# 高温溅射 Sn-Ni 复合薄膜材料及其电化学性能研究

王春花,赵 杰,刘 娜,卫 巍,董彦杰,白国梁

(安庆师范大学 化学化工学院,安徽 安庆 246011)

摘要: Sn 基负极材料由于具有高的比容量而受到研究者们的青睐。本文采用磁控溅射法制备了 Sn-Ni 复合 薄膜材料,并研究了溅射温度对 Sn-Ni 复合薄膜材料的物理及电化学性能的影响。采用 X 射线衍射(XRD) 和扫描电子显微镜(SEM)、EDS 等手段对材料进行了物理表征,并采用恒流充放电性能测试、循环伏安测试 (CV)等手段研究了溅射温度对 Sn-Ni 复合薄膜材料电化学性能的影响。研究表明,当溅射温度为 100 ℃时, Sn-Ni 复合薄膜材料的首周放电比容量为 734 mAh・g<sup>-1</sup>,充电比容量为 591 mAh・g<sup>-1</sup>。充放电循环 100 圈后 容量保持率为 54%,而纯锡的容量保持率仅为 28%。此外,Sn-Ni 复合薄膜材料还具有优异的倍率性能。 关键词: 磁控溅射; 负极材料; 温度条件; Sn-Ni 复合薄膜

中图分类号: G0643.36 文献标志码: A 文章编号: 1673-8020(2021) 02-0162-06

锂离子二次电池具有容量大,安全无危害,绿 色环保可回收,循环周期长等优势。为适应现代 化新时代发展需求,新能源技术愈发成熟,锂离子 电池在电动汽车等新能源领域具有很好的发展前 景<sup>[1-2]</sup>。很早便用于商业化的石墨负极材料由于 其本身的特点(质量比容量 372 mAh • g<sup>-1</sup>和体积 比能量小),难以满足电子设备的需求,因此需要 寻找高能量密度的负极材料,以适应时代发展及 商业化现实需求。于是,研究者们将目光放在具 有高能量密度的金属负极材料上。金属锡(Sn) 的理论比容量高达 990 mAh • g<sup>-1</sup>,体积比容量 7200 mAh • cm<sup>-3</sup>,是石墨材料容量的三倍多,很 好的满足了新时代发展的需求,因此成为锂离子 电池负极研究的热点<sup>[3]</sup>。而且其储备丰富,价格 低廉,绿色环保,具有很好的商业化前景<sup>[4]</sup>。然 而,Sn 基材料作为锂离子电池负极材料仍然存在 着一些问题。比如,在电池充放电过程中,金属锡 的体积膨胀效应大<sup>[5]</sup>,材料的性质又不足以支撑 充放电过程中的体积变化,进而造成了电极材料 粉化,最终结构遭到破坏<sup>[6]</sup>。此外,在充放电过 程中,由于活性物质 Sn 发生粉化或者从集流体上 发生脱离,会导致电池内阻增大,进而阻碍了电荷 运输。

为了解决这些问题,研究者们通过引进惰性 或活性元素与金属 Sn 进行复合,通过添加其它元 素充当缓冲剂,来缓解充放电过程中材料的体积 膨胀,能够有效提高材料的循环稳定性<sup>[7-15]</sup>,如 Sn-Cu,Sn-Ni 和 Sn-Ag 等负极材料。通过添加 其它元素充当缓冲剂,来缓解充放电过程中材料 的体积膨胀,能够有效提高材料的循环稳定性。 制备 Sn 基薄膜材料的方法分为化学法和物理法。 其中,物理法中常用的是磁控溅射法<sup>[16-18]</sup>、电子 束蒸发法<sup>[19]</sup>、静电喷雾沉积法<sup>[20]</sup>等。

