隐藏嗜酸菌 DX1-1 和氧化亚铁硫杆菌 CMS 的 紫外诱变育种及浸矿研究

杨宇,张帅,徐爱玲,邹俐宏,历丽,邱冠周

(中南大学 资源加工与生物工程学院,生物冶金教育部重点实验室,湖南 长沙,410083)

摘 要:对从江西大兴黄铜矿的酸性矿坑水中分离得到的氧化亚铁硫杆菌 CMS 和隐藏嗜酸菌 DX1-1 进行紫外 诱变育种及浸矿研究。结果表明:细菌 CMS 和 DX1-1 的最适生长温度为 30 ,最适 pH 值分别为 2.0 和 3.5; 通过紫外诱变获得突变型隐藏嗜酸菌 DX1-1 和氧化亚铁硫杆菌 CMS,最佳处理时间为 60 s,正突变率分别可达 到 16.7%和 20.0%;诱变后的隐藏嗜酸菌 DX1-1 达到稳定期的时间比诱变前缩短 20 h,并且具有更大的菌体浓度; 诱变后的氧化亚铁硫杆菌 CMS 氧化全部亚铁所需时间为 48 h,比诱变前菌株缩短 11 h;诱变后混合菌浸矿中, 用原子吸收光谱法测定浸出 30 d 后铜离子质量浓度达到 2.78 g/L,而紫外诱变前菌株浸出铜离子质量浓度为 2.48 g/L;生物浸出 30 d 后,隐藏嗜酸菌 DX1-1 与氧化亚铁硫杆菌 CMS 的菌落个数比由 1:1 变为 1:20 左右。 关键词:隐藏嗜酸菌;氧化亚铁硫杆菌;紫外诱变;生物浸出 中图分类号:Q939.97 文献标志码:A 文章编号:1672-7207(2010)02-0393-07

UV-induced mutagenesis and bioleaching of Acidiphilium cryptum and Acidithiobacillus ferrooxidans

YANG Yu, ZHANG Shuai, XU Ai-ling, ZOU Li-hong, LI Li, QIU Guan-zhou

(Key Laboratory of Biometallurgy of Ministry of Education of China, School of Minerals Processing and Bioengineering, Central South University, Changsha 410083, China)

Abstract: The original strains *Acidithiobacillus ferrooxidans* CMS and *Acidiphilium cryptum* DX1-1 isolated from the drainage of some caves rich in chalcopyrite in Dexing in Jiangxi Province of China were studied by UV-induced mutagenesis and bioleaching. The results show that the optimum temperature and pH value are 30 and 3.5 for *Ac. cryptum* DX1-1, and 30 and 2.0 for *At. ferrooxidans* CMS, respectively. After being treated by UV radiating, the optimum UV radiating time of DX1-1 and CMS is 60 s and their positive mutation rates are 16.7% and 20.0%. *Ac. cryptum* after mutagenesis reaches stationary phase 20 h ahead of the original strain. The most active UV-mutated strain *At. ferrooxidans* CMS and *Ac. cryptum* DX1-1, 2.78 g/L of copper can be extracted, which can be measured by atomic absorption spectrometry after 30 d, while 2.48 g/L copper can be extracted with the mixture of the original strains before UV-mutation. After bioleaching for 30 d, the proportion of cell density in the cultures of *Ac. cryptum* DX1-1 and *At. ferrooxidans* CMS is changed from 1:1 to approximately 1:20.

Key words: Acidiphilium cryptum; Acidithiobacillus ferrooxidans; UV-induced mutagenesis; bioleaching

收稿日期:2009-03-19;修回日期:2009-07-10

基金项目:国家重点基础研究发展计划("973"计划)项目(2004CB619201);国家创新研究群体自然科学基金资助项目(50321402)

通信作者:邱冠周(1949-),男,广东大埔人,教授,从事硫化矿生物冶金、矿物材料等研究;电话:0731-88879815;E-mail:biocsu@126.com

