【基础理论与应用研究】

氧化锡薄膜的光学性能及制备技术

唐 平,黄晓霞

(中国兵器工业第五九研究所,重庆 400039)

摘要:对氧化锡薄膜的光学性能进行了详细分析与研究;采用 Wemple 和 DiDomenico(WD)关于介电函数的半经验模型进行了建模与仿真;描述了离子和共价固体带间吸收边沿下的介电函数;计算了含二氧化锡和一氧化锡共混物的 折射率,以及有空隙二氧化锡的折射率;揭示了他们与薄膜成分、微观结构之间的关系,并对氧化物镀膜技术的现状 与应用进行了简要概述。

关键词:薄膜;氧化锡;光学性能

中图分类号:TN304

文献标识码:A

透明氧化锡薄膜在技术上的重要性激发了人们对其光 学性能、成分和结构特征的研究。薄膜作为材料的特殊形 态,其制备-结构-性质间的关系与对应的块体之间存在较 大差异,因而使其获得了新的或者特殊的应用。然而,目前 可供使用的光学薄膜虽有百余种之多,但就其光学、机械和 化学性能全面考虑,真正有用的材料却并不多。本文就氧化 锡薄膜的光学性能及应用进行分析。

1 氧化锡薄膜的光学性能

对于光学应用的薄膜,折射率是其关键的性能。此外, 还有折射率与波长的关系、透明波段、微观结构对光学吸收 和散射的影响等。然而,由于薄膜材料种类的限制,往往无 法直接获得具有适当折射率的薄膜材料。

1.1 折射率

1.1.1 影响折射率的因素

折射率是描述光学薄膜性能的主要参数,是薄膜光学性 能实现的重要参数条件。薄膜的折射率主要依赖于材料种 类、波长、晶体结构等几个因素。

1) 材料种类

材料的折射率是由其价电子在电场作用下的性质决定 的。若材料外层价电子很容易极化,则其折射率一定很高。 随着元素原子量的增加,原子核中正电荷对外层电子的屏蔽 作用也更强,结果表现为禁带宽度变窄而折射率增大。

2) 波长

折射率因波长而异的现象称为色散。正常色散位于透明区,而反常色散位于吸收带内。在电子论中把光的色散归 结为材料原子中的电子在光波电场作用下发生迁移所致。

3) 晶体结构

文章编号:1006-0707(2012)12-0122-04

不同晶体结构能得到不同的折射率。在一般的沉积条件下获得的 SnO₂ 薄膜多为多晶的金红石结构。SnO₂ 对可见光基本不吸收,具有很高的可见光透过性能,达到 80% 以上,对可见光的折射率则为 1.8~2.0。

1.1.2 折射率取决于光子能量

二氧化锡的折射率取决于光子能量。任何一种材料的 介电函数都定义了材料对电磁(EM)场的反应。在振荡电磁 场情况下,介电函数取决于光子能量(E),或者波长(λ),波 长表达为折射率(n)和消光系数 k 的函数。由于介电常数和 折射率是光波频率的函数,折射率将随着波长而发生变化, 故描述折射率与波长的关系可通过实验直接测量不同波长 下的折射率值,以列表形式给出,用于光学膜系设计,但针对 具体的薄膜材料可选合适的模型来分析。

为了进一步分析折射率与光子能量的关系、薄膜成分以 及微观结构,选取以色列特拉维夫大学物理学及天文学学院 基于可见光谱测量折射率著名模型的分析程序,并将其与 Wemple 和 DiDomenico^[1](WD)关于介电函数的半经验模型 相结合,共同对氧化锡薄膜的光学性能进行分析与研究。这 一模型描述了离子和共价固体带间吸收边沿下的介电函数, 以及 Bruggeman^[2]的有效介质理论。该模型利用如下关系式 来分析氧化锡的某些光学性能:

$$\varepsilon(E) = \varepsilon_r(E) - j\varepsilon_i(E) = (n(E) - jk(E))^2 \quad (1)$$

$$\varepsilon_r(\omega) - 1 = \frac{2}{n} \int_0^{\omega} \frac{\omega' \varepsilon_r(\omega')}{\omega'^2 - \omega^2} d\omega'$$

$$\varepsilon_r(\omega) = -\frac{2}{n} \omega \int_0^{\omega} \frac{\varepsilon_r(\omega') - 1}{\omega'^2 - \omega^2} d\omega'$$
(2)

