第 29 卷第 2 期 Volume 29 Number 2 2019 年 2 月 February 2019

DOI: 10.19476/j.ysxb.1004.0609.2019.02.11



预锂化硅--硫全电池的构建及电化学性能

洪 树¹, 闫霄林², 洪 波², 闵秀娟¹, 王民波¹, 赖延清²

(1. 福建猛狮新能源科技有限公司,漳州 363000;
 2. 中南大学 冶金与环境学院,长沙 410083)

摘 要: 以模板法合成介孔碳并作为载硫基底制备硫/介孔碳复合材料。采用电化学方法对硅碳负极预锂化,并与 硫/介孔碳正极匹配构建高性能预锂化硅-硫全电池。结果表明: 当全电池的负极锂容量过量正极约 20 %时,预锂 化硅-硫全电池初始容量为 1069 mA·h/g,能量密度为 590 Wh/kg。循环 100 圈后,电池容量为 603 mA·h/g,对应 容量保持率为 56.4 %。同时,硅碳极片的引入对电池阻抗影响较小,正负极极片结构在循环后依然保持稳定。通 过改变硅碳负极锂容量研究其对全电池性能的影响,全电池循环性能在负极容量过量系数约为 50 %时最佳,循环 100 圈后放电比容量达到 650 mA·h/g。

关键词:预锂化;全电池;电化学性能;硅碳负极;锂-硫电池
 文章编号:1004-0609(2019)-02-0303-09
 中图分类号:TM912.9;O646
 文献标志码:A

裡-硫电池由于其比能量高(2600 Wh/kg)、原料丰富和环境友好等优点,被认为是一种极具发展前景的下一代高比能电池体系,有望在电动车、无人机等领域推广使用^[1]。目前,锂-硫电池的硫正极主要存在的缺点为:1)硫单质的电子绝缘性导致活性物质硫的利用率低;2)硫在锂化过程中的体积膨胀,造成正极结构的坍塌和容量衰减;3)高阶多硫化物的溶解和穿梭导致电池活性物质的损失,低库伦效率,容量衰减等^[2]。为解决这些问题,一些代表性的手段诸如:将硫浸渍在多孔材料中^[3-4],使用多硫化物吸附物^[5-6]和隔膜修饰^[7-8]等应用在锂-硫电池正极并取得了可观的成绩。

虽然硫正极方面已取得了较为可观的成绩,金属 锂负极所带来的安全隐患和低库伦效率仍未能有效解 决^[9-10]。在电池循环过程中锂枝晶的过度生长可能会 刺穿隔膜甚至延伸至正极,引起电池内部短路,引发 电池起火甚至爆炸。同时,锂负极会不断与电解液反 应以及表面 SEI 膜反复的形成都会降低电极库伦效 率,从而活性锂不断地被损耗。事实上,大多数文献 报道中所研究的锂-硫电池所使用的负极是厚度较大 的锂片,其锂容量远远超过硫正极的容量,因此这种 电池实际是锂-硫半电池。在这种锂-硫半电池中过量 的锂虽然可以弥补循环过程中的锂损失,但也忽略了 对电池成本和实用性的考虑^[9, 11-12]。鉴于金属锂负极 的问题难以解决,研究者们考虑通过对不含锂源的负 极预锂化取代金属锂来组建全电池。PU等^[12]将预嵌 锂的多孔硅负极取代金属锂片作负极与硫正极构建了 锂硫全电池模型,并通过内短路和外短路实验证明该 全电池可有效避免半电池中发生的诸如枝晶形成等副 反应,说明预锂化硅-硫全电池的实用性和安全性优 于锂-硫电池。AGOSTINI等^[13]将石墨化碳负极通过 直接与锂片接触进行预嵌锂,与硫正极配对组装预锂 化碳-硫全电池,首圈放电比容量高达 1000 mA·h/g, 循环 100 圈后容量约为 500 mA·h/g。

