# Al<sub>2</sub> O<sub>3</sub> 薄膜/纳米 Ag 颗粒复合结构的光吸收谱 及增强 Raman 散射光谱研究

黄 茜<sup>1)†</sup> 张晓丹<sup>1)</sup> 纪伟伟<sup>1)</sup> 王 京<sup>2)</sup> 倪 牮<sup>1)</sup> 李林娜<sup>1)</sup> 孙 建<sup>1)</sup>

**耿卫东<sup>1</sup>) 耿新华<sup>1</sup>) 熊绍珍<sup>1</sup>) 赵 颖<sup>1</sup>)** 

1)(南开大学光电子薄膜器件与技术研究所,光电子薄膜器件与技术天津市重点实验室,

光电信息技术科学教育部重点实验室,天津 300071)

2)(南开大学化学学院化学系,天津 300071)

(2009年6月3日收到; 2009年7月30日收到修改稿)

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>介质薄膜与纳米 Ag 颗粒构成的复合结构,被应用于表面增强 Raman 散射探测实验中,其中 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>介质 薄膜对纳米 Ag 颗粒的吸收谱及增强 Raman 散射光谱的影响被特别关注. 该复合结构的光学特性表征出纳米 Ag 颗 粒的偶极振荡特性. 从光吸收谱中可以看到,其共振吸收谱随 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>介质薄膜厚度增加而在整个谱域上发生红移, 表明纳米 Ag 颗粒的周围介电常数随 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>介质薄膜厚度的增加而增大. 采用罗丹明 6G 作为探针原子,6 个 Raman 特征峰的平均增益值作为表征表面增强 Raman 散射衬底增益程度的量度. 实验结果表明, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜层的引 入提高了纳米 Ag 颗粒的衬底介电常数,并引起了散射共振的增强, 从而使表面增强 Raman 散射强度提高.

关键词:纳米 Ag 薄膜,共振吸收,表面增强 Raman 散射,介电常数 PACC: 7320M, 3220F, 3320K

#### 1. 引 言

沉积于介电材料上的贵金属纳米颗粒可以产 生显著的光学共振现象<sup>[1-3]</sup>,并在纳米颗粒表面形 成强局域场<sup>[3,4]</sup>.其显著的光学与电学特性使得纳 米贵金属颗粒在化学探测<sup>[5]</sup>、生物传感器<sup>[6]</sup>、光 纤<sup>[7]</sup>、超快光子开关<sup>[8]</sup>及表面增强 Raman 光谱学 (SERS)<sup>[6,9,10]</sup>等众多领域中具有广泛的应用潜力. 纳米金属颗粒的光学特性可以有效地表征出入射 光子与纳米金属颗粒价电子间的相互作用状态,因 此被广泛研究,对其光学共振峰位置的有效调控也 成为国际上的研究热点<sup>[1]</sup>.SERS 由于其高的探测 精度,已经成为一门重要的散射光谱技术,被应用 于低浓度生命分子结构探测等方面.而其具体的作 用机制却非常复杂,其中电磁场增强与化学增强机制已经得到了实验和理论上的认可<sup>[11-13]</sup>.

本文采用在可见光及近红外区透明的介质薄 膜材料 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 作为纳米 Ag 颗粒的衬底材料,通过吸 收谱研究了 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介电常数对纳米 Ag 颗粒光学吸 收特性的影响.通过 SERS 光谱研究了 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质 薄膜 对表 面 增强 Fourier 红外 Raman 散射(FT-SERS)增强效果的影响,并对其中的影响机制进行 了分析.

#### 2. 实 验

本实验中纳米 Ag 颗粒采用热蒸发的方法制备 得到,其沉积温度为 160 ℃,本底真空 9.8×10<sup>-4</sup> Pa,沉积速率 0.1 nm/s. 热蒸发已经被实验证明是

<sup>\*</sup> 国家重点基础研究发展计划(批准号:2006CB202602,2006CB202603)、国家自然科学基金(批准号:60976051)、科技部国际科技合作重 点项目计划(批准号:2006DFA62390,2009DFA62580)、国家高技术研究发展计划(批准号:2007AA05Z436,2009AA050602)、天津市科 技支撑计划(批准号:08ZCKFGX03500)和教育部新世纪人才支持计划(批准号:NCET-08-0295)资助的课题.

