DOI:10.20038/j.cnki.mra.2022.000405

ZIF-8衍生柔性多孔炭材料的制备 及其电容性能研究

赵广震¹, 宁珂¹, 史慧敏², 姜振龙¹, 江涛¹, 赵健¹, 朱光^{1*}, 杨杰¹, 王红艳^{1*} (1. 宿州学院自旋电子与纳米材料安徽省高校重点实验室, 安徽 宿州 234000; 2. 宿州供电公司宿南中心, 安徽 宿 州 234000)

摘要:随着柔性可穿戴电子器件的迅速发展,柔性储能电极材料引起众多学者们的广泛关注。金属有机框架结构(MOFs)衍生物具有优异的储能性能,但其本征无柔性的物理特性亟需解决。采用静电纺丝技术将ZIF-8结构单元嵌入纤维结构中,获得高电容性能柔性多孔炭纤维。同时,探究了ZIF-8的嵌入量(CF-ZIF-8-1.2)对柔性多孔炭纤维结构及电容性能的影响。实验结果表明:柔性多孔炭纤维CF-ZIF-8-1.2的比电容可以达到425.5 F·g⁻¹(电流密度为1A·g⁻¹),并呈现出较小的电荷转移电阻($R_{\rm s}=0.06\ \Omega$)和接触电阻($R_{\rm c}=2.31\ \Omega$),这主要归因于CF-ZIF-8-1.2具有较大的比表面积(212.83 m²·g⁻¹)、相对丰富的孔隙结构和丰富的N和O原子共掺杂。随后,进一步将其组装成对称柔性超级电容器(CF-ZIF-8-1.2/CF-ZIF-8-1.2),其能量密度高达7.6 Wh·kg⁻¹(功率密度为250 W·kg⁻¹),在不同弯曲角度和扭曲下呈现出优异的电容保持率(97%以上),说明柔性多孔炭纤维电极材料具有优异的柔性和稳定性。因此,CF-ZIF-8-1.2柔性多孔炭纤维材料具有潜在应用前景。

关键词: ZIF-8;多孔炭纤维;比电容;超级电容器

中图分类号:TB383.2;TM53 文献标志码:A 文章编号:1673-9981(2022)04-0537-09

引文格式:赵广震,宁珂,史慧敏,等.ZIF-8衍生柔性多孔炭材料的制备及其电容性能研究[J].材料研究与应用,2022,16(4): 537-545.

ZHAO Guangzhen, NING Ke, SHI Huimin, et al. Flexible Porous Carbon Material Derived from ZIF-8 for Supercapacitive Performance[J]. Materials Research and Application, 2022, 16(4):537-545.

随着科技的快速发展,人们对于储能器件的需 求也在不断增长。具有笨重、刚性和体积大等特点 的传统储能器件已经不能满足便携式电子器件及可 穿戴设备快速发展的需求^[1-2]。目前,储能器件不仅 需要满足社会要求的环保、安全稳定和高效等特性, 同时还应具有轻质和良好的机械性能(弯折、扭曲和 拉伸)等特征^[2]。因此,开发优异机械性能、高效率 性、高功率密度和高能量密度的储能器件,将可以满 足未来电子设备快速发展的必然需求。

众所周知,储能器件主要部件包括电极材料、隔

膜和电解液,其中电极材料的电化学性能对于储能 器件的电化学储能性能具有决定性作用^[3],炭基材 料、过渡金属氧/硫/硒化物及导电聚合物材料等电 极材料受到学者们的广泛关注^[4-5]。过渡金属氧/ 硫/硒化物和导电聚合物存在成本高、稳定性差、导 电性差等劣势^[6-7],相比于过渡金属氧/硫/硒化物和 导电聚合物等电极材料,炭基电极材料具有导电性 能优异、比表面积大、价格相对较低和耐腐蚀性好等 优点^[8]。近年来,石墨烯、碳纳米管和炭纤维等柔性 炭基电极材料受到广泛关注^[9-10],但是石墨烯和碳纳

