# 棕色固氮菌细菌铁蛋白捕获能力、稳定性和亚基相互作用的强度

黄 琳<sup>1,2</sup> 陈 旭<sup>1</sup> 罗联忠<sup>1,3</sup> 林 青<sup>1</sup> 黄河清<sup>\*1,2,3</sup>

(<sup>1</sup>厦门大学生命科学学院细胞生物学与肿瘤细胞工程教育部重点实验室,

<sup>2</sup>化学化工学院固体表面物理化学国家重点实验室,<sup>3</sup>化学生物学福建省重点实验室,厦门 361005)

摘要选用柱层析、电泳和反相高效液相色谱(RP-HPLC)技术制备质谱纯棕色固氮菌细菌铁蛋白(Bacterial ferritin of *Azotobacter vinelandii*, AVBF),并采用释放铁动力学和肽质量指纹图谱(Peptide mass fingeprinting, PMF)技术分别鉴定 AVBF。基质辅助激光解吸电离飞行时间质谱(MALD FTOF MS)和电泳技术揭示 AVBF亚基之间相互作用强度、稳定性和聚合态。AVBF可直接捕获有机小分子亚甲蓝(MB),其捕获率为 15.0 ±2.0 MB/AVBF,认为介于 AVBF亚基单体之间的血红素参与捕获 MB。较高浓度(40% ~ 50%)的乙腈 和丙酮均能使 AVBF和鲨鱼肝铁蛋白(Liver ferritin of shark, SLF)释放不稳定亚基,但在较低浓度(20% ~ 30%)的乙腈条件下,却需要借助来源于质谱仪的激光才能使 AVBF或 SLF释放不稳定亚基,并供质谱分析。 AVBF亚基之间的相互作用强度明显低于 SLF。铁蛋白亚基之间的相互作用强度高低与铁蛋白执行释放和储 存铁的速率有关。

关键词 细菌铁蛋白,基质辅助激光解析电离飞行时间质谱,电泳,亚基,相互作用,稳定性,捕获能力

## 1 引 言

铁蛋白是一种高效储存铁的蛋白质,存在于多数动植物及微生物细胞中<sup>[1,2]</sup>。不同来源的铁蛋白 分子结构极为相似,均由蛋白壳、铁核和横跨蛋白壳的隧道等组成<sup>[3,4]</sup>。细菌铁蛋白 (Bacterial ferritin, BF)和鲨鱼肝铁蛋白 (Liver ferritin of shark, **SL**F)均由单类型亚基组成<sup>[1]</sup>,而哺乳动物铁蛋白却由 H和 L 类型的亚基组成<sup>[5,6]</sup>。利用铁蛋白可以构建多种反应器,不仅可捕获各种重金属<sup>[7]</sup>,而且也适合于捕获 各种有机磷农药、有机染料、小分子药物和其它多肽分子<sup>[8~11]</sup>。BF蛋白壳上含有血红素成分,并位于 亚基单体之间的界面上<sup>[3]</sup>,但有关血红素生理功能至今尚未清楚。

近期,Liu等在晶体结构解析中发现,棕色固氮细菌铁蛋白 (AVBF)晶体蛋白中的 Hisl 30和 Glu47 位点与释放、储存铁的机制有关,横跨蛋白壳的四维通道捕获了 Ba离子,并提出了影响铁核形成因素 和选择性机制<sup>[12]</sup>。近年来,发现了铁蛋白在铂 (黄)金电极上直接表现出铁还原和释放现象,推测还原 电流是通过蛋白壳上的电子隧道 (含有血红素组成)途径或亚基之间的柔性调节进行传递,并供释放铁 的反应<sup>[13,14]</sup>。来源于 MALD FTOF质谱仪的激光和外加基质能有效地解吸 SLF释放不稳定的亚基且形 成亚基离子,供质谱分析<sup>[13]</sup>。

本实验选用 MALD FTOF MS、电泳和有机化合物处理等技术研究 AVBF稳定性、解离机理、捕获有 机小分子能力和亚基之间相互作用的强度,为选用 MALD FTOF MS技术测定超大蛋白质的分子量和亚 基类型提供新的分析技术,具有重要的意义。

