(19)中华人民共和国国家知识产权局



(12)发明专利申请



(10)申请公布号 CN 110964088 A (43)申请公布日 2020.04.07

- (21)申请号 201811156095.0
- (22)申请日 2018.09.30
- (71)申请人 中国科学院生物物理研究所 地址 100101 北京市朝阳区大屯路15号
- (72)发明人 王江云 刘晓红 康福英 胡诚 汪莉 许震
- (74)专利代理机构 中科专利商标代理有限责任 公司 11021

代理人 陈晓娜

(51) Int.Cl.

C07K 14/00(2006.01) *C12N 9/02*(2006.01)

> 权利要求书1页 说明书26页 序列表10页 附图13页

(54)发明名称

一种可基因编码的人工光合作用蛋白质及 其应用

(57)摘要

本发明提供一种可基因编码的人工光合作 用蛋白质及其应用。具体地,本发明人通过遗传 密码子扩展在超折叠黄色荧光蛋白sfYFP第66位 掺入二苯甲酮-丙氨酸BpA,并经过进一步的遗传 密码扩展得到一系列可基因编码的人工光敏蛋 白PSP,如SEQ ID NOs:2、4、6、8、10所示。通过对 包含单个半胱氨酸的PSP突变体进行特异性三联 吡啶镍(II)配合物修饰,得到具有光催化活性的 缀合物。所述PSP突变体被光敏后具有提高的衰 减寿命,该过程能够模拟天然光合作用系统吸收 光能,并进而催化二氧化碳还原。

CN 110964088 A

1.一种可基因编码的人工光合作用蛋白质,其通过遗传密码子扩展,在超折叠黄色荧光蛋白sfYFP第66位氨基酸位点掺入二苯甲酮-丙氨酸BpA而得到,其氨基酸序列如SEQ ID N0:2所示。

2.权利要求1所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Tyr203Phe突变,氨基酸序列如SEQ ID N0:4所示。

3.权利要求1所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Tyr203Asp和His148Glu突变,氨基酸序列如SEQ ID N0:6所示。

4.权利要求3所述的人工光合作用蛋白质,其中所述蛋白质的三重激发态的衰减寿命为123µs。

5.权利要求3所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Glu95Cys突变,氨基酸序列如SEQ ID NO:8所示。

6.权利要求3所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Glu95Cys、Val93Tyr和Thr97Tyr突 变,氨基酸序列如SEQ ID NO:10所示。

7.一种光敏二氧化碳还原酶,其为权利要求5或6的人工光合作用蛋白质与三联吡啶镍 配合物的特异性缀合物,其中所述缀合物通过将N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特异 性缀合在第95位半胱氨酸上,进一步在二价镍离子的存在下使二价镍离子与缀合在半胱氨 酸上的N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺配位而获得。

8.权利要求7所述的光敏二氧化碳还原酶,其中权利要求6的人工光合作用蛋白质与三 联吡啶镍配合物的特异性缀合物具有2.6%的量子产率。

一种可基因编码的人工光合作用蛋白质及其应用

技术领域

[0001] 本发明提供一种可基因编码的人工光合作用蛋白质及其应用。具体地,本发明提供的可基因编码的人工光合蛋白质能够模拟天然光合作用系统吸收光能,催化二氧化碳还原成一氧化碳。

背景技术

[0002] 近年来,开发高效的二氧化碳固定方法以应对逐年升高的大气二氧化碳浓度,已 经成为化学研究领域的重点问题。其中,植物的光合作用系统作为一种天然的解决方案,因 其清洁,自组装,高效的光致电荷分离效率等优势受到广泛关注。然而,相比化学小分子催 化剂,天然光合作用系统的二氧化碳还原效率相对低下。并且,天然光合作用系统由复杂的 膜蛋白亚基和多种辅酶组成,这给研究和实际应用带来了不便。

[0003] 光合作用是地球上最重要的过程,其将太阳能转化成化学能,并将二氧化碳(CO₂) 转化为生物量¹⁻⁴。目前,研究者对于如何提高光合作用效率并重复利用光系统推动挑战性 的化学转化具有极大的兴趣,然而,这存在显著的技术挑战⁵⁻¹²。首先,由于天然光合系统由 大量的膜蛋白、酶和辅因子组成,因此想从基因上改造光合作用机制是非常难的;其次,尽 管光系统I和光系统II能够共同作用将NADP⁺还原为NADPH(E⁰=-320 mV,相对于标准的氢电 极(standard hydrogen electrode,SHE),所有还原电势都相对于SHE),然而,NADPH由于还 原力较低,从而不能促进二氧化碳(CO₂)到一氧化碳(CO)的直接还原(E⁰=-520mV)。

发明内容

[0004] 发明简述

[0005] 为解决这些问题,本申请人一直致力于应用合成生物学方法,开发可基因编码的 人工光合作用系统,使其兼具天然光系统和化学小分子催化剂的优势。这种人工设计的光 合蛋白质不仅可以为研究二氧化碳还原方法提供新思路,也为进化具有非天然光催化活性 的人工生命体提供基础。

[0006] 光敏剂能够利用光能使弱还原剂变为强还原剂,因而其是天然和人工光合作用机制中的关键成分。在本申请中,发明人从改造光敏蛋白入手,克服了现有技术中的种种限制,合理设计了一种可基因编码的人工光敏蛋白(photosensitizers protein,PSP)和一种光敏C02还原酶,所述光敏C02还原酶通过将PSP特定位点(例如第95位)突变成半胱氨酸,然后在该位点特异性缀合三联吡啶镍(II)配合物(例如,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺修饰后加入镍离子)而得到。

[0007] 本发明人通过遗传密码扩展,在超折叠黄色荧光蛋白(superfolder yellow fluorescent protein,sfYFP,氨基酸序列如SEQ ID NO:1所示)第 66位掺入二苯甲酮-丙 氨酸(BpA),并经过进一步的遗传密码扩展得到一系列可基因编码的人工光敏蛋白(PSP)。 [0008] 在PSP的基础上,本发明人进一步引入其他特异性氨基酸残基突变,从而在PSP上 特异性缀合三联吡啶镍(II)配合物,得到具有光催化二氧化碳生成一氧化碳的活性的蛋白

缀合物,将其称为光催化性二氧化碳还原酶(PSP2 95C terpyridine Ni(II),简称为 PSP2T)。PSP2T的分子量仅为 27kD,其可以通过在体外用三联吡啶镍(II)配合物化学修饰 遗传表达的PSP蛋白而制备。PSP2T在水/DMF溶液中起作用,不需要贵金属, CO₂/CO转化量 子效率(conversion quantum efficiency)为2.6%,远高于在相似条件下使用纳米晶体或 小分子光敏剂的大多数光催化剂的CO₂/CO 转化量子效率³。除了PSP2T的简单性之外,本发 明人在对PSP2T的研究中受到启发,并且了解了复杂的光合作用机制的实质:可见光吸收, 强还原力的产生,和二氧化碳还原。

[0009] 在光吸收时,PSP被有效地转化为寿命较长的三重态激发态PSP* (long-lived triplet excited state PSP*),进一步的电子传递使弱还原力(如具有较弱还原力的 NADH)提高,产生还原力大大增强的超还原剂PSP• ($E^0 < -1.14V$)。实验表明,在没有光激 发情况下,EuDTPA(Europium(II) Diethylenetriaminepentaacetic acid,二乙烯三氨基 乙酸铕(II))不能将PSP 还原为自由基状态,EuDTPA具有非常低的还原电势,其标准还原电 势为 $E^0 = -1.14V$ 。

[0010] 接着,本发明人解析了PSP•的晶体结构,该晶体结构为使用PSP•促进新型酶反应提供了必需的原子结构信息。重要的是,本发明人通过研究证明了对PSP2T活性重要的三个变量可以通过诱变方便地且独立地进行优化,从而产生显著提高的二氧化碳还原活性。 第一,可以微调发色团的光化学特性,使其光激发态具有充足的氧化性,能够氧化弱牺牲还原剂(sacrificial reductant,SR),从而产生可用于推动二氧化碳还原催化剂的还原的强还原基团;第二,可以微调发色团与催化中心之间的距离,从而促进从发色团到催化中心的连续电子转移步骤,并且同时防止不利的电荷重组步骤(detrimental charge recombination step);第三,由于二氧化碳还原需要电子和质子,可以微调催化中心的微环境,从而优化质子和电子的转移。

[0011] 然而,通过改造天然的光合作用系统、纳米晶体或小分子光敏剂难以实现对上述 三个变量的容易且独立的优化。因此,本发明人的工作代表有希望的光氧还酶设计新途径, 能够提供研究蛋白上的多种电子/质子转移的重要模型,并且在可再生能量、二氧化碳利 用、温室气体排放减少和光氧还催化剂中具有广泛应用。

[0012] 发明详述

[0013] 本发明人在前期研究中发现,一种分子量仅为约27kD的荧光蛋白具有改造为类似 天然光系统的光合蛋白质的潜能。首先,研究发现该荧光蛋白受光激发后,其发色团可以生 成具有高还原活性的中间体,这种中间体可以高效率的向位于蛋白质B折叠桶外的电子受 体传递电子。此外,应用基因密码子扩展技术,发明人可以特异性的插入非天然氨基酸,从 而取代原组成发色团中的酪氨酸。这使得研究人员可以理性设计荧光蛋白的荧光发色团化 学结构,优化其吸收光谱、激发态寿命、自由基还原电势等一系列光化学性质。

[0014] 设计基于荧光蛋白突变体的高效二氧化碳光还原蛋白质的核心问题在于如何延 长其发色团受激发后所生成的还原性中间态的寿命,和降低它的还原电势。在本发明中,发 明人选择了一种带有二苯甲酮取代基的酪氨酸类似物(BpA)来改造发色团。二苯甲酮是一 种有机光催化中常用的光敏剂。当它受到一定波长的光照射时,其激发态会系间穿越为寿 命较长的三重态。这种三重态进而和牺牲还原剂反应生成高活性的自由基态,催化下游氧 化还原反应。使用密码子扩展方法插入BpA改造荧光蛋白的发色团后,其新生成的荧光蛋白

(PSP)保留了这种特性。应用瞬态吸收光谱的研究表明,受光激发后,插入BpA的新发色团可 以几乎全部转化为三重态;在有牺牲还原剂(例如抗坏血酸)的存在下,三重态中间体等价 于快速氧化牺牲还原剂,从而生成自由基态。该自由基被蛋白质骨架保护,因此在没有氧气 存在的条件下可以稳定存在10分钟以上。另一方面,针对发色团小分子类似物的电化学分 析表明,所生成的单电子还原态具有接近-1.5V的还原电势。这不仅满足了还原二氧化碳的 需求,也低于已知的天然生物还原剂。

[0015] 在获得了可以光激发生成强还原活性的荧光蛋白后,本发明人进一步应用化学或 生物学方法在PSP外表面特定位点引入了三联吡啶镍配合物(这是一种已知的小分子二氧 化碳还原电化学催化剂)。这种修饰的蛋白质具有在光照条件下还原二氧化碳生成一氧化 碳的活性,其24小时一氧化碳转化数最高为120,光量子产率为2.6%,这高于大部分已报道 的二氧化碳光还原催化剂。这说明了基于蛋白质自组装特性所带来的电子传递优化和活性 的提高。

[0016] 在第一方面,本发明提供一种可基因编码的人工光合作用蛋白质 (PSP),其通过 遗传密码子扩展,在超折叠黄色荧光蛋白 (superfolder yellow fluorescent protein, sfYFP,氨基酸序列如SEQ ID NO:1所示) 第 66位氨基酸位点掺入二苯甲酮-丙氨酸 (BpA) 而 得到。换言之,sfYFP第 66位酪氨酸 (Tyr,Y) 被二苯甲酮-丙氨酸 (BpA) 取代,这种氨基酸取 代通过遗传密码子扩展方法引入。sfYFP (SEQ ID NO:1) 是一种人工合成的蛋白,其氨基酸 序列与Mesorhizobium loti序列有88%的相似性。

[0017] 在一个实施方案中,通过遗传密码子扩展,在超折叠黄色荧光蛋白 (superfolder yellow fluorescent protein,sfYFP,氨基酸序列如SEQ ID NO: 1所示)第66位氨基酸位 点掺入二苯甲酮-丙氨酸 (BpA) 而得到的人工光合作用蛋白质如SEQ ID NO:2所示,命名为 sfYFP-BpA66。

[0018] 在sfYFP-BpA66的基础上,进一步通过遗传密码子突变,将sfYFP 中第203位酪氨酸(Tyr)突变为苯丙氨酸(Phe),该双重突变体 sfYFP-BpA66-Phe203命名为PSP1,其氨基酸序列为SEQ ID N0:4所示。更进一步地,将sfYFP中第203位酪氨酸(Tyr)突变为天冬氨酸(Asp),且将第148位组氨酸(His)突变为谷氨酸(G1u)的三重突变体 sfYFP-BpA66-Asp203Glul48称为PSP2,其氨基酸序列为SEQ ID N0:6 所示。

[0019] 其中PSP2在光化学反应中,能够可逆地形成PSP2自由基(PSP2•)。PSP2•的可逆性形成表示,尽管PSP2•可以与氧反应(这是几乎所有超还原自由基的共同特性),但是反应又在不破坏发色团的前提下产生PSP2。由于已知多种二氧化碳还原剂被氧不可逆地破坏,因此,这种特性对于催化剂的稳健性是重要的。并且,PSP2三重激发态(PSP2*,图4a/b)的衰减寿命为123µs。PSP2•的还原电势小于-1.14V。PSP2•的pKa为10.6。

[0020] 在PSP2的基础上,将第95位氨基酸由谷氨酸(G1u)突变为半胱氨酸(Cys,单字母符号:C),得到PSP2-95Cys突变体(也表示为PSP2-95C),其氨基酸序列如SEQ ID NO:8所示。该突变体在用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(实施例1合成的化合物7)修饰后,在二价镍离子的存在下得到的最终缀合物命名为PSP2T1,PSP2T1具有较高的二氧化碳还原活性,其中N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特异性缀合在PSP2-95C突变体的第95位半胱氨酸残基上。

[0021] 为了研究局部质子供体的存在是否能够提高催化效率,发明人在 PSP2T1的基础

上,将第93位的缬氨酸(Val)和97位的苏氨酸(Thr) 均突变为酪氨酸(Tyr,单字母符号:Y), 得到突变体PSP2-95C93Y97Y,其氨基酸序列如SEQ ID N0:10所示。该突变体在用N-(2,6,2-三联吡啶 -4-基)-碘乙酰胺(实施例1合成的化合物7)修饰后(N-(2,6,2-三联吡啶 -4-基)-碘乙酰胺特异性缀合在第95位半胱氨酸上),在二价镍离子的存在下得到的最终缀合 物命名为PSP2T2,其表现出显著提高的一氧化碳转化数(TON)(图3c/d)。本发明人计算得知 PSP2T2具有2.6%的量子产率,用于二氧化碳向一氧化碳的光催化性还原(表2-3)。

