

用细胞酶系转化法合成辅酶 A 的研究

程明哲 林 达 范培昌

(中山大学生物系生物化学教研室, 广州)

目前, 辅酶 A 的生产有提取法、化学合成法、微生物直接发酵生产法等, 均各有优缺点。1970 年 K. Ogata 等人采用的细胞酶系转化法合成辅酶 A 是又一种适合于工业生产的新方法^[1,2]。以后又发现产氨短杆菌 IFO12071 在 ATP 存在下能大量合成辅酶 A^[3]。

1974 年以来, 我们用我国自己筛选的产氨短杆菌 No. 1844 及 No. 1846 重复了 Ogata K. 等人的工作, 证明在 ATP 参与下该菌细胞能合成 254 和 290 单位/毫升的辅酶 A。但由于 ATP 价格昂贵, 改用腺嘌呤代替 ATP, 现将结果简报如下:

材料与方法

(一) 材料

1. 试剂: 腺嘌呤为上海第十九制药厂生产; 半胱氨酸盐酸盐及 ATP 为我校生化厂自制; 泛酸钠和氯化十六烷基吡啶为西德进口。

2. 菌种: 产氨短杆菌 No. 1844 及 No. 1846 由广东省微生物所提供。菌种经活化, 种子培养后于 1 升三角瓶中扩大培养。培养液组成 (%): 葡萄糖 10, KH₂PO₄ 1, K₂HPO₄ 1, MgSO₄·7H₂O 1, CaCl₂ 0.01, 尿素 0.6 (分别消毒), 生物素 3 微克/100 毫升。调 pH 7.0。于 1 公斤/厘米²压力下灭菌 20 分钟, 冷至室温, 接入种子液 10%。置往复式摇床 (125 次/分), 30℃, 振荡培养 24 小时。于 3000 转/分下离心取菌体, 即为完整细胞, 或用 12 倍体积的冷丙酮反复处理成丙酮菌粉。

(二) 方法

1. 辅酶 A 合成反应 (克): 取完整细胞 30.0, 半胱氨酸盐酸盐 0.11, 泛酸钠 0.05, 腺嘌呤 0.05, MgSO₄·7H₂O 0.1, KH₂PO₄ 1.0, 氯化十六烷基吡啶 0.05, 加水到 100 毫升, 调 pH 至 6.0, 装入一升三角瓶中, 置往复式摇床 (125 次/分), 37℃ 下振荡反应 5 小时。反应结束, 将反应液置沸水

浴中 7 分钟, 然后用冰速冷至 10℃ 左右, 用 6N 盐酸调 pH 至 4.0, 于 3000 转/分下离心 10 分钟, 上清液测辅酶 A 活力单位, 并进一步提纯。

2. 辅酶 A 的提纯: 1200 毫升上清液 (辅酶 A 为 22 万单位) 上 766 号活性炭柱 (柱型 5×15 厘米, 流速 2 毫升/分)。上柱毕, 用无离子水洗至平衡, 再用含 0.028% 氨的 40% 丙酮液 (pH 9.0) 洗脱。流出液再上 “201×8” 阴离子树脂柱 (Cl⁻型) (柱型 4.5×7.5 厘米, 流速 0.5 毫升/分)。上柱毕, 用无离子水洗至流出液加 20 倍丙酮无沉淀为止。再依次用含 0.04, 0.1, 0.2 及 0.4 M NaCl 的 0.01 N HCl 洗脱 (0.2 M NaCl 盐酸液中含有 ATP 等物质, 可综合利用), 流速 1 毫升/分。分部收集 0.4 M NaCl 盐酸溶液的洗脱液, 合并 pH 2.0—6.0 部分, 用 2N 硝酸调 pH 为 3.0, 上 “LD601” 大孔吸附剂柱脱盐。上柱毕, 用 pH 3.0 硝酸洗至无 Cl⁻ 后, 用 40% 乙醇 (含 0.1% 氨) 液洗脱, 洗脱液经测定含辅酶 A 300 单位/毫升。洗脱液于 60℃ 下减压浓缩, 然后加适量巯基乙醇使辅酶 A 还原, 置冰箱过夜。调 pH 2.5, 加 20 倍 pH 2.5 的冷丙酮, 辅酶 A 即沉淀。冰箱过夜, 抽滤, 沉淀用冷丙酮洗数次, 真空干燥得白色粉末, 含辅酶 A 231 单位/毫克。