Ortiz 等<sup>[21]</sup> 采用共还原法制备了 Cu<sub>6</sub>Sn<sub>5</sub> 纳米 合金,电池充放电 80 圈循环后容量仍保持在 200 mAh  $\cdot$  g<sup>-1</sup>左右; Zhang 等<sup>[22]</sup> 采用还原法制备了 Sn-Ag 薄膜材料,实验结果显示,循环 40 圈后,该合 金薄膜材料的容量保持率为 66.7%; 穆道斌等<sup>[23]</sup> 通 过电沉积方法制备 Sn-Ni 负极材料,该材料循环 50 圈后容量保持在 340 mAh  $\cdot$  g<sup>-1</sup>,前 20 圈充放电效率 大约保持在 92%以上; 袁庆丰等<sup>[24]</sup> 通过湿化学还原 法制备双相 Sn/Ni<sub>3</sub>Sn<sub>4</sub> 合金,通过电化学测试表明, 该材料首周充电比容量为 400 mAh  $\cdot$  g<sup>-1</sup>左右,循环

收稿日期: 2021-01-02; 修回日期: 2021-01-29

基金项目:安徽省自然科学基金项目(1908085QB61);安徽省高校自然科学研究重点项目(KJ2019A0546);安徽省"六卓越、一拔尖" 卓越人才培养创新项目(2019zyrc075)

第一作者简介: 王春花(1986—), 女, 山东菏泽人, 副教授, 硕士研究生导师, 博士, 研究方向为储能电化学。E-mail: springflowerwang @ sina.com

通信作者简介: 白国梁(1985一),男,山东泰安人,副教授,硕士研究生导师,博士,研究方向为储能电化学。E-mail: glbai\_aqnu@ 163.com

25 圈后容量保持在 250 mAh • g<sup>-1</sup>左右,通过还原法 引入 Ni 元素提高了材料循环性能,减小了容量;舒 杰等<sup>[25]</sup> 通过机械合金法制备了 Sn-Ni 合金薄膜,经 过 50 次循环后,容量保持在 295 mAh • g<sup>-1</sup>,容量保 持率约为51%。通过文献查询可知, Sn-Ni 合金对 比其它 Sn 基合金,容量更大,但 Sn-Ni 合金的问 题就是循环性能不佳,循环 20 圈左右,容量就会 衰减 40% 左右, 因此科研工作者尝试不同制备方 法制备 Sn-Ni 薄膜以提高循环性能。本文采用磁 控溅射法制备 Sn-Ni 合金薄膜,采用磁控溅射法 制备 Sn 基复合材料, 不仅厚度和致密性可以控 制,而且不需要导电剂和粘结剂,内部电阻小。罗 明<sup>[26]</sup>在本试验室通过磁控溅射法制备 Sn-Ni 负 极薄膜,首周充电比容量 490 mAh • g<sup>-1</sup>,循环 100 圈后容量保持率在48%左右,确定了磁控溅射的 最佳功率为80W。可以看出,磁控溅射的薄膜和 上述文献中制备的 Sn-Ni 薄膜比较,容量大小和 循环性都得到了很大的提高。查阅文献,溅射温 度也可能提高薄膜材料的性能。故本实验在已有 的基础上,经过系统研究探索磁控溅射温度对 Sn -Ni 负极薄膜的影响,证实溅射温度的提高可以 优化薄膜材料的性能。

#### 1 实验部分

本文通过磁控共溅射法来制备 Sn-Ni 复合薄 膜材料。首先,采用无水乙醇对 Cu 箔进行清洗; 其次,将清洁后的铜箔裁成直径为 14 mm 的圆 片,并将裁好的铜箔固定在样品托盘上。为了对 Sn-Ni 复合薄膜材料进行 XRD 测试方便,将抛光 后的单晶硅片一同固定在样品托盘上,放入 TRP -450 型超高真空磁控溅射系统内( 沈阳科仪制 造)。将本底真空度抽至 2.8~3.2×10<sup>-4</sup> Pa 后,通 入溅射气体氩气至舱内气压稳定。待舱内气压稳 定后,打开靶材挡板,并分别打开直流、射频磁控 溅射电源进行预溅射。待预溅射完成后,打开磁 控溅射控温系统,将溅射温度分别设定为 80 ℃、 100 ℃和 120 ℃,等待温度稳定后,打开样品挡 板,制备不同溅射温度下的 Sn-Ni 复合薄膜。