近年来,在极端环境下生长的微生物,由于其特 殊的生理学和生态学的特征,受到了广泛关注[1],特 别是能氧化矿物的微生物,它们能通过生理生化反应 利用矿物产生铁离子和硫酸,后者是浸矿反应中的关 键因素^[2]。这些微生物能够利用铁和硫的氧化产生能 量,属于化能自养的细菌或古菌^[3]。迄今为止,在硫 化矿坑废水中仅得到了几个种属的具有铁和硫氧化 能力的细菌^[4-5],包括 Leptospirillum ferrooxidans, Acidithiobacillus ferrooxidans 在内的嗜酸^[6]和耐酸自 养菌属以及嗜酸异养菌,其中,又以氧化亚铁硫杆菌 Acidithiobacillus ferrooxidans(At. ferrooxidans)的氧化 能力最为突出,在自然界浸出硫化矿中扮演重要角色, 被广泛地应用于生物湿法冶金[7-8]。相对而言,铁的还 原能力被认为可以加快含铁矿物如黄钾铁矾和针铁矿 的溶解。具有这种能力的细菌有中等嗜温异养菌,如 隐藏嗜酸菌 Acidiphilium spp. ,该菌不能氧化二价铁¹⁹。 又如 Sulfobacillus spp.,该菌既不能氧化二价铁又不能 还原三价铁^[10]。所有的 Acidiphilium spp.(Ac. cryptum.) 都能通过异化作用使三价铁还原成二价铁,区别在于 这种能力在一些菌株中是由结构决定的,另一些则是 诱导产生的^[11]。浸出反应常由上述氧化菌属催化,但 是产量较低。原因包括如下 3 个方面:(1) 生长速率 缓慢;(2)细胞浓度低;(3)三价铁在氧化过程中被抑 制^[12]。这些不足亟需在生物浸出过程中得到解决。

诱变育种作为一种有效地提高微生物代谢产物产 量的手段得到了广泛应用,紫外线是一种非电离辐射, 能使被照射物质的分子或原子中的内层电子提高能级 跃迁到能量高的外层轨道(称为激发),导致分子的理 化变化。DNA 分子上的碱基对强烈吸收紫外线,而且 嘧啶比嘌呤敏感 100 倍。紫外线辐射能引起 DNA 链 的断裂、DNA 分子内和分子间的交联、核酸与蛋白质 的交联,以及胞嘧啶和尿嘧啶的水合作用等,但最主 要的则是形成嘧啶二聚体,它会阻碍双链的解链和复 制,阻碍碱基的正常配对,从而导致基因突变。它的 遗传效应主要是引起 GC AT 的转换或移码突 变^[12]。在 *At. ferrooxidans* 的 DNA 中, AT 碱基的含量 为 46%~47%^[13], 而 *Ac. cryptum* 中 AT 碱基的含量为 37%~40%,可能形成胸腺嘧啶二聚体,从而容易诱导 产生突变。

1 材料和方法

1.1 培养基和菌种

本试验所用原始菌株 At. ferrooxidans CMS

(DQO062118)和 *Ac.cryptum* DX1-1(DQ529311)由江西 德兴铜矿的酸性矿坑废水(AMD)中分离得到^[14]。在自 然环境中,生长 pH=2.0,温度为 21 ,细菌密度为 6×10^9 个/L,二价铜离子的质量浓度为 0.1 g/L。表明 这 2 株菌具有氧化含铜硫化矿的能力,并具有铜离子 耐受能力。

9K 基础培养基成分(质量浓度)如下: (NH₄)₂SO₄ 3 g/L, KCl 0.1 g/L, K₂HPO₄ 0.5 g/L, MgSO₄·7H₂O 0.5 g/L, Ca(NO₃)₂ 0.01 g/L。