式中: $\omega = E/h$ 是 EM 场的径向频率。

WD 模型利用上述关系式表示了 n 对 E 的依赖性,即使 分散函数形式化^[1],从而可推导出可见光中包含2个物理意 义的参数 ε, 的表达式。式(1)中,利用了单一量子振子模 型:价带和导带之间的平均能级距离 – E_0 和分散能量参数 – E_d 。对可见光中的 TCO 材料,式(1)中,通常 k < 0.1, n > 1.5,获得的分散函数为

$$n^{2}(E) = 1 + \frac{E_{0}E_{d}}{E_{0}^{2} - E^{2}}$$
(3)

经验表明,这种分散函数显著的特点是: $E_0 \ \pi E_d$ 与离 子或共价氧化物材料的晶体结构和离子的联系简单而重要, 并且发现参数 E_d 与化学键密切相关,同时取决于配位数和 化学价,原子数量也极大影响 TCO 材料的光学性质^[1,3]。在 包含1个单一阴离子种类的大量晶体中,发现 E_d 具有以下 实证关系

$$E_d = \beta N_e Z_a N_c \tag{4}$$

式(4)中, N_e 是每个阴离子价电子的有效数量; N_e 是最近相 邻阳离子的配位数; Z_a 是正式的阴离子价; β 参数是双值的; E_o 和 E_g 之间关系密切,式中 $E_g \approx 0.5E_o$ 。用式(4)以及 E_g 和 E_o 间的比例,可近似估计出任何透明导电氧化物 TCO 薄 膜的分散函数。Wemple 使用一些玻璃状和非晶体(如不规 则固体)来显示同样的形式体系。然而,价电子体积密度的 任何变化都有可能改变 $E_d^{[3]}$ 。

1.1.3 氧化锡薄膜函数的建模与仿真^[4]

以色列大学为了进一步分析氧化锡薄膜折射率与波长的关系,对氧化锡的分散函数进行了建模与仿真。他们用有效介质模型建立了含 SnO 的 SnO₂ 薄膜或有空白部分的 SnO₂ 薄膜分散函数的模型。图1 绘制出 SnO 薄膜可见光区 域和晶形 SnO₂ 薄膜折射率与波长的关系。



图1 一氧化锡和二氧化锡晶体波长的函数

SnO 的 2 条曲线是 E_0 的 2 个估计值。预测 n 的下限和 上限均由假定值 E_0 推导得来, 而 E_d 按 WD 模型计算。图 1 还表示了 SnO₂ 的 n 分散, 即一种单轴双折射晶体, 取决于晶 体的 C 轴相对的辐射偏振。

图 2 为 SnO₂ 和 SnO 薄膜且 SnO 体积分式 $f \neq 0 \sim 1$ 内 n 作为波长函数的图形。假定 SnO₂ 组分在薄膜中可随机取向,可以看出,f = 1(全 SnO)获得的 n 值最低,f = 0 最高(全 SnO₂)。不同 f 值的 E_d 和 E_0 值列于表 1。 E_d 和 E_0 随 f 增加而下降。复合材料样品的 E_0 值与 $E_0 = fE_0$ (SnO) + (1 - F) E_0 (SnO₂) + 分近似。式 $E_d = fE_d$ (SnO) + (1 - F) E_d (SnO₂)

