文章编号:0253-9950(2005)02-0087-04

# 三羰基铼[<sup>188</sup> Re]的放射化学合成

# 夏姣云,汪勇先,于俊峰,张春富,周 伟,李谷才, 王明伟,程登峰,尹端

中国科学院上海应用物理研究所,上海 201800

摘要:合成了化合物[N(Et)4]<sub>2</sub>[Re(CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>],并用 IR,ICP-MS,元素分析等方法对化合物进行了表征。分析 了此化合物溶于水后,阴离子部分的 3 个 Br<sup>-</sup>可定量地被 3 个 H<sub>2</sub>O 分子取代,得到前体化合物 *f ac* [Re (CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>。同时合成了放射性前体化合物 *f ac* [<sup>188</sup> Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>,放化产率约为 80%,Sep-Pak 分离后,放化纯度大于 95%。通过 HPLC 分析比较了这两个前体,确定了放化前体 *f ac* [<sup>188</sup> Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>的结构。

关键词:三羰基铼;<sup>188</sup>Re;放射化学合成 中图分类号:R817.9 文献标识码:A

在过去的二十几年里, 得和铼的放射性药物 在核医学诊断和治疗中发展迅速。在锝和铼的放 射性药物中,绝大多数情况下锝和铼呈低价状态, 而其标记核素都以 TcO4 .ReO4 形式存在 .在采 用直接还原标记或间接还原标记时(如还原为 Tc ()和 Re()),最终产物往往需要纯化,有时为 了达到高的标记率,反应条件要求比较苛刻。近 年来观察到,Tc()和 Re()的化合物有再被氧 化成 TcO4, ReO4 的趋势。利用传统的 Tc() 和 Re() 与含 N,S,P 等形成配合物标记生物分 子的方法,在选择合适的配体、提高标记率等方面 存在很多困难。又因传统的前体羰基化合物如 M<sub>2</sub>(CO)<sub>10</sub>,M(CO)<sub>5</sub>,[M(CO)<sub>6</sub>]<sup>+</sup> 需在高压条件 下制备,这对于放射性物质既不实际,又存在潜在 的危害。近年来人们的注意力转移到有动力学惰 性的低价氧化态铼和锝的化合物上,尤其常压下 制备  $fac^{-}$  [M(CO)<sub>3</sub>]<sup>+</sup> (M = <sup>188</sup> Re, <sup>99</sup> Tc<sup>m</sup>) 核的方 法引起了人们的浓厚兴趣。放化前体 f ac-[<sup>99</sup> Tc<sup>m</sup>  $(CO)_3(H_2O)_3]^+$ 的合成及其在放射性药物中的 应用已有许多报道[1,2],但关于放射性化学前体 fac [<sup>188</sup> Re(CO)<sub>3</sub> (H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup> 的合成及其在放射性 药物中的应用的报道还不多见<sup>[3]</sup>,虽 Schibli 等<sup>[4]</sup> 已报道了放射化学前体 fac-[<sup>188</sup> Re (CO)<sub>3</sub>

 $(H_2O)_3]^+$ 的合成,但未见其结构鉴定分析的报 道。本文合成了非放射性前体化合物 fac[Re  $(CO)_3(H_2O)_3]^+$ ,并对其进行了表征及结构分 析。同时,通过高效液相色谱(HPLC)比较分析 前体 fac[Re $(CO)_3(H_2O)_3]^+$ 和放射性化学前 体 fac[<sup>188</sup> Re $(CO)_3(H_2O)_3]^+$ ,从而确定前体 fac[<sup>188</sup> Re $(CO)_3(H_2O)_3]^+$ 的结构组成,旨在 为<sup>188</sup> Re 放射性药物的研制提供一个新的标记化 学平台。

#### 1 实验部分

#### 1.1 主要试剂和仪器

四乙基溴化铵,二乙二醇二甲醚,高铼酸钾, 硼氢化氨,三乙基溴化铵磷酸盐溶液(TEPA),均 为分析纯,美国 Fluke 公司产品;五羰基溴化铼, 分析纯,美国 Acros 公司产品;Na<sup>188</sup> ReO4 淋洗 液,由安盛科兴药业有限公司生产的<sup>188</sup> W-<sup>188</sup> Re 医用核素发生器淋洗;其余试剂均为分析纯或化 学纯,中国医药(集团)上海化学试剂公司产品; HPLC 所用的溶剂在使用前均过滤,实验用水均 为二次蒸馏水。

层析硅胶 GF254 板购自浙江台州四青生化 材料厂。

收稿日期:2004-04-13; 修订日期:2004-06-30

基金项目:中国科学院创新工程重大资助项目(KJCXFSW-08);中国科学院知识创新工程领域前沿资助项目(55200321) 作者简介:夏姣云(1974 → ,女,湖南邵阳人,博士研究生,放射性药物专业。

