测定气体激光管分压强的简便质谱分析法

Abstract: A new method of mass spectrum quantitative analysis is presented. To compare with the conventional quantitative analysis, it is simpler and easier and its analytical accuracy is higher. This method has found its first application in gas laser technology and better results have been obtained.

一、关于分压强测定

(1) 定量修正系数

图1代表一种气体的谱峰, I_{N_s} 、 I_{o_s} 、 I_{s_r} ...等即 为特征峰,只有用定量修正系数对其进行修正后,才 能求出试样中 N₂、O₂、Ar...的分压强分析值。常规 的修正系数是质谱计的绝对灵敏度 $S(S_n = I_n^*/P_n)$ 或相对灵敏度 $\beta(\beta_n = S_n/S_{N_0})$,S的校准必须用到 复杂的真空计量手段⁽¹⁾。而本定量修正系数——"综 合相对灵敏度系数 α "则无需校准 S 值,因而简便易 行。各种气体的 α 值,在数值上等于等量(Q = PV) 的其它气体 n 和 N₂ 气所显示的"特征峰"毫米峰高 之比:

 $\alpha_n = \frac{I_n^+}{I_n^+} \tag{1}$

等量气体 $(Q_n = P_n V_n, Q_{N_2} = P_{N_2} V_{N_2}, Q_n = Q_{N_2})$ 是在 配气台上配得, P 为所配气体压力, 由 U 形计读出, V 是配气瓶容积。

α值与整个质谱分析系统(包括质谱计)的构成 及固有特性有关,在特定工作状态下,α为常数。不 同系统α值不同。表1即为所测得的11种气体的α 值。

(2) 对"特征峰"的定量修正

"特征峰"*I*¹,*I*¹, *···、I*^{*}, 除以对应的 α₁, α₂, ···、 α_n 后的等效 N₂ 峰是气体 1、2···n 分压强的表征:



=	-				
衣	1				

	and the second	10 11 11 11 11									
气	体	N ₂	1000	H_2	He		Ne		CO	0 ₂	
$\alpha(I_n^+/I_{\rm N_2}^+)$		1	1.464		0.343		0.289		0.767	0.686	
气	体	Ar		CO ₂		Kr		Xe		H ₂ O	
$\alpha(I_n^+/$	(I+2)	0.987		0.7258		0.38		0.0758		0.192	

 $I_1^+/\alpha_1: I_2^+/\alpha_2: \dots: I_n^+/\alpha_n = P_1: P_2: \dots: P_n$ (2) 该式是定量解析的本质所在,是分压强计算的基础。

(3) "混合峰"的解析

质荷比相同的"特征峰"将互相重迭构成"混合 峰",比如 m/e=28 质量峰往往为"混合峰":

$$I_{28}^{+} = I_{N_2}^{+} + I_{CO}^{+} \tag{3}$$

用"离子谱图象系数" B 值 $\left(B_n = \frac{I_{n,m}^*}{I_n^*}, I_{n,m}^* \right)$ "特征 峰" I_n^* 之"伴随峰", *m* 为"伴随峰"所对应的质荷比) 来解析式(3):

为
$$I_{N_2}^+ = \frac{I_{N-14}^+}{B_N}$$

所以

因

表2为所测得的有关气体的B值。

(4) 质谱分析系统的"特定工作状态"

 $I_{\rm CO} \!=\! I_{28}^{+} \!-\! I_{\rm N_2}^{+} \!=\! I_{28}^{+} \!-\! \frac{I_{\rm N.14}^{+}}{B_{\rm N_2}}$

分析中系统工作状态主要是主排气泵阀门流 导,质谱管灯丝放射电流,离子源各极电压必须同 一。质谱分析器的聚焦特性(或称分辨力-恒峰宽特 性)必须同一,这就必须使 Xe 气的二次电离 m/e≃ 67 质量峰高对于 Xe 气的"特征峰" I_{xo129} 之比(用 日表示)同一(即以 Xe 气来标定聚焦特性)。

(5) 分压强计算方法

a)确定"特征峰"峰高毫米数(包括解析"混合
 峰"): *I*⁺₁、*I*⁺₂、*I*⁺₃、…、*I*⁺_n。

b) 求"特征峰"之"等效 N2峰",并求其和:

 $I_{1\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+} = I_{1}^{+}/\alpha_{1}; \quad I_{2\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+} = I_{2}^{+}/\alpha_{2}\cdots I_{n\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+} = \frac{I_{n}^{+}}{\alpha_{n}}$ $\Sigma I^{+} = I_{1\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+} + I_{2\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+} + I_{3\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+} + \cdots + I_{n\cdot\mathbf{N}_{2}}^{+}$