CMS 所用 9K 发酵培养基初始 pH 值为 2.0 并加入 4.5% FeSO4 作为能源。

DX1-1 所用 9K 发酵培养基初始 pH 值为 3.0,并 加入 1.5%葡萄糖作为能源。

9K 固体培养基为 9K 发酵培养基+1%琼脂粉, pH=3.5~4.5。

1.2 活菌计数

连续稀释培养基,在适宜菌体浓度下通过血细胞 计数板进行镜检计数。

1.3 隐藏嗜酸菌 DX1-1 和氧化亚铁硫杆菌 CMS 的紫 外诱变

菌株在发酵培养基里扩大培养,收集对数生长期 的菌体,洗涤,用无菌水制备成菌悬液,菌体密度 N 为 10⁷~10⁸个/mL。取 10 mL 菌悬液放入 9 cm 平皿中, 经磁力搅拌后置于 15 W 紫外灯下 30 cm 处进行照 射,照射时间分别为 30,60,120,180 和 240 s,设立平 行对照组。各取1mL溶液稀释,涂9K平板计算致死 率。另取 1 mL 溶液接种到添加了 0.3% LiCl 的 9K 发 酵培养基。LiCl的作用是为了增强诱变效果。在4 避光保藏 12 h 后,在 30 避光培养 36 h。Ac. cryptum DX1-1 的正突变率由传代时间决定, At. ferrooxidans CMS 的正突变率由亚铁离子氧化率决定。At. ferrooxidans CMS 的亚铁离子氧化率通过在 250 mL 锥 形瓶里加入 100 mL 9K 基础培养基+30 g/L FeSO₄·7H₂O (6.08 g/L Fe²⁺),在 30 , pH=2.0 条件下 培养测定。在初始阶段,每10h取样检测Fe²⁺质量浓 度;在中后期,每3h取样检测 Fe^{2+} 质量浓度。

1.4 矿样

试验所采用的矿样使用前经过粉碎并用丙酮和乙 醇洗涤^[15]。矿样成分(质量分数)为:CuFeS₂ 60.8%, FeS₂ 20.7%, CaCO₃ 8.4%, SiO₂ 4.6%。

1.5 生物浸出试验

在 250 mL 锥形瓶里加入 100 mL 含硫化矿的 9K 基础培养基(在硫化矿浸出试验中不加入亚铁), 矿含

量为 5%^[16]。通过离心收集细菌,用硫酸调至 pH=2.0 的蒸馏水洗涤 2 次,再用 9K 基础培养基悬浮,不加 入能量物质,试验温度为 30 ,初始 pH=2.5。设计 6 个试验组,每组做 3 个平行试验:(1) 培养基中接种 诱变后 *Ac. cryptum* DX1-1;(2) 培养基中接种诱变前 *At. ferrooxidans* CMS;(3) 培养基中接种诱变后 *At. ferrooxidans* CMS;(3) 培养基中接种诱变后 *At. ferrooxidans* CMS;(4) 将诱变前 2 株菌按数量比 1:1 混合接种 (5) 将诱变后 2 株菌按数量比 1:1 混合接种; (6) 对照组(不接菌)。每种菌的接种量为 1 mL,菌体密 度为 1 × 10⁷ 个/mL 左右,同时调节摇瓶内浸出环境。 **1.6** 分析方法

水样的物化性质分析由中南大学分析检验中心测定,金属离子用原子吸收光谱法测定,pH值由pH计(pHs-25)测定,铜离子在30d内的浸出量通过原子吸收光谱法测定,亚铁离子的氧化率通过重铬酸钾化学滴定法测定,致死率通过平板计数法测定,Ac. cryptum DX1-1和 At. ferrooxidans CMS的正突变率分别由传代时间和亚铁离子的氧化率决定。

1.7 生物浸矿后期浸出液的微生物群落组成分析 1.7.1 DNA 的提取和纯化

将试验样品浸出液通过孔径为 0.2 μm 的尼龙过 滤器过滤收集细菌。DNA 提取使用 EZ-10 Spin Column Genomic DNA Isolation Kit (Bio Basic Inc) 试 剂盒,纯化使用 Wizard DNA Clean-Up Kit (Promega) 试剂盒。

1.7.2 扩增 16S rRNA

采用 2 个引物扩增 16S rRNA 基因片断,上游引 物为 27F(5'-AGAGTTTGATCCTGGCTCAG-3');下游 引物为 1492R(5'-GGTTACCTTGTTACGACTT-3')。通 过低熔点琼脂糖凝胶电泳观察 PCR 结果,使用 Wizard DNA Clean-Up Kit (Promega)试剂盒回收目的片断。将 16S rRNA 基因片断连接到 PCR2.1 TOPO 载体上,转 化到 *E. coli* TOP10F 感受态细胞内(Invitrogen)。转化 后重组菌涂 LB 琼脂平板 37 过夜培养,LB 琼脂平 板加入氨苄青霉素、X-gal 和 IPTG,通过蓝白筛选, 随机挑取 60 个白色菌落,使用载体引物 M13F(5'-GTAAAACGACGGCCAGTG-3')和 M13R(5'-GGAAACAGCTATGACCATG-3'),将携带重组质粒的 细菌破壁,进行菌落 PCR 扩增。