收稿日期:2022-06-01

基金项目:宿州学院博士启动基金项目(2020BS015);安徽省高等学校自然科学研究项目(KJ2017A437,KJ2020A0727,KJ2020A0738, KJ2020A0730),安徽省自然科学基金项目(1908085ME120);安徽省重点研发计划项目(201904a05020087)

作者简介:赵广震(1989-),男,山东省东明县人,博士,讲师,主要从事炭材料的应用研究与开发,E-mail:zhaogzgold@126.com。 通信作者:朱光(1978-),男,安徽省宿州市人,博士,教授,主要研究方向为光电信息材料及器件,E-mail:guangzhu@ahszu.edu.cn; 王红艳(1973-),女,安徽省宿州市人,硕士,教授,主要研究方向为材料化学,E-mail:suzhouwhy@163.com。

米管的制备过程复杂、成本相对较高。与石墨烯、碳 纳米管等柔性炭电极材料相比,利用静电纺丝技术 制备多孔炭纤维材料具有成本低、操作简单、材料轻 便和结构稳定性高等优点^[11-12],成为柔性多孔炭基 电极材料的重要发展方向。

目前,金属有机骨架材料(MOFs)是一种由无 机金属离子和有机配体连接构成的金属团簇材 料^[13],具有规则的形态、孔隙率较高、结构可调、比 表面积大等特点,在生物载药、气体吸附分离和能源 应用等领域引起了众多研究者的广泛关注^[14]。张 方等^[15]采用热处理方法获得的Co-MOFs衍生物显 示出良好的电容性能(比电容为208 F·g⁻¹,电流密度 为1A·g⁻¹)。另外,众多学者研究发现以MOFs为 碳源,直接碳化后所制备的碳材料,其继承了MOFs 的外观形貌和多孔结构,也具有丰富的活性位点,是 优异的电极材料^[16-17]。但是绝大部分的MOFs材料 都是颗粒状或块状结构,不具有本征柔性,无法应用 于柔性储能器件中。在使用过程中需要引入高分子 化合物粘结剂^[17],这不利于提高柔性电极材料的电 容性能。

综上所述,本文利用静电纺丝技术将ZIF-8结 构单元嵌入在纤维材料中,随后将其直接碳化而获 得其衍生柔性多孔碳纤维材料,同时对其电化学性 能进行了研究。该方法解决了ZIF-8衍生炭材料不 具有柔性、部分容易团聚等问题,使其具有一定的潜 在应用价值。

1 实验部分

1.1 原料

硝酸锌(Zn(NO₃)₂·6H₂O)、无水甲醇(CH₃OH)、 氢氧化钾(KOH)和二甲基甲酰胺(DMF)都属于分 析纯级别,均购于国药试剂集团。二甲基咪唑和聚 丙烯腈,均属于分析纯,购自于阿拉丁试剂。

1.2 ZIF-8的制备

根据文献^[16]中的方法制备 ZIF-8。称取 2.975 g 的 Zn(NO₃)₂•6H₂O,将其完全溶解于 113 mL 的甲醇 溶液,该溶液标记为溶液 A。取 6.8 g的二甲基咪唑 完全溶解于 113 mL 的甲醇溶液,该溶液标记为溶液 B。将溶液 A 和溶液 B 混合,并剧烈搅拌 5 min,待 溶液由澄清透明变为白色浑浊后静置 24 h,然后将 上层清液倒出,将沉淀物转移到离心管中进行离心, 用甲醇进行洗涤并离心(5次)。最后将白色沉淀物 转移至烘箱中,在 60 ℃下干燥处理 12 h,收集白色 固体(ZIF-8)备用。

1.3 ZIF-8衍生多孔炭纤维材料的制备

将1.2g的ZIF-8样品通过超声分散于9g的二 甲基甲酰胺溶液(DMF)中,待完全分散后加入0.8 g的聚丙烯腈(PAN),在80℃下溶解并进行充分搅 拌,即可获得待用的纺丝液。