[0022] 事实上,在PSP2T1和PSP2T2中,在第95位半胱氨酸上缀合三联吡啶镍(II)配合物。 其中三联吡啶镍(II)配合物是一种已知的小分子二氧化碳还原电化学催化剂。

[0023] 在整个说明书中,BpA66表示超折叠黄色荧光蛋白(sfYFP)第66 位酪氨酸突变为BpA,也可以表示为Tyr66BpA(即,数字表示突变的氨基酸位点,数字左侧是突变之前的氨基酸残基,数字右侧是突变之后的氨基酸残基)。Phe203表示超折叠黄色荧光蛋白(sfYFP)第203位酪氨酸(Tyr)突变为苯丙氨酸(Phe),也可以表示为Tyr203Phe。95Cys表示超折叠黄色荧光蛋白(sfYFP)第95位由谷氨酸(G1u)突变为半胱氨酸(Cys,单字母符号:C),也可以表示为G1u95Cys或95C。其他位点的氨基酸突变也采用上述表示方法。

[0024] 在第二方面,本发明提供一种光敏二氧化碳还原酶(PSP2 terpyridine Ni(II), 也可称为PSP2-三联吡啶镍配位缀合物,简称为PSP2T),其通过将第一方面的可基因编码的 人工光合作用蛋白质(PSP)特定位点(例如第95位)突变成半胱氨酸,然后在该位点特异性 缀合N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺,并在二价镍离子的存在下使二价镍离子与缀合 在半胱氨酸上的N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺配位而得到。

[0025] 在一个实施方案中,人工光合作用蛋白质 (PSP) 与三联吡啶的缀合通过使相应的 人工光合作用蛋白质与N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺 (实施例1合成的化合物7)反 应而实现。具体地,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特异性缀合在PSP中引入的单个 半胱氨酸残基上。在一个优选的实施方案中,在PSP蛋白中第95位引入半胱氨酸,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺与所述半胱氨酸特异性缀合,在二价镍离子的存在下得到的 PSP-三联吡啶镍 (II) 配合物缀合物具有催化二氧化碳的光化学反应生成一氧化碳的活性。 [0026] 在一个优选的实施方案中,突变体PSP2-95C在用N-(2,6,2-三联吡啶 -4-基)-碘 乙酰胺 (实施例1合成的化合物7) 修饰后 (N-(2,6,2-三联吡啶 -4-基)-碘乙酰胺缀合在第 95位半胱氨酸上),在二价镍离子的存在下得到的最终缀合物命名为PSP2T1,具有较高的二 氧化碳还原活性。

[0027] 突变体PSP2-95C93Y97Y用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(实施例1合成的 化合物7)修饰后,在二价镍离子存在条件下得到PSP2T2,表现出显著提高的一氧化碳转化 数(TON)(图3c/d)。本发明人计算得知PSP2T2具有2.6%的量子产率,用于二氧化碳向一氧 化碳的光催化性还原(表2-3)。

[0028] 在一个实施方案中,突变体PSP2-95C或PSP2-95C93Y97Y的三联吡啶修饰可以借助 生物体实现。例如,在适当的宿主细胞中转入PSP2-95C 或PSP2-95C93Y97Y的表达载体,在 培养基中加入适当的表达诱导剂和三联吡啶(例如,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰 胺),表达后,再加入适当的二价镍离子,由此可以得到相应的蛋白-三联吡啶镍(II)配合物 缀合物。

[0029] 在第三方面,本发明提供一种利用本发明第二方面所述的光敏二氧化碳还原酶光

催化性还原二氧化碳的方法,所述方法包括下述步骤:在反应体系中加入本发明第二方面 所述的光敏二氧化碳还原酶(例如,PSP2T1 或PSP2T2,优选PSP2T2)和牺牲还原剂,进行可 见光辐照,可以将反应体系中的二氧化碳还原为一氧化碳。其中可见光辐照可以利用模拟 太阳光光谱的氙灯进行。本领域技术人员能够理解,"反应体系中的二氧化碳"包括在反应 体系中包含能够产生二氧化碳的相关反应物的情形。

[0030] 综上所述,本发明提供下述实施方案:

[0031] 1.一种可基因编码的人工光合作用蛋白质,其通过遗传密码子扩展,在超折叠黄 色荧光蛋白sfYFP第66位氨基酸位点掺入二苯甲酮-丙氨酸 BpA而得到,其氨基酸序列如 SEQ ID N0:2所示。

[0032] 2. 第1项所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Tyr203Phe突变,氨基酸序列如SEQ ID N0:4所示。

[0033] 3. 第1项所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Tyr203Asp和 His148Glu突变,氨基酸序列如SEQ ID NO:6所示。

[0034] 4. 第3项所述的人工光合作用蛋白质,其中所述蛋白质的三重激发态的衰减寿命为123us。

[0035] 5.第3项所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Glu95Cys突变,氨基酸序列如SEQ ID N0:8所示。

[0036] 6.第3项所述的人工光合作用蛋白质,其还包含Glu95Cys、Va193Tyr 和Thr97Tyr 突变,氨基酸序列如SEQ ID N0:10所示。

[0037] 7.一种光敏二氧化碳还原酶,其为第5或6项的人工光合作用蛋白质与三联吡啶镍 配合物的特异性缀合物,其中所述缀合物通过将 N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特 异性缀合在第95位半胱氨酸上,进一步在二价镍离子的存在下使二价镍离子与缀合在半胱 氨酸上的 N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺配位而获得。

[0038] 8. 第7项所述的光敏二氧化碳还原酶,其中第6项的人工光合作用蛋白质与三联吡 啶镍配合物的特异性缀合物具有2.6%的量子产率。

[0039] 本发明的优点在于,与半导体纳米晶体和小分子光敏剂相比,本发明构建的PSP提供特有的优点,例如,与宽泛的生物系统具有更高的相容性,不依赖贵金属,经由突变的可转换的光化学特性,和自组装成精确的三维结构的能力,这能够允许其功能的模块性扩展和准确的机制表征。由此,PSP能够潜在地致敏多种挑战性的化学转化,涉及的领域多样,诸如太阳能转化、光生物学、环境修复和工业生物学等。

[0040] 本发明合成的光合作用蛋白质可以通过遗传编码在生物体中合成,能够在不破坏 发色团的前提下与氧反应可逆地形成自由基形式,是一种稳健的光化学反应催化剂。并且 光辐照后产生的三重激发态的衰减寿命长,更有利于还原二氧化碳。

附图说明

[0041] 从下面结合附图的详细描述中,本发明的上述特征和优点将更明显,其中:

[0042] 图1.PSP和PSP2T的合理设计。

[0043] (a) 蛋白氧化中心和小分子的还原电势。Ni (II) (terpy): 镍-三联吡啶复合物。 CdS: 硫化镉量子点。

[0044] (b) 上图: 酪氨酸 (左侧) 和二苯甲酮-丙氨酸 (BpA, 右侧) 的结构。下图: 在连二亚硫酸盐 (dithionite) 的存在下, 用405nm激光笔照射sfYFP、PSP1和PSP22分钟, 然后用数码相机拍摄它们的照片。

[0045] (c)使用连二亚硫酸盐作为牺牲还原剂(SR),在pH 7的100mM Tris-HC1缓冲液中, PSP1、PSP1、PSP1 •、PSP2和PSP2 • 的紫外可见吸收(UV-Vis)光谱。连二亚硫酸盐在高于350nm的 波长下没有吸收。

[0046] (d) PSP2 • 在不同pH下的UV-Vis光谱。

[0047] (e)使用NADH作为还原剂,在405nm激光照射之前和之后,PSP2 (基本为水平线)和 PSP2•(有波峰和波谷的曲线)的X-波段电子自旋共振(X-band ESR)光谱。使用NADH作为牺 牲还原剂是因为其没有背景ESR信号。插入图:含有PSP2的ESR管在405nm激光照射之前和之 后(变成红色)的照片。

[0048] (f) 在N,N-二甲基甲酰胺 (DMF) 中的发色团小分子类似物 (E) -4-(4- 苯甲酰苯亚 甲基)-1,2-二甲基-1H-咪唑-5 (4H) -酮 (BpAChm,化合物6,参见实施例1) 的循环伏安法 (cyclic voltammetry,CV) 测量。

[0049] 图2.PSP的晶体学表征。

[0050] (a) PSP2晶体X-射线衍射的装置设置。

[0051] (b) 在结晶缓冲液中存在160mM连二亚硫酸盐的条件下,用405nm 激光笔照射的 PSP2晶体的照片。照射后,溶液变红,停止照射后,溶液逐渐恢复原来的颜色。

[0052] (c) 在光化学还原之前,基态发色团结构快照,BpA66残基的两个苯环的二面角为 58°。

[0053] (d) 在连续405nm激光照射下采集的PSP2•发色团结构的快照。PSP2•中两个苯环的二面角为29.1°。

[0054] (e) 箭头指示与黑暗状态(黄色) 相比较,在405nm激光照射后PSP2• (红色)中 BpA66残基的苯环的明显旋转。0(21)-C(7)-C(6)-C(5)(参见图7)的二面角从-146.9°变为-24.1°,这导致BpA羰基方向的完全翻转。

[0055] 图3.PSP2T的设计和表征。

[0056] (a) 提议的PSP2T催化机制的示意图。

[0057] (b) 由N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(化合物7,参见实施例1) 改良的多种 PSP2单半胱氨酸变体催化的CO形成的转化数(TON)。显示了催化剂到PSP2发色团的距离。

[0058] (c) PSP2T突变体催化的CO形成的TON。

[0059] (d) PSP2T1/2催化的CO形成随照射时间变化的TON。

[0060] 所有情形中的误差条为标准误差(s.d.) (n=3)。

[0061] 图4.PSP2的瞬时吸收光谱(a,c)和光谱动力学曲线(spectra temporal evolution)(b,d)。

[0062] (a) PSP2的瞬时吸收光谱。

[0063] (b) 在370nm、430nm和570nm记录的PSP2的动力学轨迹。

[0064] (c) 在100mM抗坏血酸盐 (Asc) 的存在下, PSP2的瞬时吸收光谱。抗坏血酸盐 (Asc) 没有355nm吸收并且在空气中是稳定的,因而用作还原剂。

[0065] (d) 在0、50、100、150mM抗坏血酸盐(Asc)的存在下,在430nm 记录的动力学轨迹。

[0066] (e) PSP的光化学过程总结。光子吸收后,电子从So基态跃迁到S1更高能态的单线激发态。在这一系统中,S1态通过荧光几乎没有机会回到So基态,而是通过系间跨越(intersystem crossing,ISC)近100%系间穿越到三重态PSP*。该三重态PSP*的寿命为约123µs。如果存在牺牲还原剂(SR),三重态可以获得一个电子并且变成蛋白自由基状态PSP•,在不存在氧的条件下,含有二苯甲酮-丙氨酸(BpA)的蛋白自由基状态(PSP•)的寿命大于1s。

[0067] (f)提议的PSP2T光催化机制。ISC:系间跨越;S1:PSP的单激发态;T1:PSP的三重激 发态(PSP*)。

[0068] 图5.a,BpA的结构;b,BpAChm的结构,BpAChm模拟PSP的发色团结构。c,BpA在405nm激光辐照之前和之后的UV-Vis光谱;d,BpAChm 在405nm激光辐照之前和之后的UV-Vis光谱;在这两种情形中,在存在10mM连二亚硫酸盐的条件下,在用405nm激光笔辐照样品超过10分钟后,没有观察到二苯甲酮自由基。e,PSP1用单独的连二亚硫酸盐(10 mM)处理或单独的405nm激光辐照(10分钟)处理后的UV-Vis光谱。没有观察到PSP1光谱变化。

[0069] 图6.a, PSP1和PSP2用405nm激光辐照10分钟后的UV-Vis光谱;条件:50µM PSP, 100mM Tris-HC1 pH 7.0缓冲液,100mM Asc(抗坏血酸盐);b,在100mM Tris-HC1 pH 7.0缓 冲液中,在不存在Asc的条件下用405nm激光笔辐照10分钟,或在不存在激光辐照的条件下 用100mM Asc处理,PSP2的UV-Vis光谱;在这两种情形中,没有观察到PSP2光谱变化,并且没 有获得PSP2•自由基形成;c,PSP1•在不同pH下的UV-Vis 光谱。在100mM不同pH值的缓冲 液中:Tris-HC1(pH 6.0-8.0),Glycine-NaOH(pH9-10),用405nm激光笔辐照PSP1 10分钟 得到PSP1•。d,用Eu(II)-DTPA还原PSP2的UV-Vis光谱。没有观察到PSP2光谱变化,没有得 到PSP2•自由基形成。条件:65µM PSP2,100mM Tris-HC1 pH 8.0 缓冲液,5mM Eu(II)-DTPA。

[0070] 图7.二苯甲酮(BP)、BP-C00H、BP中性自由基、BP阴离子基团、PSP1发色团、PSP2发色团、PSP2中性自由基、PSP2阴离子基团的结构和BpAChm的命名。

[0071] 图8.PSP2在不同pH值缓冲液中的圆二色(CD)光谱。条件:将在100 mM不同pH值的 缓冲液(即Tris-HC1(pH 6.0-8.0),甘氨酸-NaOH(pH 9-10.6),Carbonate-NaOH(pH 11.4-11.8))中的10µM PSP2放置在石英杯 (200µL,1em path)中,然后在室温用圆二色光谱仪测 量光谱。

[0072] 图9.PSP2•的形成是可逆的。条件:50µM PSP2,50mM NADH,100 mM Tris-HC1 pH 7.0缓冲液。对于每个光周期,将样品先用405nm激光 (100mW/cm²) 辐照10分钟,然后测量 525nm的吸光度(其表示PSP2•的形成,对应于三个等吸光度点中的一个点),然后在下一个 光周期开始之前在暗处温育20分钟。PSP2•的可逆性形成表示,尽管PSP2•可以与氧反应 (这是几乎所有超还原自由基的共同特性),但是反应又在不破坏发色团的前提下回复产生 基态PSP2。由于已知多种二氧化碳还原剂被氧不可逆地破坏,因此,这种特性对于催化剂的 稳健性是重要的。

[0073] 图10.用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(实施例1合成的化合物 7)修饰的 PSP2单半胱氨酸突变体的LC-MS光谱。

[0074] a, PSP1-26C的MS表征。计算的分子量: 27604Da; 实测分子量: 27606Da。

[0075] b,用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺修饰的PSP1-26C的MS表征。计算的分子

量:27893Da;实测分子量:27892Da。

[0076] c,用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺修饰的PSP2-95C的MS表征。计算的分子量:27899Da;实测分子量:27899Da。

[0077] d,用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺修饰的PSP2-95C 93Y97Y。计算的分子量:28030Da,实测分子量:28025Da。