### 2 实验部分

#### 2.1 仪器与试剂

REFLEX型 MALD FTOF质谱仪 (德国 BRUKER 公司); Waters 2487型高效液相色谱仪 (Waters公司); pH 5~8载体两性电解质 (Amersham);胰蛋白酶 (Promega公司);基质 2,5 三羟基苯甲酸 (DHB)、芥子酸 (SA)和肉桂酸 (HCCA) (美国 ICN 生物医学公司);三氟乙酸 (TFA)和 碘乙酰胺 (Signa公司); 丙烯酰胺等化学试剂均购于上海生工公司。

<sup>2007-11-28</sup>收稿; 2008-03-25 接受

本文系国家自然科学基金项目 (Na 40776060)和福建省高校创新研究团队基金资助

<sup>\*</sup> E-mail: hqhuang@xmu edu cn

#### 2.2 细菌铁蛋白分离与制备

按 Zhao等<sup>[15]</sup>描述的方法制备 AVBF。按常规 PAGE技术验证铁蛋白的纯度,小批量电泳技术制备 电泳纯 AVBF<sup>[16]</sup>。制备质谱纯 AVBF的主要实验步骤与条件:(1)粗 AVBF样品经 DEAE纤维素 52层 析柱分离纯化 3次;(2)取纯化后的 AVBF样品 100  $\mu$ L,再进行 RP-HPLC分离。分离条件:C<sub>18</sub>柱; 0.6 mL/min; 20 min;流动相:40 %乙腈 /0.1 % TFA的水溶液;(3)根据色谱峰保留时间,分别收集洗脱 样品,并经真空干燥浓缩至 1 mL 左右。用截流分子量 10 kD 的超滤离心管更换样品缓冲液为 100 mmol/L NH<sub>4</sub> HCO<sub>3</sub>;样品再次经真空浓缩,并用于质谱分析。

#### 2.3 铁蛋白直接捕获亚甲蓝

铁蛋白反应器按文献 [17]描述的方法进行构建。分别取 2 5 mL AVBF样品和 0.4 mL亚甲蓝 (MB) (0.1 mmol/L)置于铁蛋白反应器中进行 AVBF直接捕获 MB,反应时间为 100~120 m in。随后, 迅速取出样品置于 Sephadex G-25层析柱 (1.7 cm ×6.5 cm)中,去除反应液中的游离 MB,收集已捕获 MB 的 AVBF样品,称为 AVBF<sub>MB</sub>样品。AVBF<sub>MB</sub>光谱测定和每分子 AVBF<sub>MB</sub>捕获 MB 数量按文献 [17]描述的方法进行分析与统计。

#### 2.4 有机化合物预处理细菌铁蛋白

选用有机化合物乙腈和丙酮作为铁蛋白亚基解离剂,按不同百分比浓度处理 AVBF和 SLF,并选用 分离凝胶浓度为 5%和 15%的 PAGE技术分别分离铁蛋白和它的亚基,其实验结果作为评价铁蛋白亚基 是否解离的依据。参考文献 [7]的方法进行铁蛋白铁染色并用透射电子显微镜观测铁蛋白分子结构。

#### 2.5 基质配制和质谱分析

0.1%三氟乙酸 (TFA)水溶液和 30%乙腈 (ACN)按 7.1体积比混合成溶液。根据实验要求加入饱 和的芥子酸 (SA)于混合溶液中,超声波处理 5 m in,并离心 (6000 r/m in) 5 m in,收集上清液,即为饱和基 质溶液。选用配置脉冲氮激光 (337 nm)离子源的 MALD FTOF质谱仪,采用线性模型分析,在加速电压 控制在 25 kV 等条件下,每一个测定样品随机选择 20~25个不同的点,平均激光脉冲次数在 120次,相 对激光强度恒定为 50%,采用标准的牛血清白蛋白外标法标定质谱峰位<sup>[19]</sup>。按文献 [18 描述的方法, 直接分析 AVBF亚基的类型和分子量。

#### 2.6 肽质量指纹图谱技术鉴定铁蛋白

选用 Zhu等<sup>[20]</sup>描述的肽质量指纹图谱技术酶解 AVBF亚基。按文献 [19]所描述方法进行 AVBF 酶解产物质谱分析和检索混合肽段。检索参数设定为:最大允许的肽质量误差为 0.5 Da,每个肽段允 许有 1个不完全裂解位点。