1.7.3 限制性片断长度多态性分析(ARDRA)

16S rRNA PCR 扩增产物经 HindI 和 MspI

2 结果与讨论

2.1 酸性矿坑废水的理化分析

酸性矿坑废水成分如表 1 所示。从表 1 可见:硫 的质量浓度为 4 401.00 mg/L,已经被证实可以作为*Ac. cryptum* DX1-1 的能源物质^[15]; Fe³⁺具有同样功效,这 也是 *Ac. cryptum* DX1-1 可以促进生物浸出的主要原 因。采集 AMD 样品时, pH=2.0,温度为 21 。

表1 酸性矿坑水成分分析

Table 1 Composition of AMD $\rho/(\text{mg} \cdot \text{L}^{-1})$						
S	Mg	Fe	Al	Fe ²⁺	Cu	
4 401.00	1 102.00	981.80	944.00	125.00	100.00	
Mn	Si	Zn	As	Мо		
64.40	56.30	3.18	1.95	0.59		

2.2 细菌的生理生化特征

pH 值和温度对 *Ac. cryptum* DX1-1 生长的影响如 图 1 所示,可见 最适 pH=3.5 最适生长温度为 30 。 pH 和温度对 *At. ferrooxidans* CMS 生长的影响如图 2 所示,可见:最适 pH=2.0,最适生长温度为 30 。 由于 2 种菌有不同的最适 pH 值以及 *At. ferrooxidans* CMS 在浸矿中起主要作用,所以,在浸矿试验中取 pH=2.5。

2.3 紫外诱变结果

2.3.1 Ac. cryptum DX1-1 的紫外诱变结果

Ac. cryptum DX1-1 的致死率和正突变率如表 2 所 示。从表 2 可见:致死率与照射时间成正比,以细菌 在稳定期具有比原始菌株更大的菌体密度为正突变指 标。60 s 时的致死率为 75%,正突变率为 16.7%,为 最佳诱变时间。从正突变菌株中选取传代时间最短的 菌体用于浸出试验。

Ac. cryptum DX1-1 诱变前和诱变后的生长曲线如 图 3 所示。可见:诱变后正突变菌株达到稳定期的时 间为 80 h,比原始菌株提前了 20 h,菌体密度也由原 来的 10⁹ 个/mL 上升到 10¹⁰ 个/mL。









Fig.2 Effects of pH and temperature on growth of strain At. ferrooxidans CMS

	表	2 紫外诱变对 Ac. cryptum DX1-1 的影响
Table	2	Effect of UV-induced mutagenesis on Ac. cryptum
		DX1-1

照射 时间/s	致死率 / %	菌落数/ 个	正突变 菌落数/个	正突变率/ %
30	50	30	2	6.7
60	75	30	5	16.7
120	98	30	3	10.0
180	99	30	0	0
240	100	0	_	_

2.3.2 At. ferrooxidans CMS 的紫外诱变效果

At. ferrooxidans CMS 的致死率和正突变率如表 3 所示。从表 3 可见: At. ferrooxidans CMS 的致死率与 照射时间成正比,以细菌具有比原始出发菌更高的亚 铁氧化率为正突变指标,60 s 时的致死率为 73%,正 突变率为 20.0%,因此,60 s 为最佳诱变时间。







表3 紫外诱变对 At. ferrooxidans CMS 的影响

 Table 3
 Effect of UV-induced mutagenesis on

At. ferrooxidans CMS						
照射 时间/s	致死率/ %	菌落数/ 个	正突变 菌落数/个	正突变率/ %		
30	47	30	3	10.0		
60	73	30	6	20.0		
120	95	30	2	6.7		
180	98	30	1	3.3		
240	100	0	—	—		

从正突变菌株中选取氧化亚铁能力最强的菌株用 于浸出试验。*At. ferrooxidans* CMS 诱变前后的亚铁氧 化率曲线如图 4 所示。可见:诱变后的正突变菌株氧 化全部亚铁所需时间为 48 h,较诱变前菌株缩短了 11 h。







最佳的紫外照射时间取决于细菌自身的特性及基因的特异性,试验表明:对于 At. ferrooxidans CMS 和 Ac. cryptum DX1-1,采用低剂量的紫外诱变更为适合。因为中高剂量紫外诱变会造成大量基因严重损伤,这些基因的功能得不到及时修复就会导致负突变产生。尤其在低温避光条件下,修复酶的活性受到限制,细菌的繁殖速度同样受到了抑制,使得突变菌被分离和纯化。