中,只具有复合材料的一个合理近似值。



图 2 SnO,和 SnO 薄膜的波长函数

图 2 中, n 作为 f 各种数值的波长函数, $f \in SnO_2 + SNO$ 样品中 SnO 的体积分数。上迹线, f = 0, 下迹线 f = 1。相邻 迹线间 f 的变化为 0. 1。

SnU 分数密度				
f	$E_d/{ m eV}$	E_0 /eV		
0	23.6	8.0		
0.2	21.1	7.7		
0.4	18.8	7.4		
0.6	16.6	7.1		
0.8	14.5	6.8		
1	12.5	6.5		

表 1 $f \, = E_d \, an E_0$ 函数, SnO + SnO₂ 样品中的 SnO 分数密度

图 3 为含微孔或纳米空隙的 SnO₂ 薄膜的分散模拟图。 用有效介质模型进行折射率计算,假定用以前获得的折射率 计算无任何优先结晶方向的 1 个样本,预期应为非晶形或随 机取向的多晶薄膜。由图 3 可以看出,在可见光区域中的每 个波长,*n* 随空隙密度的增大而减少。在*f*=0.2 时,*n* 的下降 非常明显,含有空隙的 SnO₂ 样品的 *n* 值比纯 SnO 预测的低。 表 2 列出了这种情况下 *E_d* 和 *E*₀ 具有代表性的一些数值。 如 WD 模型所预测,*E_d* 随*f* 的增加而明显减少,但是,不同薄 膜若由 SnO₂ + SnO 组成的,则 *E*₀ 随*f* 增大而降低。



图3 含微孔或纳米空隙的 SnO₂ 薄膜反射率随波长的变化

图 3 中, n 作为波长的函数, 其中 f 是二氧化锡样本在 0

-	0.	3	时的空隙分数。	
---	----	---	---------	--

<i>w</i> ² –	从2 一种化场们的时至你力数错反			
f	E_d /eV	E_0 /eV		
0.01	21.1	7.8		
0.02	20.9	7.8		
0.05	20.1	7.8		
0.10	18.7	7.8		
0.20	16.1	7.9		
0.30	13.6	7.9		

表2 二氧化锡样品的空隙分数密度

由表2可见,WD模型不仅适用于表征TCO薄膜可见光的光学特性,且在可见光区域中的每个波长,折射率随空隙密度的增大而减少。通过该模型计算了各种由二氧化锡和一氧化锡组成,含二氧化锡和一氧化锡的氧化锡样品的折射率,以及有空隙的二氧化锡的折射率,可以确定他们的结构和组分特点^[1],从而揭示他们与薄膜成分、微观结构之间的关系,即氧化锡薄膜光学性能与成分或微观结构特征密切相关。

2 氧化锡薄膜的制备技术

二氧化锡薄膜的导电性低于铟锡氧化物(ITO)薄膜,后 者是应用最广的透明导电氧化物(TCO)薄膜。长期以来, ITO 薄膜使得二氧化锡 SnO₂ 薄膜未能得到很好的利用。然 而,二氧化锡具有比 ITO 更好的热阻性,其薄膜比较硬^[5],具 有良好的耐磨性和抗划伤性^[6]。随着 TCO 材料的进一步使 用,特别是用于光电器件中的透明电极将由于铟的稀缺和价 格昂贵而受到严重影响,将促使人们去寻找 TCO 的替代材 料,以取代 ITO。二氧化锡的性质及其相对较低的价格,使其 能更好地应用于要求有玻璃导电层的场合。氧化锡薄膜的 制备可采用各种方法,如用喷雾热解法^[7-8]、反应磁控管溅 射法^[9]、溶胶 - 凝胶法等。

