吸附与脱附现象，如物理吸附、化学吸附、吸附与脱附的速率、吸附等温线、冷吸附与置换等，还讨论了气体在固体中的溶解、渗透与扩散。真空获得、真空测量两章着重讨论对电子物理与技术学科有较多应用的真空泵、真空计，其他不常用的只介绍其原理。真空检漏一章，除了叙述一般的原理、方法，着重讨论了质谱检漏法。真空系统一章，对系统的材料、零件、组装技术，做了必要的介绍，并化了较多篇幅讨论系统的计算问题。

讲授本课时，应着重抓住理论体系，加强基本原理的讨论及物理现象的解释；对一些叙述性较多的内容，只需要提纲挈领的讲授。本课程除了课堂讲授，还应配合以一定学时的实验课，以培养独立操作能力及加强理论联系实际，深化对课程内容的理解。

本教材主编何炜同志对全部书稿做了深入细致的审阅，并提出许多宝贵的意见。参加审阅工作的还有胡跃志同志。清华大学、浙江大学、西安交通大学、南京工学院、华南工学院等提供了本课程习题原稿。编者一并在此表示诚挚的感谢。由于编者水平有限，书中难免还存在一些缺点和错误，殷切希望广大读者批评指正。

## 本书主要符号一览表

A 面积	area	电离计灵敏度;
B 磁感应强度	magnetic induction	分子泵压缩比; 常数
C 流导系数	flow coefficient	K 克努曾系数
c 固体中气体的溶解度	gas solubility in solid	k 玻尔兹曼系数
c <sub>v</sub> 每克气体的定容比热	specific heat capacity at constant volume	L 阿佛加德罗常数; 动量
D 扩散系数	diffusion coefficient	l 长度
D <sub>s</sub> 表面扩散系数	surface diffusion coefficient	M 气体质量
d 分子直径; 管道直径;	molecular diameter; pipe diameter	m 分子质量
δ 厚度; 特征尺寸	thickness; characteristic dimension	N 总分子数; 输运分子数
E 能量; 电场强度	energy; electric field strength	n 单位体积中分子数
E <sub>a</sub> 化学吸附激活能	chemical adsorption activation energy	P 气体压强; 几率
E <sub>d</sub> 脱附能	desorption energy	P <sub>s</sub> 饱和蒸汽压
E <sub>g</sub> 扩酸激活能	activation energy for acidification	P <sub>u</sub> 极限压强
E <sub>h</sub> 离解能	ionization energy	Q 热量; 总截面; 漏率
E <sub>p</sub> 物理吸附能	physical adsorption energy	q 吸附热
ε 电动势	electromotive force	R 气体常数; 流阻;
ε 帕兰尼位	Parrott's position	r 电阻; 相对灵敏度
F 力	force	Re 雷诺数
H 何氏系数	Hoerstel's coefficient	r 分子半径; 管道半径; 比值
h 普郎克常数	Planck's constant	S 抽速; 肖节伦德常数
I 电流	current	s 溶解度; 面积
J <sub>e</sub> 电子流密度	electron current density	T 绝对温标
K 热传导系数;	thermal conductivity	

$t$  摄氏温标; 时间  
 $t_0$  延迟时间  
 $t_1$  滞后时间  
 $U$  内能  
 $u$  集体速度; 吸附速率  
 $V$  体积; 电位  
 $v$  速率  
 $v_1$  一级脱附速率常数  
 $v_2$  二级脱附速率常数  
 $W$  传输几率; 重量;  
比蒸着率; 峰宽  
 $w$  蒸汽流速率  
 $\alpha$  适应系数; 体积膨胀系数;  
气体压强的温度系数;  
比例系数  
 $\alpha_b$  凝聚几率  
 $\alpha_c$  粘附几率  
 $\beta$  入射粒子浓度比  
 $\gamma$  定压比热定容比热之比值;

