一种双工位 NEG 吸气性能测试装置设计

戎振华 成永军^{*} 陈联 孙雯君 董猛 周超 冯天佑 马占吉 (兰州空间技术物理研究所兰州 730000)

A Design of Sorption Characteristics Test Device with Two Test Stations

RONG Zhenhua, CHENG Yongjun^{*}, CHEN Lian, SUN Wenjun, DONG Meng, ZHOU Chao, FENG Tianyou, MA Zhanji (Lanzhou Institute of Physics, Lanzhou 730000, China)

Abstract A test device is designed to measure the NEG properties by either the constant pressure or the constant volume method. The device has two test stations with symmetrical structures, which can pretest and test two samples at the same time. The device has a reasonable structure and high test efficiency. The test device can directly output performance parameters by software, such as sorption rate and sorption quantity. The test results show that the vacuum of the device is high, such as the vacuum of the sample chamber is better than 1×10^{-7} Pa, the leakage rate is less than 3×10^{-7} Pa·L/s, the test data of the device is high precision and reliable, such as the sorption rate measurement accuracy is 1 mL/s, the sorption quantity measurement accuracy is 1 Pa·mL.

Keywords Two test stations, Constant pressure method, Constant volume method, Sorption characteristics, Conductance

摘要 文章设计了可选择定压法或定容法测量非蒸散型吸气剂(NEG)吸气性能的测试装置,装置设计有两个结构对称 的测试工位,可同时对两个测试样品进行预处理和性能测试,装置结构设计合理紧凑,测试效率高。测试装置可直接通过软 件输出吸气速率和吸气量等性能参数。测试结果表明该装置本底真空度高,其中样品室真空度优于 1×10⁻⁷ Pa,漏放气速率小 于 3×10⁻⁷ Pa·L/s;测试数据精度高且可靠,其中吸气速率测量精度达 1 mL/s,吸气量测量精度达 1 Pa·mL。

关键词 双工位 定压法 定容法 吸气性能 小孔流导 中图分类号:TH813 文献标识码:A doi:10.13922/j.cnki.cjvst.202310007

吸气剂按照如何获取吸气剂的活性吸气表面 或者激活时吸气剂的材料形态是否发生变化来分 类,可分为蒸散型吸气剂(Evaporable Getter)和非蒸 散型吸气剂(Non-evaporable Getter, NEG)。本文研 究的是非蒸散型吸气剂 NEG。NEG 是超高真空获 得和真空度维持常用的的重要材料,现已广泛应用 于复合泵、低温容器绝热层真空维持、电子元器件 封装和惰性气体提纯等^[1-2],而 NEG 的性能会直接 影响这些器件设备的性能和使用寿命^[3-4]。因此在 使用 NEG 之前就需要先测试它的性能。国内在 NEG 性能测试方面仍有不足^[5],其中一个是目前国 内还缺乏一种较先进的测试装置和测试方法,而现 有的装置和方法未得到从业人员的普遍认可。还 有一个是虽然国内制定有 NEG 性能测试的国家标 准^[6],但是标准中缺乏对 NEG 吸气性能测试装置和 测试方法具体细致的规定,导致不同的测试装置中 系统和测量器件的参数也有差异^[5,7-9],文献中与测 试装置真空度相关的参数大多数也未提及^[10-11],而 这些对于测试结果准确性有较大的影响。因此,针 对 NEG 测试精度要求高、技术性强和使用广泛等 特点,急需研建一套标准且先进的测试方法或测试 装置。本文设计了一种 NEG 吸气性能测试装置, 可以为其他相关人员提供参考和建议。

NEG 吸气性能测试方法基本都采用定容法或

收稿日期:2023-10-16

基金项目:国家自然科学基金项目(61901203)

^{*}联系人: E-mail: chyj750418@163.com

定压法,本文所设计的测试装置综合采用了定容法 和定压法,同时为了提高测试效率,装置设计了两 个测试工位可同时进行测试。本文还具体介绍了 如何通过该测试装置对系统参数中的腔室容积和 限流小孔流导值进行测量^[12]。最后给出了测试系统 测试不确定度评定和利用该测试装置测试一种含 锆类 NEG 薄膜吸气性能的测试结果。

1 测试原理

1.1 定压法

定压法原理如图 1 所示。为了可以定量计算 出 NEG 的吸气速率,需在进气端和吸气剂样品之 间安装一个已知流导值 C 的限流元件 C1。在所设 计的装置中,进气端为贮存室,由储存测试气体的 配气室通过调节微调阀 W1 的开合度可控地持续向 贮存室充入气体,贮存室压力值记为 pm。打开限流 元件两端的阀门 V1、V2,使贮存室 1 和存放 NEG 样品的样品室通过限流元件 C1 连通,但由于限流 元件的存在,样品室压力会小于贮存室压力,其压 力值记为 pg。在测试过程中,一般会通过调节微调 阀 W1 改变贮存室压力来恒定样品室压力 pg 为某 一定值保持不变。则吸气剂吸气速率 S(t) 计算公式 如下:

$$S(t) = \frac{C \cdot (p_{\rm m} - p_{\rm g})}{p_{\rm g}} \tag{1}$$

式中,*S*(*t*)为吸气速率,L/s;*C*为限流元件的流导值, L/s;*p*_m为贮存室压力,Pa;*p*_s为样品室压力,Pa。

NEG 吸气量计算公式如下:

$$Q(t) = C \int_0^t (p_{\rm m} - p_{\rm g}) \,\mathrm{d}t \qquad (2)$$

式中, Q(t) 为在 t 时间内 NEG 的吸气量, Pa·L; t 为 吸气时间, s。

但在实际应用中由于不能连续地测量腔室的 压力值,需设置特定的压力值采样频率,因此吸气 量可按式(3)近似计算:

$$Q = C \sum_{i=1}^{n} (p_{\rm mi} - p_{\rm gi}) \Delta t_i$$
 (3)

