生物工程学报 Chinese Journal of Biotechnology http://journals.im.ac.cn/cibcn

工业生物技术

November 25, 2012, 28(11): 1346-1358 ©2012 Chin J Biotech, All rights reserved

转氨酶催化不对称合成芳香族 L-氨基酸

夏温娜^{1,2}, 孙雨², 闵聪², 韩威¹, 吴胜²

1 沈阳药科大学生命科学和生物制药学院,辽宁 沈阳 110016
 2 中国科学院微生物研究所 微生物资源前期开发国家重点实验室,北京 100101

夏温娜, 孙雨, 闵聪, 等. 转氨酶催化不对称合成芳香族 L-氨基酸. 生物工程学报, 2012, 28(11): 1346-1358. Xia WN, Sun Y, Min C, et al. Asymmetric synthesis of aromatic L-amino acids catalyzed by transaminase. Chin J Biotech, 2012, 28(11): 1346-1358.

摘 要:芳香族 L-氨基酸是合成许多药物、农药、精细化学品和食品添加剂的重要手性砌块 (Chiral building blocks)。利用酶催化具有高活性和高立体选择性的特点合成手性砌块是目前不对称合成领域重要的研究方向。 通过对不同来源转氨酶的进化分析,选择分别源自原核生物大肠杆菌 Escherichia coli 和真核生物酿酒酵母 Saccharomyces cerevisia 中的两种具有代表性 I 型芳香族转氨酶 TyrB 和 Aro8,比较研究了两种转氨酶通过平 衡逆转不对称氨化催化合成芳香族 L-氨基酸的反应过程和催化效率。重组转氨酶 TyrB 和 Aro8 都能有效地合 成天然芳香族氨基酸苯丙氨酸和酪氨酸以及非天然氨基酸苯甘氨酸。手性 HPLC 分析表明,合成的氨基酸都 足 L-构型的, e.e 值等于 100%。L-丙氨酸是适宜的氨基供体,转氨酶 TyrB 和 Aro8 都不能利用 D-型氨基酸作 为氨基供体。反应体系中氨基供体 L-丙氨酸和氨基受体芳香族 α-酮酸的最适摩尔比为 4:1。底物芳香族 α-酮 酸分子结构中芳香环上的取代基以及脂肪酸碳链部分的长度都对酶催化的转氨效率有显著的影响。在制备规模 试验中,TyrB 催化不对称转氨反应合成 L-苯甘氨酸、L-苯丙氨酸和 L-酪氨酸的比生产速率为 0.28 g/(g·h)、0.31 g/(g·h) 和 0.60 g/(g·h), Aro8 催化上述反应的比生产速率分别为 0.61 g/(g·h)、0.48 g/(g·h)和 0.59 g/(g·h)。研究结果对 利用转氨酶通过平衡逆转不对称催化合成芳香族 L-氨基酸的工业化应用具有指导意义。

关键词: 生物不对称催化, 转氨酶, 芳香族氨基酸, 手性

Received: May 16, 2012; Accepted: June 26, 2012

Supported by: Youth Foundation of State Key Laborotary of Microbial Resources, Institute of Microbiology, Chinease Academy of Sciences and Knowledge Innovation Program of the Chinese Academy of Sciences (No. KSCX2-EW-J-6).

Corresponding author: Sheng Wu. Tel: +86-10-62553521; E-mail: shengwu@im.ac.cn Wei Han. Tel: +86-24-23986438; E-mail: syydhw@sohu.com

中国科学院微生物研究所微生物资源前期国家重点实验室青年基金,中国科学院知识创新工程 (No. KSCX2-EW-J-6) 资助。

Asymmetric synthesis of aromatic L-amino acids catalyzed by transaminase

Wenna Xia^{1,2}, Yu Sun², Cong Min², Wei Han¹, and Sheng Wu²

School of Life Science and Biopharmaceutics, Shenyang Pharmaceutical University, Shenyang 110016, Liaoning, China
 State Key Laboratory of Microbial Resources, Institute of Microbiology, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100101, China

Abstract: Aromatic L-Amino acids are important chiral building blocks for the synthesis of many drugs, pesticides, fine chemicals and food additives. Due to the high activity and steroselectivity, enzymatic synthesis of chiral building blocks has become the main research direction in asymmetric synthesis field. Guided by the phylogenetic analysis of transaminases from different sources, two representative aromatic transaminases TyrB and Aro8 in type I subfamily, from the prokaryote Escherichia coli and eukaryote Saccharomyces cerevisia, respectively, were applied for the comparative study of asymmetric transamination reaction process and catalytic efficiency of reversely converting keto acids to the corresponding aromatic L-amino acid. Both TyrB and Aro8 could efficiently synthesize the natural aromatic amino acids phenylalanine and tyrosine as well as non-natural amino acid phenylglycine. The chiral HPLC analysis showed the produced amino acids were L-configuration and the e.e value was 100%. L-alanine was the optimal amino donor, and the transaminase TyrB and Aro8 could not use D-amino acids as amino donor. The optimal molar ratio of amino donor (L-alanine) and amino acceptor (aromatic α -keto acids) was 4:1. Both of the substituted group on the aromatic ring and the length of fatty acid carbon chain part in the molecular structure of aromatic substrate α -keto acid have the significant impact on the enzyme-catalyzed transamination efficiency. In the experiments of preparative-scale transamination synthesis of L-phenylglycine, L-phenylalanine and L-tyrosine, the specific production rate catalyzed by TryB were 0.28 g/(g·h), 0.31 g/(g·h) and 0.60 g/(g·h) and the specific production rate catalyzed by Aro8 were 0.61 g/(g·h), 0.48 g/(g·h) and 0.59 g/(g·h). The results obtained here were useful for applying the transaminases to asymmetric synthesis of L-amino acids by reversing the reaction balance in industry.

