

# 棕色固氮菌固氮酶钼铁蛋白的不同聚合态\*

林永齐 马 翊 刘东波

(吉林大学分子生物学系,长春)

棕色固氮菌中固氮酶钼铁蛋白的研究报道很多。1973年Shah等首次分离到了结晶钼铁蛋白<sup>[1]</sup>,测得分子量为225,000道尔顿<sup>[2,3]</sup>,每分子由四个亚基组成( $\alpha_1$ ,  $\beta_1$ ), $\alpha$ 、 $\beta$ 亚基分子量分别为60,000和50,000左右<sup>[3]</sup>。每个四聚体分子含有2个铁钼辅因子( $\text{FeMo-co}$ )<sup>[4]</sup>和四个铁硫原子簇<sup>[3]</sup>。至于钼铁蛋白是否存在具有活性的其它聚合形式报道极少。

1976年上海植物生理研究所曾报道钼铁蛋白存在二聚体<sup>[5]</sup>。1975年沈阳林业土壤研究所发表了钼铁蛋白的电子显微镜照片<sup>[6]</sup>,对照片细微分析后,我们认为钼铁蛋白存在比四聚体更大的分子。因此,我们认为钼铁蛋白可能存在不同的聚合态。

## 材料和方法

棕色固氮菌(沈-230)的培养在摇瓶中进行。培养基为修改的Burk's培养基, pH7.2—7.4,培

养温度为30℃。

结晶钼铁蛋白的获得按稍加改进的Shah方法,铁钼辅因子的提取按本室方法<sup>[1,2]</sup>进行。

钼、铁含量的测定分别采用二硫酸盐法<sup>[1,2]</sup>和邻菲啰啉法<sup>[1,2]</sup>。

不同聚合态的电泳分离和鉴定用无氧聚丙烯酰胺凝胶电泳。用二硫酸盐进行钼染色。用邻菲啰啉和 $\alpha$ 、 $\alpha$ -联吡啶进行铁染色。蛋白质显色用考马氏亮兰G250。电泳区带扫描在日立CS-910薄层扫描仪上进行。

蛋白质分子量测定:用Sephadex G-200柱层析方法进行测定。柱规格为 $2.5 \times 76\text{cm}$ ,用 $0.025\text{mol/L}$ 的Tris-HCl(pH 7.2)缓冲液(内含 $0.15\text{mol/L}$  NaCl和 $0.25\text{mg/ml}$ 的 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ )洗脱。

蛋白质亚基的分离及分子量测定用SDS-聚丙烯酰胺凝胶电泳方法。

固氮酶活力测定用乙炔还原方法。

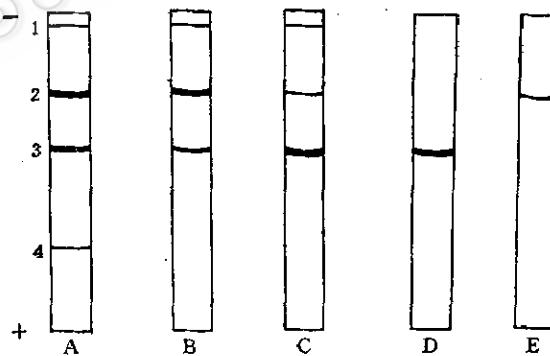


图1 不同聚合态钼铁蛋白电泳图谱

A. 无细胞提取液; B.  $0.15\text{ mol/L}$  NaCl洗脱液; C.  $0.25\text{ mol/L}$  NaCl洗脱液;  
D. 结晶 MoFe 蛋白; E. 八聚体 MoFe 蛋白

## 结果和讨论

### (一) 棕色固氮菌中钼铁蛋白不同聚合态的存在与分离

将固氮菌用超声波破碎细胞后,用 $0.025\text{ mol/L}$  Tris-HCl(pH 7.2)缓冲液抽提,用无氧聚

丙烯酰胺凝胶电泳进行分析,用二硫酸盐试剂对含钼的蛋白进行特异性染色,发现四条含钼的区带。

本文于1986年9月3日收到。

\* 孔威,施一燊、刘春和王菲同志参加部分研究工作。

区带 1 分子量很大,几乎不能进入胶中,区带 4 分子量较小。区带 3 相当结晶钼铁蛋白位置(图 1)。

将无细胞提取液用 DEAE-纤维素柱进行分离,先用 0.025mol/L Tris-HCl 缓冲液(pH7.2)洗脱。再用 0.025mol/L Tris-HCl 缓冲液(pH 7.2, 内含 0.15mol/L NaCl 的溶液)洗脱, 最后用内含 0.25mol/L NaCl 的上述缓冲液洗脱。收集 0.15mol/L NaCl 溶液洗脱部分, 并超滤浓缩至含 40mg/ml 蛋白以上。再用 Sephadex G-200 柱分离, 柱规格及洗脱条件同分子量测定(以上操作均在无氧条件下进行)。分离得到两个含钼的蛋白质(图 2)。第一峰相当电泳区带 2, 第二峰相当电泳区带 3。电泳检查两个峰虽含有少量杂质蛋白, 但杂蛋白不含钼。