AR-2000 型放射性薄层扫描仪 .美国 Bio scan 公司生产;高效液相色谱(HPLC)配有 America PDA-100 紫外检测器、P680 泵(美国戴安公司产 品)和放射性检测器(美国 Bioscan 公司产品);分 析柱 C<sub>18</sub>反相柱 ("Bondapak.10 µm.300 mm × 3.9 mm),美国 Waters 公司产品; AVATAAR 370 FT-IR 型红外光谱仪,德国 Thermo Nicolet 公司产品:Perkin-Elmer Series CHNS/O Ana-1vzer 2400 型元素分析仪,美国 PE 公司产品: ICP-MS 质谱仪(Thermo Elemental),英国热电 公司; WRS-1A 型数字熔点仪, 上海晶科物理光 学仪器厂;UV-240型紫外可见分光光度仪,日本 岛津公司;85-2型恒温磁力搅拌器,上海闵行江 浦仪器厂;pHS-2C型pH 酸度计,上海大普仪器 有限责任公司。

### 1.2 实验方法

1. 2.1 前体 f ac-[Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>的合成 根据文献[5]的方法合成。将 50 mL 反应瓶在无 水无氧的装置上先抽空气,再通氩气,重复3次, 使瓶中充满氩气。准确称取 79.1 mg (0.38 mmol) NEt4Br于50mL反应瓶中,在氩气保护下,加入 14 mL 二乙二醇二甲醚,于恒温磁力搅拌器上搅 拌,慢慢加热到 80 。准确称取 59.1 mg(0.15 mmol) Re (CO)<sub>5</sub>Br 加入反应瓶中,温度调到 ,恒温反应 8 h,有淡黄色沉淀生成。趁热 120 过滤 反复用冷的二乙二醇二甲醚洗几次 再用无 水乙醚洗涤几次。将过滤后的黄色沉淀在真空干 燥器中干燥。再用无水乙醇洗涤干燥后的黄色粉 末,再过滤,在真空中干燥即得产物[N(Et)4]2 [Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]化合物(1)。得产物 58 mg, 计算产率。化合物(1)溶于水后,可得100%的前 体化合物 f ac-[Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>。

1.2.2 前体 f ac<sup>-</sup>[<sup>188</sup> Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>的合成 称取 2~10 mg B H<sub>3</sub>·NH<sub>3</sub>于一个 10 mL 的洁 净干燥 西林瓶中,加盖,密封,通 CO 气体约 20 min。在 1 mL 无载体<sup>188</sup> Re-ReO<sub>4</sub> 的生理盐水 淋洗液中,加入 2~10 µL 浓 H<sub>3</sub> PO<sub>4</sub>(>85%),混 匀后注射到西林瓶中,60~80 水浴加热约 15 min。反应过程中,将一支 10 mL 的注射器插 入西林瓶中,用于平衡反应产生的氢气。反应结 束后,用碎冰冷却西林瓶。采用薄板层析法 (TLC)测定反应产率。GF254 硅胶板为固定相, 以甲醇-浓盐酸混合溶液(体积比 99 1)为流动 相展开,于放射性薄层扫描仪上进行测定。<sup>188</sup> Re胶体的  $R_f = 0, f ac^{-188} \operatorname{Re}(CO)_3(H_2O)_3]^+$ 的  $R_f = 0.4 \sim 0.6$ ,而游离的<sup>188</sup> Re-ReO<sub>4</sub> 的  $R_f = 0.8$ ~1.0。

**1. 2. 3** 前体  $f ac [^{188} \text{Re}(\text{CO})_3 (\text{H}_2\text{O})_3]^+$ 的放化 纯度的测定 放化前体  $f ac [^{188} \text{Re}(\text{CO})_3 (\text{H}_2\text{O})_3]^+$ 的确定是通过分析型 HPLC柱(Waters µBondapakC18,10 µm,300 mm ×3.9 mm), 流动相 A 为甲醇; B 为 TEAP(取 14 mL 三乙基 溴化铵磷酸盐,加蒸馏水近 1 000 mL,用浓磷酸 在 p H 酸度计调 p H = 2.25,定容至 1 000 mL)。 梯度法: 0 ~ 3 min,100 %B; 3 ~ 6 min,75 %B, 25 % A; 6 ~ 9 min,66 % B,34 % A; 9 ~ 20 min, 0 % B,100 % A; 20 ~ 22 min,0 % B,100 % A; 22 ~ 25 min,75 % B,25 % A; 25 ~ 30 min,100 % B。