吸附比  
 $\eta$  内摩擦系数  
 $\theta$  复盖度; 分子平均碰撞管壁次数  
 $\Lambda$  自由分子热传导系数  
 $\lambda$  气体分子平均自由程  
 $\lambda_e$  电子平均自由程  
 $\lambda_i$  离子平均自由程  
 $\mu$  分子量  
 $\nu$  碰撞频度  
 $\rho$  气体密度  
 $\sigma$  分子截面积; 单位面积吸附分子  
数; 斯蒂芬一玻尔兹曼常数  
 $\sigma_0$  形成单分子层的分子数  
(单位面积计)  
 $\tau$  平均吸附时间; 时间常数  
 $\tau_0$  分子振动时间  
 $\tau'$  平均滞留时间  
 $\phi$  置换灵敏度系数  
 $\Gamma_A$  单位面积净输运量

## 第一章 真空技术的物理基础(一)——气体分子

§ 1—1 气体分子运动论的基本原理 ······ ( 8 )

§ 1—2 气体的压强 ······ ( 15 )

§ 1—3 气体分子的速率分布——麦克斯韦速率分布律 ······ ( 16 )

§ 1—4 平均自由程与碰撞截面 ······ ( 19 )

§ 1—5 自由程长度分布律 ······ ( 25 )

§ 1—6 电子碰撞气体引起的电离 ······ ( 26 )

§ 1—7 单位时间碰壁数(碰撞频度) ······ ( 28 )

§ 1—8 分子从表面的反射——余弦定律(克努曾定律) ······ ( 30 )

§ 1—9 气体中的输运现象 ······ ( 32 )

§ 1—10 低压气体中的输运现象 ······ ( 42 )

§ 1—11 热流逸现象 ······ ( 47 )

§ 1—12 分子辐射计力 ······ ( 50 )

§ 1—13 气体在管道中的流动 ······ ( 51 )

§ 1—14 气体通过小孔的流动 ······ ( 56 )

§ 1—15 流导与流阻、传输几率 ······ ( 57 )

## 目 录

第二章 真空技术的物理基础(二)——液体分子

第三章 真空技术的物理基础(三)——固体分子

结论 ······ ( 31 )

## 第一章 真空技术的物理基础(一)——气体分子

§ 1—1 气体分子运动论的基本原理 ······ ( 8 )

§ 1—2 气体的压强 ······ ( 15 )

§ 1—3 气体分子的速率分布——麦克斯韦速率分布律 ······ ( 16 )

§ 1—4 平均自由程与碰撞截面 ······ ( 19 )

§ 1—5 自由程长度分布律 ······ ( 25 )

§ 1—6 电子碰撞气体引起的电离 ······ ( 26 )

§ 1—7 单位时间碰壁数(碰撞频度) ······ ( 28 )

§ 1—8 分子从表面的反射——余弦定律(克

努曾定律) ······ ( 30 )

§ 1—9 气体中的输运现象 ······ ( 32 )

§ 1—10 低压气体中的输运现象 ······ ( 42 )

§ 1—11 热流逸现象 ······ ( 47 )

§ 1—12 分子辐射计力 ······ ( 50 )

§ 1—13 气体在管道中的流动 ······ ( 51 )

§ 1—14 气体通过小孔的流动 ······ ( 56 )

§ 1—15 流导与流阻、传输几率 ······ ( 57 )

---

## 第二章 真空技术的物理基础（二）——固—气界面

现象 . . . . . (66)

- § 2—1 固体表面对气体分子的作用力 . . . (66)
- § 2—2 物理吸附与化学吸附 . . . . . (68)
- § 2—3 吸附速率 . . . . . (73)
- § 2—4 脱附速率 . . . . . (74)
- § 2—5 吸附等温线 . . . . . (76)
- § 2—6 朗谬尔吸附等温线 . . . . . (79)
- § 2—7 多分子层吸附等温线 (BET等温线) (81)
- § 2—8 混合气体的吸附——冷捕集与置换 (82)
- § 2—9 表面迁移 . . . . . (85)
- § 2—10 管道有吸附作用时的非稳定气体流 (87)
- § 2—11 气体在固体中的溶解、渗透与扩散 (89)
- § 2—12 电子碰撞脱附 . . . . . (93)
- § 2—13 离子轰击固—气界面 . . . . . (97)