Keywords: asymmetric biocatalysis, transaminase, aromatic amino acids, chirality

氨基酸是组成蛋白质的基本结构单元。在组 成蛋白质的 20 种天然氨基酸中,除甘氨酸外, 其他都是 L-型的手性 α-氨基酸。相对于 L-型氨 基酸的广泛存在,研究人员从微生物和高等生物 中也分离到许多以游离或结合形式存在的 D-型 氨基酸^[1-3],这些 D-型氨基酸在生长发育、代谢 调控等许多方面发挥着重要的作用^[4-5]。从结构 来看,含有芳香环的氨基酸具有独特的化学和生 物学性质,在食品、医药和化工行业都有很广泛 的应用。常见的芳香族氨基酸有色氨酸、酪氨酸、 苯丙氨酸、苯甘氨酸、对羟苯甘氨酸等。L-苯丙 氨酸是人体必需氨基酸之一,也是目前食品行业 普遍使用的甜味剂阿斯巴甜 (Aspartame) 的主 要生产原料^[6]。L-酪氨酸是合成二溴酪氨酸、二 碘酪氨酸及 L-多巴、肾上腺素等医药产品的手性 砌块,同时也可以作为氨基酸类药物治疗脊髓炎 和结核脑炎等疾病^[7-8]。苯甘氨酸和对羟苯甘氨 酸则是合成青霉素类和头孢菌素类药物的重要 手性砌块^[9]。这些天然和非天然的手性氨基酸也 是多肽固相合成的重要原料^[10]。

L-氨基酸可以通过直接发酵法、化学合成法 和生物酶法等多种方法进行生产。在微生物体

内,天然氨基酸的合成都是利用葡萄糖经过复杂 的代谢途径合成的,通过代谢工程改造这些生物 合成途径来提高目标氨基酸的合成效率是重要 的研究方向[11-13]。常规化学合成的氨基酸都是外 消旋体,需要进一步通过手性拆分试剂将外消旋 体中的两个对映体分离从而获得单一异构体。通 过不对称化学合成手性氨基酸是目前有机合成 领域的重点研究方向,在金属催化剂和有机催化 剂的设计和应用方面取得很多进展^[14-15]。相对于 化学不对称催化,生物不对称催化具有许多独特 的优势。 酶催化通常在室温和水相中进行,反应 条件温和;相对于化学催化剂,酶作为生物催化 剂通常具有很高的催化活性以及区位和立体洗 择性; 酶催化省去了化学催化过程中常用的对活 性功能基保护和去保护过程。通过生物不对称氨 化合成手性氨类化合物取得了重大的突破, 2010 年, Merck 公司和 Codexis 公司的科研人员密切 合作,利用分子改造后的ω-转氨酶将前手性的酮 经过一步生物不对称氨化合成治疗糖尿病的药 物西格列汀 (Sitagliptin),并且实现工业化生产, 为企业带来巨大的经济效益[16-17]。

通过生物不对称催化合成 L-氨基酸的酶促 反应的类型很多^[18-20],在众多的酶促反应中,经 由转氨酶催化的不对称转氨反应合成手性 α-氨 基酸具有独特的生物学地位,转氨酶催化的α氨 基酸和酮酸之间的氨基转移反应在氨基酸的代 谢中占有重要地位。转氨酶是 5-磷酸吡哆醛 (PLP)依赖型,其催化的反应是可逆的,在反应 过程中存在 5-磷酸吡哆醛 (PLP)和 5-磷酸吡哆 胺 (PMP)的互相转换 (图 1)。转氨酶催化的是 典型的双底物反应,遵循乒乓反应机制^[21]。通常 转氨酶具有底物的不专一特点,因此可以用一种 转氨酶合成多种类型的氨基酸。转氨酶对作为氨 基供体的不同氨基酸底物的催化活性不同,命名 主要是根据其催化活力最大的氨基酸来命名,比 如天冬氨酸转氨酶和苯丙氨酸转氨酶的氨基供 体最适底物分别为天冬氨酸和苯丙氨酸。通过转 氨酶合成手性氨基酸是酶促不对称催化合成氨 基酸的一种重要的途径^[22-26]。





本文通过对不同来源转氨酶的进化分析,选 择分别源自原核生物 E. coli 和真核生物 S. cerevisia 具有代表性的 I 型转氨酶 TyrB 和 Aro8 进行研究,转氨酶 TyrB 和 Aro8 的生物学功能和 基本的酶学性质已有较为详细地研究[27-29],本文 重点探索两酶通过逆转平衡反应不对称合成芳 香族氨基酸的效率。首先克隆了两酶的编码基因 并过量表达纯化,对转化生成的氨基酸进行了手 性 HLPC 检测。详细比较研究了两酶在催化 α-酮酸合成天然和非天然芳香族 L-氨基酸的反应 过程和催化效率,测定了两酶在制备规模条件下 合成芳香族氨基酸的转化率和比生产速率。结果 表明两酶都可以有效地合成芳香族氨基酸。在生 物不对称氨化合成非天然苯甘氨酸时,转氨酶 Aro8 较 TyrB 催化效率更高,比生产速率是后者 的 2.2 倍;在合成天然氨基酸苯丙氨酸和酪氨酸 时,两酶的催化效率相近。