表 2

and the second	and and and	and the second second		and with						A LAND STREET		
m/6 气体	2	12	14	16	17	18	20	22	28	32 40) 44	
H ₂ O	0.031	1		0.039	0.263	1	10×11	T. S.	de land	ALX ALL	A	
Ne	10-2-2						1	0.0918			ite bende and	
N ₂		-	0.083	- 100		2.20	$M_{\rm e} \propto T_{\rm e}^2 $	S. The	:01	N. P. S. F.	P. P. P.	
CO		0.0784		0.0328				.ttal	1	No.	公义的法	
O2	7 175.75	1		0.181	TE					1	1 =	
Ar		1-2-2A	Sand :		-	強認	0.0401	现却现	THE REAL	2000 741		
CO_2		0.0725	NOW.	0.175					0.218	10.38 - 1.28C	1	
1.00 3		13.44		10 (000)	表	3		G. 49.000			an an an an an	
组分气	已知(酉	知(配比)含量 A		分 析 值 <i>x</i>			对 误 <i>A-x</i>	差	相 对 误 差 δ=Δx/A×100%			
H ₂	2-2-15	1.0	06%	2	0.725%			0.281	32.08.0	27.93%		
He	C Vale V	62.	08%	60.33%				1.75	S F ST F	2.82%		
N ₂	N ₂ 16.78%				16.28	3%		0.5		2.98%		
O ₂	2.35%				3.39%			1.04	The second of	44.26%		
CO_2	O ₂ 16.78%				18.04%			1.26		7.51%		
Хө	Xe 1.006%			uvop T V	0.864	£%		0.142		14.12%		
CO	CO			1.1	0.38	3%*	A STATE				· 注意:	
					表	4					南宁语	
组分气体	20 分	10	0 小时	180	小时	230 小田	寸 330)小时	350 小时	380 小时	390 小时	
H ₂	0.12	2	0.238	0.	324	0.629	(0.869	0.289	0.578	0.405	
He	60.55	- 6	0.95	59.	47	62.49	63	63.54 62.76		62.33	62.44	
N ₂	16.68	1	4.76	13.	85	13.95	15	5.196	14.24	14.85	14.87	
O ₂	3.27	d ald d	1.44	1.	08	1.25	1	47	1.51	1.85	1.85	
CO_2	16.76	1	2.74	12.	26	10.34	11	11.58 11.43		11.73	11.75	
Xe	0.74	1	0.937	1.	199	0.85		0.51 0.57		0.669	0.67	
CO	1.87	11-12	8.91	11.	86	10.54	6	6.83 6.97		7.99	8.00%	
即时功率(瓦)	13.6	1	0.5	11.	6	9.8	12	2 •	10.5	11.2	10.5	
组分气体	450 小	时 50	0 小时	550	小时	610 小时	5 680)小时	750 小时	820 小时	950 小时	
H ₂	0.068	3	0	0)	0.485		0 0.14		0	0.2	
He e	64.27	6	4.4	64.3	35	62.62	62	2.99	64.17	62.54	62.95	
N ₂	14.87	1	5.04	14.	52	14.95	15	.34	15.81	14.87	15.61	
O ₂	1.199)	1.4	1.	29	1.43	1	1.64 1.05		1.65	1.64	
CO ₂	9.61	1	0.66	10.	34	10.39	10	.23	9.65	11.39	9.22	
Xe	0.58	6	0.48	.0.	61	0.62	0	.56	0.545	0.748	0.54	
CO	9.39		8.62	8.	87	8.97	9	.05	8.65	8.00	9.84	
即时功率(瓦)	9.2	1	11		5	11	10	.3	9	11.5	9	

注: 表中各数字皆为百分含量 %。

* 该管在上质谱分析台之前,已点燃一定时间,故产生少量(0.38%)CO。

• 417 •

2.

c) 对"等效 № 峰"进行定量分配,得到各组分 气体分压强(或百分含量):

$$\begin{split} P_{\mathbf{1}} = P_{\mathbf{B}} / \Sigma I^{+} \times I^{+}_{1:N_{2}} \not\equiv Q_{\mathbf{1}} = I^{+}_{1:N_{2}} / \Sigma I^{+} \times 100\% \\ P_{\mathbf{2}} = P_{\mathbf{B}} / \Sigma I^{+} \times I^{+}_{2:N_{2}} \not\equiv Q_{\mathbf{2}} = I^{+}_{2:N_{2}} / \Sigma I^{+} \times 100\% \end{split}$$

 $P_n = P_{ib} / \Sigma I^+ \times I_{n-N_2}^+$ 或 $Q_n = I_{n-N_2}^+ / \Sigma I^+ \times 100\%$ 式中 P_{ib} 为被分析试样的已知总压力。

二、应用实例

下面是对 600 毫米腔长、银电极封离型 CO₂ 激 光试验管动态定量分析的结果。

1) 寿命起始时刻(未出光)的静态分析结果列 于表 3。

2)寿命过程中各有关时刻的分析结果列于表
 4,并绘成图2曲线。

从图 2 可见功率变化与 CO₂ 分压值变化趋势一 致; CO₂ 与 CO 在 A'、B'、D' 相交后又分开是因为向 管补充了 N₂、O₂ 混合气体,这时 O₂ 含量随之增加; 没发现 m/e=30.46 处出现 N₂ 的氧化物。

李春华同志参加了本实验,激光实验室同志给 予协助,于广陵、毛福明同志给予帮助,在此一并致 谢。



参考文献

[1] Vacuum, 1966, 16, No. 2, 69.
(国营南京电子管厂 黄理胜 1981年6月29日收稿)

半封离型 500 瓦 CO2 激光器的设计和工艺

Abstract: Results on a partly sealed-off CO_2 laser different from the traditional structure are given. Output power of about 71 W for one meter of discharge length has been obtained.

我们研制了一台半封离型 CO₂ 气体激光器,每 米有效放电长度的功率可达 71 瓦。现将其设计、工 艺等简介如下。

激光器系统横截面示于图 1。电极5与放电管 1由过渡玻璃 10 焊接联接,经放电隔离弹簧管6与 贮气室7相通,置于木质托座 11上,放电管1则由 上下左右均可调节的支架支撑,两者均紧固于槽钢9 的平面上。

每段放电管与水冷套的构成形式示于图2。塑料 水冷套3与铝合金头螺纹联接,密封"0"橡胶圈6置 于4内侧槽内,由铝质压紧环5与4螺纹联接压缩 "0"形圈6,使其紧贴于放电管壁2上,达到不漏水 目的。

动态调节装配式窗口结构示于图 3。 00 1983.0 1993.0 1993.0 1993.0



.418 .