式中, p_{mi} 为第 *i* 个时间间隔最后时刻的贮存室压力, Pa; p_{gi} 为第 *i* 个时间间隔最后时刻的样品室压力, Pa; Δt_i 为第 *i* 个时间间隔时长。

1.2 定容法

定容法原理如图2所示。定容法在测试过程



Fig. 2 The principle of constant volume method

中先是利用配气室向贮存室充入一定压力 pm 的气体,再打开膨胀阀门 V1 一次性向样品室中充入测试气体,随着 NEG 对测试气体的吸附, 腔室内的气体量逐渐减少,导致腔室压力下降,当压力下降到一定程度并且稳定至 pb时,证明当次测试吸附平衡, 由此可以由式 (4) 计算出当次 NEG 吸气量 Q1。

$$Q_{1} = p_{\rm m} V_{\rm m} + p_{\rm g} V_{\rm g} - p_{\rm b} (V_{\rm m} + V_{\rm g})$$
 (4)

式中, Q_1 为当次测试获得的吸气量, $Pa \cdot L; p_m$ 为贮存 室膨胀前的压力, $Pa; p_g$ 为样品室膨胀前的压力, Pa; p_b 为膨胀后且吸附平衡时样品室压力, $Pa; V_m$ 为贮 存室容积, $L; V_g$ 为样品室实际容积, 即需要减去测 试样品体积, L。

对 NEG 进行多次上述膨胀进气测试,直至 NEG 吸气能力下降至一定水平后,测试结束。则 NEG 的总吸气量 Q 由式 (5) 计算出:

$$Q = \sum_{i=1}^{n} Q_i \tag{5}$$

式中,Q为 NEG 的总吸气量, Pa·L; Q_i 为每次膨胀测 试获得的吸气量, Pa·L;n为测试次数。

在 NEG 吸气性能测试中,定压法使用得更为 广泛,因为该方法测试过程与 NEG 实际使用状况 更接近,同时也可定量测量出吸气速率,但该方法 对装置真空度要求较高,对样品室气压的稳定也有 一定的难度,同时测量结果准确性依赖于限流元件 流导值的精确度。定容法装置易于实现和控制,但 不足是无法实时获得吸气速率,并且由于气体快速 膨胀导致 NEG 表面气体压力不稳定。

2 装置结构设计

设计的测试装置原理如图 3 所示,主要由测试 单元、配气单元、抽空单元、测量单元和温控单元 等组成。



B1 为测试气体; B2 为置换气体; J1~J2 为减压阀; V1~V12 为 截止阀; W1~W4 为微调阀; P1 为绝压传感器; G1~G10 为真 空规; S1~S2 为分子泵; S3~S4 为机械泵; C1~C2 为限流元件。

图3 NEG 吸气性能测试装置原理示意图

Fig. 3 The principle of the NEG sorption characteristics test device

2.1 测试单元

测试单元主要由贮存室、限流元件、样品室和 阀门等组成。贮存室采用圆柱形结构,外形尺寸为 Φ40 mm×250 mm, 腔室有效容积约为 0.5 L。材料 选用牌号为 304 的不锈钢,并经过烧氢预处理,材料 出气速率(抽气 24 h)为 3×10⁻¹⁰ Pa·L/(s·cm²),估算贮 存室总出气面积约为 600 cm²,则内表面总漏放气速 率约为 1.8×10⁻⁷ Pa·L/s。样品室材料、尺寸和预处 理与贮存室完全相同。考虑到测试完后 NEG 样品 需要经常更换,所以将样品室腔体开口设计成可拆 卸的法兰形式,用无氧铜密封圈进行密封。

本装置中的限流元件采用毫米级小孔和安装 在小孔两端的金属管道组成,其中金属管道采用 8VCR 接口设计,通径为 Ø 8 mm,每根长约 80 mm, 限流小孔采用在壁厚 0.4 mm 的镍垫片上打孔设计。 这样设计的优点是方便更换、不用破坏小孔从而减 少浪费和避免每次测试都需要重新测量新的小孔 流导值。在垫片上打不同直径的小孔,就可满足不 同流导值的设计需求。设计模型如图 4。

为了提高测试效率,本文在该测试装置中设计 了两路相同的测试路线,可同时进行两个吸气剂样 品的测试。

为了能同时实现两种测试方法,所研制的设备 满足样品室的极限真空度 $\leq 1 \times 10^{-7}$ Pa,本底漏放率 $\leq 3 \times 10^{-7}$ Pa·L/s; 贮存室的的极限真空度 $\leq 1 \times 10^{-6}$ Pa, 本底漏放率 $\leq 1 \times 10^{-6}$ Pa·L/s.

