# 孔径分布对电化学 CO<sub>2</sub>浓缩器空气电极性能的影响

## 姜大雨<sup>1</sup> 宋 爽<sup>2</sup> 沈 晋<sup>1</sup> 周景玲<sup>3</sup> 周德瑞<sup>1</sup>

(1 哈尔滨工业大学环境科学与工程系,哈尔滨 150001)
 (2 浙江工业大学环境工程系,杭州 310032)
 (3 北京航星机器制造公司,北京 100013)

文 摘 空气电极是电化学二氧化碳浓缩器 (EDC)的核心组件,其极化性能的改进有利于 CO<sub>2</sub>的转移 和 EDC电池稳定性的提高。通过改变 PTFE含量和乙炔黑含量改进了电极结构,一个组装有 Pt/C空气电极 和 Hg/HgO参比电极的燃料电池被用于研究 Cs<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>电解液中的 O<sub>2</sub> /CO<sub>2</sub>反应。孔径分布与阴极极化性能之 间关系的分析结果表明:伴随着 300~500 nm 孔径的比孔体积增加,空气电极的极化性能提高。此外,实验 结果还表明:空气电极中 PTFE含量以 15%为宜,乙炔黑的最佳含量为 15%~20%。

关键词 空气电极,孔径分布,二氧化碳,浓缩器

## Effect of Pore Size Distribution on Air Electrode Performance of Electrochemical Carbon Dioxide Concentrator

Jiang Dayu1Song Shuang2Shen Jin1Zhou Jingling3Zhou Deru1(1Department of Environmental Science and Engineering, Harbin Institute of Technology, Harbin 150001)(2Department of Environmental Engineering, Zhejiang University of Technology, Hangzhou 310032)(3Beijing Hangxing Machine Manufacture Co L td , Beijing 100013)

Abstract A ir electrodes are the key components of electrochemical carbon dioxide concentrator (EDC). Therefore, the improvement of the polarization performance is beneficial to the increasing of  $CO_2$  transfer and EDC cell stability. Electrode structure of air electrode is improved by means of changing the content of PTFE and acetylene black, and a fuel cell with porous Pt/C air electrode and Hg/HgO reference electrode is used to study  $O_2 / CO_2$  reaction in Cs<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> electrolyte. The analysis of the relationship between pore size distribution and cathodic polarization performance of air electrode increases with the increasing of the pore volume of 300 to 500 nm apertures. Besides, the experimental results reveal that the optimal content in air electrode is 15% for PTFE and 15% to 20% for acetylene black.

Key words Air electrode, Pore size distribution, Carbon dioxide, Concentrator

#### 1 前言

CO<sub>2</sub>的去除以及空气的更新是太空飞行中环境 控制生命保障系统 ECLSS (Environmental Control/ Life Support System)的一个非常重要的组成部分<sup>[1]</sup>。 空气更新过程中的一个重要步骤是去除和浓缩  $CO_2$ ,使空气中的  $CO_2$ 浓度低于某一设定值,且从

基金项目:国家自然科学基金(50408024);浙江省自然科学基金(M203034);哈尔滨工业大学校基金(HIE 2002 66)资助项目 作者简介:姜大雨,1972年出生,博士研究生,主要从事环境电化学的研究工作

宇航材料工艺 2006年 第 1期

收稿日期:2005-07-21

CO<sub>2</sub>中回收 O<sub>2</sub>。

美国短期航天飞行如 Meroury飞船、Gemini飞 船、Apollo飞船和航天飞机均采用消耗性的 LDH来 吸收空气中的 CO<sub>2</sub>,而前苏联的太空站用 KO<sub>2</sub>作为 CO,吸收剂。但是随着飞行时间的加长,乘员的增 多,以上非再生式的方法必将带来消耗品质量和体 积的增加,因而非再生式方法不再适用。为此, NASA提出了再生式的电化学 CO<sub>2</sub>浓缩 EDC(Electrochem ical Depolarized CO<sub>2</sub> Concentrating)子系统和 水蒸气脱附的固态胺 SAWD (Solid Amine/Water Vapor Desorbed)子系统<sup>[2~3]</sup>。电化学 CO<sub>2</sub>浓缩子系统 易于与 CO2还原子系统 (Sabatier或 Bosch过程)和 水电解产 O,子系统集成为一个单一的空气更新系 统<sup>[4~5]</sup>,此外,电化学 CO<sub>2</sub>浓缩系统的优越性还表现 在它的工作连续性和低 CO,分压下的低等效质 量<sup>[6]</sup>。本文重点研究了孔径分布对电化学 CO<sub>2</sub>浓缩 器空气电极性能的影响。