第三章 真空获得 . . . . . (105)

- § 3—1 概述 . . . . . (105)
- § 3—2 旋转机械真空泵 . . . . . (107)
- § 3—3 蒸汽流扩散泵 . . . . . (110)
- § 3—4 低温吸附泵 . . . . . (117)
- § 3—5 钛升华泵 . . . . . (119)
- § 3—6 热阴极吸气离子泵 . . . . . (122)
- § 3—7 溅射离子泵 . . . . . (124)
- § 3—8 涡轮分子泵 . . . . . (129)
- § 3—9 低温泵 . . . . . (133)
- § 3—10 超高真空获得技术 . . . . . (137)

第四章 真空的测量 . . . . . (147)

- § 4—1 概述 . . . . . (147)
  - § 4—2 U形真空计和压缩真空计 . . . . . (149)
  - § 4—3 热传导真空计 . . . . . (154)
  - § 4—4 热阴极电离真空计 . . . . . (161)
  - § 4—5 超高真空热阴极电离真空计 . . . . . (173)
-

---

§ 4—6	自持放电型真空计	· · · · ·	(181)
§ 4—7	分压强真空计	· · · · ·	(185)
§ 4—8	其他真空计	· · · · ·	(195)
§ 4—9	相对真空计的校准	· · · · ·	(197)
§ 4—10	真空测量技术	· · · · ·	(199)

## 第五章 真空检漏 · · · · · (205)

§ 5—1	概述	· · · · ·	(205)
§ 5—2	检漏基本原理	· · · · ·	(208)
§ 5—3	压力检漏法	· · · · ·	(212)
§ 5—4	真空检漏法	· · · · ·	(213)
§ 5—5	其他检漏方法	· · · · ·	(220)
§ 5—6	标准漏孔、漏气量的测定	· · · · ·	(221)

## 第六章 真空系统 · · · · · (226)

§ 6—1	概述	· · · · ·	(226)
§ 6—2	真空系统的材料	· · · · ·	(226)
§ 6—3	真空系统的零件	· · · · ·	(232)
§ 6—4	真空系统的组装技术	· · · · ·	(235)
§ 6—5	典型真空系统举例	· · · · ·	(240)
§ 6—6	真空系统的计算	· · · · ·	(243)

## 参考资料 · · · · · (269)

### 附录

附录一	2X型旋片式真空泵型式和基本参数 (TB1250 -72)
附录二	国产玻璃油扩散泵性能简介
附录三	K系列高真空油扩散泵主要技术性能
附录四	国产真空泵油的饱和蒸汽压
附录五	国产真空计一览表
附录六	国产氦质谱检漏仪性能一览表

---

# 绪 论

## 一、 “真空”的概念及真空技术的基本内容

在真空技术中，“真空”泛指低于一个大气压的气体状态，换言之，同正常的大气比，是较为稀薄的一种气体状态。这种气体的特殊状态，具有一系列新的特点：首先，由于压强低于一个大气压，故一个“真空”容器，在地球上就承受着大气压的压力作用，压力的大小则看容器内外压差而定；其次，在“真空”下，由于气体稀薄，即单位体积内的分子数目较少，故分子之间或分子与其它质点（如电子、离子）之间的碰撞就不那么频繁，分子在一定时间内碰撞于表面（例如器壁）上的次数亦相对减少。这些是“真空”的最主要特点。