2.2 配气单元

配气单元主要由气源、减压阀、阀门和连接管





道等组成。气源由测试气体和置换气体组成,用钢 瓶贮存,每个气瓶上应配有减压阀,测试气体先从 气瓶中由减压阀进行降压至1MPa以下,再通过阀 门缓慢进入配气室再次降压并稳定至100kPa以下, 最后在测试时,贮存室可通过微调阀从配气室进行 进气。测试气体由具有国家许可和资质的公司提 供,气体纯度为99.999%。

2.3 抽空单元

(1) 超高真空抽气机组

超高真空抽气机组用于实现贮存室和样品室的超高真空获得,由主抽泵和前级泵组成。主抽泵由两台涡轮分子泵串联组合使用。其中一台分子泵抽速为260 L/s(N₂),极限压力可达5×10⁻⁸ Pa,另一台分子泵抽速为66 L/s(N₂),极限压力可达5×10⁻⁸ Pa。前级泵选用涡旋泵,抽速为4 L/s(N₂),极限压力可达5 Pa,同时在涡旋泵入口处安装一个电磁隔断阀,实现涡旋泵停机后装置的低真空维持。为了降低涡旋泵工作过程中的振动对电容薄膜规测量结果的影响,将涡旋泵采用单独落地结构设计。

(2) 低真空抽气机组

低真空抽气机组用于实现配气室内的低真空 获得和抽空管路抽空,确保测试用气体不发生二次 污染,纯度满足试验要求。抽空泵选用油封式旋片 机械泵,抽速为2L/s(N₂),极限压力可达1Pa,机械 泵入口处配有电磁充气阀,实现机械泵停机时的放 气,防止返油。

2.4 测量单元

每个腔室的测量单元由多个真空规复合而成, 即每个压力段选取不同量程的真空规测量,这样的 好处是可以使测量结果更加精确。 配气室采用低真空设计,测量仪器由皮拉尼真 空规和绝压传感器组成。其中皮拉尼真空规用于 实现配气室抽空置换过程中的压力监测,测量范围 为(5×10⁻²~1×10⁵) Pa,绝压传感器用于实现充气过 程中的充气压力监测,测量范围为(0~250) kPa(绝 压),并配置有数显监测仪表。配气室压力小于 1000 Pa 时参考皮拉尼真空规的示数,当配气室压力 大于等于 1000 Pa 时参考绝压传感器的示数。

样品室采用超高真空设计,测量仪器由热阴极 复合规和电容薄膜规组成。其中热阴极复合规实 现样品室极限压力获得过程中(最低至 5×10⁻⁸ Pa) 的压力测量,以及 NEG 性能测试过程高真空段 (1×10⁻⁴~1×10⁻² Pa) 压力测量,由热阴极电离规和皮 拉尼规复合而成,测量范围为(1×10⁵~5×10⁻⁸) Pa。 电容薄膜规用于 NEG 性能测试过程中的样品室压 力测量,选用 0.1 Torr 量程电容薄膜规,测量范围为 (1.33×10⁻³~13.3) Pa,可以实现样品室压力在(1×10⁻²~ 10) Pa 之间的精确测量。

贮存室采用超高真空设计,测量仪器由热阴极 复合规和电容薄膜规组成。其中热阴极复合规实 现样品室极限压力获得过程中的压力测量,电容薄 膜规用于 NEG 性能测试过程中的贮存室压力测量, 选用 0.1 Torr 和 10 Torr 两种量程电容薄膜规,测量 范围分别为 (1.33×10⁻³~13.3) Pa 和 (1.33×10⁻¹~1.3× 10³) Pa,可以实现贮存室压力在 (1×10⁻²~1×10³) Pa 之间的精确测量。

2.5 温控单元

因为贮存室和样品室要求达到超高真空的条件,所以需要给贮存室腔室、样品室腔室、抽气管道和它们之间的连接管道安装加热烘烤装置。加热装置采用外置加热带的方式实现,设计烘烤温度≤250℃。

考虑到有的 NEG 需要高温激活方可工作,因 此在样品室腔体内设计有加热平台可加热激活 NEG 样品。样品放置台采用传热性能优良、放气率 低的无氧铜材料制作,下面相隔一段距离安装 2 根 加热管,激活温度≤500℃,样品台和加热棒隔空的 设计是为了防止样品和加热棒直接接触,采用热辐 射形式进行热传导,同时使样品可以受热均匀。

每路加热工位配有铂电阻型测温传感器,以 实现温度控制器通过 PID 控制原理调节和稳定 温度。

3 装置参数测量

由动态定压法计算公式(1)和静态膨胀法计算 公式(4)可以看出,要计算出NEG的吸气速率和吸 气量需知道贮存室压力pm、样品室压力pg、贮存室 容积Vm、样品室容积Vg和分子流条件下限流元件 的流导值C。其中贮存室压力pm和样品室压力pg 由真空规测量得,则腔室容积V和限流元件流导值 C就需在测试前测量完成,下面具体介绍利用该装 置测量腔室容积、限流元件流导值、吸气速率测量 精度和吸气量测量精度的方法。