## 2 电化学 CO<sub>2</sub>浓缩技术的原理

电化学 CO<sub>2</sub>浓缩过程发生在由一系列单电池叠 堆而成的电化学模件 EDCM 中, EDCM 是 CO<sub>2</sub>浓缩 子系统的核心<sup>[7]</sup>。当空气流过 EDCM 的阴极时, CO<sub>2</sub>被除去,图 1是 EDCM 的结构示意图。



Fig 1 Schematic of EDCM

每个 EDCM包括两个多孔性电极,中间由含有 碳酸盐水溶液的隔膜隔开,与电极相邻的多孔层为 气体和电流在电极表面分布的通道,其中的电化学 反应和化学反应如下:

阴极反应: 
$$\frac{1}{2}$$
  $O_2 + H_2O + 2e^{-1} 2OH^2$  (1)

$$CO_2 + 2OH^2 - H_2O + CO_3^{22}$$
 (2)  
宇航材料工艺 2006年 第 1期

阳极反应:  $H_2 + 2OH^2 - 2H_2O + 2e$  (3)

$$CO_3^{2} + H_2O - 2OH + CO_2$$
 (4)

总反应:

$$CO_2 + \frac{1}{2}O_2 + H_2 - CO_2 + H_2O + \text{left} + \text{k}$$

(5)

含  $CO_2$ 的潮湿空气被引入到阴极气室,在此  $O_2$ 和  $H_2O$ 的电化学反应生成 OH<sup>-</sup>,OH<sup>-</sup>与  $CO_2$ 反应形 成  $CO_3^{2^-}$ ,从阴极气室流出的空气所含  $CO_2$ 浓度下 降。

H<sub>2</sub>被引入到电池的阳极气室, H<sub>2</sub>与 OH 的电化 学反应生成 H<sub>2</sub> O。这降低了阳极附近电液中的 OH 浓度,其结果是  $CO_3^{2-}$  / $CO_2$ 的平衡移动,  $CO_2$ 释 放到阳极气室中与过剩的 H<sub>2</sub>混合一起流出电池,这 样就完成了  $CO_2$ 从空气中向 H<sub>2</sub>中的转移。

总反应是放热的,且伴随着电能的产生。所产 生的热的一部分由流过两气室的气流带走,剩余部 分由分离的冷却流体除去,所产生的电流由外部的 负载来控制。

整个浓缩过程实质上是 H<sub>2</sub>、O<sub>2</sub>的燃料电池反应 与 CO<sub>2</sub>的化学吸收和化学解吸的结合,H<sub>2</sub>、O<sub>2</sub>的电 化学反应通过在碳酸盐电液中的电流方向上产生并 维持一定的 pH梯度来推动 CO<sub>2</sub>的化学过程。

从式 (5)可见,理论上每消耗单位质量的 O<sub>2</sub>能 转移 2 75单位质量的 CO<sub>2</sub>,工程中每消耗单位质量 的 O<sub>2</sub>所去除的 CO<sub>2</sub>质量数定义为 CO<sub>2</sub>转移指数 *T*<sub>k</sub>

从 EDC浓缩转移 CO<sub>2</sub>的原理看,首先进行的反 应即是氧气通过电极导气层进入到阴极反应区与 H<sub>2</sub>O的电化学反应生成 OH<sup>-</sup>,因此空气电极的催化 能力和孔径分布将直接影响 CO<sub>2</sub>的转移指数和转移 速率。

### 3 实验

### 3.1 空气电极的制备

将预烘过的 5~6 g活性炭加到浓度为 10 g/L 的 350~400 mL氯铂酸水溶液中,在室温下浸搅 2 h,然后在此混合液中逐渐加入过量的 5%水合肼溶 液,继续搅拌 1 h,静置后洗涤,90 下真空烘干。将 上述 Pt/C粉与乙炔黑及聚四氟乙烯 (PTFE)乳液调 成团状,在滚压机上滚压成 0.45 mm厚的面积为 300 cm<sup>2</sup>的 Pt/C催化膜,此膜与 0.32 mm Ni网在压 机上复合后即得所需气体扩散电极。鉴于用该工艺