[0078] e,用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺修饰的PSP2的MS表征。计算的分子量: 27646Da;实测分子量:27643Da。实测分子量与计算的分子量基本一致,这说明在PSP2中没 有引入单个半胱氨酸突变时,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺不能与PSP2缀合。进一 步地,这也能够证明,对于引入单个半胱氨酸残基的PSP2变体,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特异性缀合在该半胱氨酸残基上。

[0079] 图11.terpy、Ni (II) terpy、PSP2-95C-terpy,PSP2-95C-Ni (II) terpy和纯化的 PSP2-95C-Ni (II) terpy的UV光谱。这些结果显示,当将8µM PSP2-95C-terpy与2当量的Ni (II) 混合时,定量地形成PSP2-95C-Ni (II) terpy 复合物,如335nm峰所示。

[0080] 图12.残基147,151,95,155,26的β-碳原子到PSP2发色团的距离分别为6.0,10.2, 11.9,17.6,21.9 Å。

[0081] 图13.在使用配置了AM 1.5滤波器的130mW • cm⁻²Xe灯光分解之前(a)和之后(b), 包含0.4µM PSP2T1,0.8µM NiClO₄,1mM BIH(即,4-(2,3-二氢-1H-苯并[d]咪唑-2-基)苯-1,2-二醇),1mM NaHCO₃的反应溶液的TEM图片。

[0082] 图14.sfYFP(SEQ ID NO:1)及本发明构建的各种sfYFP变体的氨基酸序列(SEQ ID NOs:2、4、6、8、10),其中变体第66位的"*"表示 BpA。

[0083] 序列表说明

[0084]

SEQ ID NO:

说明

SEQ ID NO: 1	超折叠黄色荧光蛋白	(sfYFP)	的氨基酸序列
--------------	-----------	---------	--------

- SEQ ID NO: 2 sfYFP-BpA66 的氨基酸序列
- SEQ ID NO: 3 sfYFP-BpA66 在大肠杆菌中表达的核苷酸序列
- SEQ ID NO: 4 sfYFP-BpA66-Phe203 (PSP1) 的氨基酸序列
- SEQ ID NO: 5 sfYFP-BpA66-Phe203 (PSP1) 在大肠杆菌中表达的核苷酸序列
- SEQ ID NO: 6 sfYFP-BpA66-Asp203 Glu148(PSP2)的氨基酸序列

[0085]

SEQ ID NO: 7 sfYFP-BpA66-Asp203 Glu148(PSP2)在大肠杆菌中表达的核苷 酸序列

SEQ ID NO: 8	PSP2-95C 的氨基酸序列
--------------	-----------------

SEQ ID NO: 9 PSP2-95C 在大肠杆菌中表达的核苷酸序列

SEQ ID NO: 10 PSP2-95C93Y97Y 的氨基酸序列

SEQ ID NO: 11 PSP2-95C93Y97Y 在大肠杆菌中表达的核苷酸序列

SEQ ID NO: 12 超折叠黄色荧光蛋白(sfYFP)在大肠杆菌中表达的核苷酸序列

[0086] 需要说明的是,由于二苯甲酮-丙氨酸(BpA)不是天然氨基酸,在制作计算机可读 形式的序列表时不能显示这样的人工氨基酸,因此在序列表中SEQ ID NOs:2、4、6、8、10所 示的sfYFP变体序列中,第66位仍显示Tyr,本发明人在<223>注明了"第66位Tyr突变为二苯 甲酮-丙氨酸(BpA)"的信息。本领域技术人员根据本说明书记载的信息并结合图 14列出的 变体序列,能够理解SEQ ID NOs:2、4、6、8、10所示的sfYFP 变体序列中,第66位实际为二苯 甲酮-丙氨酸(BpA)。

具体实施方式

[0087] 下面参照具体的实施例进一步描述本发明,但是本领域技术人员应该理解,本发明并不限于这些具体的实施例。

[0088] 除非另外说明,实施例中所用的试剂、质粒等均可从市售渠道购买得到。

[0089] 材料和方法

[0090] 材料

[0091] 2-氨基-3-(4-苯甲酰基苯基)丙酸(BpA,简称二苯甲酮-丙氨酸)购自 Amatek Scientific company(中国苏州)。4-氨基-2,6,2-三联吡啶购自上海 UCHEM公司(中国上 海)。BIH(即,4-(2,3-二氢-1H-苯并[d]咪唑-2-基)苯 -1,2-二醇)按照参考文献中的方法 合成⁴¹。所有其他化学品购自 Sigma-Aldrich或J&K chemical并且无需进一步纯化而使用。 硅胶色谱纯化使用硅胶60(230-400目,购自伊诺凯公司)进行。PCR试剂、T4DNA 连接酶和限 制性内切核酸酶购自Fermentas。Ni-NTA亲和纯化试剂和纯化柱购自Qiagen。pEVOL-BpARS 质粒购自Addgene(Plasmid#31190)。所用的引物和突变的基因由Sangon Biotech合成。 [0092] 分析方法

[0093] ¹H和¹³C NMR光谱在Bruker AMX-500仪器上记录,并且以四甲基硅烷的化学迁移作 为基准迁移。所有的¹H NMR光谱以百万分之一(ppm) 为单位报告,并且相对于DMSO信号 (2.5ppm)测量。¹³C NMR光谱相对于残余的DMSO(40ppm)以ppm报告。化学品的质谱在配备了 单个四极质量检测器和电喷射离子源的Waters LC-MS(Waters ACQUITY QDa)上运行。蛋白 的质谱在Agilent 6100系列单个四极质谱仪 (Agilent Technologies)上运行。蛋白纯化 在AKTA UPC 900 FPLC系统(GE healthcare)上进行。吸收光谱使用紫外-可见光质谱仪 (Agilent 8453,Agilent technologies,CA,USA)在室温记录。荧光光谱在装配了 Varioskan Flash SkanIt软件2.4.3 RE(Varioskan Flash,Thermo Fisher Scientific

Inc)的微量平板读取仪上记录。荧光衰减测量用时间相关的单光子计数(time correlated single photon counting,TCSPC)荧光分光计(FL900 Edinburgh instruments Ltd.)进行。纳秒时间分辨率的瞬时吸收光谱使用纳秒闪光光解设置的Edinburgh LP980光谱仪(Edinburgh Instruments Ltd.)检测。循环伏安法(cyclic voltammetry,CV)测量用CH仪器600D电化学系统(CH Instrument,China)进行。气相色谱(gas chromatography,GC) 用配备了TCD和HID检测器的SRI多气相分析仪(SRI Instruments,Model 8610C)进行。圆二色(circular dichroism,CD)光谱用圆二色光谱仪(Applied Photophysics Ltd,Chirascan Plus)记录。上述实验均在中国科学院生物物理研究所进行。ESR光谱用154Bruker EMX-plus X-band光谱仪(中国科学院化学研究所,北京)记录。透射电子显微镜(清华大学化学系分析中心)拍摄。

[0094] 实施例1.相应化合物的合成和表征

[0095] 按照以下反应路线合成下述化合物,用于检测本发明制备的可基因编码的人工光合作用蛋白质在光反应中形成的自由基的还原电势。

[0096] 下述合成反应中所用的试剂,除非另外指明,均购自百灵威化学试剂公司。

[0097] (E)-4-(4-苯甲酰苯亚甲基)-1,2-二甲基-1H-咪唑-5(4H)-酮(BpAChm)(6)的合成路线



[0099] (1) 4-((2-甲基-5-氧代噁唑-4(5H)-基亚基)甲基)苯甲醛(3) 的合成

[0100] 将1 (23.6g) 和NaOAc (16.4g) 在Ac₂O (100mL) 中的混合物在室温搅拌1小时,然后加入2 (26.8g)。将该混合物在室温搅拌2小时,然后在 65℃过夜。冷却至室温后,向混合物中加入H₂O (1L)。将混合物在室温搅拌1小时,然后过滤。将得到的固体用H₂O (1L)和MeOH (100mL)洗涤,然后在真空中干燥,得到作为橙色固体的3 (32g),其可以不经进一步纯化直接用于后续步骤。

[0101] (2) 4-((1,2-二甲基-5-氧代-1H-咪唑-4(5H)-基亚基)甲基)苯甲醛(4)的合成

[0102] 向3(32g)在EtOH(100mL)中的溶液中加入NH₂Me(在EtOH中 40%,100mL)。将混合物在室温搅拌1小时,然后在65℃过夜。在去除溶剂后,将残余物用硅胶色谱纯化,用PE至 PE:EA=1:1(v/v)洗脱,得到作为浅黄色固体的4(3.6g)。

[0103] 其中PE为石油醚,EA为乙酸乙酯。

[0104] (3) 4-(4-(羟基(苯基)甲基)苯亚甲基)-1,2-二甲基-1H-咪唑-5(4H)-酮(5)的合成

[0105] 向4(3.6g)在THF(100mL)中的溶液中,在-78℃加入PhMgBr(在Et₂0中,3M,5mL)。将 混合物在-78℃搅拌1小时,然后在15℃继续搅拌1小时。向混合物中加入MeOH(50mL),在减 压下去除溶剂。残余物通过硅胶色谱纯化,用PE至PE:EA=1:1(v/v)洗脱,得到作为浅黄色 固体的5(2.1g)。

[0106] 其中PE为石油醚,EA为乙酸乙酯。

[0107] (4) 4-(4-苯甲酰苯亚甲基)-1,2-二甲基-1H-咪唑-5(4H)-酮(6)的合成

[0108] 向5(2.1g)在DCM(100mL)中的溶液中,加入Dess-Martin(5g,购自 Alfa化学试剂 公司)。将混合物在室温搅拌1小时,然后用饱和NaHCO3(300 mL)淬灭反应。分离有机层并用 饱和Na₂SO₃(100mL)洗涤,然后在减压下浓缩。残余物用硅胶色谱纯化,用PE至PE:EA=i:1 (v/v)洗脱,产生粗产物6(1.1g)。将其进一步纯化并用EA:MeOH=9mL:1滴定,产生作为浅黄 色固体的纯的产物6(0.75g)。

[0109] MS (ESI): C₁₉H₁₆N₂O₂计算质量需要m/z:304.12,实测[M+1]⁺m/z 305.02; [M+Na]⁺m/z 327.02.¹H-NMR (500MHz, DMSO-d6) 8.34 (s,1H), 8.32 (s,1H), 7.77 (m,4H), 7.75 (m,1H), 7.56 (m,2H), 7.02 (s,1H), 3.1 (s,3H,-CH₃), 2.37 (s,3H,-CH₃); ¹³C-NMR (500MHz, DMSO-d6) 8 195.7,170.3,166.7,141.0,138,4,137.6,137.2,133.3,132.1,130.2,130.1,129.1, 123.3,26.8,15.9。

[0110] N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(Iodoacetamidoterpyridine,7)的合成



[0112] (1) N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-氯乙酰胺的合成

[0113] 将4-氨基-2,6,2-三联吡啶(240mg,1mmo1,购自上海UCHEM公司)用由四氢呋喃和 乙腈组成的混合物溶剂(THF/MeCN=1mL:1mL)溶解。向溶液中加入三乙胺(500µL,5eq.),并 且在氮气气氛下搅拌1小时。然后。逐滴滴入氯乙酰氯(200µL,在1mL MeCN中)。将混合物搅 拌2小时。将得到的溶液用乙酸乙酯(EtOAc)萃取,用5%NaHCO3溶液洗涤。收集有机相,用无 水Na2SO4干燥,并蒸发,从而得到棕色固体(300mg)。该产物无需进一步纯化用于下一步骤 ([M+1]⁺m/z 325)。

[0114] (2) N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺的合成

[0115] N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-氯乙酰胺(300mg)用由四氢呋喃和乙腈(THF:MeCN= 1mL:10mL)组成的混合溶剂溶解。加入碘化钾(500mg),并将混合物90℃回流1小时。将得到的混悬液浓缩并通过硅胶柱分离(洗脱剂CH₂Cl₂:CH₃OH=20mL:1mL),得到作为黄色粉末的产物(150mg),产率为35%。

[0116] ¹H-NMR (500MHz, DMSO-d6) 8.70 (d, 2H), 8.66 (s, 2H), 8.58 (d, 2H), 8.00 (t, 2H), 7.49 (t, 2H), 3.89 (s, 2H); ¹³C-NMR (500MHz, DMSO-d6) δ168.52, 156.23, 155.10, 149.56, 148.18, 138.07, 125.03, 121.33, 110.51, 1.43; MS (ESI): C₁₇H₁₃IN₄0计算的质量需要m/z:

416.01,实测[M+1]⁺m/z 417.02。

[0117] N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺镍(II)复合物合成

[0118] 将Ni (C104) 2 • 6H20的乙腈溶液 (500µL,20mM) 添加到含有N-(2,6,2- 三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺 (10µmol) 的管中。将混合物用水 (500µL) 稀释至 1ml,并且超声10分钟,从而得到澄清的黄色-橙色储液。

[0119] C₃₄H₂₆NiI₂N₈O₂计算的质量需要m/z:890.96,实测[M]²⁺m/z 445.46。

[0120] 实施例2.sfYFP突变体的构建

[0121] 本发明中所述的所有表达荧光蛋白(FP)变体的载体都用pET22b(+) 载体(购自通用生物系统(安徽)有限公司)克隆并表达。PCR反应(50µL) 包含10pM引物,50ng模板DNA,1 ×高保真度DNA聚合酶缓冲液,1单位高保真度聚合酶(Fermentas),0.2mM dNTP和1.5mM MgC1₂。DNA 扩增用DNA热循环仪进行:初始变性(94℃,1min);接着是30个链反应循环:94℃ 1min,60℃ 1min,68℃ 1min;最后在68℃延伸10min。

[0122] 包含超折叠黄色荧光蛋白(superfolder yellow fluorescent protein, sfYFP, 氨基酸序列如SEQ ID NO:1所示)编码序列(SEQ ID NO:12) 的载体pET22b(+)用作产生不同sfYFP突变体的模板。所有的构建体和它们的诱变都通过DNA测序分析进行验证。

[0123] 将构建体pET22b-sfYFP(其中sfYFP编码序列由通用生物系统(安徽)有限公司合成)与BpAtRNA合成酶质粒pEV0L-BpARS(质粒购白 Addgene(Plasmid#31190),使用方法还可参见参考文献38-39)共转化到大肠杆菌BL21(DE3)菌株中,进行非天然氨基酸掺入。具体地,将构建体pET22b/sfYFP-TAG66突变体与pEV0L-BpARS共转化到大肠杆菌 BL21(DE3)菌株中。所述pEV0L-BpARS质粒携带BpA选择性詹氏甲烷球菌(Methanococcus jannaschii)酪胺酰tRNA合成酶和詹氏甲烷球菌酪胺酰琥珀抑制子tRNA(MjtRNATyr^{CUA}),从而允许向sfYFP 突变体的第66 位位点特异性掺入BpA,得到的突变体蛋白命名为sfYFP-BpA66,其氨基酸序列如SEQ ID N0:2所示。