<sup>†</sup> E-mail: carolinehq@ nankai.edu.cn

59 卷

一种简便的、重复性高的纳米 Ag 颗粒的制备技术, 通过调节制备工艺可以有效地实现对 Ag 颗粒形貌 及光学特性的调控<sup>[2,14]</sup>,且制备得到的纳米 Ag 颗粒 具有良好的 Raman 增强效果<sup>[15,16]</sup>.同时利用反应热 蒸发的方法制备得到了绝缘性 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 透明薄膜材 料,其沉积温度为 100 ℃,本底真空 1.5×10<sup>-3</sup> Pa, 沉积速率 0.03 nm/s,氧气流量为 5 sccm.采用晶体 探头分别对 Ag 及 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜的厚度进行在线监测. 晶体探头根据理想连续薄膜的体密度计算得到沉 积在其上的薄膜材料的等效薄膜厚度.

光学吸收谱采用 Shimadzu 公司 UV-3600 紫外-可见-近红外分光光度计进行测量.表面形貌采用 JEOL Rigaku 6700F 型扫描电子显微镜(SEM)观测.

选用每升毫摩尔(10<sup>-3</sup> mol/L)的罗丹明 6G (R6G)(SIGMA R4127-5G)作为探针分子,采用 Bruker RFS 100/S Fourier 红外 Raman 光谱仪(FT-Raman)进行 Raman 散射光谱测量.由于其低的荧 光干扰及光损伤作用,在生物探测方面具有更好的 应用潜力<sup>[9,17]</sup>.FT-Raman 采用 1064 nm 的激发光 源,测试采用的光源强度为 200 mW.低能的红外激 发光源虽然可降低荧光效应及对测试样品的光致 损伤,但其最大的问题在于其 Raman 散射信号强度 远低于共聚焦 Raman 散射信号强度,即探测灵敏度 低.因此得到 FT-Raman 的增强效果即 FT-SERS 更 具意义.

### 3. 结果与讨论

为了解 Al,O,介质薄膜层对纳米 Ag 颗粒光学 吸收特性及 SERS 增益的影响,先在磷酸玻璃上预 先沉积了不同厚度的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜,以此与纳米 Ag 颗 粒组成复合薄膜结构. 鉴于纳米 Ag 颗粒光学吸收 特性和 SERS 增益均受 Ag 颗粒形貌和间距的影 响<sup>[13]</sup>, Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 薄膜层的加入对纳米 Ag 颗粒形貌是 否会产生影响必须首先予以确定,以方便后续的讨 论和分析.采用 SEM 对在磷酸玻璃上制备的 Ag, Al,O,及Al,O,/Ag复合薄膜的表面形貌进行观测, 结果分别如图1(a),(b)和(c)所示,放大倍数均为 10 万倍. 其中 Ag 薄膜的等效厚度为 17 nm, Al, O, 薄膜的等效厚度为3 nm. 从图 1(a)中可以看出,采 用蒸发方法制备的 Ag 薄膜具有清晰的纳米颗粒状 表面形貌,其颗粒呈不均匀分布.图1(b)显示采用 反应热蒸发法制备的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜非常平整,在 10 万 倍的放大倍数下难于观测到任何清晰的表面结构, 从而保证了在其上沉积的纳米 Ag 颗粒可保持与在 玻璃上沉积的 Ag 颗粒的一致性,如图 1(c) 与(a) 所示.