在众多可选择的负极材料如碳基材料、硅基材料 和金属氧化物等中,硅基材料由于其高比容(4200 mA·h/g)和较低的脱锂平台(<0.5 V),是最具发展前景 的负极材料之一^[14]。本文采用低成本的商业化硅碳材 料,并通过电化学充放电方式将负极预锂化,与硫正 极配对构建预锂化硅-硫全电池。同时以碳纸为基底 制备有限锂容量的金属锂负极,并与硫正极构建锂-硫全电池。文章对比了两种全电池的循环性能,并对 预锂化硅-硫全电池的电化学阻抗、循环前后正负极 的表面形貌进行了详细的分析。最后本文比较了不同 嵌锂量下预锂化硅-硫全电池的循环性能,确定了最 优嵌锂量。研究结果表明,采用预锂化硅负极代替金

基金项目:国家自然科学基金资助项目(51474243);中南大学研究生自主探索创新项目(2017zzts443) 收稿日期:2017-11-01;修订日期:2018-07-10 洪树和闫霄林为本文共同第一作者 通信作者:洪 波,博士后;电话:0731-88830474;E-mail:bop_hong@163.com 属锂负极的全电池具有较好的循环性能,且成本低廉,因此具有较好的应用前景。

1 实验

1.1 硫正极制备

介孔碳的制备方法为: 10g木薯粉与20g二氧化 硅溶胶(40%(质量分数),约20 nm,Sigma Aldrich)以 400 r/min 先混合球磨3h后再置于烘箱中烘干。然后 将烘干后的物料再次球磨成粉末。将粉末物料置于Ar 氛围中以5℃/min升温至1000℃保温3h进行碳化。 将碳化后的材料用氢氟酸溶液反复清洗去除二氧化 硅,在用去离子水过滤至滤液pH值为7,即得到介孔 碳。将70%的升华硫(Alfa,99.5%)和30%的介孔碳在 玛瑙研钵中充分混合,制得的粉末倒入密封的不锈钢 罐中,置于管式炉中155℃高温处理12h,得到硫/ 介孔碳复合材料。

将硫/介孔碳复合材料、导电炭黑 SP 和聚偏氟乙 烯(PVDF, HSV900)按 8:1:1 的质量比在 N-甲基吡咯 烷酮(NMP, 科密欧)中充分混合,所得浆料涂覆在铝 箔上。所制得的硫极片在 60 ℃下真空干燥 12 h,冲 压成直径为 13 mm 的圆形极片。 (PAA, Sigma Aldrich)和丁苯橡胶(SBR, Sigma Aldrich) 按质量比 65:20:7.5:7.5 在去离子水中充分混合,所得 浆料涂覆在铜箔上。所制得的硅碳极片在 80 ℃下真 空干燥 12 h,冲压直径为 13 mm 的圆形极片。

1.3 电池组装与电化学性能测试

在充满氩气的手套箱中,将硫极片、隔膜(Celgard 2400)和厚金属锂片成锂-硫半电池。对锂-硫半电池进行恒流充放电测试,电压窗口为1.7~2.8 V。本实验所用电解液组成为1 mol/L 的二(三氟甲基磺酰)亚胺锂(LiTFSI, Aldrich)和2%(质量分数)的硝酸锂(LiNO₃, Acros)同时溶解于乙二醇二甲醚(DME, Acros)和1,3-二氧戊环(DOL, Alfa)的混合溶剂中(体积比为1:1)。采用LAND 充放电仪(CT2001A)对电池进行恒流充放电测试。采用电化学工作站(CHI604E)测试电池的电化学阻抗图谱(EIS,频率范围100 kHz~0.1 Hz,振幅±5 mV)。

预锂化硅-硫全电池组装及充放电测试:

