色氨酸--银纳米微粒的制备与表征

游玉华^{1,2},张朝平¹

(1. 贵州大学 化学系,贵州 贵阳 550025; 2. 贵州师范大学 地理与环境科学学院,贵州 贵阳 550001)

[摘 要]在微乳液中制备出色氨酸-银纳米微粒,并用 X 射线衍射(XRD),原子力显微镜(AFM),红外光谱(IR)对其结构进行表征。XRD 结 果表明,色氨酸-银晶粒的平均粒径为 27.8 nm;从 AFM 可以看出,色氨酸-银纳米微粒分散性较好;红外可见光谱表明,色氨酸中-COOH,-NH₂ 以及吲哚基上的氨对银(I)有直接的配位作用。

[关键词]色氨酸;银离子;纳米微粒;微乳液 [中图分类号]TQ [文献标识码]A

[文章编号]1007-1865(2010)03-0076-03

Preparation and Characterization of Trp-Ag Nanoparticles

You Yuhua^{1,2}, Zhang Chaoping¹

(1. Department of Chemistry, Guizhou University, Guiyang 550025; 2. School of Geography and Environment Science, Guizhou Normal University, Guiyang 550001, China)

Abstract: Tryptophan-silver(Trp-Ag) nanoparticles in micro emulsion were prepared, the structures of surfaces were characterized by XRD, AFM and IR spectra. XRD results showed that Trp-Ag nanoparticles sizes of diameter were about 27.8 nm. AFM indicated that Trp-Ag nanoparticles dispersed well. The IR results showed that -COOH, -NH₂ and indole group of tryptophan formed chemical binding with silver(I).

Keywords: tryptophan; silver(I); nanoparticles; micro emulsion

金属离子与氨基酸、肽及蛋白质的结合在生物体中扮演着 很重要的角色。近年来,国内外对金属离子与氨基酸作用的研 究很广泛^[1-4],但与Cu⁺和Cu²⁺-氨基酸间的作用相比,银(1)离 子的研究要相对少得多^[5]。用分子动力学方法计算银(1)离子与 多种α-氨基酸的相对结合已见报道^[6]。氨基酸与银之间的反应 涉及面很广^[2],如银对蛋白质的染色^[7]、在生物大分子结构分 析中的应用^[8]、氨基酸在聚合物/银盐配合物膜上对促进石蜡 运输的影响^[9]以及单一芳香族氨基酸-银簇杂化物的形成和光 致(分子)碎片光谱性质^[10]等。

在前期研究中,课题组曾考察了赖氨酸-Ag 的反应机制^[11] 以及血红蛋白-银的反应^[12]、氨基酸-银反应的光化学特点^[13]、 色氨酸-银作用的光化学性质^[14]。但在微乳液体系中制备色氨 酸-银纳米微粒,及用 IR、XRD 和 AFM 方法研究色氨酸-银配 合物少见报道,为此,笔者用 XRD、AFM 对其结构与形貌进 行表征。

1 实验部分

1.1 试剂和测试仪器

L-色氨酸(Tryptophan, 简称 Trp, AR, 北京百灵威化学技术有限公司); 硝酸银(AR, 广州市金珠江化学有限公司立新化工厂); 三羟甲基氨基甲烷(简称 tris, AR, 北京化学试剂公司); 十二烷基硫酸钠(简称 SDS, AR, 重庆无机化学试剂厂); 正庚烷(CH₃(CH₂)₅CH₃, AR, 北京金星化工厂); 正己醇(C₆H₁₄O, CP, 上海试剂总厂); 丙酮(CH₃COCH₃, AR, 成都五环高欣化学试剂厂)。

德国 Bucker 公司 VERTEX-70 型傅立叶-红外分光光度计; 日本电子公司理光 DLMAX-2200 型 X 射线衍射仪, Cu 靶, K_a射线, λ =0.15405 nm; <u>中科院本原纳米仪器有限公司生产</u> 的 CSPM-3100 原子力显微镜。

1.2 微乳液中制备 Trp-Ag 纳米微粒

保持水核半径*R*w=[H₂O]/[SDS]=15,按配比准确称取 6.4089 g的SDS,量取46mL的正庚烷,23 mL的正己醇,0.1% 的tris缓冲液1.0 mL,1.5813 g的色氨酸,在磁力搅拌器上乳化 2~3 h,得到微乳液A;再准确称取0.6589 g的AgNO3配成