3. 分析与测定: 菌体生长是将不同时间所取样品用水稀释 20 倍后于 660 毫微米处进行浊度分析。残糖用斐林法测定。辅酶 A 活力是用磺胺乙酰化法^[1] 及大肠杆菌磷酸转乙酰化酶法^[4] 进行测定。经提纯后的辅酶 A 纯度用纸上电泳分析, 溶剂系统为 0.5M, pH 3.0 柠檬酸-柠檬酸钠缓冲液或 0.05M pH 5.1 醋酸-醋酸钠缓冲液, 电压 300 伏, 电泳时间 2 小时。电泳后在紫外分析灯下定出辅酶 A 位置, 以无锡第三制药厂的辅酶 A 为标准品, 按 Buyske D. A. 等人所述方法^[5] 以克分子消

本文于 1978 年 3 月 24 日收到。

光系数 E257 毫微米为基础进行测定。

结果与讨论

(一) 细胞处理

用 No. 1846 菌株作为多酶源，除补加 0.5 毫克/毫升氯化十六烷基吡啶外，反应系统中其它物质均按 Ogata K. 所述。用丙酮干燥细胞和完整细胞比较其合成辅酶 A 的能力，结果如表 1 所示，经丙酮干燥处理的细胞用腺嘌呤代替 ATP 时只能合成少量辅酶 A，而在同样条件下的完整细胞合成辅酶 A 的能力则提高了近两倍。Ogata K. 等人认为加腺嘌呤代替 AMP 时既不能磷酸化到 ATP，也不生成辅酶 A，他们指出，酵母能把 AMP 通过糖酵解合成 ATP，但细菌对辅酶 A 的积累只是在加入 ATP 时才能进行^[1]。我们认为，这可能是由于在干燥处理时，破坏了细胞中由腺嘌呤合成 ATP 的酶系。虽然用腺嘌呤代替 ATP 时，辅酶 A 的合成能力下降了 39%，但腺嘌呤售价仅为 ATP 的 1/13，从生产角度上看，仍是可取的。

表 1 不同处理的细胞合成辅酶 A 的能力

细胞处理	辅酶 A 活力(单位/毫升)	
	加 ATP	加腺嘌呤
丙酮干燥细胞	180	40
完整细胞	190	117

注：Ogata K. 的辅酶 A 合成标准反应系统：泛酸钠 10 微克分子，半胱氨酸盐酸盐 10 微克分子，ATP 15 微克分子，MgSO₄·7H₂O 10 微克分子，磷酸钾缓冲液 150 微克分子，pH6.0，空气干燥细胞 100 毫克，总体积 1 毫升。