硅碳极片预锂化过程如图 1(a)所示,将硅碳极片、 隔膜和金属锂片组装成锂-硅半电池后,将电池在 1~0.01 V 的电压窗口和 0.12C(1C=1675 mA·h/g)的电 流下循环 6 圈后再次放电至 0.01 V,拆解电池后即得 到预锂化的硅碳极片。预锂化硅-硫全电池的组装如 图 1(b),将预锂化的硅碳负极、隔膜和硫正极组装成 预锂化硅-硫全电池。将全电池在 2.8~1.2 V 的电压范 围内以 0.2C 的电流下进行充放电测试。

1.2 硅碳负极制备

将硅碳材料(Si/C,贝特瑞)、导电炭黑、聚丙烯酸

锂-硫全电池组装及充放电测试:



图 1 硅碳负极预锂化过程和预锂化硅-硫全电池的构建示意图以及对碳纸基底沉积金属锂和锂-硫全电池的构建示意图 Fig. 1 Scheme diagrams of prelithiation process of Si/C anode(a) and configuration of prelithiated Si-S full cell(b), process of lithium deposition on carbon paper(c) and configuration of Li-S full cell(d)

以碳纸为基底的锂负极制备如图 1(c)所示:将碳 纸(PN: NOS1005, CeTech Co, Ltd)、隔膜和金属锂片组 装成电池。通过电化学沉积制备锂容量仅为 2.5 mA·h 的金属锂负极。锂-硫全电池的组装如图 1(d)所示:将 含锂容量为 2.5 mA·h 的金属锂负极、隔膜和硫极片如 图 1(d)以组装成锂-硫全电池。全电池在 2.8~1.7 V 的 电压范围内以 0.2C 的电流进行充放电测试。

1.4 理化性质测试

采用透射电镜(TEM, Tecnai G2 F20 S-TWIX, FEI, USA)和扫描电镜(SEM, MIRA 3 LMU TESSCAN, USA)对材料和极片的形貌进行分析表征。采用 X 射 线衍射(XRD,SIMENS D500, GER)对硅碳极片嵌锂前 后的晶体结构变化进行表征。采用拉曼光谱(Raman, Nicolet iS50)对硅碳材料的物质结构进行分析。对于循 环后的电极极片的表征,事先在手套箱中拆解循环后 的的电池,取出相应的极片后用 DOL/DME 溶剂清洗, 干燥后进行测试。转移至扫描电镜系统与循环前的正 负极片对比,分析极片循环前后的形貌变化。

2 结果与讨论

2.1 单电极物理表征及电化学性能

实验以模板法制备的介孔碳作为正极载硫基底, 图 2 所示为介孔碳和硫/介孔碳的 TEM 像。由图 2 中 可以看出,介孔碳的孔径分布在 20~30 nm 之间,且 孔径大小比较均匀。图 3 所示为硫/介孔碳的 SEM 像 和 C、S 元素面扫描。从图 3 中可以看出,将介孔碳 与升华硫复合后,活性物质硫均匀的分布在介孔碳的 孔洞中,没有出现团聚现象。用上述硫极片与含无限 过量锂的厚金属锂片(直径 16 nm,厚度 0.6 nm)组装 锂-硫半电池进行循环性能测试。如图 4 所示,锂-硫 半电池在 0.2C 活化时首圈放电比容量为 1213 mA·h/g,放电电压平台约为 2.30 V 和 2.10 V。随后在 0.5C 下循环 100 圈后仍具有 747 mA·h/g 的放电比容 量,循环过程中电池的放电电压平台一直保持稳定, 说明了硫电极具有较好的电化学性能。这一方面由于



图 2 介孔碳和硫/介孔碳的 TEM 像

Fig. 2 TEM images of mesoporous carbon(MPC) (a) and S/MPC composite(b)



图 3 硫/介孔碳的 SEM 像和 C、S 元素面扫描

Fig. 3 SEM image(a) and element mapping images of S(b) and C(c) of S/MPC composite