[收稿日期] 2009-12-03

[作者简介] 游玉华(1976-), 女, 江西南昌人, 硕士, 实验师, 主要研究方向为生物无机化学。

1.0 mol/L的溶液,然后再将此溶液5.0 mL逐滴加入A中,反应3h,得到色氨酸-银的固体样品,过滤。固体物质用丙酮洗4~5次,再用少量水冲下壁上物质,常温干燥,研磨,得产品。2 3.4 中下壁上物质,常温干燥,研磨,得产品。

2.1 XRD 分析

图 1 为微乳法制得的 Trp-Ag 固体样品的 XRD 图.图中有 七个衍射峰(2 θ =32.16°、33.88°、37.88°、49.40°、54.60°、55.28°、 57.36°), d 值分别为 0.27810、0.26437、0.23732、0.18434、 0.16795、0.16604、0.16050 nm, I/I_0 为 100、51、7、8、15、 11、11, 与 Ag₂N₂H₂O₂S 的标准图谱(JCPDS: 32-1024)比较, 衍射峰分别对应于色氨酸-银的 212、120、014、325、136、 240、152 晶面产生的衍射,表明样品晶形较好。根据(212)衍 射峰的半峰宽由 Scherrer 公式(D=57.3×k λ / β cos θ)求得色氨酸-银晶粒的平均粒径为 27.8 nm。另根据 Ag 的标准图谱(JCPDS: 04-783)比较,一衍射峰(2 θ =38.68°)其 d 值为 0.23259, I/I_0 为 27,对应于 Ag 的 111 晶面产生的衍射,这也证实了氨基酸与 银离子的反应过程为银氨配离子与氨基酸反应生成新的配合 物,然后银离子再被甲醛还原为超细银粒而被氨基酸所包裹。







图2 Trp-Ag 纳米微粒的TEM形貌图(b)和三维形貌图(a) Fig.2 Atomic force microscope(AFM) images (b) and three-dimensional image (a)

从AFM图看出, Trp-Ag 纳米微粒的大小约为30~50 nm(图 2(b)), 粒度分布广, 粗糙度是8.68 nm, 高度是47 nm(图2(a))。 Trp-Ag 纳米微粒被很好地分散,并通过氢键作用而聚集在一起。 2.3 IR 分析^[15-17]

为了了解配合物微粒中氨基酸与银(I)的结合情况,做了 配合物的 IR 谱,并与色氨酸样品的 IR 谱进行比较,如图 3 所示。主要差异出现在 3400~2800 cm⁻¹、1670~1100 cm⁻¹和 800~400 cm⁻¹区域。

Trp 中 3404.43、3078.63、3038.03 cm⁻¹ 吸收带属于 N-H(-NH3⁺)伸缩振动,在 Trp-Ag 配合物中移至 3404.92、 2922.88、2852.85 cm⁻¹,峰加宽,强度变大,说明 N(-NH₃⁺)已 经与金属银离子发生了化学键合作用; Trp 有三个可能与 Ag(I)结合的位置,即α-羧基的氧,α-氨基的氮以及吲哚环上 的氮。在 1670~1100 cm⁻¹ 区域, Trp 和 Trp-Ag 配合物的 IR 谱 差异更为明显。Trp 中 1665.95 cm⁻¹ 为 N-H(-NH₃⁺)不对称弯曲 振动, Trp-Ag 配合物中此峰移至 1667.01 cm⁻¹; Trp 中 1589.69 cm⁻¹ 为羧酸根离子(COO⁻)的不对称伸缩振动,Trp-Ag 配合物中移 至 1592.26 cm⁻¹; 而 Trp 中 1456.91、1414.13 和 1356.33 cm⁻¹ 属于羧酸根离子(COO⁻)的对称伸缩振动,在 Trp-Ag 配合物中 分别移至 1459.23、1415.46 和 1355.92 cm⁻¹, 说明 Trp 中的羧 基氧已与 Ag(I)发生了键合。吲哚类化合物在 1250~1000 cm⁻¹ 处可出现多条谱带,它们属于吲哚基团中 C-H 的面内弯曲振 动,在Trp的IR光谱中几乎观察不到此峰,但在Trp-Ag配合 物中1114.13 cm⁻¹处却出现一宽而强的吸收带,说明吲哚基团 对金属银离子可产生配位作用。该带也可归属为 NH2-扭转或 NH₃⁺-面内摇摆的吸收带。同时, 吲哚类化合物在 900~ 670 cm⁻¹ 区域还会出现一强吸收带, Trp 在 743.83 cm⁻¹ 处出现 了此峰, 而在 Trp-Ag 配合物中则出现了三个吸收带, 分别位 于 824.57、743.31、617.31 cm⁻¹,它们均属于吲哚基团上 C-H 的面外弯曲振动,这也表明吲哚基团上的氮可能已与 Ag(I) 发生了配位作用。424.25 cm⁻¹出现的峰则是 Ag-O 键的峰,更 能证明 Ag(I)与 Trp 发生了配位作用。