将纺丝液移至注射器中并放置于静电纺丝装置 中,装置的相关参数为推进速度0.07 mL·min⁻¹、高 压18 kV、针头和铝箔接收滚轮的距离16 cm、环境 温度和相对湿度分别设置25 ℃和60%,在静电纺丝 装置上纺丝,待纺丝完毕后获得一定厚度的纺丝样 品,将其放进真空干燥箱中烘干、备用。

将纺丝样品转移至刚玉舟中,随后将刚玉舟放 置于管式炉中,在氮气气氛下进行热处理,升温速率 为2℃·min⁻¹,在800℃下处理2h。冷却以后,将黑 色样品转移至烧杯中进行酸洗(60℃,24h),随后用 去离子水洗涤至中性,然后放置在烘箱中干燥、备 用,样品标记为CF-ZIF-8-1.2。将未使用ZIF-8的 纺丝样品作为对照组实验,该样品标记为CF-DZ。 图1为ZIF-8衍生多孔炭纤维材料的制备工艺示 意图。



图 1 ZIF-8衍生多孔炭纤维材料的制备工艺示意图 Figure 1 Schematic diagram of the preparation process of CF-ZIF-8

1.4 电化学性能测试

将电极材料(CF-DZ或CF-ZIF-8-1.2)、聚偏氟 乙烯(粘结剂)和乙炔黑按质量比为8:1:1称取,然 后放置于搅浆机样品盒中进行充分混合,随后加入 一定量的N-甲基吡咯烷酮并持续搅拌,最后将浆料 均匀涂在碳纸上,转移至60℃的烘箱中烘干6h以 上。活性物质的质量 $m=(m_2-m_1 \times 0.8)$,其中 m_1 是未涂浆料时碳纸的质量, m_2 是干燥后碳纸和浆料 的质量。

电化学性能测试采用三电极体系,其中制备的 样品电极为工作电极、Hg/HgO为参比电极、Pt片 (1 cm×1 cm)为对电极,通过瑞士万通公司的Auto-Lab电化学工作站在6 mol·L⁻¹的KOH电解液中进 行电化学性能测试,主要获取包括交流阻抗谱图 (EIS)、循环伏安曲线(CV,-1-0V)、恒流充放电 曲线(GCD,1—15 A·g⁻¹)。根据GCD数据,通过公 式 $C=I\cdot\Delta t/m\cdot\Delta V$,获得比电容 $C(F\cdot g^{-1})$,式中 I 是 电流密度(A)、*m* 是活性物质的质量(g)、 Δt 是放电 时间(s)、 ΔV 是电压压差(V)。

为了更好的探究柔性多孔炭纤维材料的电容性 能,进一步进行了两电极测试。用CF-ZIF-8-1.2电 极组装成对称CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2双电 层电容器,测试其电容性能,电解液为6 mol·L⁻¹的 KOH溶液。主要的测试参数包括CV(0—1.0V)、 GCD和循环稳定性,其中能量密度 $E(Wh\cdot kg^{-1})$ 及 功率密度 $P(W\cdot kg^{-1})$ 的计算公式分别为 $E=C\cdot \Delta V^2/$ 7.2和 $P=3600E/\Delta t$,式中C是比电容、 Δt 为放电时 间、 ΔV 为电压压差。

2 结果与讨论

2.1 表征与测试

图 2 为 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 的 SEM 图像。 从图 2 可见:CF-DZ 呈现出纤维网状结构,并且具有 明显的块状团聚节点及断裂,表面没有明显的孔隙 结构;CF-ZIF-8-1.2呈现出较为优异的纤维网状结 构,并且没有明显的断裂或块状聚节点,但有更多的 孔隙结构,这些孔隙结构一部分来源于 ZIF-8 衍生 碳材料本身的框架结构,另一部分来源于在碳化过 程中 ZIF-8中 Zn²⁺离子的活化造孔作用。



图2 CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的SEM图像 Figure 2 SEM images of CF-DZ and CF-ZIF-8-1.2