#### 3 结果与讨论

#### 3.1 RP-HPLC分离制备色谱纯细菌铁蛋白

选用 RP-HPLC制备色谱纯 AVBF,层析图谱如图 1所 示,AVBF样品显示出 8个蛋白色谱峰,其中多数蛋白含量 很低,保留时间位于 2 582 (图 1A)和 3 635 (图 1B)min处 的蛋白质含量相对较高。动力学研究表明,只有图 1B样品 的释放铁的动力学规律与早期的研究报道结果相吻 合<sup>[21,22]</sup>。电子显微镜研究表明,图 1B样品分子结构由铁 核和蛋白壳组成,与哺乳动物铁蛋白极为相似,证明图 1B 样品是 AVBF,其余为杂质或脱铁 AVBF。经 RP-HPLC纯 化的 AVBF样品,其蛋白纯度可达到质谱纯,但它直接捕获



图 1 RP-HPLC分离 AVBF样品色谱图

Fig 1 Chromatogram of bacterial ferritin of azotobacter vinelandii (AVBF) samples separated with RP-HPLC

有机小分子的能力却明显降低 ,推测 AVBF的部分亚基出现去折叠现象 ,削弱亚基之间相互作用强度 , 从而影响捕获有机小分子的能力。

#### 3.2 PMF技术鉴定细菌铁蛋白

为了获得天然的 AVBF,并适合于研究捕获有机小分子能力和铁蛋白亚基之间的相互作用强度,采

取 DEAE纤维素 52柱非串联式地连续分离(3次)、PAGE纯化和电转移收集样品等联用技术制备了质 谱纯 AVBF。 PAGE和 SDS-PAGE技术研究表明,AVBF由单类型的亚基组成,不含脱铁核 AVBF,其亚 基类型相似于大肠杆菌细菌铁蛋白。图 2是选用胶内酶解和 MALD FTOFMS技术直接获得 AVBF的肽

#### 3.3 AVBF直接捕获有机小分子亚甲蓝

实验使用透析袋、AVBF、磁力搅拌器等组 成铁蛋白反应器,研究 AVBF捕获有机小分子 亚甲蓝能力及数目,结果如图 3。图 3a是亚甲



图 2 AVBF肽质量指纹图谱图

Fig 2 Map of peptide mass fingerprinting in AVBF

蓝在可见光区的谱图,其特征吸收波长位于 617和 666 nm 处。在 380~540 nm 范围内呈低吸收强度特性。AVBF在可见光区有 3个特征吸收峰,其波长位于 550( 峰), 525( 峰)和 414(S峰) nm 处,主要



图 3 亚甲蓝 (a) 和 AVBF已捕获和储存亚甲蓝 (b)的光谱图

Fig 3 Spectra of both methylene bule (a) and AVBF for binding and storing to methylene bule (b)

a 亚甲蓝 (methylene bule); b AVBF捕获和储存亚甲蓝 (AVBF for binding and storing to methylene bule)。

是由 AVBF蛋白壳上的血红素所产生的<sup>[22]</sup>。AVBF捕获和储存亚甲蓝时(AVBF<sub>MB</sub>),亚甲蓝对 AVBF产 生的特征吸收峰强度影响很小。AVBF<sub>MB</sub>在可见光谱区中显示出 5个特征吸收峰,其中 550( 峰)、525 ( 峰)和 414(S峰) mm为 AVBF血红素的特征吸收峰。图 3b特征吸收峰指出,AVBF<sub>MB</sub>已络合和捕获 亚甲蓝。定量分析表明,每分子 AVBF<sub>MB</sub>可捕获亚甲蓝数目高达 15.0 ±2 0分子,略高于猪脾铁蛋白的 捕获量<sup>[17]</sup>。这说明 AVBF<sub>MB</sub>具有类似猪脾铁蛋白的生理功能,血红素可能位于 AVBF<sub>MB</sub>亚基或单体界面 之间,但无法提高 AVBF<sub>MB</sub>亚基之间的相互作用强度,只起着改善电子传递速率的作用<sup>[1]</sup>。AVBF血红素 组成可能参与捕获亚甲蓝,从而提高了捕获率。为了进一步证实这一论点,本实验选用 MALD FTOF MS 技术进一步研究 AVBF<sub>MB</sub>亚基之间的相互作用强度。