— 61 —

将电极制作成型要求 PTFE含量不低于 15%,故本 研究探讨相关影响时 PTFE含量需大于 15%。

## 3.2 极化性能的测试

电极的极化性能是在半电池内进行的,测试中 Ni箔为辅助电极,Hg/HgO(1 mol/L KOH)为参比电 极,测试中电解质溶液为 50%(质量分数)的 Csg CO<sub>3</sub>溶液。采用鲁金毛细管以减小溶液中电势降的 影响,毛细管内的溶液也是 50%(质量分数)的 Csg CO<sub>3</sub>溶液。在工作电极的一侧通入空气。工作电极 的表观面积为 4 cm<sup>2</sup>。

3.3 孔径分布的测定

孔径分布的测定采用压汞测孔仪,用于测试的 电极样品去除导电 Ni网。

4 结果与讨论

## 4.1 PTFE含量的影响

表 1是在表观电流密度为 20 mA/cm<sup>2</sup>,乙炔黑 含量为 20%,电极载铂量为 8 mg/cm<sup>2</sup>条件下,PTFE 含量对氧电极极化性能的影响。由表可知,随 PTFE 含量的增加,电极电势逐渐变得更负,说明氧气体扩 散电极的极化性能变差,这是因为随 PTFE含量的 增加,电极的透气性逐渐变差,因此为了得到好的透 气性,氧电极需要较小的 PTFE含量,由于用本工艺 将电极制作成型要求 PTFE含量不低于 15%,所以 根据表 1,PTFE含量以 15%为宜。

#### 表 1 PTFE含量对空气电极极化性能的影响

 Tab. 1
 Effect of PTFE content on polarization

 performance of a ir electrode

PTFE含量 /%	透气量 /mL · cm <sup>- 2</sup> ·m in <sup>- 1</sup>	电极电势 /mV
15	33. 23	- 109
25	28. 31	- 121
35	19. 60	- 130
40	16. 22	- 138

图 2为乙炔黑含量为 20%时 PTFE含量对电极 微孔结构的影响。由图可知,随着 PTFE含量的上 升,单位质量电极的总孔体积下降,其中半径为 300 ~2 000 mm的比孔体积逐渐减少,而减少最明显的 是 300~500 mm范围内的孔,但是 20~100 mm范围 内孔所占的体积变化不大。因此,300~500 mm范 围内的比孔体积的大幅度减小直接导致了空气电极 极化性能的恶化,因为此时没有足够的"气孔 使反 应气体容易传递到电极内部各处,同时由于 PTFE — 62 — 的憎水特性又减少了覆盖在催化剂表面上的薄液 膜,而且固相电阻也在增大。



图 2 PTFE含量对空气电极孔径分布的影响 Fig 2 Effect of PTFE content on aperture distribution of air electrode

## 4.2 乙炔黑含量的影响

表 2是表观电流密度为 20 mA/cm<sup>2</sup>,电极载铂 量为 8 mg/cm<sup>2</sup>, PTFE含量为 15%条件下,乙炔黑含 量对氧电极极化性能的影响。由表可知,乙炔黑含 量为 15% ~ 20%时,电极电势更正一些,说明此时 电极的极化性能较好,因为乙炔黑含量过多则透气 性变差,过少则不利于对电极微孔结构的调节,增加 固相电子传递阻力。

#### 表 2 乙炔黑含量对空气电极极化性能的影响

Tab 2 Effect of acetylene black content

on polarization performance of air electrode

乙炔黑含量 /%	透气量 /mL · cm <sup>- 2</sup> ·m in <sup>- 1</sup>	电极电势 /mV
15	34. 31	- 110
20	33. 23	- 109
35	27. 19	- 114

图 3为 PTFE含量为 15%时乙炔黑含量对电极 微孔结构的影响。由图可知,随着乙炔黑含量从 15%、20%上升到 35%,半径在 20~200 nm之间的 孔所占的体积逐渐变大,这个范围的孔是乙炔黑形 成的特征孔,当乙炔黑的含量由 15%、20%上升到 35%时,虽然单位质量电极的总孔体积上升,但在 300~500 nm范围内的比孔体积下降,前已述及,乙 炔黑含量为 15%、20%时电极的极化性能较好,此 时电极在 20~200 nm之间虽具有较小的的比孔体 积,但在 300~500 nm范围内却具有较大的的比孔 体积,说明 20~200 nm之间的比孔体积增大并不能 优化电极性能,只有具备较大(300~500 nm)的比 宇航材料工艺 2006年 第 1期 孔体积的电极才能获得较好的电极极化性能。