1 材料与方法

1.1 材料

1.1.1 工具酶与试剂

限制性内切酶、*Taq* DNA 聚合酶和 T4 DNA 连接酶购于加拿大 MBI Fermentas 公司; IPTG 购 于北京赛百盛基因技术有限公司;苯甲酰甲酸、 4-羟苯丙酮酸购于比利时 ACROS 试剂公司;苯 丙酮酸购于美国 Sigma-Aldrich 公司;L-苯甘氨 酸购于北京偶合科技有限公司,L-酪氨酸、D-丙氨酸、L-丙氨酸购于国药集团化学试剂北京有 限公司;基因组提取试剂盒、质粒提取试剂盒购 于天根生化科技(北京)有限公司;丙烯酰胺、 DNA 凝胶回收试剂盒购于德国 QIAGEN 公司; 丙烯酰胺、N,N'-亚甲叉丙烯酰胺、TEMED 购于 美国 AMRESCO 公司;蛋白胨、酵母膏、氯化 钠均为国产分析纯试剂。

1.1.2 菌株与质粒

酿酒酵母 S. cerevisiae 购于中国普通微生物 菌种保藏管理中心 (CGMCC)。E. coli DH5α、 E. coli BL21 (DE3) 与表达载体 pET-28a、pET-30a 均为本实验室保存。

1.2 方法

1.2.1 转氨酶基因的克隆、表达与纯化

原核微生物 E. coli DH5α 和真核微生物 S. cerevisiae 分别接种到 LB 和麦芽汁培养基中, 分别在 37 ℃和 28 ℃培养 14 h,离心收集菌体。 基因组 DNA 的提取按照基因组提取试剂盒指示 的方法进行。通过对 S. cerevisiae 基因组的生物 信息学分析表明编码转氨酶 Aro8 的基因 aro8 中 无内含子的存在,因此对基因 aro8 的克隆直接 用 S. cerevisiae 基因组 DNA 为模板,无需提取总 mRNA, 通过逆转录 PCR 进行。根据 NCBI 数据 库中 *E. coli* 中 *tyr*B 基因序列 (GenBank Accession No. M12047) 和 *S. cerevisiae* 中 *aro*8 基因序列 (GenBank Accession No. Y13624) 分别设计上游 引物和下游引物, 见表 1。

表1 用于扩增 tyrB 和 aro8 基因的 PCR 引物 Table 1 PCR primers for amplification of tyrB and aro8 genes

Primer name	Primer sequence $(5'-3')$	Restriction enzyme
tyrB for	ggcatatgtttcaaaaagttgacg	Nde I
tyrB rev	gg <u>ctcgag</u> catcaccgcagcaaacgc	Xho I
aro8 for	ggc <u>catatg</u> actttacctgaatc	Nde I
aro8 rev	ccggatcccattttggaaatacc	BamH I

The underlined sequences indicate the restriction enzyme site.

分别以 E. coli 和 S. cerevisiae 基因组 DNA 为模板,进行 PCR 扩增。PCR 的条件为:94 ℃ 5 min;94 ℃ 1 min,53 ℃ 1 min,72 ℃ 1.5 min, 进行 30 个循环;72 ℃ 10 min。PCR 产物切胶回 收后,分别用 Nde I/Xho I 以及 Nde I/BamH I 双 酶切,连接到经同样酶切处理的表达载体 pET-30a 和 pET-28a,构建重组质粒 pET30-tyrB 和 pET28-aro8,转化宿主 E. coli BL21 (DE3)。菌落 PCR,酶切验证以及序列测定表明克隆的基因序 列与数据库中的序列一致,并且正确地连接到表 达载体的读码框中。

含有表达质粒的重组大肠杆菌接种到 LB 液 体培养基中,加入终浓度为 10 mg/L 卡那霉素, 37 ℃、200 r/min 培养至 *OD*₅₈₀等于 0.8 左右时, 加入诱导剂 IPTG,终浓度为 1 mmol/L。转移到 28 ℃摇床中,200 r/min 继续诱导培养 6 h。离心 收集的菌体用 PBS 缓冲液洗涤后,加入破碎缓冲 液 (50 mmol/L NaH₂PO₄, 300 mmol/L NaCl, 10 mmol/L 咪唑) 悬浮菌体,在冰浴条件下超声 破碎细胞,低温高速离心 (12 000 r/min, 25 min) 收集上清液,将收集的样品加到预先处理过的 His-Trap 镍离子螯合柱,然后以高浓度的咪唑缓 冲液 (50 mmol/L NaH₂PO₄, 300 mmol/L NaCl, 250 mmol/L 咪唑) 进行洗脱,收集的目的蛋白在 PBS 缓冲液中透析脱盐后,分装冻存于-80 ℃保 存备用。

1.2.2 蛋白质浓度测定和电泳检测

蛋白浓度采用紫外分光光度法,应用日本 Malcom 公司的 e-spect 测定。SDS-PAGE 进行蛋 白检测时,浓缩胶浓度为 5%,分离胶浓度为 10%。电泳完毕分离胶用考马斯亮蓝 R250 染色, 脱色后观察蛋白质的表达和纯化效果。

1.2.3 转氨酶的活性测定

无特别说明时,转氨酶活力测定的1 mL反 应体系中包含 100 mmol/L 磷酸盐缓存液 (pH 8.0),1 mmol/Lα-酮酸 (氨基受体),4 mmol/L L-丙氨酸 (氨基供体),0.1 mmol/L PLP,以及一 定量的转氨酶。30 ℃、1 000 r/min反应 20 min (处 于一级反应范围之内)。芳香族酮酸和氨基酸的 检测和定量按1.2.5 中所示的 HPLC 法进行测定。 酶活的定义:转氨酶在上述实验条件下每分钟催 化生成1 μmol 氨基酸定义为1个活力单位 (U)。 酶的比活力定义为每毫克纯的转氨酶每分钟催 化生成氨基酸的微摩尔数。