3.1 腔室容积

在定容法中,为了能定量地计算出 NEG 的吸 气量,就需知道每个贮存室和样品室的容积。另外, 为了测量精确和 NEG 体积相对腔室容积不可忽略 时,则需每次对装有 NEG 的样品室进行容积测量。

采用静态膨胀法对真空室容积进行测量,具体 过程为:给需要测量容积的腔室连接一个已知容积 的标准容器 V₀,先给该容器中充入一定压力 p₀ 的气 体,关闭阀门密封标准容器,将再需要测量的腔室 抽空至低于 p₀ 至少三个数量级的真空度 p₁,关闭抽 空阀门密封待测量的腔室,打开密封标准容器的阀 门,将标准容器中压力为 p₀ 的气体膨胀至已抽空的 腔室,待压力稳定后记录此时腔室内的压力为 p₂, 根据静态膨胀法有

$$p_0 V_0 + p_1 V = p_2 (V_0 + V) \tag{6}$$

式中, p_0 为标准容器中充入的气体压力,Pa; p_1 为待测腔室膨胀前压力,Pa; p_2 为待测腔室膨胀后压力, Pa; V_0 为标准容器的容积,L;V为待测腔室的容积,L。

则腔室(包括连接管道)的容积

$$V = V_0(p_0 - p_2)/(p_2 - p_1)$$
(7)

因为本装置贮存室容积较小且与标准容器容 积相近,所以 p₂ 与 p₀ 量级相当,因此 p₂>>p₁,所以容 积计算公式可简化为

$$V = V_0(p_0 - p_2)/p_2$$
 (8)

本文选用的标准容器容积为 0.61 L, 其中贮存 室 1 的容积测量数据见表 1。

在测量该装置四个腔室容积时,贮存室是单独 测量的,为减少暴露大气次数,样品室是和贮存室 连通一起测量的,表2为贮存室1和样品室1总容 积测量数据:

表1 贮存室1容积测量

Tab. 1 The first storage chamber volume measurement

p ₀ /Pa	p_2/Pa	贮存室1容积 V ₁ /L	平均值 \bar{V}_1/L
993	523.4	0.5473	
1001	528.1	0.5462	0.546
1087	574.2	0.5448	

表 2 贮存室 1 和样品室 1 总容积测量

Tab. 2 The volume measurement of the first storage chamber and the first sample chamber

p ₀ /Pa	p₂/Pa	贮存室1和样品室1总容积 V2/L	平均值 \bar{V}_2/L
1011	387.7	0.9807	
1052	403.1	0.9820	0.981
1067	409.0	0.9813	

由此可得贮存室1容积为0.546L,样品室1的 容积为0.981-0.546=0.435L,使用相同的方法测量 得到贮存室2容积为0.547L,样品室2的容积为 0.423L,均与设计的0.5L接近。贮存室容积偏大 是因为增加了连接管路的容积,虽然样品室也增加 了连接管路的容积,但样品室内部放置样品的加热 平台占据了更大的容积,导致样品室容积偏小。而 同一类型腔室(如两个贮存室)容积测量结果一致 性较好。

3.2 限流元件流导值

当流过限流小孔的压力逐渐减小至满足 $\lambda >> D$, 即压力 $p \ll \frac{kT}{\sqrt{2\pi d^2 D}}$ 时,气体流动为分子流,在分子 流状态下的气体通过小孔流出时,气体分子相互间 无碰撞,可以认为此时的小孔流导值是恒定的。

根据测试的 NEG 吸附能力大小,本装置选用 三种规格的限流小孔,分别为 0.1 mm、0.4 mm 和 8 mm,可以解得当 *T*=300 K 时,满足通过各小孔的 气体为分子流的压力见表 3。

根据管道在分子流条件下的流导计算公式 (9):

表 3 通过小孔气体为分子流时的压力 p.

Tab. 3 The molecular flow pressure p_c of the orifice under different testing conditions

小孔直径/mm	测试气体	λ=D 时的压力 p _c /Pa
0.1	H ₂	123
0.1	N_2	66
0.4	H_2	30.8
0.4	N_2	16.6
0	H_2	1.540
0	N_2	0.828

$$C = \frac{1}{6} \sqrt{\frac{2\pi RT}{\mu}} \frac{d^3}{l} \tag{9}$$

式中, *C* 为流导值, m³/s; *R* 为普适气体常数, 其值为 8.315×10⁷ erg/(K·mol); *T* 为温度, K; *µ* 为相对分子质 量, 单位为 1; *d* 为管道直径, cm; *l* 为管长, cm。