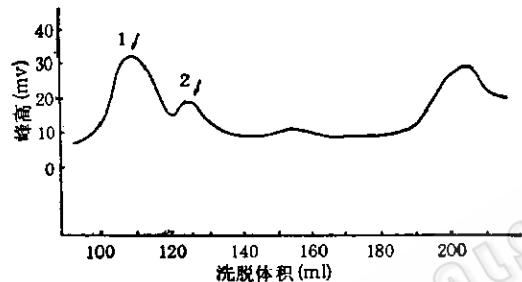


图 2 不同聚合态钼铁蛋白 Sephadex G-200 柱层析  
1.八聚体；2.四聚体

经进一步电泳提纯, 得到两种不同聚合态的钼铁蛋白。

## (二) 不同聚合态钼铁蛋白的性质

1. 固氮酶活性: 将提纯后的区带 2 和 3, 分别与单独无活性的铁蛋白组合, 测定乙炔还原活性。区带 2 比活性为 50nmol C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>·min<sup>-1</sup>·mg 蛋白<sup>-1</sup>, 区带 3 为 300nmol C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>·min<sup>-1</sup>·mg 蛋白<sup>-1</sup>。

2. 不同聚合态的分子量与亚基组成: 用 Sephadex G-200 凝胶过滤柱层析法测定区带 2 和区带 3 的分子量(图 3)。得到区带 2 的分子量为 450,000。区带 3 的分子量为 220,000, 与结晶钼铁蛋白相同。因此认为区带 3 为四聚体, 是固氮酶钼铁蛋白的主要部分, 而区带 2 是八聚体。

用 SDS-聚丙烯酰胺凝胶电泳测定此两种聚合态的亚基组成和分子量, 证实四聚体和八聚体都是由两种亚基组成。两种亚基分子量分别为 60,000—62,000 和 51,000—54,000 道尔顿(图

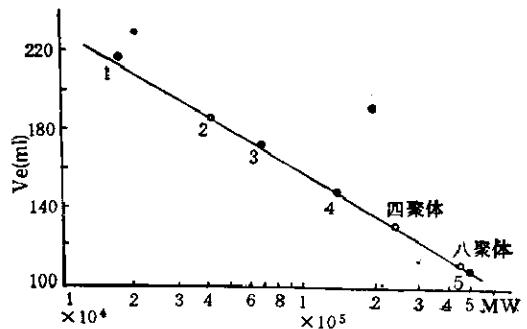


图 3 凝胶过滤法测定区带 2 及区带 3 的分子量  
1. 肌红蛋白 (18,800); 2. 过氧化物酶 (40,500);  
3. 牛血清白蛋白 (BSA) 单体 (67,000); 4. BSA  
二聚体 (134,000); 5. 高高铁蛋白 (440,000)

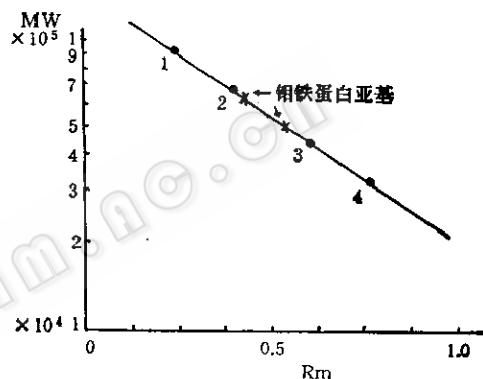


图 4 SDS-聚丙烯酰胺凝胶电泳测定亚基分子量

1. 磷酸化酶 (92,500); 2. BSA 单体 (67,000);  
3. 卵清白蛋白 (45,000); 4. 大豆胰蛋白酶抑制剂 (21,500)