“真空”的这些特点，被广泛应用在工业生产、科学研究的各个领域中。例如利用压力差的作用可制成真空吸盘、真空送料（液体、粉末、谷物等），这是真空的最简单的应用。空间碰撞次数减少则是真空技术得以广泛运用的最主要特点，小至普通的电子管，大至以米计的高能粒子加速器，它们内部需要良好真空，都是为了避免带电粒子或其它基本粒子遭受分子的碰撞。表面碰撞次数的减少使得在大气中本会很快损坏的各种活性表面，如光电阴极，氧化物阴极等，在真空中能很好工作并具有足够的寿命，这也是电真空器件需要良好真空的另一主要原因。目前表面物理学的迅速发展，也是与真空技术特别是超高真空技术的普遍应用紧密相关的。在超高真空中，分子碰撞于表面的次数，已减少到形成单分子层的吸附至少需要以小时计的时间，这就保证一个新鲜表面在尚未被气体严重污染之前，能够进行充分的实验研究。

真空技术的发展，从一开始就与各式各样的工业应用及科学的研究相互促进。从1873年白炽灯泡发明及应用，以及后来出现的各种电真空器件，对真空技术的发展都起了关键的促进作用。第二次世界大战时期原子武器的研制，战后各种高能粒子加速器如雨后

春笋般的兴建，为了获得“最终能源”而持续了二十多年的热核反应研究，以及本世纪六十年代兴起的空间探索和宇宙航行，有力地推动了真空技术往大容积、大抽速、超高真空、清洁真空方面的发展。目前，真空技术已经发展成为一门具有物理与技术特点的独立学科，而且由于它与近代尖端科技的紧密联系，故不论在理论基础、物理现象的研究，或是在各种真空设备、工具的制造生产方面，都在极其迅速地发展。

真空技术作为一门独立学科，就其基本内容来看，可认为是由下列一些环节所组成：真空物理（包括稀薄气体物理及表面吸放气物理）、真空的获得、真空的测量、检漏、真空系统的设计及计算等。这只是最基本的内容，在特殊场合，还要根据实际需要，增添新的内容，如在真空技术中发展出真空工程，专门解决大型真空系统的设计及制造方面的问题。

## 二、真空技术对电真空工业的重要性

真空技术与电真空工业有着非常紧密的联系。电真空器件，顾名思义，就是其内部为“真空”环境的电子器件。电真空器件需要良好的真空，主要原因在于：（1）其原理基于利用电场，磁场等来控制电子流的运动，以达到放大、振荡、显示图像等等目的；如果器件中气体分子较多，电子流就不可避免要与分子碰撞，改变运动的规律；（2）电真空器件一般都有一个电子源、如各种热阴极、光电阴极等，它们都是一些敏感的化学性活泼表面，极易受到气体的“中毒作用”而失效，只有在“真空”中才能正常工作。基于这两个原因，不难理解：一旦电真空器件的内部真空变坏了，必然导致器件性能的改变，甚至完全失效。

例如在显象管，如果真空较差，就会导致管内电极间的高压跳火，或者使用一段时间之后出现所谓离子斑<sup>①</sup>（因离子的长期轰击而造成的荧光屏损伤，其具体特征是光栅的中部有一暗区）。在示波管中，真空差时则出现所谓“十字形效应”，即当示波管扫描出光栅时，光栅中有一十字形亮线。对于摄象管，真空不良时主要是分辨率下降，即其输出讯号经显象管显示后图象不够清晰，这是由于摄象管内精细的电子束遭受分子碰撞、聚焦不良所致。至于对光电管及光电倍增管等，真空不良将降低光电面的灵敏度，并导致较大的噪声电流。对于图象增强器则除了降低灵敏度，还使图象出现畸变、斑点等等。近代较高级的电真空器件品种之一——电子倍增硅靶摄象管（它曾由阿波罗计划带上月球进行微光摄影，并将讯号传回地面显示图象），是由硅靶摄象管与图象增强器有机组合而成，真空变坏对它的影响是多方面的：光电阳极灵敏度的降低，绝缘变差造成高压跳火，扫描电子束聚焦不良导致分辨率下降，空间电荷使图象畸变，还有图象背景杂点较多等等。在超高频器件中，真空变差亦大多是高压跳火、噪声增大等毛病。即使是一般的收讯电子管或电视机用电子管，残余气体过多亦将造成电参量的改变、栅