1.2.4 制备规模的生物不对称转氨合成芳香族 氨基酸

为了比较规模化制备过程中,两种酶 (Aro8 和TyrB) 催化不对称氨化3种不同的α-酮酸生成

相应的芳香族 L-氨基酸的最大生产效率,反应体 系中苯丙酮酸和 4-羟苯丙酮酸的浓度为各自的 饱和浓度,浓度分别为 23 mmol/L 和 27 mmol/L, 两种酮酸在水相中的溶解度与其是否成盐以及 成盐的类型有关^[30]。苯甲酰甲酸的浓度为 Aro8 和 TyrB 各自的最适底物浓度 (20 mmol/L 和 10 mmol/L)。反应体系中氨基供体 L-丙氨酸的浓 度为α-酮酸浓度的 4 倍, PLP 浓度是 0.1 mmol/L, 用 0.5 mol/L NaOH 调节反应液 pH 为 8.0, 加入 转氨酶后启动反应。反应体系总体积为 40 mL, 反应温度为 30 ℃,转速为 1 000 r/min。在反应 过程中定时取样,用 HPLC 定量检测残留的酮酸 和生成的芳香族氨基酸。

1.2.5 分析方法

转氨反应结束后,反应液经高速冷冻离心 和微孔滤膜过滤处理,芳香族酮酸和生成氨基 酸的定性和定量分析在 HPLC 上进行,定量采 用标准曲线法。常规 HPLC 分析色谱柱为 Dikma C18 反向色谱柱,柱温为室温 25 ℃。流 动相 A 液为 50 mmol/L KH₂PO₄+2%乙腈,B 液为色谱级乙腈。分离苯甲酰甲酸及其产物时, A 液和 B 液的比例为 94:4,苯甘氨酸和苯甲 酰甲酸的保留时间分别为 3.8 min 和 10.5 min; 分离苯丙酮酸及其产物时,A 液和 B 液的比例 为 90:10,苯丙氨酸和苯丙酮酸的保留时间分 别为 3.8 min 和 10.2 min;分离 4-羟苯丙酮酸及 其产物时,A 液和 B 液的比例为 98:2,酪氨 酸和 4-羟苯丙酮酸的保留时间分别为 4.2 min 和 7.9 min。

芳香族氨基酸在进行手性分析时,色谱柱为 Chirex 3126(D)-pheicillamine 手性柱,A 液为 2 mmol/L CuSO₄溶液;B 液为色谱级甲醇。分离 DL-苯丙氨酸和 DL-苯甘氨酸时, A 液和 B 液的 比例为 75:25;分离 DL-酪氨酸时, A 液和 B 液的比例为 85:15。分离过程中保持色谱柱的柱 温为 35 ℃。各种芳香族氨基酸对映体的保留时 间见图 5。转化率指反应过程中消耗底物酮酸的 量与反应前加入总的底物酮酸量的比例。比生产 速率指在实验条件下,每小时每克纯的转氨酶催 化生成氨基酸的产量 (g/(g·h))。

2 结果与分析

2.1 转氨酶的进化分析

将文献报道的不同来源的转氨酶的蛋白质 序列进行比较和聚类分析,可以将转氨酶分为4 类(图2)。己报道的转氨酶都是以5-磷酸吡哆醛 (PLP)为辅基,催化同一类型的反应,它们之间 的主要区别就在于转氨酶的底物特异性(此处 的底物主要指氨基供体,即氨基酸)不同。每一



图 2 转氨酶系统进化分析

Fig. 2 Phylogenetic analysis of aminotransferases from different sources. Groups I-IV are shaded and labeled. Bootstrap values are given on the relevant branches of the tree. HisPAT from *Burkholderia rhizoxinica* HKI 454(CBW74631); DAPAT from *Simkanina nogevensisz* (YP_004671405); TyrB from *E. coli* (AAA24703); AlaAT from *Haemophilu shaemolyticus* HK386 (EIJ73959.1); TyrAT from *Bos taurus* (DAA20108); AspAT from *Methanococcus jannaschii* (D64385); ARO9 from *S. cerevisiae* (NP_012005); ARO8 from *S. cerevisiae* (CAA73946); KynAT from *Bos taurus* (DAA27093.A); AcornAT from *Corynebacterium jeikeium* K411 (CAI37006); AGAT from *Bos taurus* (DAA17829); PutAT from *E. coli* BL21 (CAQ33409); OrnAT from *Mus musculus* (NP_058674); AIBAT from *Actinoplanes* sp. SE50/110 (YP_006266630); GaBaAT from *Bacillus amyloliquefaciens* Y2 (AFJ60460); Beta-AlaAT from *Pseudomonas fluorescens* A506 (AFJ59042); Omga-AlaAT from *Burkholderia rhizoxinica* HKI 454 (CBW76658); LysAT from *Mycobacterium* sp. (AFJ37069); PSerAT from *Bartonella tribocorum* CIP 105476 (CAK01014); AEPAT from *Vibrio* cholerae IEC224 (AFC60092); SerAT from *Homo* sapiens (CAA39572); D-AlaAT from *Staphylococcus carnosus* subsp. *carnosus* (CAL28261); BcaaAT from *Methanocella conradii* HZ254 (AFC98904).