4)。

3. 四聚体、八聚体及结晶钼铁蛋白的金属组成和铁钼辅因子: 金属组成列入表 1(每 mol 蛋白所含金属的原子数)。如果分子量均按 225,000 计算, 几种形式的钼铁蛋白中钼的含量相似, 均为每分子两个左右。而铁含量均较结晶钼铁蛋白低, 这可能是由于不同聚合态的提纯步骤较多, 造成铁硫原簇的损失。

表 1 四聚体、八聚体和结晶钼铁蛋白的金属组成比较

| 钼铁蛋白              | 八聚体      | 四聚体      | 结晶      |
|-------------------|----------|----------|---------|
| 分子量               | 450,000  | 220,000  | 225,000 |
| 蛋白质:Mo:Fe(mol 之比) | 1:4.4:40 | 1:1.6:17 | 1:2:32  |

用本室提取铁钼辅因子 (FeMo-co) 的方法

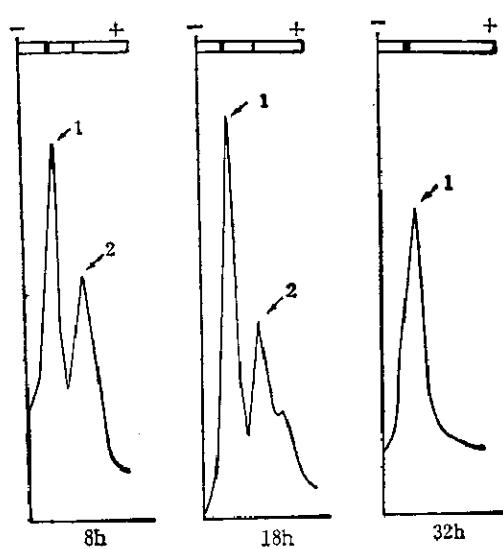


图 5 不同培养时间的固氮菌提取液  
中八聚体与四聚体含量比较  
1.八聚体；2.四聚体

从两种不同聚合态钼铁蛋白分子中得到了 FeMo<sub>co</sub>。FeMo<sub>co</sub> 中的钼铁比分别为：八聚体中为 1:9.9，四聚体中为 1:7.9，结晶中为 1:7.9—8.4。可以说它们所含 FeMo<sub>co</sub> 也相似。

我们认为固氮酶钼铁蛋白八聚体可能是由两个四聚体组成。关于两种聚合态关系的研究正在进行中。

### 三、固氮菌在不同生长期固氮酶活性变化及钼铁蛋白不同聚合态的变化

将棕色固氮菌在不同培养时间 8 小时、18 小

时(对数期)、32 小时(老化)取样，破碎细胞，得到固氮酶提取液。分别测定乙炔还原活性，8 小时培养其活性为  $50 \text{ nmol C}_2\text{H}_4 \cdot \text{min}^{-1} \cdot \text{mg 蛋白}^{-1}$ ，18 小时培养为  $31 \text{ nmol C}_2\text{H}_4 \cdot \text{min}^{-1} \cdot \text{mg 蛋白}^{-1}$ ，32 小时培养为  $7 \text{ nmol C}_2\text{H}_4 \cdot \text{min}^{-1} \cdot \text{mg 蛋白}^{-1}$ 。说明菌体老化后活力下降。与此同时用电泳法测定四聚体和八聚体含量的变化(图 5)。发现随着菌体老化，八聚体增加，四聚体减少。这种变化的生理意义正在研究中。

### 参 考 文 献

- [1] Shah, V. K. et al.: *Biochem. Biophys. Acta*, 305: 445, 1973.
- [2] 林永齐等: 吉林大学自然科学学报, 3: 82, 1977。
- [3] Swisher, R. H. et al.: *Biochem. J.*, 163: 427, 1977.
- [4] Zimmermann, B. et al.: *Biochem. Biophys. Acta*, 537: 185, 1978.
- [5] Kurtz, D. M. et al.: *Proc. Natl. Acad. Sci.*, 76: 4986, 1979.
- [6] 上海植物生理研究所固氮组: 生物化学与生物物理学报, 8: 161, 1976。
- [7] 沈阳林业土壤研究所固氮组: 科学通报, 20: 337, 1975。
- [8] 周慧等: 吉林大学自然科学学报, 4: 96, 1984。
- [9] 吉林大学化学系固氮组: 吉林大学自然科学学报, 4: 73, 1978。
- [10] Bulen, W. A. et al.: *Proc. Natl. Acad. Sci.*, 56: 979, 1966.
- [11] Massey, V. et al.: *J. Biol. Chem.*, 233: 763, 1957.