<sup>①</sup>正离子或负离子都可以造成离子斑，其机理见电子束管课程。

流增大、特性“蠕动”、噪声增大等毛病。至于电压很高的强功率发射管、X光管、高压整流管等，真空应该特别良好，否则极易发生高压击穿现象。

以上叙述了真空不良对各种器件性能的影响。至于对器件寿命的影响则更易理解，因为通常情况下器件的寿命取决于阴极的寿命，而气体对阴极的中毒作用是累积性的，随着使用时间的加长，阴极愈来愈坏，最后管子就完全不能应用了。

近年来，关于电真空器件对真空的要求，除了量的方面，还有质方面的问题。在很多情况下，单纯要求将气体抽除干净还不是问题的关键，更为重要的是剩余气体的性质。实际上，对氧化物阴极的管子主要害怕的是O<sub>2</sub>、Cl<sub>2</sub>、F<sub>2</sub>、S等，而少量的H<sub>2</sub>则不但没有坏处，反而能起激活阴极的作用。碱金属光电阴极必须处在相应的碱金属气氛中，否则阴极中的碱金属元素会逐渐损失，导致灵敏度降低。至于气体激光器件、离子器件，它们的性能在很大程度上取决于所充气体成份的稳定情况；如气体各成份的比例改变了，在激光器件会造成光谱分散能量不集中，在离子器件亦造成性能改变，如闸流管的引燃电压改变等等。这些例子充分说明真空的质方面的重要性。

电真空器件中真空情况的改变，是多种多样的原因造成的。譬如抽气不彻底，工作时由于温度升高导致材料放气，电子或离子轰击电极或其它材料造成的放气，管子慢性漏气等等，都是常见的原因。要制造长寿命、高可靠、各种电参量都很稳定的电真空器件，就必须从原材料的选择、零部件的加工及处理、电极的装配、直到最后的排气、封口，都必须从真空技术的角度来严格要求。

电真空器件的电极材料，必须是蒸汽压低、含气量少的材料，如钨、钼、钽、镍等，并且应该事先进行烧氢处理，有些情况如石墨电极还需进行真空除气处理。对某些材料，为保证在器件内的真空性能，还要预先进行一些其他的处理。如显象管中的石墨涂层，必须先在大气中进行焙烧，将其所含有机粘合剂等氧化掉，否则制成管子后它们分解出各种碳氢气体，严重影响管子性能。

对于加工好的零部件，特别是经过机械加工的零部件，油污染较多，必须用有机溶剂清洗干净。有些零部件如管泡和芯柱，还应进行漏气检查。

电真空器件的排气是最重要的一道真空加工工序。这时要在不断抽气下进行玻壳烘烤除气、电极高频加热除气或电子轰击除气，某些管子还要高压打毛刺等处理，最后就是阴极的形成：在氧化物阴极，就是分解及初步激活；在光电阴极则工序更为繁复——反应出碱金属、蒸锑、碱金属与锑反复交替进行反应等等。至于气体激光器件则有充气及特性测试等步骤。排气过程一般说来，以真空系统的真空度愈高、抽气速率愈大愈好，以无油系统比有油系统好。但在个别情况，则有例外。例如多碱光电阴极的制造，抽气速率太大就不好，因为这种阴极的形成，需要在较平衡的碱金属（K、Na、Cs等）气氛下与锑（Sb）进行反应，如果抽速太大，碱金属的蒸汽流动太快，显然不可能制出性能均匀的阴极。

对于排气完毕已经封离的器件，如有可能，还需测定它们的管内真空度（多数是粗略的估算），价值较为昂贵的器件，最好还应检查是否存在慢性漏气，肯定合格的才予

以出厂。

鉴于绝大多数材料在高温下多少都要放出一些气体，因此通常都在器件内部装有消气剂，随时吸掉放出气体。消气剂种类及其安装位置的选择，必须根据具体管种对真空性能的要求如保持何种气氛、允许的真空击穿电压等来确定。有些高级的电真空器件，还带上一个小的钛泵，更好地维持管内的真空。