可得连接小孔的金属管道在不同测试气体分子流条件下的流导理论值见表 4 (*T*=300 K)。

表 4 连接金属管道流导理论值

Tab. 4 The theoretical value of the connecting pipe's conductance

直径 d ₁ /mm	长度 L ₁ /mm	测试气体	流导 C1/(L·s ⁻¹)
0	80	H_2	2.99
8	80	N_2	2.99 7.99×10 ⁻¹

根据式 (10) 可计算出小孔在不同测试气体分子流条件下的流导理论值。其中, 因为直径为 0.1 mm 的小孔长径比 L₁/d₁=4, 因此仍选用式(9)来 计算流导值。

$$C = \frac{\bar{\nu}A}{4} \tag{10}$$

式中, C 为流导值, m^3/s ; \bar{v} 为气体分子平均速率, m/s; A 为小孔面积, m^2 。所选小孔流导理论值计算结果 见表 5。

表 5 限流小孔流导理论值

Tab. 5 The theoretical value of the orifice's conductance

直径 d ₂ /mm	厚度 L ₂ /mm	测试气体	流导 C ₂ /(L·s ⁻¹)
0	0.4	H ₂ 22.4	
0	0.4	N_2	流号 C ₂ /(L·s ⁻¹) 22.4 5.99 5.60×10 ⁻² 1.50×10 ⁻² 1.17×10 ⁻³
0.4	0.4	H_2	5.60×10 ⁻²
	0.4	N_2	流导 $C_2/(L \cdot s^{-1})$ 22.4 5.99 5.60×10 ⁻² 1.50×10 ⁻² 1.17×10 ⁻³ 3.13×10 ⁻⁴
0.1	0.4	H_2	1.17×10^{-3}
	0.4	N_2	3.13×10 ⁻⁴

两根金属管道和限流小孔串联组合成为限流 元件,流导理论值计算见表 6。

但由于手工测量和零件加工等误差,实际值与 理论计算值还是会有偏差。因此可以基于该测试 装置,使用静态降压法对每个限流元件的流导进行 测量。

气体流量计算公式如下:

$$Q = V \frac{\mathrm{d}p}{\mathrm{d}t} \tag{11}$$

式中, *Q* 为气体流量, Pa·L/s; *V* 为贮存室容积, L; *p* 为进气端压力, Pa; *t* 为测量时间, s。

可以用下式代替:

$$Q = V \frac{p_{i+1} - p_i}{t_{i+1} - t_i}$$
(12)

式中: *p*_{*i*+1} 为 *t*_{*i*+1} 时刻测量贮存室的压力, Pa; *p*_{*i*} 为 *t*_{*i*} 时刻测量贮存室的压力, Pa;

根据流导的定义有

$$C = \frac{Q}{p_{\rm m} - p_{\rm g}} \tag{13}$$

式中, p_m 为贮存室的压力, $Pa; p_g$ 为样品室的压力, Pa;力, Pa;

当小孔两侧的气体压力 p_m, p_g 满足 $p_m >> p_g$ 时 (本文测试时满足 $p_m > 1000 p_g$), p_m, p_g 之差可以用 p_m 近似替代。即:

$$C = \frac{Q}{p_{\rm m}} = V \frac{p_{i+1} - p_i}{p_{\rm m}(t_{i+1} - t_i)}$$
(14)

但考虑到贮存室压力是一段时间的压力变化, 所以取 *p*_m等于测量初始时刻的压力 *p*_i和测量结束 时刻的压力 *p*_{i+1}的平均值。即:

$$C = \frac{2V(p_{i+1} - p_i)}{(t_{i+1} - t_i)(p_{i+1} + p_i)}$$
(15)

表 6 限流元件流导理论值

Tab. 6 The theoretical value of the current-limiting element

安装小孔的直径 d ₂ /mm	测试气体	流导 C ₃ /(L·s ⁻¹)
Q	H_2	1.40
0	N_2	3.74×10^{-1}
0.4	H_2	5.39×10 ⁻²
0.4	N_2	1.45×10 ⁻²
0.1	H_2	1.17×10 ⁻³
0.1	N_2	3.13×10 ⁻⁴

因此只需测量贮存室压力的变化,就可得到每 个测量时间间隔内的小孔流导值,这样处理的优点 是真空规使用的数量从两个减少到了一个,消除了 两个真空规精确度不一致的误差,同时也减少了误 差的来源。

限流元件流导的测试方法为:关闭贮存室抽空 阀门,将贮存室充气至满足 λ=D 时的压力 p_c以上, 可用分子泵持续对样品室抽空(压力较高时可只用 机械泵抽空),然后打开限流元件两端的截止阀,贮 存室气体通过限流元件在样品室的抽空作用下被 抽走,贮存室压力持续下降,记录贮存室压力和对 应时间。根据式(15)计算出每个贮存室压力和对 应时间。根据式(15)计算出每个贮存室压力对应的 限流元件流导值。最后以贮存室压力为横坐标,以 限流元件流导值为纵坐标,通过拟合测试数据得到 一个线性形式的函数 y=b+ax,其中因为 a 足够小, 所以压力变化对流导值的影响就很小, 而截距 b 就 可认为是该限流元件在分子流条件下几乎不变的 流导值。

本装置每种规格的小孔各两个, 编号为 01 和 02。如图 5 为小孔直径是 0.1 mm 的限流元件 (即编 号为 C01-01) 流导值测试曲线, 贮存室压力取值范 围为 (0.5~1000) Pa。由测试结果曲线可以看出, 该 限流元件在 (0.5~100) Pa 条件下的流导值近似不变。