[0124] 在此基础上,通过改变表达载体中sfYFP编码序列的相应密码子核苷酸,而进一步 将sfYFP中第203位酪氨酸(Tyr)突变为苯丙氨酸(Phe),该双重突变体sfYFP-BpA66-Phe203 命名为PSP1,其氨基酸序列如SEQ ID N0:4所示。更进一步地,将sfYFP中第203位酪氨酸 (Tyr)突变为天冬氨酸(Asp),且将第148位组氨酸(His)突变为谷氨酸(Glu)的三重突变体 sfYFP-BpA66-Asp203 Glu148称为PSP2,其氨基酸序列如SEQ ID N0:6所示。

[0125] 在PSP2的基础上,将第95位谷氨酸(G1u)突变为Cys(C),得到 PSP2-95C突变体,其 氨基酸序列如SEQ ID NO:8所示。该突变体在用 N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(实 施例1合成的化合物7)修饰后 (N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特异性缀合在第95位 的半胱氨酸上),在二价镍离子的存在下得到的最终缀合物命名为PSP2T1,检测得知PSP2T1 具有较高的二氧化碳还原活性。

[0126] 为了研究局部质子供体的存在是否能够提高催化效率,发明人在 PSP2-95C突变体的基础上,将第93位缬氨酸(Val)和97位苏氨酸(Thr) 均突变为酪氨酸(Tyr,Y),得到突变体PSP2-95C93Y97Y,其氨基酸序列如SEQ ID N0:10所示。该突变体在用N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(实施例1合成的化合物7)修饰后(N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺特异性缀合在第95位的半胱氨酸上),在二价镍离子的存在下得到的最终缀合物命名为PSP2T2,其表现出显著提高的一氧化碳转化数(TON) (图3c/d)。本发明人计算得知PSP2T2

具有2.6%的量子产率,用于二氧化碳向一氧化碳的光催化性还原(表2-3)。

[0127] 进行蛋白表达时,将已经转化了相应的重组表达载体的单个菌落在补充有氨苄青 霉素(100µg/mL,购自Sigma-Aldrich)和氯霉素(25µg/mL,购自Sigma-Aldrich)的LB培养基 (4mL,购自Sigma-Aldrich)中在37℃生长过夜。取1mL过夜培养物接种到补充有氨苄青霉素 (100µg/mL)和氯霉素(25µg/mL)以及BpA(1mM)的100mL液体LB培养基中。然后将细胞在37℃ 培养至0D 600为1.1,接着添加0.02%阿拉伯糖(购自 Sigma-Aldrich)和1mM异丙基β-D-1-半乳糖硫吡喃糖苷(IPTG,购自 Sigma-Aldrich)诱导蛋白表达。继续培养4-12小时,收集细 胞并在-70℃冷冻,备用于蛋白纯化。

[0128] 进行蛋白纯化时,将细胞混悬在裂解缓冲液(50mM Tris-HC1,pH 7.8, 150mM NaC1,和10mM咪唑)中,通过超声处理裂解。离心后,将上清上样到Ni-NTA柱(Histrap 5ml, GE healthcare)上。用5ml洗涤缓冲液(50 mM Tris-HC1,pH 7.8,150mM NaC1,和50mM咪唑)洗涤柱子两次,然后用洗脱缓冲液(50mM Tris-HC1,pH 7.8,150mM NaC1,和250mM咪唑)洗脱捕获的蛋白。

[0129] 进行结晶时,将纯化的各种蛋白在包含20mM HEPES-NaOH,pH 7.5,10mM β-ME的缓 冲液中的溶液浓缩至10mg/mL。加入0.5mg/mL 胰蛋白酶(TPCK处理的)在37℃温育1.5小时。 通过加入1mM PMSF(苯基甲基磺酰氟,购自Sigma-Aldrich)而阻断降解反应。将上述混合物 再次上样到Ni-NTA琼脂糖亲和树脂(购自Sigma-Aldrich)上,以去除包含完整的HIS6标签 的未消化的蛋白。将消化的蛋白用Sephadex凝胶柱层析(Superdex 75 10/300GL;GE Healthcare)纯化到含有20mM HEPES-NaOH,pH 7.5的缓冲液中,并且浓缩至~30mg/mL,通 过SDS-PAGE检验。通过将1µL蛋白样品(20mg/mL)与等体积的结晶缓冲液(基态:25% PEG3350,0.2M MgCl₂,0.1M Bis-Tris pH 5.5;自由基态: 15%PEG3350,0.1M苹果酸,pH 6.5)混合,利用座滴蒸汽扩散法(sitting-drop vapor diffusion method)在16℃约一周 出现晶体。然后将晶体快速冷冻在液氮中。

[0130] 关于上述突变体晶体结构的确定,衍射数据由上海同步辐射光源(Shanghai Synchrotron Radiation Facility,SSRF)用beamlines B17U或 BL18U采集。数据处理和约 简使用HKL2000package进行。使用sfYFP(PDB code:1F0B)的原子坐标作为检索模型,用 CCP4套装(一种大分子结构晶体结构解析软件,Collaborative Computational Project No.4 Software for Macromolecular X-Ray Crystallography, http:// www.ccp4.ac.uk/)的Molrep进行分子替换,解析PSP2•(自由基态)的结构。

[0131] 数据采集和结构精修统计学数据总结在下表1中。蛋白结构示意图用PyMOL (http://www.pymol.org)产生。PSP2 • (自由基态)晶体结构的原子坐标和结构因数已经在 Protein Data Bank中登记 (PDB codes:5YR3)。

[0132] 表1.PSP2 • 的X射线衍射的统计学数据。

数据采集

Data sets	PSP2• (pH 5.0)
Space group	$P 4_1 2_1 2$
Cell dimensions	
a, b, c (Å)	51.69, 51.69, 178.875
α, β, γ (°)	90.00, 90.00, 90.00
Resolution range (Å)	50 - 1.89
Average Redundancy	6.6
Ι/σΙ	17.7
Completeness (%)	99.4
$R_{merge} (\%)^{a}$	7.2

[0133]

Refinement

Resolution (Å)	29.417 - 1.89
R _{cryst} / R _{free} (%)	81.7
No. of total reflections	37512 (189)
r.m.s.deviations	
bond lengths (Å)	0.008
bond angles (°)	1.052
Ramachandran plot	
most favored regions (%)	95.95
additionally allowed (%)	3.6
generously allowed (%)	0.45

[0134] 使用Agilent 8453 UV-可见光分光光度计,在室温检测各种PSP 突变体蛋白的 UV-Vis光谱和确定PSP2•的pKa。UV-Vis光谱和pKa 数据能够证明PSP突变体蛋白在碱性条 件转化为去质子化状态。

[0135] 使用Agilent 8453 UV-可见光分光光度计,在室温检测PSP2自由基(PSP2•)的形成是可逆的。在存在50mM NADH的条件下,将在100mM Tris-HC1 pH 7.0缓冲液中的50uM PSP2蛋白用405nm 激光辐照10分钟,然后使用Agilent 8453 UV-可见光分光光度计(石英杯,100µL,1cm path)在室温记录UV-Vis光谱。对于每个光周期,将样品先用405nm激光

(100mW/cm²) 辐照10分钟,然后测量 525nm的吸光度(其表示PSP2•的形成,对应于三个等 吸光度点中的一个点),然后在下一个光周期开始之前在暗处温育20分钟。PSP2•的可逆 性形成表示,尽管PSP2•可以与氧气反应(这是几乎所有超还原自由基的共同特性),但是 反应又在不破坏发色团的前提下回复产生PSP2。由于已知多种二氧化碳还原剂被氧不可逆 地破坏,因此,这种特性对于催化剂的稳健性是重要的。

[0136] 通过循环伏安法(cyclic voltammetry,CV)测量还原电势,还原电势数据能够间 接证明PSP2自由基的还原力。测量用CH Instruments 600D potentiostat(仪器购自上海 辰华仪器有限公司)进行。在4°C,将在0.1M NBu₄PF₆ DMF溶液中的2mM BpAChm溶液放置在具 有Au工作电极、Ag/AgCl参比电极和Pt辅助电极的3- 电极室中。测量之前,将体系用Ar净化 15分钟。CV参数如下:扫描速率:10mV/s;样品间隔:1mV;灵敏度:10 μ A/V;安静时间: 4s;温 度:0°C。

[0137] 进行电子自旋共振 (electron spin resonance,ESR) 实验以进一步表征自由基 PSP2•的产生。在50mM NADH的存在下,将在100 mM Tris-HC1 pH 8.0缓冲液中的45µM PSP2用405nm激光辐照10 繁殖后,通过UV-Vis光谱定量确定产生PSP2自由基的产率为 12%。在405nm激光辐照之前,PSP2蛋白溶液呈现浅黄色,在405nm激光辐照后,蛋白溶液变 成深红色,这表明形成了自由基。然后,在 Bruker E500光谱仪上,在室温对深红色的光处 理的蛋白样品记录 X-波段ESR光谱。ESR捕获参数如下:调节频率:30-100kHz;微波功率: 0.05-10mW;调节幅度:2G。

[0138] 为了确定PSP光激发后各种中间体的吸收光谱及寿命,使用Edinburgh LP980分光 计(Edinburgh Instruments Ltd.)的纳秒闪光光解装置结合小巧的Q-switched Nd:YAG激 光器(Q-smart 850,Quantel, France)测量纳秒时间分辨率的瞬时吸收光谱。探头为150W 脉冲的氙弧灯,用于从几纳秒到1ms的动力学和光谱测量。样品的光解使用355nm的单次闪 光激光激发(single-flash laser excitation)实现(1 Hz,10mJ/pulse,50mm² spot area,fwhm~7ns)。探测光来自450W 脉冲的氙气灯。使用单个检测器(PMT R928P)记录瞬时 信号,使用示波器记录动力学痕迹,使用ICCD检测器记录时间分辨光谱。数据用LP900软件 进行分析。在355nm波长具有0.30D的吸光度的样品在测量前先用Ar脱气处理约10分钟。

[0139] 将衰减曲线拟合为下述等式,列出了得到的寿命值。

[0140] $y = y_0 + A_1 e^{-x/\tau_1} + A_2 e^{-x/\tau_2}$

[0141] 使用0mM抗坏血酸盐τ=123µs;

[0142] 使用50mM抗坏血酸盐τ1=123µs;τ2=53µs

[0143] 使用100mM抗坏血酸盐τ1=123µs;τ2=34µs

[0144] 使用150mM抗坏血酸盐τ1=123µs;τ2=24µs

[0145] 恒定速率计算如下:

[0146] $k = (1/\tau_2 - 1/\tau_1) / C_{Asc}$

[0147] 使用50mM抗坏血酸盐k=(0.0189-0.00813)*10⁶/0.05mM=2.2×10⁵M⁻¹s⁻¹

[0148] 使用100mM抗坏血酸盐k= $(0.0294-0.00813)*10^{6}/0.1$ mM= 2.1×10^{5} M⁻¹s⁻¹

[0149] 使用150mM抗坏血酸盐k=(0.0417-0.00813)*10⁶/0.15mM=2.15×10⁵M⁻¹s⁻¹

[0150] kaverage $= 2.2 \times 10^5 M^{-1} s^{-1}$

[0151] 实施例3.sfYFP突变体的活性检测

[0152] 3.1 PSP2单半胱氨酸突变体的三联吡啶修饰

[0153] 将在反应缓冲液(150mM Tris-HC1缓冲液pH 8.8,30%DMF)中的PSP2的单半胱氨酸突变体(具体参见表3,50µM)在室温用100 µM三(2-羧基乙基)膦(TCEP)处理5分钟。然后,通过加入250µM N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(实施例合成的化合物7)在室温进行标记反应12小时。在三联吡啶修饰后,通过针对10mM Tris-HC1 pH 8缓冲液透析(Amicon Ultra-0.5 Centrifugal Filter Unit 3K,至少3 次)去除未结合的三联吡啶分子。然后,通过LC-MS分析得到的突变体。图11显示了定量形成PSP2-95C-terpy复合物。

[0154] 3.2光催化性二氧化碳还原

[0155] 光催化性二氧化碳还原在用波形塞密封的玻璃顶空瓶(总体积为10m1)中进行。对 于典型的反应,反应溶液体积为200μL:将在 100mM Tris-HC1缓冲液(pH 8.0,50%DMF,以 增加在纯水中的 4-(2,3-二氢-1H-苯并[d]咪唑-2-基)苯-1,2-二醇(BIH)衍生物溶解性) 中的三联吡啶镍配合物修饰的40μM PSP2单半胱氨酸突变体蛋白 (例如,PSP2T1或PSP2T2) 与80μM Ni(C104)2、100mM NaHCO3、100mM 4-(2,3-二氢-1H-苯并[d]咪唑-2-基)苯-1,2-二 醇(BIH)牺牲还原剂(SR)一起添加到玻璃顶空瓶中。样品用氩气(Ar)鼓泡10分钟,然后用具 有AM 1.5滤波器的300W Xe灯(MICROSOLAR300,北京泊菲莱科技有限公司)辐照,以模拟太 阳光谱。使用截止滤光片(cutoff filter,UVCUT400)实现可见光(λ>400nm)辐照。使用气 相色谱(GC)(SRI instruments,8160C GC)分析光催化的气体产生率。

[0156] 3.3计算光子(光子命中/分子/秒)⁴²

[0157] 按照参考文献42(具体参见第60-61页)的方法,计算光子命中/分子/秒。

[0158] 光子通量或强度I由下式计算:

[0159] I=E*N_A

[0160] 其中I是每秒钟碰撞单位表面积的光子数,E是每秒钟每单位面积的 Einsteins 数,N_A是Avogadro常数,数值为6.02*10²³。

[0161] 用PSP2替换吸收的阳光强度(400-450nm),本发明人得到:I =1.32×10²⁰个光子 $m^{-2}s^{-1}$;其对应于1.32个光子 $Å^{-2}s^{-1}$ 。

[0162] 对于sfYFP蛋白,其结构大致为正方形的,正方形每边长~3.5 Å,其每秒钟被约16 个光子照射,但是这些光子没有全部被吸收。为了确定吸收多少个光子,应该按照下述等式 计算光敏剂的靶标尺寸:

[0163] $\sigma = 2303 \epsilon / N_A$

[0164] 其中o表示靶标尺寸, ε表示摩尔消光系数, NA表示Avogadro常数。

[0165] 最大吸收波长375nm处的消光系数为23mM⁻¹cm⁻¹。在吸收区 (400nm至450nm)的平均消光系数为约3.65mM⁻¹cm⁻¹。包含BpA 的蛋白的平均尺寸 σ 为1.39×10⁻¹⁷cm²,即0.139 Å²。则光子命中/分子/秒为I× σ 个光子s⁻¹,*Hits* = I× σ = 1.32 个光子Å⁻²s⁻¹×0.139 Å² = 0.18 s⁻¹。