(二) 辅酶 A 合成的时间进程

用 No. 1846 完整细胞作为多酶源，在腺嘌呤与表面活性剂参与下（其他反应条件均按 Ogata

K. 所述）。合成辅酶 A 时，所需反应时间如图 1 所示，合成高峰在 5 小时左右，反应进行 4 小时后基本稳定，无严重反馈现象，这对提纯辅酶 A 是有利的。

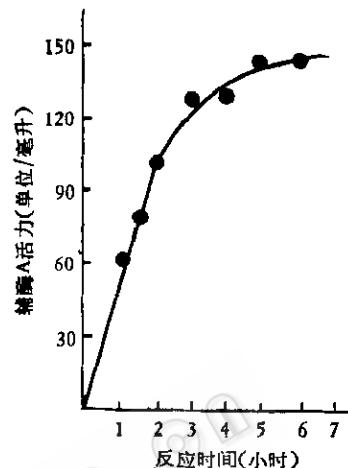


图 1 辅酶 A 合成的时间进程

(三) 辅酶 A 合成的反应系统

为获得 No. 1846 完整细胞在腺嘌呤参与下的最佳反应系统，我们用正交设计，选用 L₁₆(4⁵) 正交表^[2]，对反应系统中所用完整细胞、腺嘌呤、KH₂PO₄、半胱氨酸盐酸盐及泛酸钠等含量进行初步观察，结果如图 2。正交设计指出，正交直观分析图中，波动大的为主要因素^[3]。由图 2 可见，无机磷是反应系统中的重要因子。因在辅酶 A 合成中，泛酸的磷酸化（或泛酸巯基乙胺的磷酸化）和 3'-脱磷酸辅酶 A 的磷酸化都需无机磷^[4]。如在辅酶 A 的合成中 ATP 等核苷三磷酸盐确是必需的辅助因子，则由腺嘌呤转化时更需无机磷的参与。在辅酶 A 的合成中，其它底物如泛酸、半胱氨酸和腺嘌呤的浓度应是等克分子。

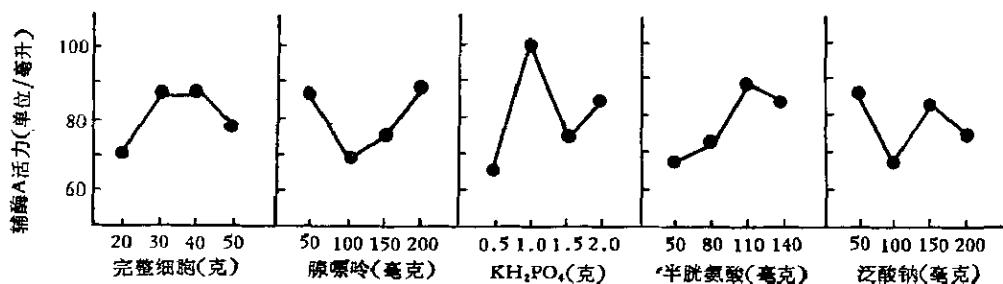


图 2 辅酶 A 合成系统中五因素四水平 [L₁₆(4⁵)] 正交试验直观分析图

由图 2 各因素最高点所组合的新反应系统，即本文“材料与方法”中所述反应系统。用此反应系统和表 1 加腺嘌呤的反应系统进行比较试验，结果如表 2 所示，新反应系统使辅酶 A 收率提高了 78.3%，而且除无机磷外，其他物质的用量均比原反应系统少，有利成本核算。

表 2 不同反应系统中 No. 1846 菌的完
整细胞合成辅酶 A 的能力

合成的 辅酶 A 反应 系统	原反应系统 (即 Ogata K. 系统)	新反应系统 (正交法所 得系统)
活力(单位/毫升)	106	189
百分比	100	178.3

注：补加有 0.5 毫克/毫升氯化十六烷基吡啶，并用等克分子的腺嘌呤代替 ATP。

参 考 文 献

- [1] Ogata, K. et al.: *Agr. Biol. Chem.*, 34: 1757, 1970.
- [2] Ogata, K. et al.: *ibid.*, 36: 93, 1972.
- [3] Shimuzu, S. et al.: *ibid.*, 36: 370, 1972.
- [4] 中山大学生物系生化微生物教研室: 中山大学学报(自然科学版), 第 3 期, 15 页, 1975。
- [5] Kaplan, N. O. and Lipmann, F.: *J. Biol. Chem.*, 174: 37, 1948.
- [6] Abiko, Y. et al.: *J. Biochem.*, 61: 10, 1967.
- [7] Duyske, D. A. et al.: *J. Am. Chem. Soc.*, 76: 3575, 1954.
- [8] 中国科学院数学研究所统计组: «常用数理统计方法», p 84—54, 225—240, 科学出版社出版, 1974。
- [9] Brown, G. M.: *J. Biol. Chem.*, 234: 379, 1959.