图5 限流元件 C01-01 流导值测试曲线

Fig. 5 The conductance test curve of the current-limiting element C01-01

该曲线的拟合方程为式(16)

$$y = 0.00108 + 4.769 \times 10^{-7} x \tag{16}$$

式中, y 为所测限流元件的流导值, x 为贮存室压力。 因此认为该限流元件在分子流条件下的流导 值为 1.08×10⁻³ L/s。同样的方法可以得到所有限流 元件流导值, 测量结果见表 7。

测量结果对比可得:限流元件流导的测量值和

表 7 不同限流元件在不同工况下的流导测试值

 Tab. 7
 The conductance test value of the different current-limiting elements under different testing conditions

		_	
小孔直径 d ₂ /mm	限流元件编号	测试气体种类	流导测试值 C ₀ /(L·s ⁻¹)
	C01 01	N ₂	2.98×10 ⁻⁴
0.1	C01-01	H_2	1.08×10^{-3}
0.1	C01-02	N_2	3.12×10^{-4}
		H_2	1.11×10^{-3}
	C04-01	N_2	1.28×10^{-2}
0.4		H_2	4.79×10 ⁻²
0.4	CO 1 0 2	N_2	1.44×10^{-2}
	C04-02	H_2	5.38×10^{-2}
	C00.01	N_2	2.97×10^{-1}
0	080-01	H_2	1.11
0	C80.02	N_2	3.33×10^{-1}
	C80-02	H_2	1.25

3.3 最小可测量吸气速率

在贮存室极限真空度和漏放气速率满足要求 后,关闭贮存室抽空阀门,待贮存室压力稳定后,每 隔1min记录一次贮存室压力,连续记录5min。然后 可按照式(17)计算出贮存室本底漏放气速率波动值:

$$Q_{\rm n} = \frac{(p_{\rm max} - p_{\rm min}) \times V_{\rm m}}{\Delta t} \tag{17}$$

式中, Q_n 为贮存室本底漏放气速率波动值, Pa·L/s; p_{max} 为连续 5 min 测量中贮存室压力最大值, Pa; p_{min} 为连续 5 min 测量中贮存室压力最小值, Pa; V_m 为贮存室体积, L; Δt 为测量间隔时间, s。

测试结果表明, 5 min 内贮存室 1 的压力波动 范围是 (2.01×10⁻³~2.05×10⁻³) Pa, 贮存室 2 的压力波 动范围是 (1.92×10⁻³~1.96×10⁻³) Pa, 按照式(17)计算 结果为贮存室 1 本底漏放气速率波动值为 7.28× 10⁻⁸ Pa·L/s, 贮存室 2 本底漏放气速率波动值为 7.29×10⁻⁸ Pa·L/s。

调节样品室抽空阀门开合度,使样品室压力维持在 3.4×10⁻⁴ Pa±10%,待压力稳定后,每隔 1 min 记录一次样品室压力,连续记录 5 min,按照式(18)计算吸气速率测量精度:

$$S_{\min} = \frac{2Q_{\rm n} \times 10^3}{\bar{p}_{\rm m}} \tag{18}$$

式中, S_{\min} 为吸气速率测量精度, mL/s; \bar{p}_m 为 5 min 连续测量样品室压力的平均值, Pa; Q_n 为贮存室本 底漏放气速率波动值, Pa·L/s。

测试结果表明, 5 min 内样品室 1 的平均压力 为 3.33×10⁻⁴ Pa, 样品室 2 的平均压力为 3.52×10⁻⁴ Pa, 按照式(15)计算吸气速率测量精度结果为样品室 1 吸气速率测量精度为 0.44 mL/s, 样品室 2 吸气速率 测量精度为 0.41 mL/s。

3.4 最小可测量吸气量

在贮存室和样品室极限真空度和漏放气速率 满足要求后,打开连通贮存室和样品室的膨胀阀门, 关闭贮存室和样品室的抽空阀,记录静置 30 min 后 贮存室和样品室的压力值 p_{m0} 、 p_{g0} 。在配气室内预 先充入测试气体,调节微调阀,向贮存室和样品室 充入测试气体,控制腔室压力为 p_{m0} 、 p_{g0} 的 2 倍。

可以采用如下公式计算吸气量测量精度:

 $q_{\min} = (p_m - p_{m0}) \times V_m \times 10^3 + (p_g - p_{g0}) \times V_g \times 10^3$ (19) 式中, q_{\min} 为吸气量测量精度, Pa·mL; p_{m0} 、 p_{g0} 为静态 升压 30 min 后贮存室和样品室的压力值, Pa; p_m 、 p_g 为调节微调阀进气获得贮存室和样品室的压力 值, Pa。