在确定了 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜层的加入不会对纳米



图 1 Ag, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 及 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 上 Ag 颗粒的 SEM 结果 (a) 沉积于玻璃衬底上厚 17 nm 的 Ag, (b) 沉积于玻璃衬底上厚 3 nm 的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, (c) 玻璃衬底上预先沉积厚 3 nm 的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 随后沉积的 17 nm 厚的 Ag

Ag 颗粒的形貌造成影响后,再来关注纳米 Ag 薄膜 及 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/Ag 复合薄膜的光学吸收特性.如图 2 所 示,Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜在可见光及近红外区的吸收率几乎 为零,即复合薄膜光学特性的改变源自于 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介 质薄膜对纳米 Ag 颗粒光学特性的影响.1908 年 Mie 通过将纳米颗粒的边界条件带入 Maxwell 方程进行 精确求解,实现了对纳米球形颗粒的消光光谱

(extinction)进行全面的描述<sup>[18]</sup>.其中消光光谱包含 散射与吸收两部分能量,并在 100 多年之后依然在 纳米金属颗粒的光谱分析中表现出很强的适用 性<sup>[19,20]</sup>.从图 2 中可以看出,对于制备得到的纳米 Ag 颗粒及复合薄膜结构均仅出现了偶极振荡模式 (dipole plasmon resonance),此时纳米金属颗粒的吸 收及散射截面可表示为<sup>[18,19]</sup>

$$\sigma_{\rm abs} = -\frac{8\pi^2}{\lambda} R^3 \operatorname{Im}(g_{\rm d}), \qquad (1)$$

$$\sigma_{\rm sca} = \frac{128\pi^5}{3\lambda^4} R^6 |g_{\rm d}|^2, \qquad (2)$$

$$g_{\rm d} = \frac{\varepsilon_{\rm Ag} - \varepsilon_{\rm m}}{\varepsilon_{\rm Ag} + 2\varepsilon_{\rm m}},\tag{3}$$

其中 $\lambda$ 为入射光波长, $\varepsilon_m$ 为周围材料介电常数,R为纳米 Ag 颗粒半径. $\varepsilon_{Ag} = \varepsilon_1(\omega) + i\varepsilon_2(\omega)$ 为 Ag 体材料介电常数,可根据 Drude 模型进行表征<sup>[20]</sup>, 其介电常数的实部 $\varepsilon_1$ 与虚部 $\varepsilon_2$  随波长的变化曲线 如图 3 所示. $g_d$ 与纳米颗粒极化率相关.无论是纳 米颗粒的散射还是吸收,均来自于入射光子与纳米 Ag 颗粒表面价电子间的相互作用.其中吸收截面  $\sigma_{abs}$ 是由于价电子在振荡过程中的弛豫损耗使得一 部分能量被消耗在纳米金属颗粒内部而形成的<sup>[20]</sup>. 纳米颗粒的尺度小于电子的平均自由程,这使纳米 颗粒的表面成为散射中心<sup>[19,20]</sup>,并通过颗粒间的耦 合作用形成散射共振,进而在纳米颗粒表面形成高 能的"热点"<sup>[13]</sup>.



图 2 复合薄膜结构的光学吸收谱 (a) Ag 薄膜等效厚度为 14 nm,(b) Ag 薄膜等效厚度为 17 nm,Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜等效厚度分别为 0,1,2,3 nm

从(3)式可以看出,当 $g_d$ 分母 $\varepsilon_1(\omega)$ +2 $\varepsilon_m$ =0, 即 $\varepsilon_1(\omega)/\varepsilon_m$ =-2时, $g_d$ 达到最大值.此时吸收截 面 $\sigma_{abs}$ 也达到最大值,发生入射光与纳米Ag颗粒表 面价电子的共振,极化率达到最大值.定义此时的 能量振动状态为定域的表面等离子激元(LSP: localized surface plasmon),对应了图2中的共振吸 收峰值.采用热蒸发法沉积在衬底上的纳米Ag颗 粒周围介电常数受衬底与空气的共同影响<sup>[21]</sup>

 $\varepsilon_{m} = \alpha \varepsilon_{sub} + (1 - \alpha) \varepsilon_{air},$  (4) 其中因数  $\alpha$  表示纳米 Ag 颗粒与衬底接触面积占总 表面积的比例.