采用 X 射线衍射仪(SHIMADZU 公司, XRD-600 型) 对材料进行物相分析, X 射线源为 CuKα, 扫描范围为 2θ=10°~80°, 扫描速度为 4°•min<sup>-1</sup>。 采用扫描电子显微镜(SEM) 对 Sn-Ni 复合薄膜 材料进行表面形貌分析; 并通过能谱仪(EDS) 对 Sn-Ni 复合薄膜材料进行元素分析。

将制备好的 Sn-Ni 复合薄膜放入手套箱内,并 组装成 CR2016 型纽扣电池。其中,锂片作为对电 极,电解液为 1M LiPF<sub>6</sub>(EC:DC:DMC=1:1:1)。在 深圳新威电池测试系统上进行恒流充放电测试, 测试电势范围为 0.01~2 V。采用 CHI-660E 型 电化学工作站(上海辰华仪器)进行循环伏安测 试,扫描速率为 0.1 mV • s<sup>-1</sup>,扫描电势的范围为 0.01~2 V。

### 2 实验结果和讨论

图 1 是 Sn、Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 材料 的 XRD 图。由图 1 可知, Sn、Sn-Ni 和高温溅射 的 Sn-Ni 材料都出现了 Sn 的衍射峰。与 Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 材料相比, Sn 的衍射峰钝化 严重,结晶性能差; Sn-Ni 复合薄膜相对尖锐,结 晶性得到了提高。随着溅射温度的升高, Sn-Ni 材料的衍射峰峰强增加,结晶性能变好。也就是 说, Ni 的加入和高温溅射都可以提高 Sn 的结晶 性能。



图 1 Sn、Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 材料的 XRD 图 Fig.1 XRD patterns of Sn, Sn-Ni and Sn-Ni sputtered at high temperature

图 2 是 Sn、Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 材料 的 SEM 图。由图 2 可以看出,无论是纯 Sn 还是 不同温度溅射的 Sn-Ni 材料薄膜表面均没有出现 裂痕和针孔,非常致密。此外,我们还测试了 Sn-Ni 材料的 EDS 图,如图 3 所示。由图 3 可以看 出,Sn-Ni 材料中 Sn 和 Ni 的元素分布均匀,说明 了 Ni 元素是均匀的掺杂于 Sn 元素中间的,突出 了磁控溅射的优点。复合薄膜紧密,没有缝隙,说 明引入 Ni 元素不会破坏薄膜的完整性。由图 2 可以看到,常温溅射的 Sn-Ni 薄膜表面的颗粒比 纯锡的增多,这说明引入 Ni 粒子会导致材料颗粒 团聚现象加剧。而高温溅射的 Sn-Ni 薄膜材料表 面没有出现颗粒团聚,说明高温能避免颗粒团聚 现象的发生,进而提高了材料的结晶性能。



(a) Sn;(b) Sn-Ni;(c) Sn-Ni 80 ℃;(d) Sn-Ni 100 ℃;(e) Sn-Ni 120 ℃ 图 2 薄膜材料的 SEM 图 Fig.2 SEM images of thin film materials