图 4 使用厚金属锂片的锂-硫半电池的循环性能和充放电电压曲线

Fig. 4 Cycle performances(a) and discharge-charge voltage profiles(b) of Li-S half cell using thick Li foil as reference electrode

对介孔碳能够将活性物质包裹,对放电中间产物多硫 化锂的起到一个很好的物理阻挡作用,另一方面介孔 碳合适的孔容能够为活性物质硫在充放电过程中的体 积膨胀提供一定的预留空间。

图 5 中的硅碳颗粒的扫面电镜分析显示硅碳颗粒 的粒径在 5~15 μm 之间。通过图 6 对硅碳材料的拉曼 分析其 *d*_D/*d*_G 比值约为 0.75,可知材料中所含的碳元 素由石墨化碳和无定型碳共同组成,并且石墨化程度 较高。图 7 中原始硅碳极片和预嵌锂后的硅碳极片的 XRD 谱显示硅碳材料中的硅为典型的晶型结构,其衍 射峰与标准 PDF 卡片(JCPDS No.027-1402)吻合。对 锂-硅半电池进行电化学充放电,电池放电至 0.01 V 后晶体硅的 XRD 峰消失(见图 7),这对应着晶体硅转 变为无定型硅的过程。通过电化学充放电对硅碳负极 预锂化(见图 8),从图 8 中可以看出,锂-硅半电池在 0.12*C* 下首圈放电比容量为 1319 mA·h/g, 库伦效率为



图 5 硅碳颗粒的 SEM 像 Fig. 5 SEM image of Si/C particles



图6 硅碳颗粒的拉曼分析

Fig. 6 Raman analysis of Si/C particles



图 7 新鲜硅碳极片和预锂化后硅碳极片的 XRD 谱

Fig. 7 XRD patterns of pristine Si/C anode and prelithiated Si/C anode



图8 锂-硅半电池的充放电曲线



70.23%。循环至第6圈时,电池库伦效率为97.21%,此时将电池再次放电则为硅负极嵌锂,其比容量为944 mA·h/g。

2.2 全电池物理表征及电化学性能

考虑到全电池循环过程中普遍存在的锂损失现 象^[15],设计负极的锂容量与硫正极的理论容量比约为

1.2:1,正负极容量过量系数即约为20%。将预锂化容 量为2.67 mA·h的硅碳负极与含硫质量为1.33 mg的硫 正极组装预锂化硅-硫全电池。考虑到硅碳负极的电 压平台高于锂(约为 0.4 V vs Li/Li⁺),所以将全电池的 电压窗口设置为 2.8~1.2 V。图 9 所示为全电池在 0.2C 下的充放电曲线,可以看出,硅-硫全电池的在约 2.0 V 和 1.7 V 处有两个较为倾斜的放电平台, 这与锂 - 硫半电池在 2.35 V 和 2.1 V 处的放电平台,以及锂-硅半电池在 0.2~0.5 V 之间充电平台相对应,具体的化 学反应可以看成: S₈+8Li_xSi=8Li₂S+8Li_{x-2}Si。图9所 示为全电池的循环性能,全电池首圈放电比容量高达 1069 mA·h/g(以活性物质硫的比容量计算),放电平均 电压为 1.73 V。综合其正极和负极活性物质质量,其 能量密度约为 590 Wh/kg, 远远高于现有的钴酸锂/石 墨电池理论能量密度(376 Wh/kg)^[16]。经过 100 次循环 后,比容量仍保持为 603 mA·h/g,库伦效率大于 99.5%。综合图 8(a)和(b)可以看出,将预锂化的硅碳 负极引入全电池能够得到优良的循环性能。虽然预锂 化硅-硫全电池的循环性能仍略低于锂-硫半电池的, 然而厚金属锂片的高成本和低安全性导致其并不适用 于锂-硫全电池商业化发展[12,17]。