当在玻璃衬底上沉积 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜作为纳米 Ag 颗粒衬底时,  $\varepsilon_{sub}$  发生改变,从而使  $\varepsilon_{m}$  增大 ( $\varepsilon_{Al_{2}O_{3}} \approx 3, \varepsilon_{glass} \approx 2.2, \varepsilon_{air} \approx 1$ ).  $|\varepsilon_{1}(\omega)|$  随波长  $\lambda$  增大而增大,如图 3 所示,  $\varepsilon_{m}$  的增大会使满足  $\varepsilon_{1}(\omega)/\varepsilon_{m} = -2$  时的共振波长红移. 从图 2 中可以 看出当 Ag 薄膜的等效厚度分别为 14 及 17 nm 时, 复合薄膜的共振吸收峰随 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜的增大而 发生了红移. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜等效厚度分别为 0,1,2 及 3 nm 时,共振吸收峰分别位于(a) 466,495,500 和 507 nm 及(b) 482,502,512 和 516 nm. 共振波长随 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜厚度增大而表现出的红移现象表明 不同厚度的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜对衬底介电常数  $\varepsilon_{sub}$  的 影响程度不同,这里我们定义衬底的表观介电常 数为

$$\varepsilon_{\rm sub} = \beta \varepsilon_{\rm Al_2O_3} + (1 - \beta) \varepsilon_{\rm glass}, \qquad (5)$$

其中 $\beta$ 定义为 $Al_2O_3$ 介电常数对衬底介电常数的影响因子.随 $Al_2O_3$ 介质厚度的增加, $Al_2O_3$ 对玻璃衬底的覆盖能力增强, $\beta$ 逐渐增大,从而使得 $\varepsilon_{sub}$ 和 $\varepsilon_m$ 增大,因此共振吸收峰整体红移.

由此可见,可以通过改变纳米 Ag 颗粒的衬底 材料及衬底薄膜厚度来实现对其衬底介电常数的



图 3 Ag 材料介电常数随波长变化曲线

调控,进而实现对 LSP 共振波长的调控,并使纳米 Ag 颗粒在整个波长范围上的吸收特性发生改变.

纳米尺度的 Ag 颗粒不仅具有独特的光学特 性,还具有显著的局域场增强效应.在之前的研究 中[16],我们已经报道了采用热蒸发方法制备得到的 纳米 Ag 颗粒可以应用于 FT-Raman 光谱探测中,并 取得了一定的表面增强 Raman 散射(FT-SERS)结 果.本文中我们进一步研究了 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜对纳米 Ag 颗粒 FT-SERS 增强效果的影响. 分别采用图 2 中两 组共8个样品作为 SERS 增强衬底进行 FT-Raman 散射光谱的测量.图4中给出了以复合薄膜作为 SERS 衬底材料,采用  $10^{-3}$  mol/L 的 R6G 为探针分 子,得到的复合薄膜增强 Raman 散射信号随 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 厚度变化的曲线.为了对比其增益效果,同时给出 了 10<sup>-3</sup>和 10<sup>-2</sup> mol/L 的 R6G 直接滴加到玻璃衬底 上的 Raman 信号作为对比. 从图 4(a) 中可以清晰 地看到,当稀释浓度为10<sup>-3</sup> mol/L时,被稀释的 R6G,其 Raman 散射信号强度很弱,基本观测不到. 当浓度增大到 10<sup>-2</sup> mol/L 时,在玻璃衬底勉强看到





图 4 复合薄膜的 FT-SERS 光谱 (a) Ag 薄膜等效厚度为 14 nm,(b) Ag 薄膜等效厚度为 17 nm, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜等效厚度分别为 0,1,2 和 3 nm

了其 Raman 特性峰. 从图 4 中可以清晰地看到复合 薄膜均表现出很好的 SERS 效果. 此处纳米 Ag 颗粒 的 FT-SERS 来自于化学增强与电磁场增强共同作 用的结果. 纳米 Ag 颗粒的界面效应会使颗粒与 R6G 分子形成化学吸附并使 R6G 极化率提高<sup>[22]</sup>. 纳米 Ag 颗粒的尖端效应及颗粒间的散射共振而形 成的高能"热点(hot-spot)"<sup>[13]</sup>均起到了提高纳米颗 粒周围电磁场强度的作用,从而使 R6G 分子的极化 率增大. 被测分子极化率的提高使 Raman 散射信号 得到增强.

