# XeO\* 和 XeS\* 紫外荧光的某些特性

徐 捷 (中国科学院上海光学精密机械研究所)

#### 提 要

研究了在 Xe(6p)激发态与 N<sub>2</sub>O 和 OCS 反应中,产物 XeO\* 和 XeS\* 的紫外荧光特性。实验证实它 们具有短的寿命以及发射谱在高压 Ar 中的振动弛豫效应。 关键词:紫外荧光、寿命、振动弛豫。

# 一、引 盲

在 Xe(6p)激发态原子与 N<sub>2</sub>O 和 OCS 分子的两体碰撞反应中,有效地生成了 XeO\* 和 XeS\* 电子激发态。我们已经报道了这二种产物经由束缚--自由跃迁所产生的最大强度分别 在 234 nm 和 227 nm 的紫外发射<sup>[1]</sup>。这项研究的目的在于探讨除了有稀气体卤化 物之外,尚存在有其它的含稀有气体特别是 Xe 的双原子准分子,而第 VI 族化学元素是很好的 候 选者。

在 Xe/N<sub>2</sub>O 和 Xe/OCS 的混合物反应中,所生成的电子(离子)态产物 XeO\*和 XeS\* 产生强的紫外荧光发射。不仅其波长范围区别于曾报道的 XeO "缘带"发射<sup>[2~3]</sup>,而且在其 它方面也很不相同。本文对 XeO\*和 XeS\*的紫外发射与 XeO 缘带发射的某些特性在实验 上进行了比较研究,并且观察了由于添加高压 Ar 使 XeO\*和 XeS\* 的发射谱宽变狭的振动 弛豫现象。对于紫外发射谱的机构作了进一步的分析讨论。

## 二、实 验 装 置

实验装置如文献[4]所述。大体上可分为三部分:(1)Nd:YAG 泵浦的染料激光器及倍频、混频,以产生 250 nm 左右的紫外激光用于双光子激发。(2)荧光室及高真空系统。(3) 信号检测、平均及计算机记录系统。

激光引发荧光室 图1示出了这个设计精细的反应室的斗面示意图。用 Pyrex 玻璃 制成,内径为 25 cm,整个表面涂黑以避免任何杂散反射光。内有三对相互垂直的臂。竖直 的一臂中尚有几个内孔为 10 cm 的圆片挡板,以进一步消除散射光,两端封有倾斜的石英 窗。紫外激光经由棱镜反射从底部入射到荧光室,通过上面的窗口,经反射镜反射到荧光纸 上监视光斑。水平方向的一对臂内有一对钼圆筒电极,中间用 O 环与荧光室连结,未端是 可拆式结构,可方便地调节电极间距。在测量 Xe/N2O 和 Xe/OOS 混合物的放电谱时,将

收稿日期: 1988年11月21日

9卷



Fig. 1 Laser induced fluorescence cell

1-detachable device; 2-light baffles; 3-quartz window; 4, 5-O-ring; 5-quartz window; 7-gas

电极连结于高压电源系统。在另一方向的一对臂上封以石英窗口用于观察检测荧光。通过 He-Ne 激光来调整石英窗口使之与单色仪系统的水平准直,整个系统应保持良好的稳定 性。真空系统接有各种气体的储气瓶,并一直维持10<sup>-5</sup>mmHg真空度。氙气纯度为 99.995%\*。

在观察荧光时, Xe(6p)激发态自身的荧光辐射波长是~800 nm, 而 XeO\*和 XeS\*的 紫外发射波长是~230 nm,因此,单色仪的光栅必须进行相应的调换。在测量紫外发射谱 时,采用在 200 nm 闪耀的光栅,单色仪的扫描速率和扫描范围要与计算机程序控制相一 致。

# 三、实验结果

### 1. 压力参数

由于 Xe(2p<sub>5</sub>)和 Xe(2p<sub>6</sub>)与 N<sub>2</sub>O 或 OCS 反应产生的 XeO\*和 XeS\*紫外反射与 XeO 的绿带发射对 Xe气的压力依赖关系很不相同,在很低的压力(例如 3 Torr 的 Xe),最大强度 在 234 nm 的 XeO\*紫外荧光很容易被观察到, XeS\*的情况类同;而最大强度在 540 nm 的 XeO 绿带荧光,仅在 50 Torr 以上的 Xe 气压时,才能观察到。当气压高至 200 Torr 左右 时,可测出足够强的荧光谱,并能清晰地分辨出振动结构,如图 2 所示。这个明显的区别是 由于它们具有完全不同的辐射机构。