#### 3.4 质谱技术直接分析 AVBF亚基

在基质辅助下,来源于 MALD FTOF质谱仪的激光能直接把由单类型、多亚基和不同类型亚基组成 的蛋白质转化成蛋白质离子,通过质量分析器进行分析,并获得相对应的质谱峰。大量的研究已表明, 一般情况下选用 MALD FTOFMS技术难以直接把蛋白质离子瞬时解吸成亚基离子,并获得相对应的亚 基离子的质谱峰。但却能瞬时把铁蛋白解吸成亚基分子的同时,进一步形成亚基离子,并获得亚基质谱 峰<sup>[1]</sup>,这反映出铁蛋白亚基自身发挥了类似基质作用,即通过吸收激光能量,提高了离子化率,明显改 善了检测灵敏度<sup>[23]</sup>。选用 MALD FTOFMS技术直接测定已收集的图 1B 的蛋白质样品,并获得图 4结 果。从图 4可见,AVBF亚基解吸成亚基离子,并获得带双电荷和单电荷的亚基(M)[M<sup>2+</sup>]和[M<sup>+</sup>],分 子量分别为 10401. 87和 20790. 88 Da, 略小于 SLF。由此 来看, AVBF亚基之间的相互作用强度与 SLF类似,均处于 较弱状态,可直接释放出亚基,形成亚基离子,并测定相对 应的亚基质谱峰。而由 H和 L亚基组成的哺乳动物铁蛋 白,只能释放出 H亚基,供质谱分析。这说明哺乳动物铁 蛋白 H L 和 L L 亚基之间的相互作用强度明显高于 H-H 亚基结构。AVBF亚基之间的稳定性较弱,易释放。AVBF 可通过亚基之间的相互作用差异性,替代类似哺乳动物铁 蛋白的 H和 L 亚基生理,从而实现了同时参与释放铁、储 存铁和捕获有机小分子的过程。



#### 3.5 AVBF亚基的稳定性

铁蛋白分子结构由蛋白壳 (400~440 kDa)和铁核 (200 kDa)组成,但铁蛋白和脱铁核铁蛋白却表 现出相似的电泳迁移率<sup>[7]</sup>,一般认为它们的蛋白壳尺寸、蛋白壳外表层电荷数目及分布规律均有较高 的相似性,因而表现出相似电泳迁移率。铁蛋白铁核组成对蛋白质电泳迁移率贡献很小,属于罕见的蛋 白质电泳行为。由于 BF亚基分子量仅为 20 kDa左右,难以在同一块 PAGE凝胶板中,同时分离铁蛋白

和它的亚基。实验结果指出,选用 PAGE方法分离 铁蛋白的最佳凝胶浓度约为 5% ~6%,质谱纯 AVBF 样品在 PAGE凝胶板上呈单一蛋白层析带,不含多 聚体。如选用高于该凝胶浓度作为分离介质,因凝 胶筛孔过小,难以有效分离铁蛋白。图 5电泳图谱 是选定分离胶浓度为 15%的 PAGE方法直接分离经 乙腈和丙酮分别处理后的 AVBF亚基 (不含多聚 体)。从图 5A ~ C中可看出,当乙腈处理浓度低于 30%时,并未发现 AVBF亚基,即在低于 30%乙腈处 理条件下,AVBF亚基结构是稳定的。当乙腈的处理 浓度进一步提升到 40%和 50%时, AVBF不仅能释 放出不稳定的亚基,同时也形成由多个亚基组成的 多聚体 (图 5D~E),说明了较高浓度的乙腈不仅能 削弱 AVBF亚基之间的相互作用强度,有利于亚基 解离,同时也使亚基结构出现部分去折叠现象,暴露 亚基内陷中的疏水键,并通过疏水键作用形成亚基 多聚体。



# 图 5 经乙腈和丙酮分别处理后, AVBF亚基和多聚体的 PAGE图谱

Fig 5 PAGE maps of both AVBF subunits and its polymers after treated with acetonitrile and acetone, respectively