同时从图 4 中可以看到,随着复合薄膜中 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>等效厚度的增大,各特征峰强度有增大的趋势.为了直观地比较各样品的 SERS 增益程度,我们 分别选取各样品 Raman 位移在 1506,1362,1306, 1182,769 及 610 cm<sup>-1</sup>处的 R6G 的特征峰作为比较 的对象,进行 Raman 增益的计算.这里采用文献 [21]中的计算方法,对复合薄膜的 Raman 增益进行 估算

$$G = \left| \frac{I_{10^{-S}M}^{\text{SERS}}}{I_{10^{-2}M}^{\text{Raman}}} \right| \times \left| \frac{N_{\text{Raman}}}{N_{\text{SERS}}} \right|, \qquad (6)$$

其中  $I_{10^{-3}M}^{\text{SERS}}$  为 10<sup>-3</sup> mol/L R6G 探针分子在 SERS 衬底(纳米 Ag 颗粒及复合薄膜)上得到的 SERS 信号 某一 Raman 峰的强度,  $I_{10^{-2}M}^{\text{Raman}}$  为 10<sup>-2</sup> mol/L R6G 探 针分子在玻璃衬底上得到的普通 Raman 散射光谱 该 Raman 峰的信号强度.  $N_{\text{SERS}}$  和  $N_{\text{Raman}}$  分别对应样 品的 SERS 谱和正常 Raman 光谱有贡献的分子数, 在本实验中由于 FT-Raman 的光斑面积一定,因此 近似选取了浓度之比作为分子数之比. 得到的 Ag 等效厚度分别为 14 和 17 nm, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 等效厚度分别 为 0, 1, 2 和 3 nm 的复合薄膜,在 1506, 1362, 1306, 1182, 769 和 610 cm<sup>-1</sup>位移上的增益因子 G, 如图 5 所示.

从图 5 中我们可以看出对于同一 SERS 衬底, 虽然各 Raman 峰值处的 SERS 增益不同,但通过比 较图 5 中 8 个样品的各自 6 个 Raman 峰的增益可以 看出,各峰值上的增益保持了一致性,即具有较大 SERS 增益的样品,其 6 个 Raman 峰上的增益都较 高,不存在某个 Raman 峰增益小于其他样品该 Raman 峰增益的情况.因此我们提出通过平均 Raman 增益对样品的 SERS 效果进行表征,见图中 虚线 *G*ave. 这样可以更为全面地反映出 SERS 衬底 对各振动模式 Raman 峰值的增强效果.

同时从图 5 中可以清晰地看到,随着复合薄膜



图 5 复合薄膜各 Raman 峰的增益 G (a) Ag 薄膜等效厚度为 14 nm;(b) Ag 薄膜等效厚度为17 nm;Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜等效厚度分别 为0,1,2 和 3 nm

中 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>等效厚度的增大,其 SERS 增益也随之增 大.由于 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜的引入未改变纳米 Ag 颗粒 的形貌,因此纳米 Ag 颗粒所引起的金属界面效应 及尖端效应均未发生改变.作者认为该 SERS 增大 结果是由于 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜引起的 ε<sub>m</sub> 增大造成的. ε<sub>m</sub> 的增大使入射光子与纳米 Ag 颗粒表面价电子间 的作用状态发生改变,纳米 Ag 颗粒在 1064 nm 处的 散射增强.同时衬底介电常数 ε<sub>m</sub> 的增大也会使散射 间耦合增强,从而使散射共振增强.两者共同作用 使纳米 Ag 颗粒表面电磁场强度增强,最终引起 SERS 增益强度增大.