为进一步探究 CF-ZIF-8-1.2的孔隙结构,采用 HRTEM 进行表征,结果如图 3 所示。从图 3 可见: CF-ZIF-8-1.2有更多微孔结构,并且没有明显的晶 格条纹,说明 CF-ZIF-8-1.2为无定型碳材料。进一 步采用 X 射线选区域衍射(SAED,图 3 插图)发现, SAED图像中没有明显明亮的衍射环,进一步说明 CF-ZIF-8-1.2属于无定型碳结构,具有丰富的孔隙 结构。CF-ZIF-8-1.2呈现出的丰富孔隙结构,有利 于提高材料的电容性能。



图 3 CF-ZIF-8-1.2的HRTEM图像 Figure 3 HRTEM images of CF-ZIF-8-1.2

采用 XRD、N₂吸脱附曲线和 X射线光电子能谱 对 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 的物化特性进行表 征,其结果如图4所示。从图4可见:CF-DZ和 CF-ZIF-8-1.2在20为26和43°处出现一个宽峰和



图 4 CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的XRD图谱 Figure 4 XRD patterns of CF-DZ and CF-ZIF-8-1.2

一个弱峰,其中宽峰对应无定型碳材料的(002)晶 面,弱峰对应无定型碳材料的(100)晶面,说明二者 都属于无定型碳材料^[18];CF-ZIF-8-1.2在2θ为26° 处宽峰的半峰宽明显大于CF-DZ,说明CF-ZIF-8-1.2具有更丰富的孔隙结构或缺陷,可提供较为丰 富的电解质离子吸附位点,进而提高材料的比电容 性能。

为进一步探究 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 的孔隙 结构,采用物理吸脱附仪测试了 N2吸脱附,通过 N2 吸脱附曲线进一步得到孔径分布,结果如图 5 所示。 从 N2吸脱附曲线可见, CF-ZIF-8-1.2具有更大的 N2 吸脱附量,说明其具有较大的比表面积; 从孔径分布 图明显发现, CF-ZIF-8-1.2具有微孔、介孔和大孔, 微孔在提升电容性能方面可以为电解质离子提供丰 富的吸附位点, 介孔和大孔主要是为电解质离子提 供快速的传递通道使离子传递阻力降低。





CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的比表面积、孔体积、 元素组成及原子百分比列于表1。由表1可知,通过 BET模型计算,CF-DZ及CF-ZIF-8-1.2的比表面 积分别为7.65和212.83 m²·g⁻¹,而孔体积分别为 0.0052和0.28 cm³·g⁻¹。结果表明,CF-ZIF-8-1.2 具有相对较大的比表面积,可以为电解质提供更多 的吸附位点。

为进一步探究材料的元素组成,采用X射线光电子能谱(XPS)对CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2进行了

表1 CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的比表面积和孔体积 Table 1 The specific surface area and pore volume of CF-DZ and CF-ZIF-8-1.2

样品	比表面积/ (m ² ·g ⁻¹)	孔体积/ (cm ³ ·g ⁻¹)
CF-DZ	7.65	0.0052
CF-ZIF-8-1.2	212.83	0.28

表征,结果如图6所示。从图6可以看出,CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的XPS图谱中有明显的C1s、N1s和



图 6 CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的X射线光电子能谱图 Figure 6 X-ray photoelectron spectroscopies (XPS) of CF-DZ and CF-ZIF-8-1.2

O1s的衍射峰,说明其主要元素构成是C、N和O。 其中N和O元素可以提高材料的亲水性,也可以产 生赝电容以进一步提高材料的电容性能。

表 2 为 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 中的原子百分 比。由表 2 发现, CF-ZIF-8-1.2 中的 N 原子百分比 (9.84%)和 O 原子百分比(8.8%)明显高于 CF-DZ 中的 N 原子(9.84%)和 O 原子(5.57%)。

表 2 CF-DZ和CF-ZIF-8-1.2的元素组成及原子百分比 Table 2 Element composition and atomic percentages of CF-DZ and CF-ZIF-8-1.2