图 3 Sn-Ni 的 EDS 图 Fig.3 EDS image of Sn-Ni

图 4 是 Sn、Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 薄膜 材料的首周充放电曲线图。如图 4 所示,纯 Sn 的 充电最高,这是由于 Ni 对锂是非活性的,即 Ni 的 引入会降低材料的可逆比容量。对 Sn-Ni 薄膜材 料而言,高温溅射的 Sn-Ni 薄膜材料的首周充电 比容量均低于室温溅射的 Sn-Ni 薄膜材料的首周充电 比容量均低于室温溅射的 Sn-Ni 薄膜材料,推测 其原因为:高温下粒子运动速度快使得薄膜的致 密性好,进而使得锂离子的穿梭阻力大,故而充电 比容量降低<sup>[27-28]</sup>。80 ℃、100 ℃和 120 ℃的 Sn-Ni 复合薄膜的首周充电比容量分别为 290、591、 337 mAh・g<sup>-1</sup>,这说明了溅射温度对薄膜材料的 首周充放电比容量有着较大的影响。随着温度的 上升,首周放电比容量呈先上升后下降的趋势,这 是由于当温度提升,有助于提高薄膜的致密性和 结晶性,进而有利于锂离子的嵌入脱出。但当温 度过高时,反而阻碍了锂离子的嵌入脱出,影响了 材料的电化学性能。



图 5 是 Sn、Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 薄膜 材料在 0.2 C 电流密度下的循环性能曲线图。测 试结果表示,充放电循环 100 圈后,80 ℃、100 ℃ 和 120 ℃溅射的 Sn-Ni 复合薄膜的容量保持率分 别为 47%、54%、44%,均高于纯锡负极薄膜的容 量保持率(仅 28%左右)和室温溅射的 Sn-Ni 复 合材料的容量保持率(43%)。100 ℃溅射温度下 的 Sn-Ni 复合薄膜不仅具有较好的循环稳定性, 而且 100 圈循环后其充电比容量也最高。





图 6 是 Sn、Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 薄膜 材料的倍率性能循环图。由图6可知,随着充放 电电流密度的增加,纯锡负极薄膜的充电量迅速 降低至10 mAh • g<sup>-1</sup>左右。当电流密度再次减小 到 0.2 C 时,纯锡负极材料的容量无法恢复。这 表明了纯锡负极材料倍率性能非常差,大电流密 度对纯锡材料造成了不可逆的损害。相比较而 言, Sn-Ni 和高温溅射的 Sn-Ni 薄膜材料的倍率 性能都得到了很大的提高。并且,0.2 C 电流密 度下,120℃、100℃、80℃和室温时 Sn-Ni 薄膜材 料的初始容量分别为 312、597、232 mAh • g<sup>-1</sup>和 505 mAh • g<sup>-1</sup>; 当充放电电流密度由 0.2 C 增加至 1.5 C 时,容量保持在 178、247、104 和 196 mAh • g<sup>-1</sup>。 由此分析,高温溅射下 Sn-Ni 薄膜组分结晶性得 到提高,虽因温度导致容量减少,但材料循环性能 得到加强。当电流密度增大时,电极极化增大,可 逆充电比容量降低。大电流密度下,100 ℃溅射 的 Sn-Ni 薄膜材料充电比容量最高。当电流密度 恢复到小电流密度时,100 ℃溅射的 Sn-Ni 薄膜 材料充电比容量仍然最高。综上所述,100 ℃溅 射的 Sn-Ni 复合薄膜材料的倍率性能最佳。





图 7 是 100 ℃溅射的 Sn-Ni 复合薄膜材料的 循环伏安曲线图。由图 7 可以看出,在首周循环 伏安曲线上,1.30 V 附近出现了一个不可逆还原 峰,这是负极材料与电解液发生反应形成 SEI 膜 导致的。此外,在该复合薄膜的循环伏安曲线上 还出现另一对还原/氧化峰,对应位置大致在 0.2 V/0.51 V,对应的是锂离子脱嵌的过程。第 2 圈和第 3 圈的曲线基本重合,说明 Sn-Ni 复合 薄膜材料的循环稳定性好。