2.1 喷雾热分解法

透明导电薄膜材料的研究成为近代材料研究的一个热 点。掺杂了 SnO₂ 的薄膜,因为其具有力学强度高、耐腐蚀、 耐高温等较好的物理化学性能,而逐渐成为透明导电薄膜的 主要研究对象,国内外已有大量关于掺杂 SnO₂ 薄膜制备的 报道。其中采用喷雾热分解法(spray pyrolysis)制备氧化物 薄膜是近来氧化物导电薄膜应用研究的热点,这是因为同其 他方法相比,喷雾热分解法具有所需设备简单、成本低、掺杂 容易实现,且可实现大面积成膜等优点。国外已有大量利用 喷雾热分解法制备 ITO、ATO、FTO 和 ZTO 等薄膜并进行性 能研究的报道,而我国在这方面的研究还不多,特别是利用 喷雾热分解法制备 FTO 的研究至今还处于初级阶段。

2.2 磁控溅射法

磁控溅射沉积按工作电源的不同可分为直流磁控溅射 沉积(DF)和射频磁控溅射沉积(RF)。本文中利用射频磁 控溅射法制备氧化锡薄膜,使用该方法主要是解决直流磁控 溅射沉积绝缘介质薄膜时存在着液滴、异常放电等问题。制 备过程中着重研究溅射过程氧气分压对薄膜成分、微结构变 化趋势及其光学性能的影响。即薄膜的光学带隙增大,薄膜 的折射率随波长增加而减小,消光系数随波长增加而增 大^[10],实现薄膜折射率在一定范围内连续可调变化,从而可 获得较好性能的薄膜材料。

2.3 溶胶-凝胶法

对于氧化锡薄膜,采用溶胶 - 凝胶法来制备,如掺入锑 (Sb)类的杂质可制得光学性能优异的导电 SnO₂: Sb 薄膜。 所制得的薄膜具有一定的刻划硬度,薄膜属硬质膜。经过适 当的掺杂可改善薄膜的光学性质。

用溶胶 - 凝胶法来制备 TCO 薄膜具有许多优越性:无 需真空设备;适用于在大面积且形状复杂的基体上成膜,提 拉法还可以双面镀膜^[11];易于实现多组分的均相掺杂,可在 分子水平控制掺杂,纯度高;设备简单,成本低,能与半导体 工艺兼容,适于产业化生产。但是溶胶 - 凝胶法也有不足之 处,比如制备周期较长,原料成本较高,很难得到致密均匀的 薄膜,薄膜不容易做厚,在热处理过程中易发生薄膜龟裂现 象等等。

3 应用

3.1 气敏传感器^[5]

二氧化锡用做气敏元件具有许多优于其他材料的性能, 如工作温度低、灵敏度高等,因此被广泛应用于可燃气体的 检测与报警中,并且还可采用 MocVD 技术沉积制备的 SnO₂ 气敏薄膜。随着高新技术和信息科学的飞速发展,对气敏材 料性能的要求也越来越高。对二氧化锡而言,要求探索新方 法,制备一定厚度的薄膜和一定大小的粒子,使其灵敏度、响 应和恢复时间等方面的性能进一步提高。以掺杂为主要修 饰技术的研究是提高气敏元件检测能力的有效手段,使用合 适的元素对二氧化锡进行掺杂可降低气敏传感器的工作温 度,提高其灵敏度,以向实用化方向发展。

3.2 透明导电和红外反射材料

由于 SnO₂ 薄膜的电阻率低,在可见光区的透过率高,宽 的半导体带隙(室温下约为 3.6 电伏)在可见光谱(VIS)中 具有高透明度^[6],使得 SnO₂ 及其化合物薄膜在透明电极材 料、薄膜电阻器、太阳能电池、液晶显示器、光电子器件、热反 射镜等领域得到了广泛应用。SnO₂ 在红外波段有很高的反 射率,这使得 SnO₂ 成为一种很好的降低能量损耗的材料,可 保持热能不流失。例如,SnO₂ 可作为窗户玻璃的涂层,使室 内阳光充足,而不用担心冬季室内热量的散失和夏季高温进 入室内,可有效降低能源的消耗。二氧化锡的性质及其相对 较低的价格,还可更好地应用于要求有玻璃导电层的场合。