入射光子与纳米 Ag 颗粒表面价电子间的相互 作用使纳米 Ag 颗粒表现出独特的光学特性.纳米 Ag 颗粒周围介质的介电常数的改变会引起纳米 Ag 颗粒表面价电子的动量发生改变,使得光子与价电子间的相互作用状态发生改变.这可通过 Mie 理论进行表征.如(1)和(2)式所示,不仅纳米 Ag 颗粒的光学吸收特性受周围材料的介电常数影响,其散射特性也会随  $\varepsilon_m$ 的改变而发生变化.从图 3 中可以看到,在1064 nm 处  $\varepsilon_1 \leq 0$ ,使得  $\varepsilon_{Ag} + 2\varepsilon_m < 0$ ,  $\varepsilon_{Ag} - \varepsilon_m < 0$ .当 $\varepsilon_m$ 增大时,  $|\varepsilon_{Ag} + 2\varepsilon_m|减小而|\varepsilon_{Ag} - \varepsilon_m|$ 增大,使得  $g_d$ 及 $\sigma_{sea}$ 均随 $\varepsilon_m$ 的增大而增大,即散射增强.因此在逐渐增大 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>薄膜厚度的同时,引起了纳米 Ag 颗粒衬底介电常数 $\varepsilon_{sub}$ 及周围介质介电常数 $\varepsilon_m$ 的增大,使得 $\sigma_{sea}$ 增大,散射增强.

同时纳米 Ag 颗粒衬底材料介电常数的提高, 可以提高衬底对光子的限制<sup>[23]</sup>及干涉效果<sup>[24]</sup>,从 而使散射光子间的耦合增强,即散射共振增强.由 于散射及散射共振的增强,使得由散射共振产生的 "热点"电磁场强度增大,从而使 Raman 散射信号得 到增强.

由于 SERS 的作用机制非常复杂,目前国际上 没有完整的理论对 SERS 机制进行解释.本文着重 研究了 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 薄膜所引入的衬底介电常数的改变对 SERS 实验的影响,通过纳米 Ag 颗粒的散射特性对 其进行解释.在提出了一种有效提高 SERS 增益方 法的同时,希望能够对 SERS 作用机制的理解提供 参考.

#### 4. 结 论

本文通过制备 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜/纳米 Ag 颗粒复 合薄膜结构,研究了 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜层的引入对纳米 Ag 颗粒光学吸收谱及 SERS 光谱的影响.研究表明, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 介质薄膜层的引入增大了纳米 Ag 颗粒的 *ε*<sub>sub</sub> 与*ε*<sub>m</sub>,不仅使纳米 Ag 颗粒的共振吸收谱红移,同时 引起了其在 1064 nm 处的散射增强.在 1064 nm 处的 散射强度随 *ε*<sub>m</sub> 增大而增强,以及引起的散射共振增 强,被用于对 FT-Raman 散射强度的增大进行解释. 该结果提供了一条通过改变衬底材料介电常数改变 纳米 Ag 颗粒 LSP 共振波长及提高 SERS 增益的有效 途径.希望能够对理解光子与纳米 Ag 颗粒的相互作 用机制及 SERS 作用机制提供参考.

- [2] Huang Q, Zhang X D, Wang S, Cao L R, Sun J, Geng W D, Xiong S Z, Zhao Y 2009 Acta Phys. Sin. 58 2731 (in Chinese)
   [黃 茜、张晓丹、王 烁、曹丽冉、孙 建、耿卫东、熊绍珍、赵 颖 2009 物理学报 58 2731]
- [3] Xu G, Huang C M, Tazawa M, Jin P, Chen L H 2009 Opt. Comm. 282 896
- [4] Wang T J, Lin W S 2006 Appl. Phys. Lett. 89 173903
- [5] Haes A J, Zou S, Schatz G C, van Duyne R P 2004 J. Phys. Chem. B 108 109
- [6] Nie S, Emory S R 1997 Science 275 1102
- [7] Zhang Y, Gu C, Schwartzberg A M, Zhang J Z 2005 Appl. Phys. Lett. 87 123105
- [8] Feldstein M J, Keating C D, Liau Y H, Natan M J, Scherer N F 1997 J. Am. Chem. Soc. 119 6638
- [9] Sajan D, Joe I H, Jayakumar V S 2006 J. Raman Spectrosc. 37 508
- [10] Wu Q S, Zhao Y, Zhang C B, Li F 2005 Acta Phys. Sin. 54
  1452 (in Chinese) [吴青松、赵 岩、张彩碚、李 峰 2005 物 理学报 54 1452]
- [11] Prokes S M, Alexson D A, Glembocki O J, Park H D, Rendell R W 2009 Appl. Phys. Lett. 94 093105