类型的氨基转移酶的底物结构类似。第Ⅰ类氨基 转移酶是4种类型中数量较多的一类,这类酶作 用的底物较多,存在底物交叉现象,比如天冬氨 酸转氨酶 (AspAT) 和酪氨酸转氨酶 (TyrAT) 都能催化苯丙氨酸的转氨反应。第Ⅳ类转氨酶包 含比较少见的 D-型氨基酸转氨酶如 D-丙氨酸转 氨酶 (D-AlaAT) 等。在本研究旨在通过生物不 对称催化氨化合成芳香族 L-氨基酸,因此选择] 型转氨酶中具有代表性的两个芳香族氨基酸氨 基转氨酶 Aro8 和 TyrB, 两者分别来源于真核生 物 S. cerevisiae 和原核生物 E. coli。芳香族氨基 酸转氨酶的最适氨基供体底物是苯丙氨酸和酪 氨酸等,氨基受体为丙酮酸或α-酮戊二酸。本研 究中是基于转氨酶可以催化可逆反应,探索利用 较为廉价的丙氨酸或谷氨酸为氨基供体,通过逆 转化学反应平衡从而逆向合成具有重要用途的 天然和非天然芳香族氨基酸的反应过程和催化 效率。

2.2 转氨酶的克隆、表达和纯化

根据 NCBI 数据库中来源于 E. coli 和 S. cerevisiae 的转氨酶 TyrB 和 Aro8 的基因序列 分别设计引物 tyrB for 和 tyrB rev 以及 aro8 for 和 aro8 rev。以各自的基因组为模板进行 PCR 扩 增,产物经琼脂糖凝胶电泳鉴定大小分别约为 1 200 bp 和 1 700 bp (图 3)。进一步通过常规的分 子生物学操作分别构建重组表达载体 pET28-aro8 和 pET30-tyrB。转化 E. coli BL21 (DE3) 后获得 正确的重组菌。重组菌经 IPTG 诱导后,重组蛋 白在大肠杆菌中得到高水平的可溶性表达。重组 的转氨酶 Aro8 和 TyrB 分别在 N 末端和 C 末端 含有 6 个 His-Tag,能够特异性地结合到带有镍 离子的亲和层析柱上,破碎后的粗蛋白经过亲 和纯化之后,得到纯度较高的目的蛋白。经过10%的 SDS-PAGE 电泳显示,Aro8 的蛋白分子 量约为 57 kDa,TyrB 的蛋白分子量约为 44 kDa (图 4)。



图 3 aro8 和 tyrB 基因 PCR 产物电泳图

Fig. 3 Ananlysis of PCR products of *aro8* and *tyrB* gene. M: DNA marker; 1: *aro8* PCR product; 2: *tyrB* PCR product.



图 4 SDS-PAGE 分析纯化的转氨酶 Aro8 和 TyrB Fig. 4 SDS-PAGE analysis of the purified aminotransferases. M: protein molecular marker; 1: purified Aro8; 2: purified TyrB.

2.3 转氨酶活力

如表 2 所示,以 L-丙氨酸为氨基供体,转氨 酶 Aro8 和 TyrB 催化α-酮酸合成芳香族氨基酸苯 甘氨酸、苯丙氨酸和酪氨酸时,以4-羟苯丙酮酸 为底物时,催化活力最大,苯丙酮酸次之,苯甲 酰甲酸为底物催化活力最低。催化苯甲酰甲酸转 氨生成苯甘氨酸时,来自 S. cerevisiae 的转氨酶 Aro8 是来自 *E. coli* 的 TyrB 催化活力的 5.6 倍。 底物芳香族 α-酮酸中芳香环上的取代基以及脂 肪酸碳链部分的长度都对酶催化的转氨效率有 显著的影响。

Enzyme	Transamination reaction		— Specific activity (U/mg)	
	Donor Acceptor			
Aro8	L-Alanine	Benzoylformic acid	13.0	
		Phenylpyruvic acid	18.0	
		4-Hydroxyphenylpyruvic acid	32.0	
	L-Alanine	Benzoylformic acid	2.3	
TyrB		Phenylpyruvic acid	11.0	
		4-Hydroxyphenylpyruvic acid	45.0	

表 2 转氨酶 TyrB 和 Aro8 转氨合成芳香族氨基酸的活力 Table 2 Aromatic transamination activity of Aro8 and TyrB

2.4 转氨酶催化生成芳香族氨基酸的构型分析

转氨酶能够催化将氨基酸的氨基转移到 α-酮酸上,α-酮酸发生不对称氨化生成相应的氨基 酸。在转氨过程需要辅酶 PLP 与氨基酸结合形成 复合物,通过内源性醛亚胺与外源性醛亚胺之间 的互换完成氨基的转移。本实验以苯甲酰甲酸、 苯丙酮酸、4-羟苯丙酮酸作为氨基的受体,以L-丙氨酸作为氨基供体,在转氨酶 TyrB 和 Aro8 的 作用下形成相应的苯甘氨酸、苯丙氨酸和酪氨 酸。氨基受体浓度为 1 mmol/L,L-丙氨酸为 2 mmol/L,PLP 为 0.1 mmol/L,体系中转氨酶的 量为 0.3 mg。经过 12 h 的反应后产物经手性 HPLC 检测,发现生成的氨基酸构型均是L型, *e.e* 值等于 100% (图 5)。这表明转氨酶 Aro8 和 TyrB 催化的转氨反应具有绝对的立体选择性,可 以用来合成光学纯的 L-氨基酸。