此外,本文采用碳纸作为基底对其进行锂沉积,



图 9 预锂化硅-硫全电池和锂-硫全电池充放电曲线和循环性能

Fig. 9 Discharge-charge voltage profile and cycle performances of prelithiated Si-S full cell((a), (b)) and Li-S full cell((c), (d))

制备含锂容量为 2.50 mA·h 的锂负极,与含硫 1.28 mg 的硫正极组装为锂-硫全电池,正负极容量过量系数 仍控制在约 20%。图 9(c)显示电池在首圈放电平台为 2.3 V和 2.1 V,然而循环 100 圈后电池第二个放电平 台下降至 2.03 V。同时,图 9(d)显示在 0.2C 的电流下 锂-硫全电池首圈放电比容量为 985 mA·h/g,经过 100 次循环后,比容量仅剩 339 mA·h/g。该锂-硫全电池 的负极容量虽然同样设计为过量(约 20%),但远远不 及预锂化硅-硫全电池的循环性能。这可能是由于锂 离子在锂负极表面的沉积往往是不均匀的,因此,SEI 膜不断破裂和生长,进而活性锂不断被消耗。当活性 锂越来越少时,电池不能够为正极活性物质硫的电化 学反应提供充足的锂源,进而容量不断下降^[18]。而硅 碳负极的反应机制是锂合金化/去合金化,锂离子的沉 积相对均匀,进而 SEI 膜的和活性锂的损耗较少。

为进一步了解预锂化硅碳极片的引入对全电池的 影响,分析了预锂化硅--硫全电池循环前后的 EIS 图 谱,并与使用厚金属锂片的锂--硫半电池进行对比。 如图 10 所示,锂--硫半电池循环前的阻抗图谱由高频 区半圆(电荷转移阻抗 *R*_{et})和低频区斜线(扩散阻抗)组 成^[19],其等效电路为图 10(c)。而循环后的阻抗图谱(图 10(b))在高频区新增了一个半圆(电极/电解液的界面 层阻抗 *R*_s),其等效电路为图 10(d)^[20]。对于预锂化硅--硫全电池而言,由于硅负极在预锂化过程中已生成 SEI 膜,所以在全电池循环前就已具有界面层阻抗, 其循环前后的等效电路均为图 10(d)。表 1 列出了依据 等效电路图拟合得到的阻抗数据。循环后的硅--硫全 电池的 *R*_{et}和 *R*_s略大于锂--硫半电池的 *R*_{et}和 *R*_s,这可 能是由于电解液分解反应在高比表面积的硅负极表面 也更加活跃,从而生成了更多副产物生成增大了 *R*_s。 硅碳极片由于反复的循环其活性物质颗粒与导电碳间 的导电网络发生了一定的退化。由于厚金属锂片中的 锂是远远过量的,循环中的副反应对锂负极结构的影 响是可以忽略的,因此,循环后的预锂化硅-硫全电 池 *R*_{ct}大于锂-硫半电池。但从循环后电池整体阻抗来 看,两种电池的差别较小,说明将预锂化硅负极引入 电池体系并不会对电池的 *R*_{ct} 和 *R*_s 带来很大影响。

表1 根据等效电路图拟合得到的阻抗数据

 Table 1
 Fitted resistances data from equivalent circuit

Туре	Stage	R_0/Ω	$R_{ m s}/\Omega$	$R_{\rm ct}/\Omega$
Li-S half cell	Before cycle	1.21	-	47.91
	After cycles	5.38	7.84	28.04
Si-S full cell	Before cycle	6.79	4.25	24.91
	After cycles	8.11	10.07	31.23