样品	原子百分比/%		
	С	Ν	Ο
CF-DZ	84.59	9.84	5.57
CF-ZIF-8-1.2	76.39	14.81	8.8

综上所述, CF-ZIF-8-1.2具有较大的比表面积、丰富多层次孔隙结构和较丰富的N和O杂元素掺杂,这有利于提高CF-ZIF-8-1.2的电容性能。

2.2 电化学性能测试

在三电极体系和 6 mol·L⁻¹的 KOH 电解液中, 测试了 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2的 CV 曲线和 GCD 曲线,其结果如图 7 所示。从图 7 中明显发现,CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2的 CV 曲线没有明显的氧化还 原峰,相较于 CF-DZ,CF-ZIF-8-1.2的 CV 曲线更接 近于矩形,表明 CF-ZIF-8-1.2的 CV 曲线更接 近于矩形,表明 CF-ZIF-8-1.2的 GCD 曲线也都 更接近于等腰三角形,也说明其更接近于理想的双 电层模型,这主要归因于 CF-ZIF-8-1.2较大的比表 面积、丰富的孔隙结构和丰富的杂元素。



Figure 7 CV curves and GCD curves of CF-DZ and CF-ZIF-8-1. 2

为了进一步对比 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 的电 容性能,图 8为相同条件下在 6 mol·L⁻¹的 KOH 电解 液中 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 的电化学性能。从图 8 中 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2 的交流阻抗谱图可见: CF-ZIF-8-1.2 的 EIS 曲线在低频区域,具有最接近 于垂直的斜率,说明相对于 CF-DZ, CF-ZIF-8-1.2 为最接近于理想的双电层电容;在高频区域(插图), CF-ZIF-8-1.2具有最小的接触电阻(与横坐标的交 点最小, R_s =2.31 Ω)和最小的电荷转移电阻(半圆 的 直径, R_c =0.06 Ω)。从图 8 中的 CV 曲线 (50 mV·s⁻¹)可见, CF-ZIF-8-1.2 的 CV 曲线面积较 大,说明 CF-ZIF-8-1.2在相同条件下具有相对较大的电容性能。从图 8 中 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2的GCD曲线可见,在灌流密度为1A·g⁻¹条件下,CF-ZIF-8-1.2具有优异的比电容,这一结果与 CV 曲线结果相一致。从图 8 中通过计算得到的 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2比电容随电流密度变化的曲线可见:在电流密度为1—15 A·g⁻¹时 CF-ZIF-8-1.2均具有比较大的比电容,在电流密度为1A·g⁻¹时 CF-DZ 和 CF-ZIF-8-1.2的比电容值分别为 170.77 和 425.5 F·g⁻¹,这主要归因于 CF-ZIF-8-1.2 较大的比表面积和丰富

的孔隙结构,增大了电解质离子吸附位点及降低了 离子的转移电阻,同时丰富的杂原子掺杂也可以提 高亲水性和增加赝电容性能。





为了进一步了解 CF-ZIF-8-1.2 的电容性能,组装了 CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2 对称双电层电容

器,并测试其电容性能,结果如图9所示。从图9可见:在不同扫描速率下,CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2



对称双电层电容器的CV曲线表现出较好的对称矩 形形状,说明CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2对称双 电层电容器更加接近于理想的双电容器;在不同电 流密度下,对称双电层电容器的GCD曲线都近似于 等腰三角形并有比较小的压降,说明其更加接近于 理想双电层电容器及有较小的内阻;在电流密度为 0.5 A·g⁻¹时,电容器的比电容值为54.75 F·g⁻¹;在功率 密度P为250 W·kg⁻¹时,CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2 对称的双电层电容器的能量密度高达7.6 Wh·kg⁻¹, 并随着功率密度增大,能量密度逐渐降低。结果显 示,在柔性电极材料方面,CF-ZIF-8-1.2具有潜在 应用价值。