色氨酸分子中有-COOH,-NH2和吲哚基团,银离子与Trp 的-COOH,-NH2配位外,还能与吲哚基上的N原子进行配位, 形成一个六配位笼状结构的配合物,从而使Trp的分子形成非 平面扭曲构象,共轭体系中P轨道交盖程度受到影响,由此 可推断合物Trp-Ag的结构如图4。

3 结论

文章的研究表明:在微乳液中制备出的 Trp-Ag 纳米微 粒,具有良好的晶质峰,平均粒径为 27.8 nm。AFM 图谱表明 Trp-Ag 纳米微粒的大小约为 30~50 nm。IR 谱图指出除了 -COOH, -NH₂与 Ag⁺配位外,吲哚基上的氮对 Ag⁺也有直接 的配位作用。



Wavenumber cm⁻¹





图 4 Trp-Ag 配合物的可能结构 Fig.4 Proposed structure of the Trp-Ag complex

参考文献

[1]Jadhav S H, Sarkar S N, Ram G C, et al. Immunosuppressive effect of subchronic exposure to a mixture of eight heavy metals, found as groundwater contanminants in different areas of India, through drinking water in male rats[J]. Arch. Environ. Contam. Toxicol., 2007, 53(3): 450-458. [2]Wigley R A, Brooks R R. In Noble Metals and Biological Systems[M]. Brooks RR, Ed, CRC: Boca Raton, 1992: 277-297.

[3]Spadaro J A, Chase S E, Webster D A. Bacterial inhibition by electrical activation of percutancous silver implants[J]. Biomed. Mater. Res., 1986, 20(5): 565-577.

[4]Nomiya K, Onoue K I, Kondoh Y, et al. Synthesis and characterization of oligomeric , anionic thiomalato-silver(I) complexes with biological activities[J]. Polyhedron, 1995, 14(10): 1359-1367.

[5]Weber O A. Stability of proton and Cu(II) complexes of some tyrosine and tryptophan derivatives[J]. Inorg. Nucl. Chem., 1974, 36(6): 1341-1347. [6]Lee W M, Li H B, Lau T C, et al. Relative Silver(I) Ion Binding Energies of α -Amino Acids: A Determination by Means of the Kinetic Method [J]. Am. Soc. Mass. Spectrom., 1998, 9(8): 760-766.

[7]van Oostveen I, Ducret A, Aebersold R. Colloidal silver staining of electroblotted proteins for high sensitivity peptide mapping by liquid chromatography-electrospray ionization tandem mass spectrometry[J]. Anal. Biochem., 1997, 247(2): 310-318.

[8]Castro JL, Lopez Ramirez MR, Lopez Tocon I, et al. Vibrational study of the metal-adsorbate interaction of phenylacetic acid and alpha-phenylglycine on silver surfaces[J]. Colloid Interface Sci., 2003, 263(2): 357-363.

[9]Kang S W, Kim J H, Won J, et al. Enhancement of facilitated olefin transport by amino acid in silver-polymer complex membranes[J]. Chem. Commun. (Camb), 2003, (6): 768-769.

[10]Tabarin T, Antoine R, Broyer M, et al. Formation and photofragmentation

(上接第 59 页)

添加阳离子瓜尔胶前后以及阳离子瓜尔胶的粘度对头发 干、湿梳理性的影响,见图 1、2。



图 2 粘度对洗发水干梳理性的影响



从试验结果可以看出:(1)同没有添加阳离子瓜尔胶的基 础洗发水比较,含有阳离子瓜尔胶的洗发水明显降低了头发与 头发之间的作用力(摩擦力),可见阳离子瓜尔胶对改善头发的 梳理性无论是干梳理性还是湿梳理性都起了一定的作用,这主 要是由于使用了阳离子瓜尔胶后使干了的头发体积减少、不蓬 松;(2)阳离子瓜尔胶对头发的干梳理性的影响明显高于湿梳 理性,使用阳离子瓜尔胶后干发的梳理阻力减少得很多,头发 properties of isolated aromatic amino acid-silver cluster hybrids[J]. Eur. Phys. J. D- Atomic, Molecular, Optical and Plasma Physics Published online: 24 January 2009.