## 3 结论

本文采用磁控溅射法制备了 Sn-Ni 复合薄膜 材料,并探索了不同溅射温度对负极薄膜材料的物 理和电化学性能的影响。研究结果表明,当溅射温 度为 100 ℃时,Sn-Ni 负极薄膜材料不仅具有较好 的致密性,同时也表现出了更好的电化学性能。通 过对比研究发现,0.2 C 电流密度下,Sn-Ni 复合薄 膜材料的首周充电比容量为 591 mAh • g<sup>-1</sup>,100 周 循环后容量保持率为 54%,表现出了较好的循环稳 定性。此外,该复合薄膜也表现出了良好的倍率性 能。通过比较证实提高溅射温度可以提升 Sn-Ni 薄膜性能。

#### 参考文献:

- [1] 刘震,吴锋,王芳,等.全固态薄膜锂电池及薄膜电极材料研究进展[J].功能材料,2006(8):1191-1193.
- [2] WU H, CUI Y. Designing nanostructured Si anodes for high energy lithium ion batteries [J]. Nano Today, 2012,7(5):414-429.
- [3] 林克芝,王晓琳,徐艳辉.锂离子电池锡基负极材料的改性研究进展[J].电源技术,2005(1):62-65.
- [4] 徐高鑫·锂离子电池锡基负极材料制备及性能研究 [D].大连:大连理工大学,2019.
- [5] MARIO W, JÜRGEN O B, MARTIN W. Tin and tinbased intermetallics as new anode materials for lithiumion cells [J]. Journal of Power Sources, 2001, 94(2): 189-193
- [6] LI Z, YIN Q, HU W, et al. Tin/tin antimonide alloy nanoparticles embedded in electrospun porous carbon fibers as anode materials for lithium-ion batteries [J]. Journal of Materials Science, 2019: 465–551.
- ZHANG X, KUMAR P S, ARAVINDAN V, et al. Electrospun TiO<sub>2</sub> graphene composite nanofibers as a highly durable insertion anode for lithium ion batteries
  J.Journal of Physical Chemistry C, 2012, 116(28): 2945-3374.
- [8] KIM S, LEE H, PARK C M, et al. Synthesis of tin oxide nanoparticle film by cathodic electrodeposition [J]. Nano Nanotechnol, 2012, 12(2): 1616–1619.
- [9] HAN Y, WU X, MA Y, et al. Porous SnO<sub>2</sub> nanowire bundles for photocatalyst and Li ion battery applications [J]. CrystEngComm, 2011, 13 (10): 3506 -3510.
- [10] WANG H E.Microwave-assisted hydrothermal synthesis of porous SnO<sub>2</sub> nanotubes and their lithium ion storage properties [J].Journal of Solid State Chemistry,2012: 112–175.
- [11] 候志前,龙剑平,舒朝著.锂离子电池锡基负极材料 研究进展[J].电子元件与材料,2018,(1):7-12.
- [12] LI H, WANG Q, SHI L, et al. Nanosized SnSb alloy pinning on hard non-graphitic carbon spherules as anode materials for a Li ion battery [J]. Cheminform, 2002, 33 (13):103-108.