### 2 结果和讨论

#### 2.1 前体 fac [Re(CO)3(Ho)3] \* 的表征

 1.1 化合物[N(Et)<sub>4</sub>]<sub>2</sub>[Re(CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>]的结构 分析 采用改进后的文献<sup>[5]</sup>方法,严格地在无水 无氧的条件下制备。化合物[N(Et)<sub>4</sub>]<sub>2</sub>[Re (CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>](1)的合成反应如下:

 $N(Et)_4Br + Re(CO)_5Br$ 

 $[N(Et)_{4}]_{2}[Re(CO)_{3}Br_{3}]_{o}$ 

化合物 (1) 的元素分析结果 (理论值) 为: C, 29.60%; H, 5.25%; N, 3.65%; 实测值: C, 29.54%; H, 5.12%; N, 3.59%。ICP-MS分析结 果(理论值)为: Re, 24.17%; Br, 31.11%; 测试 值: Re, (24.14±0.74)%; Br, (30.13±0.43)%。 红外分析结果(KBr 固体压片)示于图 1。从图 1 看出,羰基的位置在 1999 cm<sup>-1</sup>和 1866 cm<sup>-1</sup>处, 与文献值<sup>[5]</sup>(1999 cm<sup>-1</sup>, 1865 cm<sup>-1</sup>)一致。熔点



图 1 [N(Et)<sub>4</sub>]<sub>2</sub>[Re(CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>]的红外光谱图 Fig. 1 IR spectra of [N(Et)<sub>4</sub>]<sub>2</sub>[Re(CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>] complex

为 282~283 ,产率为 65 %,比文献值<sup>[6]</sup> (50 %) 高。

2.1.2 前体 f ac-[Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>的结构分 化合物(1)中的阴离子部分([Re 析 (CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>]<sup>2-</sup>)的结构式可能有两种形式,面式结 构(fac)或经式结构(mer),如为fac式,有2个 羰基伸缩振动峰:如为 mer 式,则羰基伸缩振动 峰应该为3个伸缩振动峰。化合物(1)中羰基伸 展区的红外谱图示于图 2。从图 2 可看出,只有 2 个伸缩振动峰,应为面式结构。Hawkes 等<sup>[6]</sup>也 证实其只可能是面式结构。由于 Br 离子很容易 被 H<sub>2</sub>O.CH<sub>3</sub>OH 等分子取代,化合物(1) 溶于水 后,可得面式结构的前体 fac [Re (CO)<sub>3</sub> (H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>。从图 2 还可看出,化合物(1)(KBr 固体压片) 羰基的位置在 1 999 cm<sup>-1</sup>和1 866 cm<sup>-1</sup> (曲线 1),化合物(1)溶于水后,羰基在 2 034 cm<sup>-1</sup> 和1913 cm<sup>-1</sup>处有吸收(曲线 2).比化合物(1)在 固体状态时稍微前移,说明3个H2O分子可取代 3个Br 离子。为进一步说明 3个Br 离子完全 被取代,在化合物(1)的水溶液中加入 AgNO3 溶 液,过滤AgBr沉淀,羰基吸收峰位置不变(曲线 3)。另外,为再次证实3个Br 离子完全被取代, 配制浓度比化合物(1)大 10 倍的 NEt<sub>4</sub>Br 溶液. 加入到化合物(1)中,溶液用 IR 分析,羰基峰位 置不变,且吸收强度不变,曲线能完全与曲线3重





合,说明3个Br 已完全被取代。

2.2 放射性前体化合物 fac<sup>[188</sup> Re(CO)<sub>3</sub> (H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>的 HPLC分析

化合物(1)溶于水后,3个Br<sup>-</sup>定量地被3个  $H_2O$  取代,得到比较纯的前体化合物 f ac-[Re (CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>.并且能稳定3周。采用 HPLC 分析样品前,在紫外分光光度计上测得前体化合 物 f ac- [ Re (CO)<sub>3</sub> (H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub> ]<sup>+</sup> 的特征吸收峰为 262 nm。在浓度范围为 1 × 10<sup>-5</sup> /~ 1 × 10<sup>-9</sup> mol/L内,溶液浓度与吸光度成正比,符合朗伯比 尔定律。用 HPLC 分析放射性化合物 f ac [188 Re (CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>示于图 3,放化产率大于 80%。 由于产率是无载体的,其化学量极小,HPLC紫外 检测未检测到其紫外吸收峰。注射标准品前体化 合物 f ac-[Re(CO)3(H2O)3]<sup>+</sup>后,从图 3 中可看 出,放化前体化合物 f ac [<sup>188</sup> Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup> 与标准品保留时间相符。采用相同 HPLC 分析 条件,标准品 KReO4 的高效液相色谱图示于图 4 (紫外特征吸收峰为 234 nm<sup>[7]</sup>),从图 4 中看出, 产物中第二峰可确定为游离的<sup>188</sup> ReO4 。反应产 物经 Sep-Pak 柱过滤纯化以后,放化纯度大于 95 %。