为了探究 CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2 对称

双电层电容器的柔性电容性能,对CF-ZIF-8-1.2// CF-ZIF-8-1.2对称双电层电容器进行了柔性电容 性能测试,结果如图 10所示。从图 10可见:从不同 角度弯曲和扭曲时对称的双电层电容器的 CV 曲线 没有明显的变化,经过弯曲和扭曲并恢复原先状态 后其 CV 曲线也没有明显变化,说明该器件具有优 异的弯曲和扭曲稳定性;根据 CV 曲线面积,计算了 不同弯曲度(30、90、120和 180°)、扭曲和复原的电 容保持率发现,在不同弯曲度下电容保持率可以达 到 100%,而扭曲和扭曲复原的电容保持率也基本 不变(电容保持率在 97% 左右),说明该电容器具有 优异的柔性稳定性。综上所述,ZIF-8 衍生多孔炭 纤维材料在柔性电极材料上具有一定的应用价值。



图 10 CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2对称双电层电容器的柔性电容性能
Figure10 Flexible capacitance performances of CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2
symmetrical double-layercapacitor in bending and twisting processes

3 结论

采用静电纺丝技术将 ZIF-8 结构单元融合在纤维结构中,随后进行高温碳化处理,获得了高电容性能柔性多孔炭纤维电极材料。CF-ZIF-8-1.2 柔性多孔炭纤维保持纤维网状结构,具有较大的比表面

积(212.86 m²·g⁻¹)、丰富的孔隙结构(微孔、介孔和 大孔)和丰富的杂原子掺杂(N和O),呈现出优异的 比电容(425.5 F·g⁻¹)、较小的离子转移电阻(R_s = 2.31 Ω)和接触电阻(R_{et} =0.06 Ω)。组装的 CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2对称双电层电容器的 能量密度为7.6 Wh·kg⁻¹(功率密度为250 W·kg⁻¹), 同时在不同弯曲度、扭曲和扭曲复原下,电容保持率

参考文献:

- [1] KIM B C, HONG J Y, WALLACE G G, et al. Recent progress in flexible electrochemical capacitors: electrode materials, device configuration, and functions[J]. Adv Energy Mater, 2015(5): 1500959.
- [2] LI Y, OU-YANG W, XU X, et al. Micro-/ mesoporous carbon nanofibers embedded with ordered carbon for flexible supercapacitors [J]. Electrochim Acta, 2018, 271: 591-598.
- [3] SONG N, TAN H, ZHAO Y. Carbon fiber-bridged polyaniline/graphene paper electrode for a highly foldable all-solid-state supercapacitor[J]. J Solid State Electrochem, 2019, 23: 9-17.
- [4] ZHENG J, SUN B, WANG X X, et al. Magneticelectrospinning synthesis of γ -Fe₂O₃ nanoparticleembed-ded flexible nanofibrous films for electromagnetic shielding [J]. Polymers, 2020, 12: 695.
- [5] WANG H, LIU D, LIU P. Porous polyvinyl chloride films as substrate for polyaniline based flexible and robust free-standing electrodes for high performance supercapacitors [J]. Microporous Mesoporous Mater, 2019, 284: 141-150.
- [6] THAKUR A, LOKHANDE B. Dip time-dependent SILAR synthesis and electrochemical study of highly flexible PPy-Cu (OH)₂ hybrid 0 for supercapacitors [J]. J Solid State Electrochem, 2017, 21: 2577-2584.
- [7] 吴燕. 生物质基多孔炭的结构调控及其电容特性研究 [D]. 徐州:中国矿业大学, 2021.
- [8] 陈志敏.生物质基分级多孔炭的制备及电化学性能研 究[D].长春:吉林大学,2020.
- [9] CHEN S, QIU L, CHENG H M. Carbon-based fibers for advanced electrochemical energy storage devices[J]. Chem Rev, 2020, 120: 2811-2878.