2.5 氨基供体的选择

Aro8 和 TyrB 均为芳香族氨基酸氨基转移 酶,转氨反应中最适的氨基供体是苯丙氨酸、酪 氨酸、色氨酸等。本研究是利用转氨酶催化反应 的可逆性通过逆转化学反应平衡从而逆向合成 芳香族氨基酸。本研究选择芳香族的α-酮酸作为 氨基受体,选择比较廉价的氨基酸如L-丙氨酸和 L-谷氨酸作为氨基供体,为了比较不同氨基供体 对转化率的影响,以苯丙酮酸为氨基受体为例, 反应体系为: 1 mmol/L 苯丙酮酸, 4 mmol/L L-丙氨酸或 L-谷氨酸, 0.1 mmol/L PLP, 0.3 mg 转 氨酶 Aro8 或 TryB, 30 ℃反应 22 h, HPLC 检测 生成的 L-苯丙氨酸的产物量, 计算转化率, 结果 见表 3。 1354



图 5 手性 HPLC 分析转氨酶 Aro8 和 TyrB 催化的转氨反应生成产物的立体构型

Fig. 5 Chiral HPLC analysis of products after transamination reaction catalyzed by Aro8 and TyrB. (A) Bioconversion benzoylformic acid to L-phenylglycine by Aro8 (purple) and TyrB (blue). (B) Bioconversion phenylpyruvic acid to L-phenylalanine by Aro8 (purple) and TyrB (blue). (C) Bioconversion 4-hydroxyphenylpyruvic acid to L-tryrosine by Aro8 (purple) and TyrB (blue). Racemic DL-phenylglycine, DL-phenylalanine and DL-tyrosine in Fig. A, B and C, respectively, were showed in black.

表 3 不同氨基供体转氨效率的比较

Table 3	Comparison of t	the transamination	efficiency	using L-alanin	e and L-glutamate	e as amino donors
---------	-----------------	--------------------	------------	----------------	-------------------	-------------------

Enzyme -	Transar	Conversion $(9/)$	
	Donor	Acceptor	Conversion (78)
Aro8	L-Alanine	Phenylpyruvic acid	71
	L-Glutamate	Phenylpyruvic acid	67
TyrB	L-Alanine	Phenylpyruvic acid	60
	L-Glutamate	Phenylpyruvic acid	43

如表 3 所示, L-丙氨酸和 L-谷氨酸都可以作 为氨基供体用于不对称合成 L-苯丙氨酸,其中 L-丙氨酸作为氨基供体生成苯丙氨酸的效率要 优于 L-谷氨酸。在实际应用时, L-谷氨酸不仅溶 解度低,而且为酸性氨基酸,大量使用会改变反 应体系的 pH 值,往往需要加入碱溶液调节体系 的 pH 值,增加额外的操作步骤。所以 L-丙氨酸 为适宜的氨基供体。

研究中也探索了不同来源的两种转氨酶是 否可以利用 D-氨基酸作为氨基供体,如 D-丙氨 酸等,结果显示无论 Aro8 还是 TryB 都不能利用 D-氨基酸作为氨基供体合成芳香族氨基酸。

2.6 转氨反应中氨基供体和受体比例的选择

转氨酶催化的氨基迁移反应是可逆反应,为 了使反应平衡向合成芳香氨基酸的正反应方向 进行,可以通过增加氨基供体与受体的比例来提 高底物酮酸的转化率。反应体系为:1 mmol/L 苯 丙酮酸,氨基供体L-丙氨酸浓度依次为受体的1、 2、3、4、5、10倍,0.1 mmol/L PLP,0.3 mg 转 氨酶 Aro8 或 TryB,30℃反应12h,HPLC 检测 生成的 L-苯丙氨酸的产物量,计算转化率,结果 见图 6。

如图 6 所示,随着氨基供体 L-丙氨酸浓度的 增大,转氨合成 L-苯丙氨酸的效率增加。当氨基 受体和供体的浓度比为 1:10 时,Aro8 催化的 苯丙酮酸转化率达到 47.2%,TyrB 催化转化率 达到 29.2%,因此增加氨基供体的比例可以有效 地提高转化率,促进芳香族氨基酸合成。当受体 与供体摩尔比超过 1:4 时,尽管转化率有所提 高,但增加的幅度并不明显,表明氨基供体的实 际利用效率降低。根据提高转化率和降低反应成 本两方面因素的考虑,转氨反应中氨基受体和供 体的适宜比例选择为1:4。



图 6 不同摩尔比的氨基受体和供体比例对合成转氨 反应的影响

Fig. 6 Effect of the ratio of amino acceptor and donor on the transamination reaction.

2.7 苯甲酰甲酸转化的最佳浓度

前手性的 α-酮酸苯甲酰甲酸通过不对称转 氨反应可用合成非天然氨基酸苯甘氨酸,后者在 医药工业上有广泛的用途。在实际的生产过程中 需要考虑反应体系中底物的投料量,底物浓度太 稀则生产过程不经济,底物浓度过高,有可能导 致底物抑制效应。在本实验中设定苯甲酰甲酸的 浓度依次为1、10、20、30、40、50、70 mmol/L, L-丙氨酸浓度为苯甲酰甲酸对应浓度的4倍,由 于高浓度的苯甲酰甲酸会改变缓冲体系的 pH 值,因此用 0.5 mol/L NaOH 调节反应体系的 pH 值为 8.0。反应体系中,辅酶 PLP 浓度为 0.1 mmol/L,转氨酶 Aro8 和 TyrB 的量为 0.3 mg。 30 ℃反应 20 h 后,用 HPLC 检测定量生成的苯 甘氨酸,计算转化率,结果见图 7。



图 7 不同浓度苯甲酰甲酸对转化率的影响

1356

Fig. 7 Effect of the different concentration of benzoylformic acid on the conversion rate.