## 3 结 论

合成了放化前体三羰基铼[<sup>188</sup> Re]化合物,使用 Sep-Pak 柱分离纯化后,可得放化纯度大于 95%的标记前体。同时,合成了前体三羰基铼化 合物,用 IR,ICP-MS,元素分析,HPLC等方法对 20

16 18



 $0^{3}A$ 

 $\rm V/S^{-1}$ 



t/min

10 12 14

6



其进行了表征及分析。并以前体化合物 fac-[Re (CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>为标准参考物,从而确定了放化 前体 fac [<sup>188</sup> Re(CO)<sub>3</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup>的结构组成。 放化前体化合物 f ac [<sup>188</sup> Re (CO)<sub>3</sub> (H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>]<sup>+</sup> 有 望为<sup>188</sup> Re 放射性药物的研制提供一个新的标记 化学平台。

#### 参考文献:

[1] Schibli R, Schubiger PA. Current Use and Future Potential of Organometallic Radiopharmaceuticals [J]. Eur Jour Nuc Med, 2002, 29(11):1513~1542.

- [2] Alberto R, schibli R, Waibel R, et al. Basic Aqueous Chemistry of  $[M(H_2O)_3(CO)_3](M = \text{Re}, \text{Tc})$ Directed Towards Radiopharmaceutical Application [J]. Coordi Chem Rev, 1999, 190 ~ 192:901 ~ 919.
- [3] Alberto R, Schibli R, Egli A. Method for the Preparation of Facial Metal Tricarbonyl Compounds and Their Use in the Labeling of Biologically Active Substrates [P]. United States, 6344178B1. 2002-03-19.
- [4] Schibli R, Schwarzbach R, Alberto R, et al. Steps Toward High Specific Activity Labeling of Biomolecules for Therapeutic Application: Preparation of Precursor  $\begin{bmatrix} 188 \\ Re(H_2O)_3(CO)_3 \end{bmatrix}^+$  and Synthesis of Tailor-made Bifunctional Ligand Systems [J]. Bioconjugate Chem, 2002, 13(4):750 ~ 756.
- Alberto R, Egli A, Abrum U, et al. Synthesis and [5] Reactivity of [NEt<sub>4</sub>]<sub>2</sub> [ReBr<sub>3</sub> (CO)<sub>3</sub>] Formation and Structural Characterization of the Clusters [NEt<sub>4</sub>]  $[Re_3 (\mu_3 - OH) (\mu - OH)_3 (CO)_3]$  and  $[NEt_4] [Re_2 (\mu -$ OH)<sub>3</sub>(CO)<sub>6</sub>] by Alkaline Titration[J]. J Chem Soc Dalton trans, 1994, 2815 ~ 2820.
- [6] Hawkes M J, Ginsberg A P. Dianionic Rhenium Carbonyl Halides [J]. Inor Chem, 1969, 8 (10): 2 189 ~ 2 195.
- [7] 张青连,申泮文.无机化学丛书[M].第九卷.北 京:科学出版社,1990.179~180.

# Radiosynthesis of Tricarbonal Rhenium<sup>188</sup> Re]

XIA Jiao-yun, WANG Yong-xian, YU Jun-feng, ZHANG Chun-fu, ZHOU Wei, LI Gu-cai, WANG Ming-wei, CHENG Deng-feng, YIN Duan-zhi

Shanghai Institute of Applied Physics, the Chinese Academy of Sciences, Shanghai 201800, China

Abstract : The complex of  $[N(Et)_4]_2$  [Re(CO)<sub>3</sub>Br<sub>3</sub>] is prepared and characterized by IR, ICP-MS, elemental analysis. When the complex is dissolved in water, the three Br ligands are quantitatively exchanged by three water molecules and the precursor of  $f ac [Re(H_2O)_3(CO)_3]^+$  can be obtained. The complex of  $f ac [^{188} \text{Re}(H_2 \text{O})_3 (\text{CO})_3]^+$  is synthesized with an overall radiochemical yield of 80 %, and with more than 95 % radiochemical purity after Sep-Pak separation. The complex of fac [Re(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>  $(CO)_3$ ]<sup>+</sup> taken as a standard sample, the structure of the precursor,  $f ac [^{188} \text{Re}(H_2O)_3(CO)_3]^+$ , is confirmed by HPLC.

Key words: tricarbonyl rhenium, <sup>188</sup> Re, radiosynthesis