将预锂化硅-硫全电池极片循环前后的表面形貌 进行比较,结果如图 11~12 所示。硫正极循环前(见图 11(a))和循环 100 圈后(见图 11(b))极片表面没有明显 的颗粒粉碎或结构坍塌,仅有少量的副产物堆积在表 面,说明经过循环后活性物质硫没有发生剧烈的不可 逆氧化损失,仍然均匀的分布在介孔碳材料中。对于 硅碳负极而言,从图 12(a)中可以很明显地看出,预锂 化后膨胀的硅碳颗粒;而经过 100 次循环后(见图 12(b)),硅碳极片表面并没有发生明显的开裂和较为严 重的恶化。这一方面得益于硅碳颗粒优良的材料设计,



图 10 锂-硫半电池与预锂化硅-硫全电池循环前和循环后的电化学阻抗图谱和等效电路图

Fig. 10 Impedance plots((a), (b)) and equivalent circuits of Li-S half cell and prelithiated Si-S full cell before((a), (c)) and after((b), (d)) cycles



图 11 硅-硫全电池中硫正极循环前和循环后的表面形貌 Fig. 11 SEM analysis of S/MPC cathode before(a) cycle and after(b) cycles



图 12 预锂化硅碳极片循环前和循环后的表面形貌及其能谱图

Fig. 12 Surface morphologies((a), (b)) and EDS spectra((a'), (b')) of prelithiated Si/C anode before((a), (a')) and after((b), (b')) cycles in full cell

一方面由于硅碳极片中的活性锂在循环过程中具有一部分的损失,从而硅碳颗粒的体积膨胀得到了缓解。同时,硅碳极片表面的能谱测试结果表明在全电池中循环后的硅碳极片硫原子含量(0.58%)高于预锂化后的极片(0.29%),这说明部分多硫化锂穿梭至负极,并与锂反应生成不溶性含锂化合物。这导致了活性锂和活性物质硫的损失,进而全电池容量下降。

为更加深入地研究硅碳负极的锂容量对电池循环 性能的影响,将负极预嵌锂量相对于S正极理论嵌锂 量的过量值(负极锂过量值)调整为0、50%和100%, 并进行电池循环性能测试(见图13)。从图13可以看 出,当电池负极锂过量为0时,电池首圈比容量仅为 936 mA·h/g,循环100圈后比容量为439 mA·h/g。全



图 13 负极预锂化容量不同过量值下硅−硫全电池的循环 性能

Fig. 13 Cycle performances of prelithiated Si-S full cell under different excess value in anode

电池在过量 50%时循环性能最佳,首圈比容量高达 1250 mA·h/g,100 圈后比容量为 650 mA·h/g。这说明 适当的提高锂含量能够有效提升全电池循环性能。当 电池负极锂过量提升至 100%时,首圈放电比容量虽 高达 1280 mA·h/g,但电池容量衰减较快,100 圈后容 量仅为 490 mA·h/g。这可能是由于硅碳材料面密度较 大时,其反复的体积膨胀对负极的性能造成了恶化。

3 结论

 将预锂化的硅碳负极取代厚金属锂片构筑预 锂化硅-硫全电池可获得良好的循环性能,其首圈能 量密度高达 590 Wh/kg。且硅碳负极的引入对全电池 的电荷传递阻抗和界面阻抗的影响比较小,循环后正 负极极片结构依然保持稳定。

2)金属锂负极与电解液的副反应更加剧烈,而预 锂化硅碳极片在全电池中更加稳定,因此,以预锂化 硅碳极片为负极的硅-硫全电池循环性能要优于锂-硫全电池,

3) 预锂化硅-硫全电池的循环性能一定程度上取 决于负极的预嵌锂容量,当负极预锂化容量较于正极 理论容量过量~50%时,全电池性能最佳。循环100圈 后,仍有650 mA·h/g的比容量,具有极大的应用前景。