由图 7 可见,在一定范围内,随着底物苯甲 酰甲酸浓度的增加,转化率也在增加,但过高的 底物浓度,导致酶的催化活性受到明显抑制。当 Aro8 催化苯甲酰甲酸不对称转氨反应的最适底 物浓度为 20 mmol/L; TyrB 催化最适底物浓度为 10 mmol/L。

2.8 反应进程及比生产速率

按照方法 1.2.4 中所述,在 40 mL 的制备规 模的反应体系中,底物苯丙酮酸和 4-羟苯丙酮酸 处于饱和浓度,苯甲酰甲酸分别为 Aro8 和 TyrB 的最适底物浓度,在两酶生物不对称催化下将 L-丙氨酸的氨基转移到酮酸上生成相应的手性 芳香族氨基酸苯丙氨酸、酪氨酸和苯甘氨酸。反 应过程中,定时取样,HPLC 定量检测酮酸和生 成氨基酸的变化,绘制转化反应的进程曲线 (图 8 和图 9)。

从图 8 和图 9 可见, Aro8 和 TyrB 催化不对称转氨反应合成手性芳香族氨基酸的效率都是 4-羟苯丙酮酸>苯丙酮酸>苯甲酰甲酸。Aro8 催化酪氨酸、苯丙氨酸和苯甘氨酸 3 种芳香族 氨基酸合成的最大转化率分别为 74%、72%和 54%,比生产速率依次为 0.59 g/(g·h)、0.48 g/(g·h)



图 8 Aro8 催化不同底物的反应进程图

Fig. 8 Bioconversion of the different substrates using transaminase Aro8.



图 9 TyrB 催化不同底物的反应进程图 Fig. 9 Bioconversion of the different substrates using transaminase TyrB.

和 0.61 g/(g·h)。转氨酶 TyrB 催化上述 3 种氨基酸 不对称合成的最大转化率为 79%、67%和 32%, 比生产速率依次为 0.60 g/(g·h)、0.31 g/(g·h)和 0.28 g/(g·h)。在生物不对称氨化合成非天然苯甘 氨酸时,转氨酶 Aro8 较 TyrB 催化效率更高,比 生产速率是后者的 2.2 倍。转氨酶催化 4-羟苯丙 酮酸合成 L-酪氨酸的效率最高的原因主要是因 为酪氨酸溶解度在 3 种芳香族氨基酸中最低,反 应过程中可以观察到生成的酪氨酸以固体的形 式不断析出,从而有效地推动反应正向进行。

就生物不催催化合成 L-苯丙氨酸而言,来自

酵母菌的转氨酶 Aro8 的转化效率高于来自大肠杆菌转氨酶 TyrB 以及天冬氨酸转氨酶 AspTA^[31]。

3 结论

芳香族氨基酸是重要的手性砌块,在医药、 农业和化工行业有广泛的用途。与微生物发酵生 产天然芳香族氨基酸不同,本研究探索了利用转 氨酶具有高活性和高立体选择性的特点,通过不 对称转氨反应合成天然和非天然的芳香族 L-氨 基酸。通过对不同来源转氨酶的进化分析,选择 分别源自原核生物 E. coli 和真核生物 S. cerevisia 中的两种具有代表性 I 型转氨酶 TyrB 和 Aro8, 进行基因克隆和在 E. coli BL21 (DE3) 进行表达。重组转氨酶 TyrB 和 Aro8 在大肠杆菌 中获得高水平可溶性表达。纯酶活性分析表明 TyrB和 Aro8 均能有效地催化不对称转氨反应合 成天然和非天然的 L-型芳香族氨基酸。D-型氨基 酸不能作为氨基供体。反应体系中氨基供体 L-丙氨酸和氨基受体芳香族 α-酮酸的最适摩尔比 为 4:1。底物芳香族 α-酮酸中芳香环上得取代 基以及脂肪酸碳链部分的长度都对酶催化的转 氨效率有显著的影响。在生物不对称氨化合成非 天然苯甘氨酸时,转氨酶 Aro8 较 TyrB 效率更高, 比生产速率是后者的 2.2 倍;在合成天然氨基酸 苯丙氨酸和酪氨酸时,两酶催化的转氨效率相 近。本研究为通过生物不对称催化合成芳香族 L-氨基酸的工业化提供了直接的实验数据支持, 同时为利用 D-氨基酸氧化酶和 L-转氨酶双酶偶 联通过去消旋化实现 D-型氨基酸转化为 L-型氨 基酸奠定了基础。

REFERENCES

- [1] Ohide H, Miyoshi Y, Maruyama R, et al. D-Amino acid metabolism in mammals: biosynthesis, degradation and analytical aspects of the metabolic study. J Chromatogr B Analyt Technol Biomed Life Sci, 2011, 879(29): 3162–3168.
- [2] Robinson T. D-Amino acids in higher plants. Life Sci, 1976, 19(8): 1097–1102.
- [3] Cotter PD, O'Connor P M, Draper LA, et al. Posttranslational conversion of L-serines to D-alanines is vital for optimal production and activity of the lantibiotic lacticin 3147. Proc Natl Acad Sci USA, 2005, 102(51): 18584–18589.
- [4] Lam H, Oh DC, Cava F, et al. D-amino acids govern stationary phase cell wall remodeling in bacteria. Science, 2009, 325(5947): 1552–1555.
- [5] Kolodkin-Gal I, Cao S, Chai L, et al. A self-produced trigger for biofilm disassembly that targets exopolysaccharide. Cell, 2012, 149(3): 684–692.
- [6] Yagasaki M, Hashimoto S. Synthesis and application of dipeptides: current status and perspectives. Appl Microbiol Biotechnol, 2008, 81(1):13-22.
- [7] Deijen JB, Wientjes CJ, Vullinghs HF, et al. Tyrosine improves cognitive performance and reduces blood pressure in cadets after one week of a combat training course. Brain Res Bull, 1999, 48(2): 203–209.
- [8] Claus H, Decker H. Bacterial tyrosinases. Syst Appl Microbiol, 2006, 29(1): 3–14.
- [9] Prieto M, Mayor S, Lloyd-Williams P, et al. Use of the SPhos ligand to suppress racemization in arylpinacolboronate ester Suzuki couplings involving alpha-amino acids. Synthesis of biaryl derivatives of 4-hydroxyphenylglycine, tyrosine, and tryptophan. J Org Chem, 2009, 74(23): 9202–9205.
- [10] Nilsson BL, Soellner MB, Raines RT. Chemical synthesis of proteins. Annu Rev Biophys Biomol Struct, 2005, 34(1): 91–118.
- [11] Becker J, Wittmann C. Systems and synthetic metabolic engineering for amino acid