[0166] 3.4确定量子效率值

[0167] 使用下述等式计算催化性光氧还反应的量子效率(quantum efficiency,QE)值:

 $[0168] \qquad QE = \frac{TON_{co} \times 2}{Hits} \times 100\%$

[0169] 其中TONco表示一氧化碳转化数,Hits为3.3节计算的Hits。

[0170] 利用关于本发明人的系统体积的理想气体法则,将通过气相色谱检测的一氧化碳浓度(以ppm为单位)转化成产生的一氧化碳总摩尔数。因为产生一分子的一氧化碳需要2个电子,因此在计算时包括因数2。为了确定入射光子的通量,由包含BpA的蛋白突变体的吸光度确定光子波长(400-450nm),计算通量。

[0171] 计算基于3小时光解后由PSP2T2吸收的光子数,计算的量子效率(QE)为2.6%。

[0172] 关于入射的总太阳光子数,按照参考文献43中所述的方法,计算基于入射光子的量子效率(QE):

 $[0173] \qquad QE = \frac{\text{CO molecules} \times 2}{\text{incident photons}} \times 100\%$

[0174] 此处,入射光子数(incident photons)可由入射光子通量1.2×10²¹个光子•cm⁻²•h⁻¹(在130mW cm⁻²)计算,并且在本发明人的研究情形中,照射面积为1cm²。在3小时光解后,产生0.2µmo1一氧化碳(CO),反应体系的总体积为0.2m1。基于全部的照射光子数,关于PSP2T2体系计算的QE为0.0067%。

$$[0175] QE = \frac{\frac{0.2 \ \mu mol}{3 \ h} \times 6.022 \times 10^{22} \times 2}{1.2 \ \times \ 10^{21} \ photoms \cdot cm^{-2} \cdot h^{-1} \ \times \ 1 \ cm^2} \times 100\%$$

[0176] 结果和讨论

为了设计光催化性二氧化碳还原酶,本发明人首先将荧光蛋白 (FP)¹³⁻¹⁴转换成光 [0177] 敏蛋白(photosensitizer protein, PSP)(图1)。为了实现这一目标,必须满足下述条件: (1) PSP必须能够有效地吸收可见光;(2) 当吸收光子时, PSP必须转化成能够较长久存在的 光激发态 (PSP*),从而促进电子转移反应,这导致PSP自由基 (PSP•)的形成;(3) PSP•必 须是一种强还原剂,能够驱动二氧化碳还原催化剂的还原,由于二氧化碳具有很高的惰性, 二氧化碳还原催化剂的还原通常需要高的超电势5。由于天然荧光蛋白通常仅具有纳秒激 发态寿命14,存在的时间太短而不能允许长距离的电子转移,本发明人通过利用遗传密码表 达¹⁵⁻¹⁶用二苯甲酮-丙氨酸 (BpA,图1b) 替换超折叠黄色荧光蛋白 (superfolder vellow fluorescent protein,sfYFP,图2-3)中的发色团残基Tyr66而改造FP发色团。sfYFP通过其 三肽Gly65-Tyr66-Gly67的自发性催化转化而产生高荧光性的对-羟基苯亚甲基-5-咪唑啉 酮(p-HBI)种类。已知二苯甲酮以接近100%的量子效率从单线激发态系间跨越到三重态, 所述三重态具有的寿命是原来的10⁵倍,这允许发生牺牲还原剂(SR)还原¹⁷⁻²¹。本发明人设 想在包含BpA66的sfYFP突变体中,三肽Gly65-BpA66-Gly67可以自发催化性转化成包含 (E)-4-(4-苯甲酰苯亚甲基)-1,2-二甲基-1H-咪唑-5(4H)-酮(BpAChm,结构如图1f所示)的 发色团,其应该以高量子效率系间跨越到三重态。

[0178] 本发明人设想,一旦FP发色团被光化学还原,应该观察到颜色变化。为了检验这一 设想,本发明人首先将BpA掺入到sfYFP的第 66位,并且在存在10mM连二亚硫酸钠的条件 下,用405nm激光 (100mW/cm²)辐照所述突变体蛋白。由于sfYFP的203位氨基酸残基是酪氨 酸,其与PSP发色团由于形成pi-堆积(pi-stack)而发生了很快的电子转移过程,因此在光 辐照后不能检测到PSP•。这可能是由于从Tyr203到PSP*的电子转移和随之而来的快速电 荷结合。然后,本发明人将Tyr203突变成Phe。出乎意料地,sfYFP-BpA66-Phe203双重突变 体(PSP1,SEQ ID N0:4)在激光辐照后30秒发生颜色变化,从黄色变成红色(图1b,图5)。辐

照导致390nm峰消失和在555nm与765nm出现两个新峰,这表明已经发生了光化学还原反应²²。产生的光化学产物称为PSP1•。

[0179] 由于连二亚硫酸盐是一种活细胞中不会产生的强还原剂(在pH 7,E°=-436mV), 然后本发明人研究较弱的生物相关还原剂能否促进PSP1的光化学还原。本发明人发现,抗 坏血酸钠不能驱动PSP1 的光化学还原。为了提高PSP*的氧化电势,以使其能够接收来自生 物相关的牺牲还原剂(SR)的电子从而产生PSP•,本发明人突变残基Phe203和His148,靠近 PSP1发色团的残基突变为天冬氨酸、谷氨酸或赖氨酸。这些残基突变成带电荷残基能够通 过静电和氢键相互作用显著调节PSP发色团还原电势^{1,2}。然后在抗坏血酸盐的存在下用 405nm激光辐照这些突变体PSP蛋白,发现 sfYFP-BpA66-Asp203Glu148(PSP2,SEQ ID NO: 6)在405nm激光辐照后从黄色变为红色(图6)。这些结果表明,PSP2利用生物相关的牺牲还 原剂,进行了有效的光化学还原反应,产生了PSP2•。

[0180] 然后,本发明人在不同pH条件下进行PSP2•的UV-Vis滴定。如图1c和1d所示,尽管 PSP2•在接近中性的pH下在500nm有强峰,但是在光照后555nm和765nm出现新峰,并且随着 pH升高,新峰升高。观察到这些等吸收点分别在525nm、680nm和730nm 处,这表明在滴定过 程中仅存在两种化学种类。这些结果表明,在中性pH,PSP2•作为中性自由基(pKa=10.6) 存在。相反,从pH 6至 10,PSP1•的UV-Vis光谱保持不变,这表明PSP1•在中性pH是阴离子 基团(图6和7)。在pH 6-11.8,PSP2的CD光谱显示二级β-片层结构没有变化,表明在整个pH 滴定过程中,蛋白保持正确折叠(图 8)。这些结果表明PSP2*是优于PSP1*的氧化剂。残基 Asp203/Glu148 可以与电子转移相似的速率将质子转移到PSP2*。这种质子偶联的电子转 移²³⁻²⁴(proton coupled electron transfer,PCET)避免产生高能量阴离子基团中间体,降 低PSP•态能量,并且因此增加PSP*与PSP•之间的能量差,这将加速从SR到PSP*的电子转 移速率,形成PSP•。

[0181] 为了进一步表征光激发导致产生PSP2自由基,本发明人收集了 X-波段电子自旋 共振(electron spin resonance,ESR)数据,所述数据表明,在405nm激光辐照后(非在辐照 前),在g=2.006的强峰和~22Gauss的峰-到-峰宽度(图1e),这证明了在PSP2•中形成了 典型的有机自由基基团。

[0182] 为了表征PSP2的还原电势,本发明人在水溶液中进行了蛋白电化学检测。然而,由于PSP2的还原电势低,在水氧化还原前的还原电势区间没有观察到与蛋白还原相对应的显著信号。然后,本发明人合成了模拟PSP2发色团的小分子BpAChm(图1f)。在DMF溶剂中进行的循环伏安法(CV)实验证明,BpAChm在-1.46V和-2.05V具有两个还原峰,这与BpAChm的1e和2e还原相对应²²(图1f)。由于DMF不是蛋白内部环境的良好的模拟物,E~-1.46V值不能准确表示PSP2•相同的还原电势。在这种情形下,本发明人使用强还原剂铕(II)二乙烯三胺五乙酸酯(Eu(II)-DTPA,购自Sigma-Aldrich)(在 pH 8,E⁰′=-1.14V)²⁵,检测PSP2能否被还原。UV-Vis光谱显示,即使使用80倍过量的Eu(II)-DTPA作为还原剂,也没有PSP2•吸收峰出现(图6d)。根据这些数据,本发明人可以推测出PSP2•的还原电势小于-1.14V。

[0183] 为了检验PSP2•是否对氧敏感,本发明人首先通过光辐照产生 PSP2•,然后将其 在空气存在下在100mM Tris-HC1 pH 7.0缓冲液中温育20分钟。如图9所示,PSP2•与氧反 应,又产生PSP2。这种光循环可以重复多次。PSP2•的可逆形成表明PSP2•与氧反应不会不 可逆地破坏发色团。由于已知多种二氧化碳还原催化剂被氧不可逆地破坏,因此这种特性

对于基于PSP的催化剂的稳健性是重要的。

[0184] 为了表征由于光化学还原导致的结构变化,本发明人通过X射线结晶性以1.8 Å 的分辨率确定了PSP2•的结构。在405nm激光辐照的条件下,在3分钟内完成X射线衍射数据 采集。本发明人证实了在整个数据采集过程中,晶体保持为深红色(图2a/b)。在光化学还原 之前,残基BpA66中的两个苯环采用扭曲的构象,二面角为58°(图2c)。类似地,二苯甲酮中 两个苯环之间的二面角为56°²⁶,这表明这两个苯环不形成共轭π-电子体系。然而,在自由基 状态(PSP2•), BpA66中的一个苯环进行8.7 Å 的明显旋转(图2e),两个苯环之间的二面 角减小了29.1°(图2d),导致形成延长的共轭π-电子体系,和显著红移的UV-Vis光谱。据本 发明人所知,这是关于质子化及中性二苯甲酮自由基的晶体结构的首次报道。关于在 PSP2•蛋白刚性结构笼中笼住的具有超还原力二苯甲酮自由基的详细的结构信息为使用 这种有力的试剂驱动挑战性的酶反应提供了必要的了解。

为了将PSP转化为光敏二氧化碳还原酶,本发明人利用镍-三联吡啶复合物²⁷(E⁰ [0185] =-1.0V (Ni (II/I)); $E^{0}=-1.18V$ (基于配体的还原)), 其选择性的电催化二氧化碳还原为 一氧化碳(文献27)。为了促进PSP 与催化剂之间有效的电子转移,本发明人合成了N-(2,6, 2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(化合物7,实施例1)。通过在PSP2不同位点引入半胱氨酸突 变,N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(化合物7)位点特异性缀合到PSP2上(得到LC-MS 光谱证明,见图10,化合物7 特异性与引入的半胱氨酸缀合)。然后,本发明人测定了这些半 胱氨酸突变体在二价镍离子存在下催化光催化性二氧化碳还原反应的效率。向修饰的PSP2 突变体蛋白中加入Ni(C104)2、NaHCO3和4-(2,3- 二氢-1H-苯并[d]咪唑-2-基)苯-1,2-二醇 (BIH)作为牺牲还原剂。对该定量地形成PSP2-三联吡啶镍(II)复合物(图11),利用日光模 拟器 (波长λ>400nm) 辐照样品12小时。如图3b所示,尽管PSP2-147C 突变体表现出低一氧 化碳产生活性(转化数(TON)=11),但是,随着催化剂/发色团距离从6.0 Å增加为11.9 Å (图12),催化活性增加,在PSP2-95C中达到最高水平(TON=75)。但是催化剂/发色团距离的 进一步增加导致一氧化碳产生降低(图3b)。在所有情形中,没有检测到H2或HCOOH。这些结 果表明,有效的光催化性二氧化碳还原需要最优的催化剂/发色团距离。由于PSP2-95C突变 体在被三联吡啶镍(II)配合物修饰后具有较高的二氧化碳还原活性,将其称为 PSP2T1。在 不存在Ni (II)、NaHCO3、BIH、BpA66掺入或PSP与 N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(化 合物7)之间共价连接的条件下,没有显著量的一氧化碳产生,这表明上述所有成分都是光 催化性二氧化碳还原所必需的(图3c)。为了验证在光解过程中是否形成异源粒子,对光解 之前和之后的样品进行了透射电镜(TEM)实验。如图13所示,光解之前和之后样品的TEM照 片相似,表明在光解过程中没有产生异源粒子。这些结果证实了光化学产生的PSP2•能够 还原镍-三联吡啶复合物 (E^0 =-1.0V),因此PSP2•具有低于-1.0V 的还原电势。

[0186] 为了研究局部质子供体的存在是否提高催化效率¹²,本发明人设计并产生突变体 PSP2-95C93Y97Y (SEQ ID NO:10)。本发明人设想靠近催化剂三联吡啶镍配合物共价连接的 95C存在两个酪氨酸残基可能作为局部质子供体促进向二氧化碳底物的质子偶联的电子转 移,这将降低二氧化碳还原的能量障碍⁵。实际上,PSP2-95C93Y97Y被催化剂N-(2,6,2-三 联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(化合物7)修饰后,在二价镍离子的存在下(即,得到PSP2T2)表现 出显著提高的TON(图3c/d)。本发明人计算得知PSP2T2具有2.6%的量子产率,用于二氧化

碳向一氧化碳的光催化性还原(表2-3)。相反,使用CdS纳米棒作为光敏剂和使用相同的镍-三联吡啶催化剂,仅观察到0.28%的CO₂/CO转化量子产率²⁷。此处,与CdS光激发态相比, PSP2•的还原电势低得多,准确控制发色团/催化剂距离的能力和催化剂微环境的优化引 起效率提高九倍。

[0187] 为了研究PSP机制,本发明人测量了光激发产生的瞬态物种的瞬时吸收光谱。当用 355nm激光辐照PSP2时,本发明人观察到在 380nm基态吸收的回复,在430nm的新峰的衰减, 这表明形成了 PSP2三重激发态 (PSP2*, 图4a/b)。PSP2*的衰减寿命为123µs, 约为荧光蛋白 单线激发态寿命的10⁵倍,并且是诸如三(联吡啶)钌(II) 卤化物([Ru(bpv)₃]²⁺)(~0.5µs) 的光敏剂的三重激发态寿命²⁸的200多倍。PSP2*的长的寿命对于促进电子供体与PSP2之间 的有效电子转移反应是重要的。瞬时吸收光谱表明,随着抗坏血酸盐浓度升高,PSP2*寿命 降低,并且在500-560nm出现新峰。这些结果表明,PSP2* 与抗坏血酸盐反应产生PSP2•,二 级速率常数为 $2.2 \times 10^5 M^1 s^{-1}$ (图 4c/d)。如果催化剂三联吡啶镍配合物过于靠近发色团,正 向电子转移和电荷重组都快速发生,这防止形成三联吡啶镍配合物的2e还原态。如果三联 吡啶镍配合物远离发色团,则从PSP2*到三联吡啶镍配合物的电子转移太慢而不同支持有 效的二氧化碳还原。催化剂与发色团之间的距离必须恰好(表3),从而使得PSP2*被牺牲还 原剂还原后,催化剂被一个电子还原,从PSP2•到三联吡啶镍配合物的第二电子转移竞争 性抑制电荷重组(图4e/f)。此处,使用微小蛋白作为自组装光催化单元的优点明显可见:通 过定向诱变可以准确和便利地设计催化剂/发色团距离和它们的微环境,从而优化催化剂 性能。