A~E: 选用乙腈浓度为 0%、20%、30%、40%和 50%处理 AVBF (AVBF sample was treated under the reaction condition of acetonitrile concentration at 0%, 20%, 30%, 40% and 50%, respectively); F~J: 分别选用丙酮浓度为 0%、20%、30%、 40%和 50%处理 AVBF (AVBF sample was treated under the reaction condition of acetone concentration at 0%, 20%, 30%, 40% and 50%, respectively)。

选用丙酮处理 AVBF时,所获得的实验结果明显不同于乙腈。从图 5F~J中可看出,外加 20% ~ 50%丙酮均能使 AVBF解离成为亚基,并使部分去折叠的亚基形成亚基多聚体。显然,AVBF亚基之间的相互作用强度在丙酮中的稳定性低于乙腈。AVBF在不同有机溶剂中呈现出不同的亚基稳定性,AVBF 亚基之间相互作用强度可能存在着差异性,这一差异可能为执行着释放和储存铁及捕获有机小分子等生理功能发挥重要的作用。

#### 3.6 基质影响、AVBF亚基稳定性和多聚体形成

参考图 4结果可获悉,基质和来源于 MALD FTOF MS质谱仪的激光能协同使 AVBF释放出不稳定 的亚基,并被质谱仪所检测。为了进一步了解基质(不考虑激光强度和亚基之间的相互作用强度)影响 铁蛋白稳定性的特点和机理,本实验选用 HCCA和 SA分别预处理 AVBF和 SLF,并结合 PAGE分离技术,研究铁蛋白亚基稳定性和相互作用强度,获得图 6实验结果。实验结果表明,来源于 MALD FTOF质 谱仪的激光(包括 MALD FTOF/TOF质谱技术)、SA和 HCCA均无法直接分解铁蛋白亚基成为短肽或更 小有机化合物,铁蛋白被解离的最小单位只能是亚基单体。图 6Aa是 BSA显示的蛋白层析带,其蛋白 质迁移率略高于图 6Bb和图 6Db所对应 AVBF亚基聚合体迁移率,但明显低于另一种不同聚合类型的 AVBF亚基迁移率 (图 6Dc)。图 6Bd和图 6Dd的 AVBF亚基聚合体迁移率明显高于图 6Bb图 6Db和 图 6Dc所对应的 AVBF亚基聚合体迁移率。由于 HCCA和 SA基质无法水解 AVBF和 SLF亚基成为短

肽混合物,最小的解离单位只能是亚基单体。从图 4中可知, AVBF的亚基分子量约为 20790.88 Da。标准蛋白质 BSA 由单亚 基类型组成,其分子量约为 6 6 kDa。参考上述已获得的实验结 果、相关信息和图 6结果,可直观地得出以下结论: (1)图 6Bb和 图 6Db的 AVBF亚基聚合体的电泳迁移率只略低于 BSA 图 6Aa),从表观现象可看出该聚合体的分子量应略高于 BSA (6.6 kDa),但实际上,AVBF经乙腈处理后所释放的亚基中的部 分一级结构已产生了去折叠现象,暴露部分疏水基团,形成的亚 基聚合体,属于非紧密的球状蛋白质;该分子的尺寸应略大于且 电泳迁移率应略小于相同分子量的蛋白质(紧密球状体),例如 BSA。(2)图 6Bb和图 6Db的 AVBF亚基聚合体的分子量与 BSA 很靠近,属于 AVBF亚基三聚体 (20790.88 ×3 = 62372.64 Da)。 高于 BSA 电泳迁移率的 AVBF的亚基聚体只能是 AVBF亚基二 聚体或亚基单体。根据蛋白质迁移率,依此类推,图 6Dc中的蛋 白带是 AVBF亚基二聚体,图 6Bd和图 6Dd中的蛋白带是 AVBF 亚基单体。

图 6B和 C分别为饱和 HCCA 加 0. 1% TFA 处理 AVBF和 SLF后所获得的电泳图谱,从图中可看出 HCCA 能使 AVBF释放 不稳定的亚基单体且部分亚基聚合成三聚体,但而无法使 SLF释