- [12] Imura K, Okamoto H, Hossain M K, Kitajima M 2006 Nano Lett. 6 2173
- [13] Fang J X, Yi Y, Ding B J, Song X P 2008 Appl. Phys. Lett. 92 131115
- [14] Weimer W A, Dyer M J 2001 Appl. Phys. Lett. 79 3164
- [15] Meier M, Wokaun A, Vo-Dinh T 1985 J. Phys. Chem. 89 1843
- [16] Huang Q, Wang J, Cao L R, Sun J, Zhang X D, Geng W D, Xiong S Z, Zhao Y 2009 Acta Phys. Sin. 58 1980 (in Chinese)
   [黄 茜、王 京、曹丽冉、孙 建、张晓丹、耿卫东、熊绍珍、 赵 颖 2009 物理学报 58 1980]
- [17] Stair P C 2001 Curr. Opin. Solid St. M. 5 365
- [18] Mie G 1908 Ann. Phys. 25 377
- [19] Kelly K L, Coronado E, Zhao L L, Schatz G C 2003 J. Phys. Chem. B 107 668
- [20] Link S, El-Sayed M A 1999 J. Phys. Chem. B 103 4212
- [21] Xu G, Chen Y, Tazawa M, Jin P 2006 Appl. Phys. Lett. 88 043114
- [22] Orendorff C J, Gole A, Sau T K, Murphy C J 2005 Anal. Chem. 77 3261
- [23] Xu H 2004 Appl. Phys. Lett. 85 5980
- [24] Prokes S M, Glembocki O J, Rendell R W, Ancona M G 2007 Appl. Phys. Lett. 90 093105

## Absorption and surface enhanced Raman scattering spectra caused by combined Ag nanoparticles with Al, O<sub>3</sub> dielectric layer<sup>\*</sup>

Huang Qian<sup>1)†</sup> Zhang Xiao-Dan<sup>1)</sup> Ji Wei-Wei<sup>1)</sup> Wang Jing<sup>2)</sup> Ni Jian<sup>1)</sup> Li Lin-Na<sup>1)</sup> Sun Jian<sup>1)</sup>

1) (Institute of Photo-electronics Thin Film Devices and Technique of Nankai University, Key Laboratory of Photo-electronics Thin Film Devices and Technique of Tianjin, Key Laboratory of Opto-electronic Information Science and Technology, Ministry of Education, Tianjin 300071, China)

2) (Department of Chemistry, Nankai University, Tianjin 300071, China)

( Received 3 June 2009; revised manuscript received 30 July  $2009\,)$ 

#### Abstract

Combined Ag nanoparticles with  $Al_2O_3$  dielectric layer structure have been designed for molecular detection using surface enhanced Raman scattering. Optical absorption spectra studies reveal dipole plasmon resonance absorption property, which show regular red shift with the increasing of the thickness of  $Al_2O_3$  layer. By use the combined structure as SERS substrates and rhodamine 6G as a test molecule, the results in this paper show that the scattering at 1064 nm increases with the thickness of  $Al_2O_3$  dielectric layer which leads to the surrounding dielectric constant of Ag nanoparticles to increase.

Keywords: silver nanoparticles, resonance absorption, surface enhanced Raman scattering, dielectric constant PACC: 7320M, 3220F, 3320K

<sup>\*</sup> Project supported by the National Basic Research Program of China (Grant Nos. 2006CB202602,2006CB202603), the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 60976051), the Key Program for International Cooperation of Ministry of Science and Technology, China (Grant Nos. 2006DFA62390, 2009DFA62580), the National High Technology Research and Development Program of China (Grant Nos. 2007AA05Z436, 2009AA050602), the Science and Technology Support Program of Tianjin, China (Grant No. 08ZCKFGX03500) and the Program for New Century Excellent Talents in Universities of Ministry of Education, China (Grant No. NCET-08-0295).

<sup>†</sup> E-mail: carolinehq@ nankai.edu.cn