2.4 生物浸出试验

黄铜矿作为酸溶性金属硫化矿,易与三价铁发生 亲核反应而被溶解^[18-21]。三价铁氧化黄铜矿在溶液中

$$CuFeS_2 + 4Fe^{3+} \longrightarrow Cu^{2+} + 2S + 5Fe^{2+}$$
(1)

At. ferrooxidans 能够氧化在浸矿过程中产生的亚铁离子,反应式如下:

$$4Fe^{2+}+4H^{+}+O_2 \longrightarrow 4Fe^{3+}+2H_2O$$
(2)

At. ferrooxidans 能够将上述过程中产生的硫氧化,反应式如下:

$$2S+3O_2+2H_2O \longrightarrow 2SO_4^{2-}+4H^+$$
(3)

另外,在生物浸出过程中,也对电势敏感,黄铜 矿在硫酸溶液中的动力学原理如下:

 $CuFeS_2 + 4H^+ + O_2 \longrightarrow Cu^{2+} + Fe^{2+} + 2S + 2H_2O \qquad (4)$

硫在化学浸出过程中(式(1))形成,又在生物浸出 过程(式(3))中被氧化。

从以上反应中不难看出: *At. ferrooxidans* 有利于 反应的持续进行。在生物浸出的初始阶段,需要向摇 瓶内加入硫酸使 pH 值维持在 2.5 左右,提供所需的 酸性环境; 6 d 以后,由于硫的氧化以及三价铁水解成 $Fe(OH)^{2+}$ 和 $Fe(OH)^{2}_{2}$, pH 值会不断下降。

在生物浸出过程中,会形成黄钾铁矾和硫的混合物,作为副产物在矿物表面形成一个层状结构,阻碍黄铜矿的溶解^[23]。*Acidiphilium*能在很大程度上降低Fe³⁺-(氢)氧化物包括黄钾铁矾、铁矾、无定型氢氧化铁和混合 Fe²⁺/Fe³⁺磁铁矿的形成^[11]。*Acidiphilium*的加入溶解了矿物表面致密的层状结构,有利于铜离子的持续浸出。

选用 Ac. cryptum DX1-1 和 At. ferrooxidans CMS 浸出黄铜矿,结果如图5所示。可见:在整个浸出过 程中,铜离子的浸出质量浓度持续上升,在前15d, 铜离子的浸出质量浓度快速增大,在 16~30 d,质量 浓度增大速度减慢 前15d是生物浸出铜的主要阶段 , 铜离子质量浓度大幅度上升,同时也产生了大量的黄 钾铁矾和硫的混合物,阻碍了黄铜矿的溶解,因此, 15 d 后,铜离子的浸出趋于缓慢。接种了诱变后的 Ac. cryptum DX1-1 的浸出体系中, 30 d 后铜离子的质量 浓度为0.52 g/L。接种了诱变前的 At. ferrooxidans CMS 的浸出体系中,30d后铜离子的质量浓度为1.82g/L, 诱变后的体系中为 1.89 g/L。接种了诱变前的 At. ferrooxidans CMS 和 Ac. cryptum DX1-1(数量比为 1:1) 的浸出体系中,浸出30d后铜离子的质量浓度为2.48 g/L, 诱变后的混合体系中, 30 d 后铜离子的质量浓度 达到 2.78 g/L。紫外诱变育种有助于提高 At. ferrooxidans 的亚铁氧化活性,有利于生物浸出。



1—对照组; 2—诱变后 Ac. cryptum DX1-1 浸出体系;
 3—诱变前 At. ferrooxidans CMS 浸出体系;

4—诱变后 At. ferrooxidans CMS 浸出体系;

5—诱变前 At. ferrooxidans CMS 和 Ac. cryptum DX1-1(1:1) 浸出体系;6—诱变后 At. ferrooxidans CMS 和 Ac. cryptum DX1-1(1:1)浸出体系