- [10] SHI H, WEN G, NIE Y, et al. Flexible 3D carbon cloth as a high performing electrode for energy storage and conversion [J]. Nanoscale, 2020, 12: 5261-5285.
- [11] KIM C, YANG K S, KOJIMA M, et al. Fabrication of electrospinning-derived carbon nanofiber webs for the anode material of lithiumion secondary batteries[J]. Adv Funct Mater, 2006, 16: 2393-2397.
- [12] MA Chang, WU Liqiang, MAHMUT Dirican, et al. Carbon black-based porous submicron carbon fibers for flexible supercapacitors [J]. Applied Surface Science, 2021, 537: 147914.
- [13] 姚显芳,李映伟. MOFs作为牺牲模板制备纳米多孔 碳材料的方法及其应用[J]. 科学通报, 2015, 60: 906-914.
- [14] ZHANG F, HAO L, ZHANG L J, et al. Solid-state thermolysis preparation of Co₃O₄ nano/micro superstructures from metal-organic framework for supercapacitors [J]. International Journal of Electrochemical Science, 2011(6):943-954.
- [15] MEHTAB T, YASIN G, ARIF M, et al. Metalorganic frameworks for energy storage devices batteries and supercapacitors [J]. Journal of Energy Storage, 2019, 21: 632-646.
- [16] MARPAUNG F, KIM M J, KHAN J H, et al. Metal-organic framework (MOF) -derived nanoporous carbon materials [J]. Chem Asian J, 2019, 14: 1331-1343
- [17] LIU Y, XU J, LIU S C. Porous carbon nanosheets derived from Al-based MOFs for supercapacitors[J]. Microporous and Mesoporous Materials, 2016, 236: 94-99.
- [18] ZHAO G Z, XU X T, ZHU G J. Flexible nitrogendoped carbon heteroarchitecture derived from ZIF-8/ ZIF-67 hybrid coating on cotton biomass waste with high supercapacitive properties [J]. Microporous and Mesoporous Materials, 2020, 303: 110257.

Flexible Porous Carbon Material Derived from ZIF-8 for Supercapacitive Performance

ZHAO Guangzhen¹, NING Ke¹, SHI Huimin², JIANG Zhenlong¹, JIANG Tao¹, ZHAO Jian¹, ZHU Guang^{1*}, YANG Jie¹, WANG Hongyan^{1*}

(1. Key Laboratory of Spin Electron and Nanomaterials of Anhui Higher Education Institutes, Suzhou University, Suzhou 234000, China; 2. Sunan Center, Suzhou Power Supply Company, Suzhou 234000, China)

Abstract: With the rapid development of flexible wearable electronic devices, flexible energy storage electrode materials have attracted extensive attention. Metal-organic framework (MOFs) derivatives have excellent energy storage performance, but their intrinsic issue of non-flexible physical properties needs to be addressed. In this work, ZIF-8 structural units were embedded into the fiber structure using electrostatic spinning to obtain flexible porous carbon fibers with high capacitance performance. Meanwhile, the effect of intercalation amount of ZIF-8 (CF-ZIF-8-1.2) on the structure and capacitive properties of flexible porous carbon fibers was investigated. Results showed that the flexible porous carbon fiber (CF-ZIF-8-1.2) displayed a high capacitance performance of 425.5 $F \cdot g^{-1}$ (current density is 1 A·g⁻¹) as well as low charge transfer resistance ($R_s = 0.06 \Omega$) and contact resistance ($R_{ct} = 2.31 \Omega$), owning to its large specific surface area (212.83 $m^2 \cdot g^{-1}$), relatively rich pore structure and abundant N and O atom co-doping. The porous carbon fiber was further assembled into a symmetric flexible supercapacitor (CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2), which exhibited an energy density of 7.6 $Wh \cdot kg^{-1}$ (power density is 250 W · kg⁻¹). Meanwhile, CF-ZIF-8-1.2//CF-ZIF-8-1.2 symmetric flexible supercapacitor showed excellent capacitance retention (above 97%) at different bending angles and warps, indicating the flexible porous carbon fiber has excellent flexibility and stability. Therefore, the CF-ZIF-8-1.2 flexible porous carbon fiber has potential application prospects.

Keywords: ZIF-8; porous carbon fiber; specific capacitance; supercapacitors

(学术编辑:褚欣)