\* 在充入储气瓶时还要经过置于干冰丙酮溶液分子筛作进一步纯化。



Fig. 2 XeO<sup>\*</sup> emission spectra from  $Xe(2p_5)$  excitation

(a) UV emission at 234 nm, 10 Torr of Xe and 5 Torr of N<sub>2</sub>O,  $0\sim$ 180 ns integration time;

(b) Green band emission at 540 nm, 200 Torr of Xe and 3 Torr of N<sub>2</sub>O,  $0\sim 5\,\mu s$  integration time

绿带的 XeO 荧光是由于

$$XeO(2^{1}\Sigma^{+}) \longrightarrow XeO(1^{1}\Sigma^{+}) + h\nu, \qquad (1)$$

跃迁具有长寿命的氧原子 O(1D)能级被高压 Xe 原子的碰撞淬灭。

$$O(^{1}D) + Xe \longrightarrow O(^{3}p) + Xe, \qquad (2)$$

使得低激光能级被有效地抽空到氧原子基态。在理论上,可用微扰自旋-轨道耦合以及电荷 转移相互作用来解释这个碰撞感应过程。

强的 XeO\* 和 XoS\* 紫外辐射是从较高的电子 (离子)态 Xe<sup>+</sup>O<sup>-</sup> 和 Xe<sup>+</sup>S<sup>-</sup> 到 基态 <sup>3</sup>∑<sup>-</sup> 和 <sup>3</sup>Ⅱ (由 Xe<sup>+</sup>O(<sup>3</sup>*p*)和 Xe<sup>+</sup>S(<sup>3</sup>*p*)得出)的束缚-自由跃迁。它不需要对长寿命的激光下能级的碰撞抽空,跃迁几率不依赖于 Xe 原子的碰撞微扰作用,因此,紫外辐射的观察不需要高的 Xe 气压。当然, Xe 原子作为反应物之一,其浓度与产物的生成速率是有关的。

2. 时间特性

观察紫外荧光和绿带荧光随时间的衰变过程,发现它们截然不同。图3示出了当激发





Fig. 3 Decay profiles from  $Xe(2p_5)$  excitation

(a) 540 nm emission of XeO\* at 95 Torr of Xe and 3 Torr of N<sub>2</sub>O;

(b) 227 nm emission of XeS\* at 10 Torr of Xe and 5 Torr of OCS;

(c) 234 nm emission of XeO\* at 10 Torr of Xe and 5 Torr of NgO

Xe(2p<sub>5</sub>)态时,荧光信号平均得出的时间波形。显然,波长为 540 nm 的 XeO 荧光衰变非常 缓慢,其衰变速率为 1 $\mu$ s,而紫外荧光衰变非常快,且主带和三个弱带的时间特性相同,图 3 (b)和(c)分别示出在相同压力条件下 XeS<sup>\*</sup> 的 227 nm 和 XeO<sup>\*</sup> 的 234 nm 荧光衰变波形。 在固定 Xe 气压时,改变 N<sub>2</sub>O 和 OOS 的气压,可测出 XeO<sup>\*</sup> 和 XeS<sup>\*</sup> 紫外荧光衰变速率对气 压的依赖关系。实验结果表明,它与 Xe(6p)原子的荧光压力依赖关系相近。根据 Stern-Volmer 图的斜率测得 Xe<sup>+</sup>O<sup>-</sup> 和 Xe<sup>+</sup>S<sup>-</sup> 态的寿命为~20 ns。这样短寿命的高激发态产物 的形成是很吸引人的,有必要进一步探讨。

3. 振动弛豫

在  $Xe(2p_5)$ 、 $Xe(2p_6)$ 原子与  $N_2O$  或 OOS 分子的反应中产生的  $XeO^*$  和  $XeS^*$  紫外荧光





- (a) 10 Torr of Xe and 5 Torr of OCS;
- (b) 10 Torr of Xe and 5 Torr of OCS with 300 Torr of added Ar

谱是来自束缚-自由跃迁。在束缚态中,高振动能级同样会被激发。由于各个振动能级到排

斥态的跃迁,会产生较宽谱区的发射。如果添加较高压力的 惰性气体 Ar(100~300 Torr),由于碰撞淬灭,使束缚态的振 动激发态弛豫到较低的振动能级(如 v=0,1等),此时,由低 振动能级到自由基态的跃迁,应该只局限在很狭谱区内。