以上的讨论充分说明电真空工业处处渗透着真空技术的问题。当真空技术问题未能顺利解决时，往往影响电真空器件的正常生产。

在电真空器件的科研工作中，真空技术的重要性尤其突出。关于阴极（器件的“心脏”）的任何研究，都必须在“真空”下才能进行。利用真空气体分析仪器，可以监视阴极分解、激活及寿命过程中气体成份的变化，进而可以分析这其中的机理；亦可以利用它们来研究特定成份的气体对阴极的种种影响。利用真空天秤可以测量出光电阴极形成过程中重量的变化，对了解光电发射与阴极组分的关系很有帮助。近来飞跃发展的各种表面仪器如低能电子衍射仪、俄歇电子谱仪、二次离子谱仪等，对研究阴极表面结构是一种有力的工具。至于无油清洁系统、超高真空技术，则已成为研究阴极必不可缺的基本手段了。

### 三、电真空技术在尖端科学及其它领域的应用

近二、三十年来，由于原子能、空间科学及微电子学等尖端科技的迅猛发展，真空技术已由原来主要的应用领域电真空工业，扩展到近代尖端科技中来。在尖端科技中，真空技术除了作为基础工艺、基本设备起了关键性的作用，还常常牵涉到一系列物理现象的研究。

下面列举一些真空技术在尖端科技及其它方面的应用。

(1) 原子能 从体积为几立方米的小型加速器到长达几公里的大型加速器，内部都需要抽到超高真空。在这些装置中，除了真空装置的安装、焊接、真空抽气、真空测量、检漏等基础工艺，还常涉及苛刻条件（等离子态、电磁场、分子束流、气压脉冲）下如何准确测量真空的问题、带电粒子及辐射对器壁作用引起的问题等等。

(2) 宇宙航行及空间科学 研究 宇宙航行的基本工具——火箭及宇宙飞船、各种仪器设备、宇宙服等以及宇航员的训练，都必须在宇宙空间模拟室中进行，它实际上就是一个巨大的超离真室。宇宙空间中出现的各种特殊现象——如散热困难、接触面间摩擦增加、真空冷压焊、电绝缘性能变化等，都必须在真空中预先研究，摸清规律。至于对宇宙空间气体压强及成份的探测，则有各种真空测量仪器，可供选择使用。例如磁控放电真室计，就曾被送上月球，进行压强的测量。

(3) 表面物理研究 表面物理的研究工作，都必须在超真空中进行。近年来出现的各种表面分析仪器亦都属于超真空仪器。

(4) 微电子学 近代电子计算机的广泛应用有赖于集成电路的发展，而集成电路

工艺中真空镀膜实属最基本的工艺之一。半导体工业中大量使用的超纯硅，需要在真空中进行提纯。在真空中进行的离子注入技术，目前已成为生产大规模、超大规模集成电路的必要手段。

(5) 真空冶金 真空炼钢可以得到含气低、氧化少、非金属杂质少的高质量钢；某些金属和合金如钛、钽、锆、铌、坡莫合金等，则必须在真空中才能熔炼，真空冶炼的变压器矽钢，磁滞损耗可降低20%以上。电弧熔炼、电子束熔炼、等离子束熔炼等新技术特别适合于熔炼特硬的金属，这些熔炼都必须在真空设备中进行。

至于真空技术在一般工业中的应用，实在种类繁多、不胜枚举。例如有机物的真空蒸馏、分子蒸馏、某些溶液的浓缩、析晶、真空浸渍、真空成形，以及某些金属(K、Na、Mg、Zn、Cd等)的真空蒸馏等，涉及化学工业、医药工业、制盐制糖工业、食品工业、电机工业等等各个领域，应用极为广泛。