- [13] BOSE A C, KALPANA D, THANGADURAI P, et al. Synthesis and characterization of nanocrystalline  $SnO_2$ and fabrication of lithium cell using nano $-SnO_2$  [J]. Journal of Power Sources, 2002, 107(1): 138–141.
- [14] VEERARAGHAVAN B, DURAIRAJAN A, HARAN B, et al.Study of Sn-coated graphite as anode material for secondary lithium-ion batteries [J]. Journal of the Electrochemical Society, 2002, 149(6): 377–387.
- [15] GAO S, HUANG H, WU A, et al. Formation of Sn-M (M = Fe, Al, Ni) alloy nanoparticles by DC arcdischarge and their electrochemical properties as anodes for Li-ion batteries [J]. Journal of Solid State Chemistry, 2016: 127-135.
- [16] 王旭.Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/SiO<sub>2</sub>/4H-SiC 堆栈栅介质 MOS 电容特 性研究 [D].西安: 西安电子科技大学,2017.
- [17] KIM J, JUN B, LEE S. Improvement of capacity and cyclability of Fe/Si multilayer thin film anodes for lithium rechargeable batteries [J]. Electrochimica Acta, 2005, 50: 3390-3394.
- [18] 王春花,罗启波,陈亚岚,等.基于射频磁控溅射技 术高容量硅负极薄膜材料可控制备研究[J].鲁东 大学学报(自然科学版),2020,36(1):55-59+97.
- [19] WU J, QIN X, ZHANG H, et al. Multilayered silicon embedded porous carbon/graphene hybrid film as a high performance anode [J]. Carbon, 2015, 84: 434 -443.
- [20] BABOUKANI A R, KHAKPOUR I, ADELOWO E, et al.High-performance red phosphorus-sulfurized polyacrylonitrile composite by electrostatic spray deposition for lithium-ion batteries [J]. Electrochimica Acta, 2020,345: 136227.
- [21] ORTIZ G F, LOPEZ M C, ALCANTARA R, et al.Electrodeposition of copper-Tin nanowires on Ti foils for rechargeable lithium microbatteries with high energy density [J]. Journal of Alloys and Compounds, 2014, 585: 331-336.
- [22] ZHANG J J, XIA Y Y.Co-Sn alloys as negative electrode materials for rechargeable lithium batteries [J].
  Journal of the Electrochemical Society, 2006, 153(8): A1466-A1471.
- [23] 穆道斌,陈实,郭延平,等.电沉积 Sn-Ni 合金锂离子
  电池负极材料的研制 [J].稀有金属,2007(6):778
  -783.
- [24] 袁庆丰,卜冬蕾,王文璐,等.锂离子电池负极 Sn/ Ni3Sn4 合金的制备和表征 [J].过程工程学报,2006
   (6):983-986.
- [25] 舒杰,程新群,史鹏飞.锂离子电池用 Sn-Ni 合金负极的研究[J].电池,2004(4):235-237.

- [26] 罗明.基于磁控溅射技术 Sn 基薄膜负极材料可控制 备及电化学性能研究 [D].安庆:安庆师范大 学,2019.
- [27] 戴俊.电化学沉积合成锡基合金薄膜及其作为锂离

子电池负极材料的研究 [D]. 合肥: 合肥工业大 学,2009.

[28] 陈涛.大功率全固态薄膜锂离子电池的制备及性能 研究[D].重庆:重庆师范大学,2014.

## Electrochemical Properties of Sn-Ni Composite Films by Sputtering at High Temperature

WANG Chunhua, ZHAO Jie, LIU Na, WEI Wei, DONG Yanjie, BAI Guoliang

( College of Chemistry and Chemical Engineering, Anqing Normal University, Anqing 246011, China)

Abstract: Due to the high specific capacity, the Sn-based anode materials have attracted very much attention. In this paper, Sn-Ni composite thin films were prepared by magnetron sputtering method, and the influence of sputtering temperature on the physical and electrochemical properties of Sn-Ni composite thin films was studied. The materials were characterized by X-ray diffraction(XRD), scanning electron microscopy(SEM) and EDS, and the influence of sputtering temperature on the electrochemical performance of Sn-Ni composite films was studied by means of the constant current charge-discharge performance test and cyclic voltammetry test (CV). The results show that the initial specific discharge-charging capacity of Sn-Ni composite film are 734 mAh  $\cdot$  g<sup>-1</sup> and 591 mAh  $\cdot$  g<sup>-1</sup> at the sputtering temperature of 100 °C. And the capacity retention rate of Sn-Ni composite film is 54%. However, the capacity retention rate of pure tin is only 28% after 100 cycles. In addition, Sn-Ni composite films also have excellent rate performance.

Keywords: magnetron sputtering; Sn-Ni anode material; high temperature sputtering; lithium ion battery (责任编辑 刘军深)

<text><list-item><list-item><list-item>