为了证实这一分析,我们对 XeO\* 和 XeS\* 谱都进行了类 似的测量,用图 4 给出的 XeS\* 谱可以说明。在 10 Torr 的 Xe、5 Torr 的 OCS 混合物中,当 Xe(2p<sub>5</sub>)态被激发时,如添 加 300 Torr 的 Ar 气,记录下两种情况的紫外谱,可以发现谱 宽明显地变狭。这一实验证实了在反应中生成的束缚态,有 部分产物是处于高振动能级,由于 Ar 的碰撞弛豫到低振动 能级。

此外,由于添加了高压Ar,使得Xe(6p)态的子能级之间 同样发生了碰撞弛豫效应。当激发Xe(2p<sub>5</sub>)时,同时还能观 察到较强的Xe(2p<sub>6</sub>)态的荧光发射。图5给出在与图4相同 的气体混合物压力条件下,Xe(6p)态的扫描荧光谱。其中包



for Xe(6p) states

括初始激发的 Xe(2p5)态荧光(828.0 nm) 和碰撞弛豫的 Xe(2p6)态荧光(823.2 nm)。

## 四、讨 论

双光子激发的 Xe(6p)态原子与 N<sub>2</sub>O 和 OCS 分子的反应,生成 XeO<sup>•</sup> 和 XeS<sup>\*</sup> 的 离子态,并观察到强的紫外荧光。而 Xe(6s, <sup>3</sup>p<sub>2</sub>)态原子与 N<sub>2</sub>O 的反应仅产生极弱的 XeO<sup>\*</sup> 发射,其产物分支比  $\Gamma_{xeO^*} < 0.001^{(5)}$ 。由于 N<sub>2</sub>O 和 OCS 的电子亲合力较小,具有较高电子能量的 Xe(6p)原子与它们的反应易于生成由库伦引力决定的 束缚能  $V(Xe^+, N_2O^-)$  以及  $V(Xe^+, OCS^-)$ 。这些位能曲线应预期给出单态和三重态。峰值在 234 nm 的 XeO<sup>\*</sup> 跃迁和在 227 nm 的 XeS<sup>\*</sup> 跃迁主要是出自三重态,这是由于它们具有短的辐射寿命,且终止于 Xe+O(<sup>8</sup>p)位能曲线。

XeO\* 和 XeS\* 的形成动力学属于一阶反应  $A \xrightarrow{k_1} B \xrightarrow{k_2} O$ , 但它稍微复杂一些, 可描述为

其反应方程如下式

$$\frac{d[A]}{dt} = -K_A[A],$$

$$\frac{d[B]}{dt} = K_1[A] - K_B[B],$$
(4)

按照标准的求解一阶微方程方法,可得产物的解为

$$B = [A_0] \frac{K_1}{K_B - K_A} [\exp(-K_A t) - \exp(-K_B t)],$$

$$K_A = K_1 + K_2 + K_3, K_B = \tau_B^{-1},$$

$$K_1 = k_1^o [N_2 O] \not\equiv k_1^o [OOS],$$

$$K_2 = k_2^o [Xe], K_3 = \tau_A^{-1},$$
(5)

因此,产物 XeO\* 和 XeS\* 浓度随时间的关系依赖于参加反应的 Xe 和 N<sub>2</sub>O 或 OCS 的浓度, 淬灭速率常数以及辐射寿命,根据实验测出的速率常数值由该式计算得到的曲线应与测得 的荧光波形完全符合。

作者衷心感谢自己在美国堪萨斯州立大学 D. W. Setser 教授领导的实验室 做 研 究 工 作时受到的科学指导。

#### 参考文献

- [1] 徐捷; 《光学学报》, 1989, 9, No. 4 (Apr), 310~316。
- [2] T. H. Dunning, P. J. Hay; J. Chem. Phys., 1977, 66, No. 8 (Apr), 3767~3776.
- [3] S. R. Langhoff; J. Chem. Phys., 1980, 73, No. 5 (Sep), 2379~2386.
- [4] 徐捷; 《光学学报》, 1989, 9, No. 2 (Feb), 151~157。
- [5] D. H. Stedman, D. W. Setser; J. Chem. Phys., 1970, 52, No. 8 (Apr), 3957~3985.

## Some characteristics of UV fluoresence from XeO\* and XeS\*

XU JIE

(Shanghai Institute of Optics and Fine Mechanics, Academia Sinica)

(Received 21 November 1988)

#### Abstract

The characteristics of UV fluorescence from XeO<sup>\*</sup> and XeS<sup>\*</sup> in the reactions of Xe(6p) states with N<sub>2</sub>O and OCS have been studied. The experimental results indicated that they have short diffetime and vibrational relaxation in the high pressure of Ar.

Key words: UV fluorescence life time; vibrational relaxation.

597