#### 四、真空度的单位及真空区域的划分

真空度是对气体稀薄程度的一种客观量度。作为这种量度，最直接的物理量应该是每单位体积中的分子数。但是，由于历史上的原因，真空度的高低通常都用气体的压强来表示。气体压强越低，就表示真空度越高；反之，压强越高，真空度就越低。

气体的压强是指气体作用于单位面积器壁上的压力，故其单位取决于力及面积所采用的单位。在CGS单位制中，力的单位为达因，面积单位为平方厘米，故压强单位就为达因／厘米<sup>2</sup>，一达因／厘米<sup>2</sup>称为一微巴(microbar)。在MKS单位制中，力的单位为牛顿，面积单位为平方米，故压强单位就为牛顿／米<sup>2</sup>，一牛顿／米<sup>2</sup>称为一帕斯卡(pascal)，简称帕(Pa)。帕是国际计量大会所规定的国际单位制压强单位，原则上世界各国均应采用。但因早期都用汞柱高度测量压强，故毫米汞柱(mmHg)做为压强单位仍然沿用至今，并曾将760毫米纯汞柱高规定为一个标准大气压。后来发现汞有七种同位素。所谓纯汞亦根本没有确定的密度，同一高度纯汞柱表现出来的压强并不是唯一的，要看其同位素组成比例而定。于是以汞柱规定的“标准大气压”并不标准，故经第10届国际计量大会决议，改用帕来定义标准大气压，规定：

$$1 \text{ 标准大气压 (ATM)} = 101325 \text{ 帕 (Pa)}$$

并以这样规定的标准大气压的1/760称为一托(Torr)。

以帕规定的标准大气压是绝对严格的，它在数值上与以汞柱规定的“标准大气压”几乎相等。因此一毫米汞柱亦就与一托几乎相等(1毫米汞柱=1.0000014托)，通常可以不加区别。

目前国际单位制帕的应用仍然处在过渡阶段，尚未十分普及，在本书中托与帕掺杂着使用。读者只需注意到

$$1 \text{ 托} = 1.333224 \times 10^2 \text{ 帕}$$

或近似地有  $1 \text{ 托} = 10^2 \text{ 帕}$

即将托的数值放大两个数量级，就得到粗略的帕值，换算起来尚称方便。

除了以上两个单位，在压强较低时也有用微米汞柱 ( $\mu\text{Hg}$ )，它等于毫米汞柱的  $10^{-3}$ ，即

$$1 \mu\text{Hg} = 10^{-3} \text{ mmHg}$$

近来有些国家亦有使用毫巴的，毫巴做单位的优点是：它本身是国际单位 帕的100倍，但它与毫米汞柱数值又较相近（1毫巴 = 0.75毫米汞柱），换算起来极为方便。

各种压强单位之间的换算，见下表。

在压强高于1托时，有时用真空百分数作为测量单位：

$$\text{真空百分数 } \delta \% = \frac{760 - P}{760} \times 100\%$$

式中，P的单位为托。

下面讨论关于真空区域的划分问题。

在只需粗略指出真空度的范围而无需示明具体数值时，通常为了方便，就使用真空区域的说法。真空区域的划分，尚没有国际统一规定，国内的划分亦各说不一，现参考有关文献，分为以下五个区域：

粗真空	$760 \sim 10$ 托
低真空	$10 \sim 10^{-3}$ 托
高真空	$10^{-3} \sim 10^{-8}$ 托
超高真空	$10^{-8} \sim 10^{-12}$ 托
极高真空	$< 10^{-12}$ 托