	辐照时间	TONs	TONs	PSP2T1	PSP2T2
	(hrs)	(PSP2T1)	(PSP2T2)	(QE %)	(QE %)
	0	0	0	0	0
[0189]	3	14.1	25.5	1.5	2.6
	6	29.6	43.7	1.5	2.2
	12	74.8	86.7	1.9	2.2
	24	97.4	120	1.3	1.5

[0188] 表2.PSP2T1和PSP2T2的转化数(TONs)和量子效率(QE)数据

[0190] 表3.反应条件和评价用催化剂N-(2,6,2-三联吡啶-4-基)-碘乙酰胺(化合物7) 修饰的各种PSP2单半胱氨酸突变体在二价镍离子的存在下的催化性能得到的结果总结。

CN	110964088	А

[0191]

催化剂	浓度	距离	NaHCO ₃	BIH	日光模拟器	辐照时	TON
	(µM)	(β碳到发色团)	(100	(100	(>400 nm)	间	
		(Å)	mM)	mM)		(h)	
PSP2-147C	40	6.0	+	+	+	12	11
PSP2-151C	40	10.2	+	+	+	12	37
PSP2-66F95C	40	11.9	+	+	+	12	-
PSP2-95C	-	11.9	+	+	+	12	-
(PSP2T1)							
PSP2-95C	40	11.9	-	+	+	12	-
PSP2-95C	40	11.9	+	-	+	12	-
PSP2-95C	40	11.9	+	+	-	12	-
PSP2-95C	40	11.9	+	+	+	6	29
PSP2-95C	40	11.9	+	+	+	12	75
PSP2-95C	40	11.9	+	+	+	24	97
PSP2-95C93Y	40	11.9	+	+	+	24	120
97Y							
(PSP2T2)							
PSP2-155C	40	17.6	+	+	+	12	63
PSP2-26C	40	21.9	+	+	+	12	4

[0192] C表示半胱氨酸,C前面的数字表示突变成半胱氨酸的位点。

	4产生,仅在水性溶液中操作不使用贵		反应条件	450 nm, 4.5 mW激光笔, 5 mM KCl在 CO ₂ -饱和的水中, TEOA(15 mM), 30h. ⁴⁴	300 W Xe-/f7 420 nm, [EMIM][BF ₄]/H ₂ O(4:1 v/v), TEOA(1.5 M), 2 h. ⁴⁵	$300 \text{ W Xe-/J AM } 1.5\text{G} > 400 \text{ nm}, 100 \text{ mW cm}^{-2}, \text{pH6.7}, \text{TEOA}(0.1 \text{ M}), 24 \text{ h}.^{27}$	300 W Xe-灯 AM 1.5G >400 nm, DMF/H ₂ O(1:1 v/v), BIH(0.1 M), 12 h。这起作用。
	的日光燃 料		量子产率 (CO)	0.025%	n/a	0.28%	2.6%
3]	规格可变		TOF(s ⁻¹)	0.004	0.006	0.0001	0.0014
- 1	考虑		TON	450	44	20	120
	的比较。		教心	CO	CO+H ₂	CO+H ₂	CO
	6 原催化剂		[光敏剂]	0.03 mM	8.3 mg/ml	0.001 mM	0.05 mM
	二氧化碳还		光敏剂	CuInS ₂ /ZnS	CdS	CdS	PSP2
	性光催化性	坒催化剂。	[催化剂]	0.001 mM	CoCl ₂ 0.17 mM / bpy 17 mM	0.1 mM	0.04 mM
	表 4. 代表	金属的那些	催化剂	FcTMA	[Co(bpy) ₃] ²⁺	Ni(terpy)2	Ni(terpy)2

[0193]

[0194] 结论

[0195] 综上所述,通过利用遗传密码子扩展¹⁵,本发明人合理设计了一种有效的光敏蛋白

PSP2,所述蛋白可以视为[Ru(bpy)₃]²⁺不含贵金属的蛋白类似物。由于PSP2是遗传编码的, 其可以容易地引入到各种生物体中,并且与特定蛋白复合物共同定位。而这是小分子或纳 米晶体光敏剂难以实现的。与半导体纳米晶体和小分子光敏剂相比,PSP提供特有的优点, 例如,与宽泛的生物系统具有更高的相容性,不依赖贵金属,具有基于突变的可转换的光化 学特性,和自组装成精确的三维结构的能力,这能够允许其功能的模块性扩展和准确的机 制表征。由此,PSP能够潜在地致敏多种挑战性的化学转化,涉及的领域多样,诸如太阳能转 化、光生物学、环境修复和工业生物学等。PSP2T的简单设计抓住了复杂的天然光合作用机 制的本质³⁻⁴,为研究蛋白中多种电子/质子转移的机制提供了有价值的模型²⁹,并且通过合 理设计和定向进化,为下一代具有显著扩展的能力的光氧还酶奠定了基础。光敏剂,例如最 有名的[Ru(bpy)₃]²⁺,已经引领了合成化学的革命²⁸。利用蛋白超乎寻常的自组装能力³⁰⁻³¹, 多样性的酶催化反应,和本发明人快速提高合理设计微型蛋白的能力³²⁻⁴⁰,PSP的设计将为 在生物系统中引入新的化学反应创造了多个激动人心的机会。

[0196] 应该理解,尽管参考其示例性的实施方案,已经对本发明进行具体地显示和描述, 但是本领域的普通技术人员应该理解,在不背离由后附的权利要求所定义的本发明的精神 和范围的条件下,可以在其中进行各种形式和细节的变化,可以进行各种实施方案的任意 组合。

[0197] 参考文献:

[0198] 1.Liu, J.et al. Metalloproteins Containing Cytochrome, Iron-sulfur or Copper Redox Centers. Chem. Rev. 114, 4366-4469 (2014).

[0199] 2.Marshall,N.M.et al.Rationally tuning the reduction potential of a single cupredoxin beyond the natural range.Nature 462,113-116(2009).

[0200] 3.Blankenship,R.E.et al.Comparing photosynthetic and photovoltaic efficiencies and recognizing the potential for improvement.Science 332,805-809(2011).

[0201] 4.Romero,E.,Novoderezhkin,V.I.&van Grondelle,R.Quantum design of photosynthesis for bio-inspired solar-energy conversion.Nature 543,355-365 (2017).

[0202] 5.Appel,A.M.et al.Frontiers,Opportunities,and challenges in biochemical and chemical catalysis of CO₂ fixation.Chem.Rev.,113,6621-6658 (2013).

[0203] 6.Sakimoto,K.K.,Wong,A.B.&Yang,P.D.Self-photosensitization of nonphotosynthetic bacteria for solar-to-chemical production.Science 351,74-77 (2016).

[0204] 7.Liu,C.,Colon,B.C.,Ziesack,M.,Silver,P.A.&Nocera,D.G Water splitting-biosynthetic system with CO₂ reduction efficiencies exceeding photosynthesis.Science 352,1210-1213(2016).

[0205] 8.Schuchmann,K.&Muller,V.Direct and reversible hydrogenation of CO₂ to formate by a bacterial carbon dioxide reductase.Science 342,1382-1385 (2013).

[0206] 9.0rt, D.R. et al. Redesigning photosynthesis to sustainably meet global food and bioenergy demand. Proc. Natl Acad. Sci. 112,8529-8536 (2015).

[0207] 10.Lewis, N.S. & Nocera, D.G. Powering the planet: Chemical challenges in solar energy utilization. Proc. Natl Acad. Sci. 103, 15729-15735 (2006).

[0208] 11.Gray, H.B.Powering the planet with solar fuel.Nat.Chem.1,7(2009).

[0209] 12.Rao,H.,Chmidt,L.C.S.,Bonin,J.&Robert,M.Visible-light-driven methane formation from CO₂ with a molecular iron catalyst.Nature 548,74-+ (2017).

[0210] 13.Giepmans, B.N.G., Adams, S.R., Ellisman, M.H.&Tsien, R.Y. The fluorescent toolbox for assessing protein location and function. Science 312, 217-224 (2006).

[0211] 14.Chattoraj, M., King, B.A., Bublitz, G.U.&Boxer, S.G.Ultra-fast excited state dynamics in green fluorescent protein: Multiple states and proton transfer. Proc. Natl Acad. Sci. 93, 8362-8367 (1996).

[0212] 15.Pearson, A.D. et al. Trapping a transition state in a computationally designed protein bottle.Science 347,863-867 (2015).

[0213] 16.Wang,L.,Xie,J.&Schultz,P.G.Expanding the genetic code.Annu.Rev.Biophy. Biomol.35,225-249(2006).

[0214] 17.Breslow,R.et al.Remote oxidation of steroids by photolysis of attached benzophenone groups.J.Am.Chem.Soc.95,3251-3262(1973).

[0215] 18.Breslow,R.,Kitabatake,S.&Rothbard,J.Photoreactions of Charged Benzophenone with Amphiphiles in Micelles and Multicomponent Aggregates as Conformational Probes.J.Am.Chem.Soc.100,8156-8160, (1978).

[0216] 19.Braun, A.M. et al. Photochemical Processes of Benzophenone in Microheterogeneous Systems. J.Am. Chem. Soc. 103, 7312-7316, (1981).

[0217] 20.Turro,N.J.,Aikawa,M.&Gould,I.R.The Laser Vs the Lamp-a Novel Laser-Induced Adiabatic Reaction and Luminescence of Benzophenone.J.Am. Chem.Soc.104,856-858, (1982).

[0218] 21.Kauer, J.C., Erickson-Viitanen, S., Wolfe, H.R., Jr&DeGrado, W.F. p-Benzoyl-L-phenylalanine, a new photoreactive amino acid. Photolabeling of calmodulin with a synthetic calmodulin-binding peptide. J.Biol. Chem. 261, 10695-10700 (1986).

[0219] 22.Connelly,N.G&Geiger,W.E.Chemical redox agents for organometallic chemistry.Chem.Rev.96,877-910(1996).

[0220] 23.Hammes-Schiffer,S.&Stuchebrukhov,A.A.Theory of coupled electron and proton transfer reactions.Chem.Rev.,110,6939-6960(2010).

[0221] 24.Li,H.&Zhang,M.T.Tuning excited-state reactivity by proton-coupled electron transfer.Angew.Chem.Int.Ed.55,13132-13136 (2016).

[0222] 25Rebelein, J.G, Stiebritz, M.T., Lee, C.C. & Hu, Y. Activation and reduction

of carbon dioxide by nitrogenase iron proteins.Nature chemical biology.13, 147-149,(2017).

[0223] 26.Dorman,G&Prestwich,G.D.Benzophenone photophores in biochemistry. Blochemlstry 33,5661-5673(1994).

[0224] 27.Kuehnel, M.F., Orchard, K.L., Dalle, K.E. & Reisner, E. Selective photocatalytic CO₂ reduction in water through anchoring of a molecular Ni catalyst on CdS nanocrystals. J.Am. Chem. Soc. 139, 7217-7223 (2017).

[0225] 28.Prier,C.K.,Rankic,D.A.&MacMillan,D.W.C.Visible light photoredox catalysis with transition metal complexes:applications in organic synthesis.Chem. Rev.113,5322-5363 (2013).

[0226] 29.Shih, C. et al. Tryptophan-accelerated electron flow through proteins.Science 320, 1760-1762(2008).

[0227] 30.Song,W.J.&Tezcan,F.A.A designed supramolecular protein assembly with in vivo enzymatic activity.Science 346,1525-1528(2014).

[0228] 31.Hsia,Y.et al.Design of a hyperstable 60-subunit protein icosahedron.Nature 540, 136-+(2016).

[0229] 32.Kan,S.B.J.,Lewis,R.D.,Chen,K.&Arnold,F H.Directed evolution of cytochrome c for carbon-silicon bond formation:Bringing silicon to life.Science 354,1048-1051(2016).

[0230] 33.Blomberg,R.et al.Preeision is essential for efficient catalysis in an evolved Kemp eliminase.Nature 503,418-+(2013).

[0231] 34.Jeschek, M.et al.Directed evolution of artificial metalloenzymes for in vivo metathesis.Nature 537,661-665(2016).

[0232] 35.Dydio,P.et al.An artificial metalloenzyme with the kinetics of native enzymes. Science 354,102-106(2016).

[0233] 36.Joh,N.H.et al.De novo design of a transmembrane Zn²⁺-transporting four-helix bundle.Science 346,1520-1524(2014).

[0234] 37.Chin,J.W.,Martin,A.B.,King,D.S.,Wang,L.&Schultz,P.G.Addition of a photocrosslinking amino acid to the genetic code of Escherichia coli.Proc.Natl. Acad.Sci.99,11020-11024(2002).

[0235] 38.Young, T.S., Ahmad, I., Yin, J.A. & Schultz, P.G. An enhanced system for unnatural amino acid mutagenesis in E.coli.J.Mol.Bio.395, 361-374 (2010).

[0236] 39.Soltau,S.R.et al.Ru-protein-Co biohybrids designed for solar hydrogen production:understanding electron transfer pathways related to photocatalytic function.Chem.Sci.7,7068-7078(2016).

[0237] 40.Soltau,S.R.et al.Charge Separation Related to Photocatalytic H₂ Production from a Ru-Apoflavodoxin-Ni Biohybrid.ACS Energy Lett.2,230-237 (2017).

[0238] 41.Hasegawa, E., Seida, T., Chiba, N., Takahashi, T.&Ikeda, H.Contrastive

photoreduction pathways of benzophenones governed by regiospecific deprotonation of imidazoline radical cations and additive effects.J.Org.Chem. 70,9632-9635(2005).

[0239] 42.Blankenship,R.E.Molecular mechanisms of photosynthesis.Second edition.60-61 (John Wiley and Sons Ltd,United Kingdom,2014).

[0240] 43.Thoi,V.S.,Kornienko,N.,Margarit,C.G.,Yang,P.&Chang,C.J.Visiblelight photoredox catalysis:selective reduction of carbon dioxide to carbon monoxide by a nickel N-heterocyclic carbene-isoquinoline complex.J.Am.Chem.Soc.135, 14413-14424, (2013).

[0241] 44.Lian,S.,Kodaimati,M.S.&Weiss,E.A.Photocatalytically Active Superstructutes of Quantum Dots and Iron Porphyrins for Reduction of CO_2 to CO in Water.ACS nano 12,568-575(2018).