REFERENCES

- 王圣平,周 权,周成冈,吴金平. 锂硫电池硫电极的研究现状[J]. 电池, 2010, 40(4): 232-235.
 WANG Sheng-ping, ZHOU Quan, ZHOU Cheng-gang, WU Jin-ping. Research status quo of sulfur electrode for lithium/sulfur battery[J]. Battery Bimonthly, 2010, 40(4): 232-235.
- [2] 李 涛,洪 波,曹华伟,刘业翔,闫霄林,黄子欣. 涂碳铝 箔在锂硫电池中的应用[J]. 中国有色金属学报, 2017, 27(4): 732-738.
 LI Tao, HONG Bo, CAO Hua-wei, LIU Ye-xiang, YAN Xiao-lin, HUANG Zi-xin. Application of carbon-coated aluminum foil for Li-S secondary batteries[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2017, 27(4): 732-738.
- [3] ZHANG J, LI H Q, LIN Z W, TANG Q, LIANG Z T, TANG P, TONG Y W, PAN Y Y. Preparation of mesoporous carbon for improved-performance lithium-sulfur battery[J]. Ionics, 2017: 1–8.
- [4] 吴 锋,吴生先,陈人杰,陈 实,王国庆. 锂硫电池正极用 硫碳复合材料的制备和电化学研究[J]. 北京理工大学学报, 2009, 29(8): 737-740.

WU Feng, WU Sheng-xian, CHEN Ren-jie, CHEN Shi, WANG Guo-qing. Preparation and electrochemical properties of sulfur-carbon composite as cathode materials for the lithium-sulfur batteries[J]. Transactions of Beijing Institute of Technology, 2009, 29(8): 737–740.

- [5] KONG W B, YAN L J, LUO Y F, WANG D T, JIANG K L, LI Q Q, FAN S S, WANG J P. Ultrathin MnO₂/graphene oxide/carbon nanotube interlayer as efficient polysulfide-trapping shield for high-performance Li-S batteries[J]. Advanced Functional Materials, 2017, 27(18): 1606663.
- [6] LEE F, TSAI M C, LIN M H, NI'MAH Y L, HY S, KUO C Y, CHENG J H, RICK J, SU W N, HWANG B J. Capacity retention of lithium sulfur batteries enhanced with nano-sized TiO₂-embedded polyethylene oxide[J]. Journal of Materials Chemistry A, 5(14): 6708–6715.
- [7] YU X W, JOSEPH J, MANTHIRAM A. Polymer lithium-sulfur batteries with a nation membrane and an advanced sulfur electrode[J]. Journal of Materials Chemistry A, 2015, 3(30): 15683–15691.
- [8] YAO H B, YAN K, LI W Y, ZHENG G Y, KONG D S, SEH Z W, NARASIMHAN V K, LIANG Z, CUI Y. Improved lithium-sulfur batteries with a conductive coating on the separator to prevent the accumulation of inactive S-related species at the cathode-separator interface[J]. Energy & Environmental Science, 2014, 7 (10): 3381–3390.
- [9] XU W, WANG J, DING F, CHEN X, NASYBULIN E, ZHANG Y, ZHANG J G. Lithium metal anodes for rechargeable batteries[J]. Energy & Environmental Science, 2014, 7 (2): 513–537.
- [10] 刘 雯, 郭 瑞, 解晶莹. 金属锂负极改性研究现状[J]. 电源 技术, 2012, 36(8):1232-1234.
 LIU Wen, GUO Rui, XIE Jing-ying. Research progresses of modified lithium metal anode[J]. Chinese Journal of Power Sources, 2012, 36(8): 1232-1234.
- [11] CAO R G, XU W, LÜ D P, XIAO J, ZHANG J G. Anodes for rechargeable lithium-sulfur batteries[J]. Advanced Energy Materials, 2015, 5(16): 513–537.
- [12] PU X, YANG G, YU C H. Safe and reliable operation of sulfur batteries with lithiated silicon[J]. Nano Energy, 2014, 9: 318–324.
- [13] AGOSTINI M, SCROSATI B, HASSOUN J. An advanced lithium-ion sulfur battery for high energy storage[J]. Advanced Energy Materials, 2015, 5(16): 1500481.
- [14] 文钟晟,王 可,解晶莹,杨 军. 锂离子蓄电池高容量含硅 负极材料研究进展[J]. 电源技术, 2004, 28(11): 719-722.
 WEN Zhong-sheng, WANG Ke, XIE Jing-ying, YANG Jun. Research on high capacity silicon-containing anode material for lithium-ion batteries[J]. Chinese Journal of Power Sources, 2012, 36(8): 719-722.
- [15] CHRISTENSEN J, NEWMAN J. Cyclable lithium and capacity