[11]肖子丹,张朝平.赖氨酸一银反应机理的研究[J].无机化学学报,2004, 20(8): 915-919.

[12]李丽,张朝平,申德君.血红蛋白-银的反应及凝胶性能的研究[J].化 学试剂,2002,24(4):196-198.

[13]肖子丹,张朝平,申德君. 氨基酸-银反应的光化学特点[J]. 感光科 学与光化学,2005,23(3):209-217.

[14]You Y H(游玉华), Zhang C P(张朝平). The photochemistry properties on interaction silver with tryptophan[J]. Spectrochim. Acta, Part A: Mol. Biomol. Spectrosc., 2008, 69(3): 939-946.

[15]Bibiana Onoa, Virtudes Moreno. Nickel(II) and copper(II)-L-cysteine, L-methionine, L-tryptophan-nucleotide ternary complexes [J]. Transition Met. Chem., 1998, 23(4): 485-490.

[16] Asma I. El-Said, Amna S. A. Zidan, Mahmoud S. El-Meligy, et al. Complexes of tris(o-phenanthroline) nickel(II) and copper(II) bromide with dithiocarbamates derived from α -amino acids[J]. Transition Met. Chem., 2001, 26(1): 13-19.

[17]卢涌泉,邓振华. 实用红外光谱解析[M],电子工业出版社,1989,8.

(本文文献格式:游玉华,张朝平. 色氨酸-银纳米微粒的制备 与表征[J]. 广东化工,2010,37(3):76-78)

的蓬松度差,说明阳离子瓜尔胶有积聚行为;(3)粘度对梳理 性有一定的影响。湿梳理性时,随着阳离子瓜尔胶的粘度增加, 摩擦力下降的较快,由350g降到150g,带来滑爽的性能, 体现出众的湿梳性;干梳理性时,随着阳离子瓜尔胶的粘度增加,对摩擦力的影响不是特别大,由90g降到70g;粘度在 3300 mPa.S以上时,对头发之间的摩擦力影响大。而且我们 通过试验还得到如下结果:通过20次反复洗涤,仍然保持头 发的丰盈程度,具有一定的蓬松感,而不是越来越沉重。说明 该阳离子瓜尔胶具有更少的积聚性,消除了长期使用后有积 聚、沉重、发粘和使头发枯萎的负面影响。

3 结论

(1)以瓜尔胶为原料,3-氯-2-羟丙基三甲基氯化铵为醚化剂,氢氧化钠为催化剂,乙醇为溶剂,在以粘度为考察对象时,制备阳离子瓜儿胶合成反应的适宜工艺条件为:瓜尔胶25g;NaOH 2g;醚化剂6.25g;反应温度60℃;反应时间4h;水25mL;乙醇80mL。

(2)催化剂用量、醚化剂用量、反应时间与产品的粘度之间存在较佳值。

(3)根据数据显示,阳离子瓜尔胶对头发的调理作用是在 头发被冲洗时发生,并且被使用后的头发平滑、不纠结、易于 梳理,显示阳离子瓜尔胶在护理头发方面具有显著效果,是护 理头发的理想成分。阳离子瓜尔胶的粘度 3300 mPa·S 以上为 适宜,粘度低对湿梳理性影响不是很明显。

参考文献

[1]王承学,黄桂华,石文彪. 羟丙基瓜尔胶合成条件对其性能的影响[J]. 精 细化工,2007,24(4):45-47.

[2]吉毅,李宗石,乔卫红.瓜尔胶的化学改性[J].日用化学工业,2005, 35(2):111-114.

[3]Fewkes K A, Cottrell I W, Martino G T. Keratin treating cosmetic compositions containing high DS cationic guar gum derivatives [P]. WO:0197761, 2001-12-27.

[4]Mishina YUKIE, Sato SHIN, Ando SHUZO. Shampoo compositions [P]. EP:1037600, 2000-09-27.

(本文文献格式:董伟,范旭,曹光群,等.阳离子瓜尔胶粘 度对头发梳理性的影响[J].广东化工,2010,37(3):59)