[0242] 45.Lin, J.L., Hou, Y.D., Zheng, Y.&Wang, X.C. Integration of [(Co(bpy)₃]²⁺ Electron Mediator with Heterogeneous Photocatalysts for CO_2 Conversion. Chem-Asian J 9,2468-2474(2014).

[0001]

序列表

<110)>	中国	科学	院生物	勿物理	里研究	记所								
<120)>	一种问	可基[因编码	马的人	人工ナ	七合作	乍用蛋	蛋白质	该及其	、应用	I			
<130)>	IB19'	7444												
<160)>	12													
<170)>]	PatentIn version 3.1													
<210 <211 <212 <213)> > > }	1 246 PRT Arti:	ficia	al Se	equei	ıce									
<220 <221)>	PEPT	IDE												
<222 <223	2> 3>	超折	叠黄角	色荧	七蛋白	∃ (s	fYFP)的	氨基	酸序	列				
<400)>	1													
Met 1	Ser	Lys	Gly	G1u 5	Glu	Leu	Phe	Thr	G1y 10	Val	Val	Pro	Ile	Leu 15	Val
Glu	Leu	Asp	G1y 20	Asp	Val	Asn	Gly	His 25	Lys	Phe	Ser	Val	Arg 30	Gly	Glu
Gly	Glu	G1y 35	Asp	Ala	Thr	Ile	G1y 40	Lys	Leu	Thr	Leu	Lys 45	Phe	Ile	Cys
Thr	Thr 50	Gly	Lys	Leu	Pro	Val 55	Pro	Trp	Pro	Thr	Leu 60	Val	Thr	Thr	Leu
G1y 65	Tyr	Gly	Leu	Gln	Cys 70	Phe	Ala	Arg	Tyr	Pro 75	Asp	His	Met	Lys	G1n 80
His	Asp	Phe	Phe	Lys 85	Ser	Ala	Met	Pro	G1u 90	Gly	Tyr	Val	Gln	G1u 95	Arg
Thr	Ile	Ser	Phe 100	Lys	Asp	Asp	Gly	Lys 105	Tyr	Lys	Thr	Arg	Ala 110	Val	Val
Lys	Phe	Glu 115	Gly	Asp	Thr	Leu	Va1 120	Asn	Arg	Ile	Glu	Leu 125	Lys	Gly	Thr
Asp	Phe 130	Lys	Glu	Asp	Gly	Asn 135	Ile	Leu	Gly	His	Lys 140	Leu	Glu	Tyr	Asn
Phe 145	Asn	Ser	His	Asn	Val 150	Tyr	Ile	Thr	Ala	Asp 155	Lys	Gln	Lys	Asn	G1y 160
Ile	Lys	Ala	Asn	Phe 165	Thr	Va1	Arg	His	Asn 170	Va1	Glu	Asp	Gly	Ser 175	Va1
Gln	Leu	Ala	Asp	His	Tyr	Gln	Gln	Asn	Thr	Pro	Ile	Gly	Asp	Gly	Pro

[0002]

180	185	190
Val Leu Leu Pro Asp Asn His 195	Tyr Leu Ser Tyr Gln Thr 200 205	Val Leu Ser
Lys Asp Pro Asn Glu Lys Arg 210 215	Asp His Met Val Leu Leu 220	Glu Phe Val
Thr Ala Ala Gly Ile Thr Leu 225 230	Gly Met Asp Glu Leu Tyr 235	Lys Leu Glu 240
His His His His His His 245		
<210> 2 <211> 246 <212> PRT <213> Artificial Sequence		
<220> <221> VARIANT		
<222> <223> sfYFP-BpA66的氨基酸/ 二苯甲酮-丙氨酸 (BpA	列,其中第66位Tyr突变为	
<400> 2 Met Ser Lys Gly Glu Glu Leu	Phe Thr Glv Val Val Pro	Ile Leu Val
	10	15
Glu Leu Asp Gly Asp Val Asn 20	Gly His Lys Phe Ser Val	Arg Gly Glu 30
Gly Glu Gly Asp Ala Thr Ile 35	Gly Lys Leu Thr Leu Lys 40 45	Phe Ile Cys
Thr Thr Gly Lys Leu Pro Val 50 55	Pro Trp Pro Thr Leu Val 60	Thr Thr Leu
Gly Tyr Gly Leu Gln Cys Phe 65 70	Ala Arg Tyr Pro Asp His 75	Met Lys Gln 80
His Asp Phe Phe Lys Ser Ala 85	Met Pro Glu Gly Tyr Val 90	Gln Glu Arg 95
Thr Ile Ser Phe Lys Asp Asp 100	Gly Lys Tyr Lys Thr Arg 105	Ala Val Val 110
Lys Phe Glu Gly Asp Thr Leu 115	Val Asn Arg Ile Glu Leu 120 125	Lys Gly Thr
Asp Phe Lys Glu Asp Gly Asn 130 135	Ile Leu Gly His Lys Leu 140	Glu Tyr Asn
Phe Asn Ser His Asn Val Tyr 145 150	Ile Thr Ala Asp Lys Gln 155	Lys Asn G1y 160
Ile Lys Ala Asn Phe Thr Val 165	Arg His Asn Val Glu Asp 170	Gly Ser Val 175

序列表

60 120

180

240

300 360

420

480

540

600 660

720 738

Gln Leu Ala Asp His Tyr Gln Gln Asn Thr Pro Ile Gly Asp Gly Pro 185 Val Leu Leu Pro Asp Asn His Tyr Leu Ser Tyr Gln Thr Val Leu Ser 200 Lys Asp Pro Asn Glu Lys Arg Asp His Met Val Leu Leu Glu Phe Val 210 215 220 Thr Ala Ala Gly Ile Thr Leu Gly Met Asp Glu Leu Tyr Lys Leu Glu 240 His His His His His His 245 <210> 3 <211> 738 <212> DNA <213> Artificial Sequence <220> <221> CDS <222> <223> sfYFP-BpA66在大肠杆菌中表达的核苷酸序列 <400> 3 atgtccaaag gcgaagaact gttcaccgga gtagtgccta tcctcgtcga actggacggt gatgtgaacg gccacaaatt ctctgtgcgc ggtgagggtg agggcgacgc tacaattggg [0003] aagetgacee tgaaatteat etgeaceaet ggtaaaetge eggtgeegtg geegaegetg gttactacgc tgggttaggg tctccagtgt ttcgctcgct atcctgatca catgaagcag cacgactttt tcaaatctgc tatgccggaa ggctacgttc aggaacgtac tatctcgttc aaagatgacg gcaaatacaa aacccgagca gttgtcaaat tcgaaggtga cacactggtt aaccgtattg aactgaaagg tacggatttc aaagaagatg gcaacattct gggtcacaaa ctggagtaca atttcaactc tcacaacgtg tatattactg ccgataaaca gaaaaacggg atcaaagcga acttcactgt gcgccataac gttgaggatg gtagcgtcca gctcgcagat cactaccagc agaatacccc gattggtgac ggtccggttc tgctgccgga caaccattat ctgtcctatc agaccgtgct gtctaaagac ccaaatgaaa aacgtgacca catggtgctg ctggaatttg tcaccgcggc gggcattact ctgggcatgg acgaacttta caaactcgag caccaccacc accaccac <210> 4 246 (211)(212)PRT <213> Artificial Sequence <220> <221> VARIANT <222> sfYFP-BpA66-Phe203 (PSP1) 的氨基酸序列,其中第66位Tyr <223> 突变为二苯甲酮-丙氨酸 (BpA)

<400> 4

Met Ser Lys Gly Glu Glu Leu Phe Thr Gly Val Val Pro Ile Leu Val

[0004]

1	5	10	15
Glu Leu Asp Gly	Asp Val Asn Gly	y His Lys Phe Ser	Val Arg Gly Glu
20		25	30
Gly Glu Gly Asp	Ala Thr Ile Gly	y Lys Leu Thr Leu	Lys Phe Ile Cys
35	40		45
Thr Thr Gly Lys 50	Leu Pro Val Pro 55	o Trp Pro Thr Leu 60	Val Thr Thr Leu
Gly Tyr Gly Leu	Gln Cys Phe Ala	a Arg Tyr Pro Asp	His Met Lys Gln
65	70	75	80
His Asp Phe Phe	Lys Ser Ala Me	t Pro Glu Gly Tyr	Val Gln Glu Arg
	85	90	95
Thr Ile Ser Phe	Lys Asp Asp Gly	y Lys Tyr Lys Thr	Arg Ala Val Val
100		105	110
Lys Phe Glu Gly	Asp Thr Leu Va	l Asn Arg Ile Glu	Leu Lys Gly Thr
115	120)	125
Asp Phe Lys Glu	Asp Gly Asn Ile	e Leu Gly His Lys	Leu Glu Tyr Asn
130	135	140	
Phe Asn Ser His	Asn Val Tyr Ile	e Thr Ala Asp Lys	Gln Lys Asn Gly
145	150	155	160
Ile Lys Ala Asn	Phe Thr Val Arg	g His Asn Val Glu	Asp Gly Ser Val
	165	170	175
Gln Leu Ala Asp	His Tyr Gln Gln	n Asn Thr Pro Ile	Gly Asp Gly Pro
180		185	190
Val Leu Leu Pro	Asp Asn His Typ	r Leu Ser Phe Gln	Thr Val Leu Ser
195	200)	205
Lys Asp Pro Asn	Glu Lys Arg Asj	p His Met Val Leu	Leu Glu Phe Val
210	215	220	
Thr Ala Ala Gly	Ile Thr Leu Gly	y Met Asp Glu Leu	Tyr Lys Leu Glu
225	230	235	240
His His His His	His His 245		
<210> 5 <211> 738 <212> DNA <213> Artificia	al Sequence		
<220> <221> CDS <222> <223> sfYFP-Bp	466-Phe203 (PSP)	1)在大肠杆菌中表达	达的核苷酸序列
<400> 5			

atgtccaaag gcgaagaact gttcaccgga gtagtgccta tcctcgtcga actggacggt 60

	gatgtgaa	cg gcca	caaatt d	ctctgt	gcgc	ggtgag	ggtg	aggg	gegae	gc 1	tacaa	attggg	120
	aagctgac	cc tgaa	attcat (etgcac	cact	ggtaaa	ctgc	cggt	tgccg	tg g	gccga	acgctg	180
	gttactac	gc tggg	ttaggg	teteca	gtgt	ttcgct	cgct	atco	etgat	ca o	catga	agcag	240
	cacgactt	tt tcaa	atctgc	tatgcc	ggaa	ggctac	gttc	agga	acgt	ac 1	tatct	tcgttc	300
	aaagatga	cg gcaa	atacaa a	acccg	agca	gttgtc	aaat	tcga	aggt	ga o	cacao	etggtt	360
	aaccgtat	tg aact	gaaagg	tacgga	itttc	aaagaa	gatg	gcaa	acatt	ct (gggto	eacaaa	420
	ctggagta	ca attt	caactc	tcacaa	lcgtg	tatatt	actg	ccga	itaaa	ca g	gaaaa	acggg	480
	atcaaagc	ga actt	cactgt (gegeea	taac	gttgag	gatg	gtag	gcgtc	ca g	gctcg	gcagat	540
	cactacca	gc agaa	tacccc (gattgg	tgac	ggtccg	gttc	tgct	gccg	ga o	caaco	attat	600
	ctgtcctt	cc agac	cgtgct (gtctaa	agac	ccaaat;	gaaa	aacg	gtgac	ca d	catgg	gtgctg	660
	ctggaatt	tg tcac	cgcggc (gggcat	tact	ctgggc	atgg	acga	actt	ta d	caaao	etcgag	720
	caccacca	cc acca	ccac										738
	<pre><210> 6 <211> 246 <212> PRT <213> Artificial Sequence <220> <221> VARIANT <222> <223> sfYFP-BpA66-Asp203 G1u148 (PSP2)_的氨基酸序列,</pre>												
[0005]	手	、 甲第66	位Tyr突到	史为二:	举甲四	同─内氨酯	変(Bj	pA)					
[0005]	<400> 6												
	Met Ser 1	Lys Gly	Glu Glu 5	ı Leu	Phe 1	fhr Gly 10	Val	Val	Pro	Ile	Leu 15	Val	
	Glu Leu	Asp Gly 20	Asp Val	l Asn	Gly H	lis Lys 25	Phe	Ser	Val	Arg 30	Gly	Glu	
	Gly Glu	Gly Asp 35	Ala Thi	r Ile	G1y I 40	.ys Leu	Thr	Leu	Lys 45	Phe	Ile	Cys	
	Thr Thr 50	Gly Lys	Leu Pro	55 Val	Pro 1	ſrp Pro	Thr	Leu 60	Val	Thr	Thr	Leu	
	Gly Tyr 65	Gly Leu	Gln Cys 70	s Phe	Ala A	Arg Tyr	Pro 75	Asp	His	Met	Lys	G1n 80	
	His Asp	Phe Phe	Lys Sei 85	r Ala	Met H	Pro Glu 90	Gly	Tyr	Val	Gln	G1u 95	Arg	
	Thr Ile	Ser Phe 100	Lys Asj	o Asp	G1y I	Lys Tyr 105	Lys	Thr	Arg	Ala 110	Val	Val	
	Lys Phe	Glu Gly 115	Asp Th	r Leu	Val A 120	Asn Arg	Ile	Glu	Leu 125	Lys	Gly	Thr	

Asp Phe Lys Glu Asp Gly Asn Ile Leu Gly His Lys Leu Glu Tyr Asn 130 135 140

[0006]

序列表

Phe Asn Ser Glu Asn Val Tyr Ile Thr Ala Asp Lys Gln Lys Asn Gly 145 150 155 160
Ile Lys Ala Asn Phe Thr Val Arg His Asn Val Glu Asp Gly Ser Val 165 170 175
Gln Leu Ala Asp His Tyr Gln Gln Asn Thr Pro Ile Gly Asp Gly Pro 180 185 190
Val Leu Leu Pro Asp Asn His Tyr Leu Ser Asp Gln Thr Val Leu Ser 195 200 205
Lys Asp Pro Asn Glu Lys Arg Asp His Met Val Leu Leu Glu Phe Val 210 215 220
Thr Ala Ala Gly Ile Thr Leu Gly Met Asp Glu Leu Tyr Lys Leu Glu 225 230 235 240
His His His His His 245
<210> 7 <211> 738 <212> DNA <213> Artificial Sequence
<220> 221 CDS <222> <223> sfYFP-BpA66-Asp203 G1u148 (PSP2) 在大肠杆菌中表达的核苷酸序列
<400> 7
atgteedaag gegaagaaet getealegga gtagtgeeta teetegtega aetggaeggt
aagetgacee tgaaatteat etgeaceaet ggtaaaetge eggtgeegtg geegaegetg
gttactacge tgggttaggg tetecagtgt ttegeteget ateetgatea catgaageag
cacgactttt tcaaatctgc tatgccggaa ggctacgttc aggaacgtac tatctcgttc
aaagatgacg gcaaatacaa aacccgagca gttgtcaaat tcgaaggtga cacactggtt
aaccgtattg aactgaaagg tacggattte aaagaagatg geaacattet gggteacaaa
ctggagtaca atttcaactc tgagaacgtg tatattactg ccgataaaca gaaaaacggg
atcaaagcga acttcactgt gcgccataac gttgaggatg gtagcgtcca gctcgcagat
cactaccage agaataccce gattggtgac ggteeggtte tgetgeegga caaccattat
ctgtccgatc agaccgtgct gtctaaagac ccaaatgaaa aacgtgacca catggtgctg
ctggaatttg tcaccgcggc gggcattact ctgggcatgg acgaacttta caaactcgag
caccaccacc accaccac
<210> 8 <211> 246 <212> PRT