311

loss in Li-ion cells[J]. Journal of the Electrochemical Society, 2004, 152 (4): 818-829.

- [16] PU X, YU C. Enhanced overcharge performance of nano-LiCoO₂ by novel Li₃VO₄ surface coatings[J]. Nanoscale, 2012, 4(21): 6743–6747.
- [17] KANG H S, PARK E, HWANG J Y, KIM H, AURBACH D, ROSENMAN A, SUN Y K. A scaled-up lithium (ion)-sulfur battery: Newly faced problems and solutions[J]. Advanced Materials Technologies, 2016, 1(6): 1600052.
- [18] JESCHULL F, BRANDELL D, EDSTR M K, LACEY M J. A stable graphite negative electrode for the lithium-sulfur

battery[J]. Chemical Communications, 2015, 51(96): 17100–17103.

- [19] ZHANG Z Y, LAI Y Q, ZHANG Z A, ZHANG K, LI J. Al₂O₃-coated porous separator for enhanced electrochemical performance of lithium sulfur batteries[J]. Electrochimica Acta, 2014, 129(16): 55–61.
- [20] DENG Z F, ZHANG Z A, LAI Y Q, LIU J, LI J, LIU Y X. Electrochemical impedance spectroscopy study of a lithium/sulfur battery: Modeling and analysis of capacity fading[J]. Journal of the Electrochemical Society, 2013, 160(4): 553–558.

Configuration and electrochemical properties of prelithiated Si-S full cell

HONG Shu¹, YAN Xiao-lin², HONG Bo², MIN Xiu-juan¹, WANG Min-bo¹, LAI Yan-qing²

(1. Fujian Dynabat New Energy Science and Technology Co., Ltd., Zhangzhou 363000, China;

2. School of Metallurgy and Environment, Central South University, Changsha 410083, China)

Abstract: The mesoporous carbon was prepared by template method and served as the substrate for sulfur to obtain the sulfur/mesoporous carbon (S/MPC) composites. The silicon/carbon (Si/C) anode was lithiated through electrochemical method, and matched with S/MPC cathode to configure advanced prelithiated Si-S full cell. The results show that while the capacity of anode is controlled about 20% excess to the theoretical capacity of S/MPC cathode, the full cell delivers an initial specific capacity of 1069 mA·h/g and energy density of 590 Wh/kg. After 100 cycles, the full cell still keeps capacity of 603 mA·h/g and capacity retention of 56.4%. The electrochemical impedance test indicates that the employ of prelithiated Si/C anode has little influence on battery. And the structure of S/MPC cathode and Si/C anode still keeps reliable after cycling. Moreover, the electrochemical performance of prelithiated Si-S full cells using different prelithiated capacity of Si/C anodes was also studied. The optimal electrochemical performance is obtained while the anode is about 50% excess to the sulfur cathode, delivering 650 mA·h/g after 100 cycles.

Key words: lithiated anode; full cell; electrochemical performance ; Si/C anode; lithium-sulfur battery

Foundation item: Project(51474243) supported by the National Natural Science Foundation of China; Project (2017zzts443) supported by the Innovation Driven Plan in Central South University, China

YAN Xiao-lin contribution equals to HONG Shu

Corresponding author: HONG Bo; Tel: +86-731-88830474; E-mail: bop_hong@163.com

(编辑 李艳红)

Received date: 2017-11-01; Accepted date: 2018-07-10