压 强 单 位 换 算 表

	帕 (Pa)	托 (Torr)	微米 汞柱 ( $\mu\text{Hg}$ )	微巴 ( $\mu\text{ba}$ )	毫巴 (mba)	大气压 (atm)	磅/英寸 <sup>2</sup> (lb/in <sup>2</sup> )
1 帕 (1牛顿/米 <sup>2</sup> )	1	$7.50062 \times 10^{-3}$	7.50062	10	$10^{-2}$	$9.86923 \times 10^{-6}$	$1.450 \times 10^{-4}$
1 托 (1毫米汞柱)	133.322	1	$10^3$	1333.22	1.33322	$1.31579 \times 10^{-3}$	$1.934 \times 10^{-2}$
1 微米汞柱	0.13322	$10^{-3}$	1	1.33322	$1.33322 \times 10^{-3}$	$1.31579 \times 10^{-6}$	$1.934 \times 10^{-5}$
1 微巴 (1达因/厘米 <sup>2</sup> )	$10^{-1}$	$7.50062 \times 10^{-4}$	$7.50062 \times 10^{-1}$	1	$10^{-3}$	$9.86923 \times 10^{-7}$	$1.450 \times 10^{-5}$
1 毫巴	$10^2$	$7.50062 \times 10^{-1}$	$7.50062 \times 10^2$	$10^3$	1	$9.86923 \times 10^{-4}$	$1.450 \times 10^{-2}$
1 大气压	101325	760	$760 \times 10^3$	$1013.25 \times 10^3$	1013.25	1	14.696
1 磅/英寸 <sup>2</sup> (1普西)	6895	51.715	$51.715 \times 10^3$	$6.895 \times 10^4$	68.95	$6.805 \times 10^{-3}$	1

就物理现象来说，粗真空下以分子相互碰撞为主，即分子自由程  $\lambda \ll$  容器尺度  $d$ ；低真空下则分子相互碰撞及分子与器壁碰撞不相上下；高真空时以分子与器壁碰撞为主，即  $\lambda \gg d$ ；超高真空下则连碰撞于器壁的次数亦很稀少了，形成一个单分子层的时间已达到以分钟计，极高真空是一个刚开展研究的领域，其特点是分子数目极为稀少，以至于统计涨落现象已较严重（大于  $5\%$ ）。常规的建立于统计规律之上的理论在这里都产生了偏离。

在真空技术实践中，各个区域一般都有相应的工艺要求、获得设备、测量仪器等等；当然，有些较好的设备、仪器，则能跨区域使用。

一般电真空器件的管内真空度如下：

白炽灯泡  $10^{-4} \sim 10^{-5}$  托

收讯电子管  $10^{-5} \sim 10^{-6}$  托

电子束管  $10^{-7}$  托

高压电子管（功率管、X射线管等） $10^{-7}$  托

## 真空技术的物理基础（一）

### ——气体分子运动论

真空技术的主要环节是真空的获得、真空的测量、真空检漏等问题。在这些环节中，出现的现象是多种多样的，有物理的、化学的、电学的、以及机械的等等。但是在这许多现象中，有一些却是共同的东西，即它们都是稀薄气体中的现象。在本章及下章中，将首先讲述与真空技术有关的稀薄气体现象及理论，作为学习后几章的共同的物理基础。稀薄气体中的现象，可分为空间现象及固—气界面现象两大类。前者属于气体分子运动论的范畴，后者则属表面物理学的领域。在本章中，只讨论气体分子运动论的有关问题；属于表面现象的问题，放在下章中讨论。

### § 1—1 气体分子运动论的基本原理

气态是物质存在的各种状态中最简单的一种状态。气态的最主要特征是，它本身既无一定形状，亦无一定体积。任一数量的气体，都能无限制地膨胀而充满于任何形状与大小的容器中。气体又能均匀地混合在一起。任何不同种类的气体，不论其比例如何，都能混合成均匀状态。

#### 一、气体基本定律

关于气体的实验研究，很早就取得了规律性的结果，并建立了相应的定律。其中较重要的有下列一些定律，称为气体基本定律。

1. 玻义耳定律：一定质量的气体，在恒定温度下，其体积V与压强P成反比：

$$V = K/P \quad \text{或} \quad PV = K \quad (1-1)$$

式中K为取决于温度的一个常数。

2. 盖·吕萨克定律：一定质量的气体，在恒定压强下，其体积随温度而线性增加：

$$V_t = V_0 (1 + \alpha t) \quad (1-2)$$