4 结束语

纯 SnO₂ 理论上属于典型的绝缘体, SnO₂ 的掺杂氧化物

属于透明导电氧化物。通过其光学性能的分析研究,了解了 其结晶结构和微观特性。经过掺杂的 SnO₂ 薄膜由于具有较 高禁带宽度,在紫外截止、可见光高度透明,在红外区高度反 射,且电阻率较低等特性,因此是1种实用的氧化物透明导 电薄膜。目前,随着大屏幕、高清晰度液晶显示的快速普及, 其需求量将不断增加,而世界性的能源匮乏和环境保护的需 要也使太阳能电池具有了发展的空间,这就为透明导电氧化 物提供了良好的机遇和发展前景。

参考文献:

- Wemple S H, DiDomenico M. Behavior of the electronic dielectric constant in covalent and ionic Materials [J]. Phys Rev B, 1971, 3(4):1338.
- Bruggeman D A G. Ann Phys(Leipzig) [J]. 1935(24):636
 -644.
- [3] Wemple S H. Optical oscillator strengths and excitation energies in solids, liquids, and molecules [J]. Chem J Phys, 1977,67(5):2151.
- [4] Goldsmith S, ÇetinörgüE, Boxman R L. Modeling the optical properties of tin oxide thin films[J]. Thin Solid Films, 2009 (517):5146-5150.

- [5] 董希. SnO₂ 纳米团簇、纳米管及其功能化的理论研究
 [D]. 济南:山东大学,2009.
- [6] Thangaraju B. Thin Solid films[J]. 2002(415):108-113.
- [7] Demiryont H, Nietering K E, Surowiec R, et al. Optical properties of spray-deposited tin oxide films [J]. Applied Optics. 1987,26(18):3803 - 3810.
- [8] Shamala K S, Murthy L C, Narasimha Rao K. Studieson optical and dielectric properties of Al₂O₃ thin films prepared by electron beam evaporation and spray pyrolysis method
 [J]. Materials Science and Engineering B, 2004, 27 (3):295.
- [9] Hamzaoui S, Adnane M, Appl. Energy, 2000, 65:19.
- [10] 陈甲林,赵青南,张君. 射频磁控溅射法制备 SnO2. Sb 透明导电薄膜的光电性能研究[J]. 液晶与显示,2005,20
 (5):406-411.
- [11] Bae J H, Moon J M, Kang J W, et al. Transparent, low resistance, and flexible amorphous ZnO-dopedIn203 anode grown on a PES substrate [J]. Journal of the Electrochemical Society, 2007, 154(3):81-85.

(责任编辑 鲁 进)

(上接第119页)

4 结束语

 1)通过试验,确定了 CR-39 径迹片的最佳蚀刻条件为 70℃,6 mol/L的 NaOH 溶液蚀刻 12 h;

2)验证了影响 CR-39 径迹片蚀刻的主要因素:蚀刻剂浓度、蚀刻温度和蚀刻时间,但三者并非独立影响蚀刻效果。 缩短蚀刻时间的同时,相应的加大蚀刻剂浓度或提高蚀刻温度,基本可以保持原有的蚀刻效果,但因素变化相对较大。

3)在实验过程中还发现,CR-39在高温条件下蚀刻,易 造成过蚀刻,导致 CR-39弯曲变形且部分径迹消失。

参考文献:

- [1] 朱润生.固体径迹探测器的原理和应用[M].北京:科学 出版社,1987.
- [2] 许伟,李天柁,马文彦,等.固体径迹探测器最佳蚀刻条件选择[C]//全国第十二届核电子学与核探测技术学术年会论文集.北京:出版社不详,2007:119-121.
- [3] 崔浣华,吴日昇,王世成. CR-39 塑料固体径迹探测器 [J]. 高能物理与核物理,1982,4(6):512-516.
- [4] 崔浣华,王世成,吴日昇.一种高灵敏度的醋酸纤维素固体径迹探测器[J].核化学与放射化学,1980,4(2):228-233.

(责任编辑 杨继森)