图 5 不同浸出体系 Cu²⁺质量浓度

Fig.5 Cu²⁺ concentrations extracted in different systems

从试验结果可以看出,使用 2 种菌混合浸矿的效 果大于 2 种菌单独浸矿效果,说明混合浸出是一个相 互促进的过程。*Ac.cryptum*加快了还原溶解黄钾铁矾 和针铁矿,并且消耗了抑制*At. ferrooxidans*生长的有 机化合物,促进了*At. ferrooxidans*的浸矿过程。由于 *Ac. cryptum*不能氧化亚铁^[24],所以,它单独浸矿的效 果最差。

2.5 生物浸出后浸出液内生物群落结构分析

在生物浸出反应的初始阶段, Ac. cryptum DX1-1 和 At. ferrooxidans CMS 具有相同的细胞浓度。浸出 30 d 后,在接种了诱变前混合菌的浸矿体系中,经过 限制性片断长度多态性(ARDRA)分析,浸出液中 Ac. cryptum DX1-1 和 At. ferrooxidans CMS 的数量比约为 1:20,在相同条件下,接种了诱变后混合菌的浸出矿 体系中,它们的数量比为1:18。这证明了 Ac. cryptum 不是浸矿过程的优势菌,只占菌落结构的小部分,协 助 At. Ferrooxidans 起浸矿作用。因此,可以在以后的 试验设计中更多考虑有利于 At. Ferrooxidans 浸矿的 因素,并在浸出体系中接种少量的 Ac. cryptum。

3 结论

(1) 试验中所选用的 Ac. cryptum DX1-1 和 At.

ferrooxidans CMS 的最适生长温度均为 30 , 最适 pH 值分别为 3.5 和 2.0。

(2) 紫外诱变 Ac. cryptum DX1-1 和 At. ferrooxidans CMS 最佳时间为 60 s,正突变率分别达 到 16.7%和 20.0%。诱变后的 Ac. cryptum DX1-1 达到 稳定期的时间比诱变前缩短了 20 h,并且具有更大的 菌体浓度。诱变后的 At. ferrooxidans CMS 较诱变前具 有更强的氧化亚铁能力,将氧化全部亚铁所需时间缩 短了 11 h。

(3) 诱变后的 At. ferrooxidans CMS 和 Ac. cryptum DX1-1(数量比为 1:1)混合浸矿,30 d 后铜离子 质量浓度达到 2.78g/L,优于 At. ferrooxidans CMS 单 独浸矿或诱变前混合菌的浸矿效果。Ac. cryptum 单独 浸矿的效果最差。

(4) 浸出 30 d 后, *Ac. cryptum* DX1-1 和 *At. ferrooxidans* CMS 的数量比由 1:1 变为 1:20 左右,为以后的生物浸矿试验设计提供了科学依据。

参考文献:

[1] 张成桂,夏金兰,邱冠周,等. 嗜酸氧化亚铁硫杆菌亚铁氧化系统研究进展[J]. 中国有色金属学报,2007,16(7): 1239-1249.

ZHANG Cheng-gui, XIA Jin-lan, QIU Guan-zhou, et al. Progress in research on Fe²⁺ oxidation system of *Acidithiobacillus ferrooxidans*[J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2007, 16(7): 1239–1249.

- [2] YIN Hua-qun, QIU Guan-zhou, WANG Dian-zuo, et al. Comparison of microbial communities in three different mine drainages and their efficiency of bioleaching to the low grade of chalcopyrite[J]. Journal of Central South University of Technology, 2007, 14(4): 460–466.
- [3] Rawling D E. Heavy metalmining using microbes[J]. Annual Review Microbiology, 2002, 56: 65–91.
- [4] Watling H R. The bioleaching of sulphide minerals with emphasis on copper sulphides: A review[J]. Hydrometallurgy, 2006, 84(1/2): 81–108.
- [5] Johnson D B, Halberg K B. The microbiology of acidic mine waters[J]. Research in Microbiology, 2003, 154(7): 466–473.
- [6] Kelly D P, Wood A P. Reclassification of some species of *Thiobacillus* to the newly described genera *Acidithiobacillus* gen.nov., *Hallothiobacillus gen.nov*. and *Thermithiobacillus* gen.nov[J]. Evolution Microbiology, 2000, 50: 511–516.
- [7] Rawling D E, Silver S. Mining with microbes[J]. Nature Biotechnology, 1995, 13: 773–778.
- [8] Rawling D E. The molecular genetics of *Thiobacillus ferrooxidans* and other mesophilic, acidophilic, chemolithotrophic iron- or sulfur-oxidizing bacteria[J].