production-the heartbeat of industrial strain development. Curr Opin Biotechnol, 2012, 23: 718–726.

- [12] Park JH, Lee SY. Towards systems metabolic engineering of microorganisms for amino acid production. Curr Opin Biotechnol, 2008, 19(5): 454-460.
- [13] Zhang K, Li H, Cho KM, et al. Expanding metabolism for total biosynthesis of the nonnatural amino acid L-homoalanine. Proc Natl Acad Sci USA, 2010, 107(14): 6234–6239.
- [14] Xiao X, Xie Y, Su CX, et al. Organocatalytic asymmetric biomimetic transamination: from α-keto esters to optically active α-amino acid derivatives. J Am Chem Soc, 2011, 133(33): 12914–12917.
- [15] Ma JA. Recent developments in the catalytic asymmetric synthesis of α and β -amino acids. Angew Chem Int Ed Engl, 2003, 42(36): 4290–4299.
- [16] Savile CK, Janey JM, Mundorff EC, et al. Biocatalytic asymmetric synthesis of chiral amines from ketones applied to sitagliptin manufacture. Science, 2010, 329(5989): 305–509.
- [17] Desai AA. Sitagliptin manufacture: a compelling tale of green chemistry, process intensification, and industrial asymmetric catalysis. Angew Chem Int Ed Engl, 2011, 50(9):1974–1976.
- [18] Clemente-Jiménez JM, Martínez-Rodríguez S, Rodríguez-Vico F, et al. Optically pure alpha-amino acids production by the "Hydantoinase Process". Recent Pat Biotechnol, 2008, 2(1): 35–46.
- [19] Poppe L, Paizs C, Kovács K, et al. Preparation of unnatural amino acids with ammonia-lyases and 2,3-aminomutases. Methods Mol Biol, 2012, 794: 3–19.
- [20] Gotor-Fernández V, Gotor V. Biocatalytic routes to chiral amines and amino acids. Curr Opin Drug Discov Devel, 2009, 12(6): 784–797.
- [21] Soda K, Yoshimura T, Esaki N. Stereospecificity for the hydrogen transfer of pyridoxal enzyme reactions. Chem Rec, 2001, 1(5): 373–384.
- [22] Xu H, Ouyang PK, Zhou WB. Study on preparation of L-phenylalanine from phenylpyruvic acid by

E. coli EP8-10. Acta Microbiol Sin, 1999, 39(3): 272–274.

徐虹, 欧阳平凯, 周卫斌. 大肠杆菌 EP8-10 转 化苯丙酮酸生成 L-苯丙氨酸的研究. 微生物学 报, 1999, 39(3): 272-274.

- [23] Zhu D, Hua L. Biocatalytic asymmetric amination of carbonyl functional groups-a synthetic biology approach to organic chemistry. Biotechnol J, 2009, 4(10): 1420–1431.
- [24] Steward JD. Dehydrogenases and transaminases in asymmetric synthesis. Curr Opion Chem Biol, 2001, 5(2): 120–129.
- [25] Patel RN, Chen YJ, Goldberg SL, et al. Enzymatic preparation of (S)-amino acid from (R.S) amino acid or from keto acid: US, 20070231858, 2007-10-04.
- [26] Then J, Bartsch K, Deger HM, et al. Process for preparing L-tertiary-leucine and L-phosphinothricine by transamination: US, 5919669, 1999-07-06.
- [27] Iraqui I, Vissers S, Cartiaux M, et al. Characterisation of Saccharomyces cerevisiae ARO8 and ARO9 genes encoding aromatic aminotransferase I and II reveals a new aminotransferase subfamily. Mol Gen Genet, 1998, 257(2): 238–248.
- [28] Fotheringham IG, Dacey SA, Taylor PP, et al. The coloning and sequence analysis of the aspC and tyrB genes from *Escherichia coli* K12. Biochem J, 1986, 234(3): 593–604.
- [29] Kradolfer P, Niederberger P, Hütter R. Tryptophan degradation in *Saccharomyces cerevisiae*: characterization of two aromatic aminotransferases. Arch Microbiol, 1982, 133(3): 242–248.
- [30] Qian M, Fan WP, OuYang PK, et al. Comparison of main physicochemical properties of phenylpyruvates. J Nanjing Univ Chem Technol, 1997, 19(1): 24-28.
 钱明,范伟平,欧阳平凯,等. 苯丙酮酸及其盐 的理化性质比较. 南京化工大学学报, 1997, 19(1): 24-28.
- [31] [31] Cárdenas-Fernández M, López C, Álvaro G, et al. L-phenylalanine synthesis catalyzed by immobilized aspartate aminotransferase. Biochem Eng J, 2012, 63: 15–21.