5 结论

分析认为,在不考虑电解液对隔膜的影响的前 提下,就 50% (质量分数)的 C<sub>5</sub> CO<sub>3</sub>电解液中,Pt/C 空气电极上的 O<sub>2</sub> /CO<sub>2</sub>反应而言,随着 PTFE和乙炔 黑含量的变化,电极孔径分布中主要是半径 300 ~ 500 nm 范围内的孔的变化趋势与电极极化性能相 关联,半径 300 ~ 500 nm 范围内的孔的体积越大,则 空气电极的极化性能越好。

#### 参考文献

1 宋爽,周定,张全生. 电化学 CO<sub>2</sub>去除方法的可行性 研究. 高技术通讯,1997;7(10):48~51(EI)

2 Boehm A.M. Development status of regenerable solid amine concentrator for space station SAE 820847, 1982

3 Lin C H, Cusick R J. Performance and endurance testing of a prototype carbon dioxide and hum idity control system for space shuttle extended mission capability SAE 851374, 1985

4 Heppner D B, Hallick T M, Schubert F H. Advanced air revitalization system testing NASA CR - 210961, 1981

5 Quattrone PD, Schubert FH, HeppnerDB. Air revitalization system integration SAE 840959, 1984

6 Lin c h, W innick j An electrochemical device for carbon dioxide concentration-system design Performance and Steady State Analysis SAE - 74 - 932, 1974

7 Song Shuang, W ang Dahui Elementary investigation of increasing polarization performance of air electrode for  $CO_2$  transfer High Technology Letters, 2000; 6(3): 44 ~ 48

(编辑 任涛)

5 袁朝龙,钟约先,马庆贤,曹起骧. 孔隙性缺陷拟生自修 复机制研究.中国科学(E辑), 2002; 32(6): 747~753

6 钟约先,袁朝龙,马庆贤. 材料内部裂纹自修复中组织 生长机制.清华大学学报 (自然科学版),2002; 42(4): 512~515

7 梁世强,徐靖中.在金属表面络合网格状高分子膜实现 滴状冷凝的 MD模拟研究.中国科学院研究生院学报,2004;21 (1):26~32

8 李建保. 跨世纪的智能新材料——现状与未来. 自然辩 证法研究, 1995; 11(10): 1~7

9 孔向阳,李建保,黄勇. 添加 NbN 的氮化硅陶瓷高温氧 化自适应性.科学通报, 1998; 43(11): 570~572

10 Chen X X, Dam M A, Kono et al A thermally re-mendable cross-linked polymeric material Science, 2002; 295: 1 698 ~ 1 702

 Chen X X, Fred Wudl, A jitMal et al New thermally remendable highly cross-linked polymeric material Macromolecules, 2003; 36: 1 802 ~ 1 807

12 姚康德,成国祥. 智能材料.北京:化学工业出版社, 2002:1

13 Dry C, Corsaw M. A comparison of bending strength between adhesive and steel reinforced concrete with steel only rein-宇航材料工艺 2006年 第 1期 forced concrete Cement and Concrete Research, 2003; 33: 1 723 ~1 727

14 杨红,陶宝棋,梁大开等.空心光纤用于机敏结构自诊断、自修复的研究.材料导报,2000;14(11):25~27

15 杨红,梁大开,陶宝祺等.光纤智能结构自诊断、自修 复的研究.功能材料,2001;32(4):419~424

16 杨红,陶宝祺,梁大开等.树脂基复合材料中埋入大直 径光纤性能的研究.玻璃钢复合材料,2000;(5):10~13

17 杨红,陶宝棋,梁大开等.光纤应用于结构自修复的研究.材料保护,2001;34(1):40~42

18 Yang Hong, Liang Dakai et al Application and influence of hollow op tical fiber embedded in fiber glass/epoxy composite materials Transactions of Nanjing University of Aeronautics & Astronautics, 2000; 17(2): 178 ~ 183

19 White S R, Sottos N R, Geubelle P H et al Autonomic healing of polymer composites Nature, 2001; 409:  $794 \sim 797$ 

20 陈大柱,何平笙,杨海洋.具有自修复能力的聚合物材料.化学通报,2004; (2):138~142

**编辑** 李洪泉)

7