根据测试得到样品室吸气量测量精度结果见 表 8。

表 8 吸气量测量精度

Tab. 8	The measurement accuracy	v of the	sorption	quantity
		/		

测量型日	贮存室1压	样品室1压	贮存室2压	样品室2压
侧里坝日	力值 $p_{\rm ml}/Pa$	力值 $p_{\rm gl}/Pa$	力值 <i>p</i> _{m2} /Pa	力值 p_{g2} /Pa
静置 30 min 后的压力	9.01×10 ⁻⁴	1.11×10^{-3}	8.61×10 ⁻⁴	8.42×10 ⁻⁴
进气后压力	1.84×10^{-3}	2.21×10^{-3}	1.75×10^{-3}	1.70×10^{-3}
样品	室1吸气量测	量精度 q_{\min} /(I	Pa∙L)	0.97
样品	室2吸气量测	量精度 q _{min2} /(I	Pa·L)	0.84
注,测试时 进气后贮存室和样晶室压力 5 min 内波动小于				

住: 测试时, 近飞后见行至和杆面至压力 5 mm 内波幼小 1 2%。

4 测试系统测试不确定度评定

测试系统一般采用动态定压法定量测试 NEG 的吸气速率,采用静态定容法定量测试 NEG 的吸 气量,其中静态定容法测试吸气量时需要测量腔室 容积和压力,而腔室容积已经提前测量完成且测量 误差较小,测量不确定度较小,测试时腔室压力较 高,压力测量不确定度较动态定压法更小,因此整 个静态定容法的测量不确定度(达到 15% 以下 (*k*=2))是小于动态定压法的,所以本文只分析动态 定压法测量吸气速率测试的不确定度。

4.1 测量不确定度分析

依据前述分析,采用动态定压法进行吸气性能 测试时,吸气速率可以采用式(1)计算获得,依据不 确定度传播规律,由式(1)可以获得吸气速率测量不 确定度:

 $u_c^2[S(t)] = c_1^2 u_r^2(C) + c_2^2 u_r^2(p_m) + c_3^2 u_r^2(p_g)$ (20) 式中, $u_c[S(t)]$ 为吸气速率 S(t) 的相对合成标准不确 定度; $u_r(C)$ 为限流元件流导测量的相对标准不确定 度, 采用 A 类不确定度获得; $u_r(p_m)$ 为贮存室压力测 量的相对标准不确定度; $u_r(p_g)$ 为样品室压力测量的 相对标准不确定度, 两者按照 B 类不确定度评定获 得。 c_1, c_2, c_3 是灵敏系数, 计算公式如下:

$$c_{1} = \frac{\partial S(t)}{\partial C} = \frac{p_{\rm m} - p_{\rm g}}{p_{\rm g}}$$

$$c_{2} = \frac{\partial S(t)}{\partial p_{\rm m}} = \frac{C}{p_{\rm g}}$$

$$c_{3} = \frac{\partial S(t)}{\partial p_{\rm g}} = -\frac{Cp_{\rm m}}{p_{\rm g}^{2}}$$
(21)

4.2 测量不确定度度分量分析

(1)限流元件流导测量引入的不确定度 u_r(C)

限流元件流导采用静态压降法测量获得,主要 测量仪器为电容薄膜规,经分析相对标准测量确定 度为5%。

(2)贮存室压力测量引入的不确定度 u_r(p_m)

影响贮存室压力测量不确定度的因素有:测量 真空计测量示值;测量过程进气波动;本底放气。

(3)样品室压力测量引入的不确定度 u_r(p_g)

影响样品室压力测量不确定度的因素有:测量 真空计测量示值;测量过程进气波动;本底放气。

4.3 不确定度合成

综上所述,分别选取吸气速率约为1×10⁻³L/s、 1L/s和1000L/s的测试数据作为测试范围的下限、 中间值和上限来计算测试结果的不确定度。由式 (20)可以获得测试系统吸气速率测量结果的相对合 成标准不确定度如表9所示。

		F	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
类别	计算参数	测量值下限	测量中间值	测量值上限
	<i>C</i> /(L/s)	1.08×10^{-3}	1.08×10^{-3}	1.25
影响量	$p_{\rm m}$ /Pa	6.40×10^{-4}	4.58×10^{-1}	2.86×10^{-1}
	p_{g} /Pa	3.37×10^{-4}	3.37×10^{-4}	3.31×10^{-4}
	$u_{\rm r}(C)$	5.40×10 ⁻⁵	5.4×10 ⁻⁵	5.4×10 ⁻⁵
标准不确定度	$u_{\rm r}(p_{\rm m})$	3.01×10^{-5}	2.15×10^{-2}	3.70×10^{-3}
	$u_{\rm r}(p_{\rm g})$	2.22×10^{-5}	2.22×10 ⁻⁵	2.18×10 ⁻⁵
	c_1	8.99×10^{-1}	1.36×10 ³	8.63×10 ²
灵敏系数	$c_2/[L/(Pa \cdot s)]$	3.20	3.20	3.78×10 ³
	$c_3/[L/(Pa \cdot s)]$	-6.09	-4.36×10 ³	-3.26×10 ⁶
吸气速率的	吸气速率 S(t)/(L·s)		1.47	1.08×10^{3}
吸气速率相对标准合成		10		
不确定度 u _c [S(t)]/%		18	9.6	9.6
扩展不确定度 U/%(k=2)		36	20	20