放不稳定的亚基。选用饱和 SA处理 AVBF和 SLF后,所获得的电泳图谱 (图 6D-E)与图 6B-C不同,可 直观地看到 AVBF分别形成了亚基单体 (图 6Bd和 6Dd)、亚基二聚体 (图 6Dc)和亚基三聚体 (图 6Bb 和图 6Db),说明溶解基质中的微量 TFA对铁蛋白亚基稳定性影响较小,SA和 HCCA均能使 AVBF释放 不稳定的亚基,而无法使 SLF释放不稳定亚基,但两者引起铁蛋白亚基去折叠的强度有明显差异,HC-CA使 AVBF释放部分去折叠的亚基,所暴露的疏水基团无法进一步聚合成二聚体,但 SA却能使 AVBF 亚基解离且聚合成三聚体、二聚体和亚基单体。显然 HCCA和 SA作用于 AVBF亚基的不同部位,所产 生亚基部分去折叠的一级结构也不相同。 SLF亚基之间相互作用强度高于 AVBF。由单类型亚基组成 且不同来源的铁蛋白的亚基之间的相互作用强度也有所差别。铁蛋白亚基之间的相互作用强度差异性 可能是铁蛋白参与释放铁、储存铁和捕获有机小分子另一种新途径与过程。

#### References

第 8期

- 1 Huang H Q, Xiao Z Q, Lin Q M, Cai Z, Chen P. B iophysical Chen istry, 2004, 111(1): 213 ~ 222
- 2 Waldo G S, Ling J, Sanders-Loehr J, Theil E C. Science, 1993, 259 (5096): 796 ~ 798
- 3 Macedo S, Romao C V, Mitchell E, Matias PM, Liu M Y, Xavier A V, Legall J, Teixeira M, Lindley P, Carrondo M A. Nature Structural B iology, 2003, 10 (4): 285 ~ 290
- 4 Hamburger A E, West Jr A P, Hamburger Z A, Hamburger P, Bjorkman P J. Journal of Molecular Biology, 2005, 349 (3): 558 ~ 569
- 5 Suryakala S, Deshpande V. Veterinary Research Communication, 1999, 23(1): 165~181
- 6 Wai SN, Takata T, Takade A, Hammasaki N, Amado K A chievon ent M icrobiology, 1995, 164(1): 1~6
- 7 Kong B, Huang H Q, Lin Q M. Journal of Protein Chemistry, 2003, 22(1): 61 ~ 70
- 8 Huang, H Q, Xiao, X Q, Lin Q M, Chen P. Analytical Chan istry, 2005, 70(6): 1920 ~ 1927
- 9 Ueno T, Abe S, Yokoi N. Coordination Chan istryt Reviews, 2007, 251 (21-24): 2717 ~ 2731
- 10 Dominguez-Vera J M. Journal of Inorganic Chemistry, 2004, 98: 467~472





Fig 6 PAGE map of AVBF subunits and its polymers after treated by matrix a: 牛血清白蛋白 (BSA); b: 亚基三聚体 (subunit trimer); c: 亚基二聚体 (subunit

dimer); d:亚基单体 (subunit)。A:牛血清白 蛋白 (BSA); B: AVBF +饱和 HCCA + 0.1% TFA (AVBF + saturated HCCA + 0.1% TFA); C: 鲨鱼肝铁蛋白 +饱和 HCCA + 0.1% TFA (SLF + saturated HCCA + 0.1% TFA); D: AVBF +饱和 SA (AVBF + saturated SA); E:鲨鱼肝铁蛋白 +饱和 SA (SLF + saturated SA)。