<213> Artificial Sequence

<220> <221> VARIANT <222>

[0007]

<223> PSP2-95C的氨基酸序列,其中第66位Tyr突变为 二苯甲酮-丙氨酸(BpA)
<400> 8
Met Ser Lys Gly Glu Glu Leu Phe Thr Gly Val Val Pro Ile Leu Val 1 5 10 15
Glu Leu Asp Gly Asp Val Asn Gly His Lys Phe Ser Val Arg Gly Glu 20 25 30
Gly Glu Gly Asp Ala Thr Ile Gly Lys Leu Thr Leu Lys Phe Ile Cys 35 40 45
Thr Thr Gly Lys Leu Pro Val Pro Trp Pro Thr Leu Val Thr Thr Leu 50 55 60
Gly Tyr Gly Leu Gln Cys Phe Ala Arg Tyr Pro Asp His Met Lys Gln 65 70 75 80
His Asp Phe Phe Lys Ser Ala Met Pro Glu Gly Tyr Val Gln Cys Arg 85 90 95
Thr Ile Ser Phe Lys Asp Asp Gly Lys Tyr Lys Thr Arg Ala Val Val 100 105 110
Lys Phe Glu Gly Asp Thr Leu Val Asn Arg Ile Glu Leu Lys Gly Thr 115 120 125
Asp Phe Lys Glu Asp Gly Asn Ile Leu Gly His Lys Leu Glu Tyr Asn 130 135 140
Phe Asn Ser Glu Asn Val Tyr Ile Thr Ala Asp Lys Gln Lys Asn Gly 145 150 155 160
Ile Lys Ala Asn Phe Thr Val Arg His Asn Val Glu Asp Gly Ser Val 165 170 175
Gln Leu Ala Asp His Tyr Gln Gln Asn Thr Pro Ile Gly Asp Gly Pro 180 185 190
Val Leu Leu Pro Asp Asn His Tyr Leu Ser Asp Gln Thr Val Leu Ser 195 200 205
Lys Asp Pro Asn Glu Lys Arg Asp His Met Val Leu Leu Glu Phe Val 210 215 220
Thr Ala Ala Gly Ile Thr Leu Gly Met Asp Glu Leu Tyr Lys Leu Glu 225 230 235 240
His His His His His 245
<210> 9 <211> 738 <212> DNA <213> Artificial Sequence

<220>

<221>

CDS

<222> PSP2-95C在大肠杆菌中表达的核苷酸序列 (223) <400> 9 60 atgtccaaag gcgaagaact gttcaccgga gtagtgccta tcctcgtcga actggacggt gatgtgaacg gccacaaatt ctctgtgcgc ggtgagggtg agggcgacgc tacaattggg 120 180 aagetgacee tgaaatteat etgeaceaet ggtaaaetge eggtgeegtg geegaegetg gttactacgc tgggttaggg tctccagtgt ttcgctcgct atcctgatca catgaagcag 240 300 cacgactttt tcaaatctgc tatgccggaa ggctacgttc agtgccgtac tatctcgttc 360 aaagatgacg gcaaatacaa aacccgagca gttgtcaaat tcgaaggtga cacactggtt 420 aaccgtattg aactgaaagg tacggatttc aaagaagatg gcaacattct gggtcacaaa ctggagtaca atttcaactc tgagaacgtg tatattactg ccgataaaca gaaaaacggg 480 atcaaagcga acttcactgt gcgccataac gttgaggatg gtagcgtcca gctcgcagat 540 600 cactaccage agaataccee gattggtgae ggteeggtte tgetgeegga caaceattat 660 ctgtccgatc agaccgtgct gtctaaagac ccaaatgaaa aacgtgacca catggtgctg 720 ctggaatttg tcaccgcggc gggcattact ctgggcatgg acgaacttta caaactcgag 738 caccaccacc accaccac <210> 10 (211)246 PRT (212) <213> Artificial Sequence [0008] <220> <221> VARIANT (222) PSP2-95C93Y97Y的氨基酸序列,其中第66位Tyr <223> 突变为二苯甲酮-丙氨酸 (BpA) <400> 10 Met Ser Lys Gly Glu Glu Leu Phe Thr Gly Val Val Pro Ile Leu Val 1 5 10 15 Glu Leu Asp Gly Asp Val As
n Gly His Lys Phe Ser Val Arg Gly Glu $\begin{array}{c} 20\\ 20\end{array}$ Gly Glu Gly Asp Ala Thr Ile Gly Lys Leu Thr Leu Lys Phe Ile Cys $\begin{array}{c}35\\40\end{array}$ Thr Thr Gly Lys Leu Pro Val Pro Trp Pro Thr Leu Val Thr Thr Leu 50 55 60 Gly Tyr Gly Leu Gln Cys Phe Ala Arg Tyr Pro Asp His Met Lys Gln65 75 80 His Asp Phe Phe Lys Ser Ala Met Pro $\begin{array}{ccc} {\rm Glu} \ {\rm Gly} \ {\rm Tyr} \ {\rm Tyr} \ {\rm Gln} \ {\rm Cys} \ {\rm Arg} \\ {\rm 95} \end{array}$ Tyr Ile Ser Phe Lys Asp Asp Gly Lys Tyr Lys Thr Arg Ala Val Val 100 105 110 Lys Phe Glu Gly Asp Thr Leu Val Asn Arg Ile Glu Leu Lys Gly Thr

[0009]

115	120		125	
Asp Phe Lys Glu Asp 130	Gly Asn Ile Le 135	u Gly His Lys 140	Leu Glu Tyr	Asn
Phe Asn Ser Glu Asn 145	Val Tyr Ile Th 150	r Ala Asp Lys 155	Gln Lys Asn	G1y 160
Ile Lys Ala Asn Phe 165	Thr Val Arg Hi	s Asn Val Glu 170	Asp Gly Ser 175	Val
Gln Leu Ala Asp His 180	Tyr Gln Gln As 18	n Thr Pro Ile 5	Gly Asp Gly 190	Pro
Val Leu Leu Pro Asp 195	Asn His Tyr Le 200	u Ser Asp Gln	Thr Val Leu 205	Ser
Lys Asp Pro Asn Glu 210	Lys Arg Asp Hi 215	s Met Val Leu 220	Leu Glu Phe	Val
Thr Ala Ala Gly Ile 225	Thr Leu Gly Me 230	t Asp Glu Leu 235	Tyr Lys Leu	G1u 240
His His His His His 245	His			
<210> 11 <211> 738 <212> DNA <213> Artificial Se	quence			
<220> <221> CDS <222> <223> PSP2-95C93Y97	Y在大肠杆菌中表	达的核苷酸序列	I	
<400> 11				
atgtccaaag gcgaagaac	t gttcaccgga g	tagtgccta tcct	cgtcga actgg	gacggt 60
gatgtgaacg gccacaaat	t ctctgtgcgc g	gtgagggtg aggg	cgacgc tacaa	attggg 120
aagctgaccc tgaaattca	t ctgcaccact g	gtaaactgc cggt	gccgtg gccga	acgetg 180
gttactacgc tgggttagg	g tetecagtgt t	tcgctcgct atcc	tgatca catga	agcag 240
cacgactttt tcaaatctg	c tatgccggaa g	gctactacc agtg	ccgtta catct	ccgttc 300
aaagatgacg gcaaataca	a aacccgagca g	ttgtcaaat tcga	aggtga cacad	tggtt 360
aaccgtattg aactgaaag	g tacggatttc a	aagaagatg gcaa	cattet gggte	acaaa 420
ctggagtaca atttcaact	c tgagaacgtg t	atattactg ccga	taaaca gaaaa	acggg 480
atcaaagcga acttcactg	t gcgccataac g	ttgaggatg gtag	cgtcca gctcg	cagat 540
cactaccagc agaataccc	c gattggtgac g	gtccggttc tgct	gccgga caaco	attat 600
ctgtccgatc agaccgtgc	t gtctaaagac c	caaatgaaa aacg	tgacca catgg	gtgctg 660
ctggaatttg tcaccgcgg	c gggcattact c	tgggcatgg acga	acttta caaac	etcgag 720
caccaccacc accaccac				738

<210> 12 <211> 738 <212> DNA
<213> Artificial Sequence

<220>
<221> CDS
<222>
<223> sfYFP在大肠杆菌中表达的核苷酸序列

<400> 12

	atgtccaaag	gcgaagaact	gttcaccgga	gtagtgccta	tcctcgtcga	actggacggt	60
	gatgtgaacg	gccacaaatt	ctctgtgcgc	ggtgagggtg	agggcgacgc	tacaattggg	120
	aagctgaccc	tgaaattcat	ctgcaccact	ggtaaactgc	cggtgccgtg	gccgacgctg	180
[0010]	gttactacgc	tgggttacgg	tctccagtgt	ttcgctcgct	atcctgatca	catgaagcag	240
	cacgactttt	tcaaatctgc	tatgccggaa	ggctacgttc	aggaacgtac	tatctcgttc	300
	aaagatgacg	gcaaatacaa	aacccgagca	gttgtcaaat	tcgaaggtga	cacactggtt	360
	aaccgtattg	aactgaaagg	tacggatttc	aaagaagatg	gcaacattct	gggtcacaaa	420
	ctggagtaca	atttcaactc	tcacaacgtg	tatattactg	ccgataaaca	gaaaaacggg	480
	atcaaagcga	acttcactgt	gcgccataac	gttgaggatg	gtagcgtcca	gctcgcagat	540
	cactaccage	agaatacccc	gattggtgac	ggtccggttc	tgctgccgga	caaccattat	600
	ctgtcctatc	agaccgtgct	gtctaaagac	ccaaatgaaa	aacgtgacca	catggtgctg	660
	ctggaatttg	tcaccgcggc	gggcattact	ctgggcatgg	acgaacttta	caaactcgag	720
	caccaccacc	accaccac					738



1/13 页

图1

•	
toph stoph for for for for for for for for for for	

g

9

图2

U







CN 110964088 A

42

图4





书

冬

图6



图7













图12







超折叠黄色荧光蛋白(sfYFP)的氨基酸序列(SEQ ID NO: 1):

MSKGEELFTGVVPILVELDGDVNGHKFSVRGEGEGDATIGKLTLKFICTTGKLPVPW PTLVTTLGYGLQCFARYPDHMKQHDFFKSAMPEGYVQERTISFKDDGKYKTRAVVK FEGDTLVNRIELKGTDFKEDGNILGHKLEYNFNSHNVYITADKQKNGIKANFTVRHN VEDGSVQLADHYQQNTPIGDGPVLLPDNHYLSYQTVLSKDPNEKRDHMVLLEFVT AAGITLGMDELYKLEHHHHHH

<u>sfYFP-BpA66</u>的氨基酸序列(SEQ ID NO: 2): 其中第66位的"*"表示 BpA</u>MSKGEELFTGVVPILVELDGDVNGHKFSVRGEGEGDATIGKLTLKFICTTGKLPVPWPTLVTTLG*GLQCFARYPDHMKQHDFFKSAMPEGYVQERTISFKDDGKYKTRAVVKFEGDTLVNRIELKGTDFKEDGNILGHKLEYNFNSHNVYITADKQKNGIKANFTVRHNVEDGSVQLADHYQQNTPIGDGPVLLPDNHYLSYQTVLSKDPNEKRDHMVLLEFVTAAGITLGMDELYKLEHHHHHH

<u>sfYFP-BpA66-Phe203(PSP1)的氨基酸序列(SEQ ID NO: 4)</u>:其中第 66 位的"*"表示 BpA

MSKGEELFTGVVPILVELDGDVNGHKFSVRGEGEGDATIGKLTLKFICTTGKLPVPW PTLVTTLG*GLQCFARYPDHMKQHDFFKSAMPEGYVQERTISFKDDGKYKTRAVVK FEGDTLVNRIELKGTDFKEDGNILGHKLEYNFNSHNVYITADKQKNGIKANFTVRHN VEDGSVQLADHYQQNTPIGDGPVLLPDNHYLSFQTVLSKDPNEKRDHMVLLEFVTA AGITLGMDELYKLEHHHHHH

<u>sfYFP-BpA66-Asp203 Glu148(PSP2)的氨基酸序列(SEQ ID NO: 6): 其中第 66 位</u> <u>的"*"表示 BpA</u>

MSKGEELFTGVVPILVELDGDVNGHKFSVRGEGEGDATIGKLTLKFICTTGKLPVPW PTLVTTLG*GLQCFARYPDHMKQHDFFKSAMPEGYVQERTISFKDDGKYKTRAVVK FEGDTLVNRIELKGTDFKEDGNILGHKLEYNFNSENVYITADKQKNGIKANFTVRHN VEDGSVQLADHYQQNTPIGDGPVLLPDNHYLSDQTVLSKDPNEKRDHMVLLEFVT AAGITLGMDELYKLEHHHHHH <u>PSP2-95C 的氨基酸序列(SEQ ID NO: 8):其中第66位的"*"表示 BpA</u> MSKGEELFTGVVPILVELDGDVNGHKFSVRGEGEGDATIGKLTLKFICTTGKLPVPW PTLVTTLG*GLQCFARYPDHMKQHDFFKSAMPEGYVQCRTISFKDDGKYKTRAVVK FEGDTLVNRIELKGTDFKEDGNILGHKLEYNFNSENVYITADKQKNGIKANFTVRHN VEDGSVQLADHYQQNTPIGDGPVLLPDNHYLSDQTVLSKDPNEKRDHMVLLEFVT AAGITLGMDELYKLEHHHHHH

<u>PSP2-95C93Y97Y</u>的氨基酸序列(SEQ ID NO: 10):其中第66位的"*"表示 BpA MSKGEELFTGVVPILVELDGDVNGHKFSVRGEGEGDATIGKLTLKFICTTGKLPVPW PTLVTTLG*GLQCFARYPDHMKQHDFFKSAMPEGYYQCRYISFKDDGKYKTRAVVK FEGDTLVNRIELKGTDFKEDGNILGHKLEYNFNSENVYITADKQKNGIKANFTVRHN VEDGSVQLADHYQQNTPIGDGPVLLPDNHYLSDQTVLSKDPNEKRDHMVLLEFVT AAGITLGMDELYKLEHHHHHH

图14