5 测试系统吸气性能测试结果

图 6~图 9 为应用该测试装置采用动态定压法 对兰州空间技术物理研究所研制的一款含锆类 NEG 薄膜测试的曲线。





图 6 为在测试过程中样品室的压力变化曲线, 其中按照设计要求,通过控制进气微调阀开合度将 样品室压力控制稳定在(3.2×10⁻⁴~3.4×10⁻⁴) Pa。

图 7 为在测试过程中贮存室的压力变化曲线, 随着 NEG 吸附能力不断下降, 贮存室压力也在不 断减小。

图 8 为 NEG 单位面积吸气速率曲线。其中,测 试所使用的 NEG 薄膜面积为 11.78 cm²,设计的初 始吸气速率在 3×10⁻⁴ Pa 的条件下为 120 mL/(s·cm²), 测试结果得到的初始吸气速率为 124 mL/(s·cm²),测 试结果非常接近设计的性能,测试曲线也符合吸气 剂吸附特性,吸气速率随时间下降得比较平滑,下 降的速率也在逐渐减小,测试过程无异常。

图 9 为 NEG 单位面积累计吸气量曲线,可以看 出该测试样品 1.5 h 吸气量为 1.13×10³ Pa·mL/cm², 吸气量曲线变化符合吸气速率变化规律。





6 结论

本文设计的 NEG 吸气性能测试装置可以选择 动态定压法或静态膨胀定容法来测试 NEG 的吸气 性能。该装置的特点是采用双测试工位和易更换 限流元件设计来提高测试效率,将静态膨胀法和定 容法相结合,充气变得简单和精确,真空测量采用 分段设计使真空度测量更准确,充气回路和测试回 路无交叉,防止测试气体被污染。同时,测试腔室 真空度好,对测试结果影响较小。测试结果表明, 装置样品室极限真空度≤1×10⁻⁷ Pa,漏放率≤3×10⁻⁷ Pa·L/s;贮存室本底漏放率≤1×10⁻⁶ Pa·L/s;吸气速率 测量精度可达1 mL/s;吸气量测量精度可达1 Pa·mL。

参考文献

- [1] Shan R, Qi T T, Li B Z, Guo J, Yuan J. Research status and application progress of non-evaporable film getter[J]. Journal of Functional Materials, 2018, 49(5) 5049–5055 (单睿,齐通通,黎秉哲,等. 非蒸散型薄膜吸气剂的研 究现状及应用进展 [J]. 功能材料, 2018, 49(5): 5049– 5055(in Chinese))
- Benvenuti C, Chiggiato P, Cicoira F, et al. Nonevaporable getter films for ultrahigh vacuum applications[J].
 Journal of Vacuum Science Technology, 1998, 16(1): 148-154
- [3] Guo W B, Xue H Y, Chai Y C. Application of getters in traveling wave tubes[J]. Vacuum Electronics, 2011(4): 7-9 (郭卫斌, 薛函迎, 柴云川. 吸气剂在行波管中的应用 [J]. 真空电子技术, 2011(4): 7-9(in Chinese))
- [4] Su T, Ai Y C, Huang S M, et al. Research situation of non-evaporable getter films for MEMS[J]. Chinese Journal of Vacuum Science and Technology, 2021, 41(7): 674–682 (苏童, 艾永昌, 黄水明, 等. MEMS 芯片器件用非蒸散型吸气剂的研究状况 [J]. 真空科学与技术学报, 2021, 41(7): 674–682(in Chinese))
- [5] Li X G, Luo Z F. Research on property measurement system of non-evaporable getter[J]. Vacuum, 2017, 54(2): 60-63 (李晓刚, 罗志芳. 非蒸散型吸气剂吸气性能测试方法的研究 [J]. 真空, 2017, 54(2): 60-63(in Chinese))
- [6] GB/T 25497-2010 吸气剂气体吸放气性能测试方法 [S]
- [7] 安徽有研吸气材料有限公司. 一种吸气剂材料性能测 试装置: CN202220921628.5[P]. 2022-12-09
- [8] 合肥工业大学. 一种基于差压法的吸气剂吸气性能测 试集成装置: CN202110566941.1[P]. 2021-08-24
- [9] Feng T Y, Chen L, Zhu J B, et al. Research status and development of ZrVFe getter[J]. Vacuum and Cryogenics, 2017, 23(1): 7–12 (冯天佑, 陈联, 朱建炳, 等. 锆钒铁吸 气剂的研究现状及进展 [J]. 真空与低温, 2017, 23(1): 7–12(in Chinese))
- [10] Yuan P, Wei X Y, Qin G R, et al. Sorption characteristics of Zr-based getters[J]. Chinese Journal of Rare Metals, 2008, 32(5): 641-644 (苑鹏, 尉秀英, 秦光荣, 等. 锆基 吸气剂吸气性能的研究 [J]. 稀有金属, 2008, 32(5): 641-644(in Chinese))
- [11] Zhang Y, Wei X Y, Qin G R, et al. Properties of Ti-based non-evaporable getters[J]. Chinese Journal of Rare Metals, 2006, 30(1): 52-55 (张艳, 尉秀英, 秦光荣, 等. 钛基非 蒸散型吸气剂的性能研究 [J]. 稀有金属, 2006, 30(1): 52-55(in Chinese))
- [12] 王欲知, 陈旭. 真空技术 [M]. 北京航空航天大学出版 社, 2007