第2期

Hydrometallurgy, 2001, 59(2/3): 187-201.

- [9] Bridge T A M, Johnson D B. Reductive dissolution of ferric ironminerals by *Acidiphilium SJH*[J]. Geomicrobiology, 2000, 17(3): 193–206.
- [10] Bridge T A M, Johnson D B. Reduction of soluble iron and reductive dissolution of ferric iron-containing minerals by moderately thermophilic iron-oxidizing bacteria[J]. Applied Environmental Microbiology, 1998, 64(6): 2181–2190.
- [11] Johnson D B, Bridge T A M. Reduction of ferric iron by acidophilic heterotrophic bacteria: Evidence for constitutive and inducible enzyme systems in *Acidiphilium spp*[J]. Applied Microbiology, 2002, 92(2): 315–321.
- [12] 施巧琴, 吴松钢. 工业微生物育种[M]. 福州: 福建科学技术 出版社, 1991: 45-48.
 SHI Qiao-qin, WU Song-gang. Breeding of industrial microbes[M]. Fuzhou: Fujian Science and Technology Publishing House, 1991: 45-48.
- [13] Kulpa C F, Roskey M, Mjoli N. Construction of genomic libraries and induction of iron oxidation in *Thiobacillus ferrooxidans*[J]. Biotechnology Applied Biochemistry, 1986, 8(4): 330–341.
- [14] 杨宇, 徐爱玲. 酸性矿坑水中一株兼性菌及其胞内聚合物的 分离及表征[J]. 武汉大学学报, 2007, 53(6): 753-758.
 YANG Yu, XU Ai-ling. Isolation and characteriation of a facultative autotrophic bacterial strain and its cellular polymer granules from acid mine drainage[J]. Transaction of Wuhan University, 2007, 53(6): 753-758.
- [15] Mcguire M M, Edwards K J, Banfield J F. Kinetics, surface chemistry, and structural evolution of microbially mediated sulfide mineral dissolution[J]. Geochimica et Cosmochimica Acta, 2001, 65(8): 1243–1258.
- [16] 杨宇,万民熙,彭宏,等.一株黄铜矿专属浸出细菌的分离与 鉴定[J].中南大学学报:自然科学版,2008,38(4):641-644.

YANG Yu, WAN Min-xi, PENG Hong, et al. Isolation and characterization of bacterium for chalcopyrite bioleaching[J]. Journal of Central South University: Science and Technology, 2008, 38(4): 641–644.

- [17] YANG Yu, WAN Min-xi, SHI Wu-yang. Bacterial diversity and community structure in acid mine drainage from Dabaoshan mine, China[J]. Aquatic Microbioal Ecology, 2007, 47(2): 141–151.
- [18] Rohwerder T, Gehrke T, Kinzler K, et al. Bioleaching review part A: Progress in bioleaching: fundamentals and mechanisms of bacterial metal sulfide oxidation[J]. Applied Microbiology Biotechnology, 2003, 63(3): 239–248.
- [19] Suzuki I. Microbial leaching of metals from sulfide minerals[J]. Biotechnology Advances, 2001, 19(2): 119–132.
- [20] Schippers A, Sand W. Bacterial leaching of metal sulfides proceeds by two indirect mechanisms via thiosulfate or via polysulfides and sulfur[J]. Applied Environmental Microbiology, 1999, 65(1): 319–321.
- [21] Bevilaqua D, Leite A L L C, Garcia O Jr, et al. Oxidation of chalcopyrite by *Acidithiobacillus ferrooxidans* and *Acidithiobacillus thiooxidans* in shake flasks[J]. Process Biochemistry, 2002, 38(4): 587–592.
- [22] Sandstorm A, Petersson S. Bioleaching of a complex sulphide ore with moderate thermophilic and extreme thermophilic microorganism[J]. Hydrometallurgy, 1997, 46(1/2): 181–190.
- [23] Stott M B, Watling H R, Franzmann P D. The role of iron-hydroxy precipitates in the passivation of chalcopyrite during bioleaching[J]. Minerals Engineering, 2000, 13(10/11): 1117–1127.
- [24] Kirsten K. Microbial cycling of iron and sulfur in acidic coal mining lake sediments water[J]. Air and Soil Pollution, 2003, 3(1): 67–90.

(编辑 赵俊)