- 11 Huang He-Qing(黄河清), Chen Ping (陈 平), Zhu Bin-Lin (朱斌琳), Lin Qing (林 青), Lou Lian-Zhong (罗联 忠). *Cham. J. Chinese Universities* (高等学校化学学报), **2007**, 28 (11): 2073 ~ 2080
- 12 Liu H L, Zhou H N, Xing W M, Zhao J F, Li J F, Bi R C FEBS Letters, 2004, 573 (1): 93 ~98
- 13 Huang H Q, Lin Q M, Wang T L. *B iophysal Chen istry*, **2002**, 97(1): 17~27
- 14 Tominaga M, Ohira A, Yamaguchi Y, Kunitake M. J. Electroanal Chan., 2004, 566(2): 323 ~ 329
- 15 Zhao J F, Liu H L, Zhou H N. Acta Botanica Sinica, 2004, 46(11): 1331 ~ 1337
- 16 Chen Ping (陈 平), Huang He-Qing (黄河清), Lin Qing Mei (林庆梅), Chen Xu (陈 旭), Huang Hui-Ying (黄慧 英). Chinese J. Anal Chem. (分析化学), 2007, 35(5): 667~671
- 17 Huang He-Qing (黄河清), Lin Qing-Mei (林庆梅), Xiao Zhi-Qun (肖志群), Tong Li(童 丽), Kong Bo (孔 波), Zhang Feng-Zhang (张凤章). A cta B iophysica Sinica (生物物理学报), 2000, 16(1): 39~47
- 18 Fang Xe-Ping (方雪萍), Huang He-Qing (黄河清). Journal of Xiam en University (厦门大学学报), 2004, 43 (3): 393~397
- 19 Zhuo Hui-Qin (卓慧钦), Jin HongWei(金宏伟), Huang He-Qing (黄河清), Huang Hui-Ying(黄慧英), Cai Zong-Wei (蔡宗苇). Chinese J. Anal Chem. (分析化学), 2007, 35(6): 791~796
- 20 Zhu J Y, Huang H Q, Bao X D, Cai ZW. A quatic Toxicology, 2007, 78(1): 127 ~135
- 21 Richards TD, Watt GD. J. Inorganic Biochemistry, 1996, 61(1): 1~13
- 22 Huang He Qing(黄河清), Lin Qing Mei(林庆梅), Wu Nan (吴 楠), Li Xue-Song(李雪松). A cta B iophysica S inica (生物物理学报), 2000, 16(4): 680~687
- 23 Zhuo Hui-Qin (卓慧钦), Huang He-Qing (黄河清), Weng Lu-Na (翁露娜), Huang Hui-Ying (黄慧英). Chem. J. Chinese Universities (高等学校化学学报), 2007, 28(5): 889~899

## Trapping Capacities, Stability and Interaction Intensity of Subunits from Bacterial Ferritin of Azotobacter Vinelandii

HUANG L in<sup>1,2</sup>, CHEN Xu<sup>1</sup>, LUO L ian-Zhong<sup>1,3</sup>, L N Q ing<sup>1,2</sup>, HUANG He-Q ing<sup>\*1,2,3</sup>

(<sup>1</sup> Key Laboratory of the M inistry of Education for Cell B iology and Tum or Cell Engineering, School of Life Sciences, <sup>2</sup> State Key Laboratory of Physical Chemistry of Solid Surface,

<sup>3</sup> The Key Lab of Chen ical B iology of Fujian Province; X iam en University, X iam en 361005)

Abstract Bacterial ferritin with purity for the mass spectrometric analysis was prepared by the column chromatography, the electrophoresis and the RP-HPLC in Azotobacter vinelandii Bacterial ferritin of Azotobacter vinelandii (AVBF) was further identified by both kinetics of iron release and peptide mass fingeprinting (PMF), respectively. Moreover, the interaction intensity, stability and polymer among subunits in AVBF were further revealed by both MALD I time of flight mass spectrometry and electrophoresis AVBF can be used to trap organic small molecules such as methylene blue (MB) and the trapping rate is approximately 15.0  $\pm$ 2.0 MB/AVBF, which mdicates that the heme component bcated at the interface between monomers of the ferritin subunit participates contributes to trap MB. AVBF and liver ferritin of shark (SLF) can directly release its unstable subunits for the mass spectrometric analysis under the 40% - 50% condition both acetonitrile and acetone, respectively, but both proteins can not release the subunits for the analysis under the condition of 20% - 30% acetone unless both proteins absorb the laser from the mass spectrometer further I twas well known that the interaction intensity among subunits in AVBF was lower than that of SLF. The interaction intensity among protein subunits were tightly connected with the rate of iron release and storage in ferritin **Keywords** Bacterial ferritin, matrix-assisted laser desorption ionization-time of flight-mass spectrometry, electrophoresis, subunit, interaction, stability, trapping capacity

(Received 28 November 2007; accepted 25 March 2008)