正极材料 Li Ni_{12 x} Al _x O₂ 的合成及表征

叶乃清1,2,刘长久2,沈上越1

(1. 中国地质大学研究生院,湖北 武汉 430074;2. 桂林工学院材料与化学工程系,广西 桂林 541004)

摘要:以 Ni(OH), 、Al(OH), 和 LiOH·H2O为原料,采用高温固相反应法,在空气中合成了锂离子电池正极材料 LiNi,,, Al, O,(x=0.025~0.30)。用 XRD和充放电试验研究了合成材料的物相、结构和电化学性能;研究了合成温度、合成时间、 补锂量对合成产物结构的影响以及掺铝量对合成产物结构和充放电容量的影响。实验结果表明:掺铝有利于形成和稳定 œ Na Fe O,型层状有序结构。掺铝量对材料的结构和充放电容量均有重要影响,掺铝量为 5 %的样品,首次放电比容量最 高 ,达到 1 41 . 5 m Ah/ g 。在空气中合成 Li Ni_{1 . x} Al _x O₂(x = 0. 025 ~ 0. 30) 的最佳温度为 750 ℃ 食成时间以 18 ~ 24 h 为宜 , 补锂量为10%效果较好。

关键词:锂离子电池; Li Ni_{1-x} Al_x O₂; 合成; 结构; 性能

文章编号:1001 - 1579(2004)04 - 02 中图分类号: T M912.9 文献标识码:A

Synthesis and characterization of LiNi, xAl, 2 as cathode materials

YE Nairqing1,2, LIU Changriic2, HEN Shangryue1

(1. Graduate School, China University of Geosciences, Wuhan, Hubei 430074, China;

2. Department of Materials and Chemical Engineering, Will University of Technology, Guilin, Guangxi 541004, China)

Abstract: Li Ni_{1.x} Al_x O₂ (x = 0.025 ~ 0.30) were synthesized in air by high temperature solid reaction using Ni (OH)₂, Al(OH)3 and LiOH• H2O as starting materials. The crystal structure and electrochemical performance were characterized by XRD and charge discharge test. The effects of synthesis temperature, time, lithium and aluminum contents on the crystal structure charge discharge capacity were investigated. Results showed that the substitution of aluminum for nickel in LiNiO2 was good for the formation and stabilization of layered NaFe O2 structure. Aluminum content had important effects on the crystal structure and charge discharge capacity. In all he highest capacity, with the initial discharge capacity of 141.5 mAh/g. The variated conditions for synthesis of LiNi_{1.x}Al_xO₂($x = 0.025 \sim 0.30$) in air were to calcine at 750 °C for 18 ~ 24 h with 10 % If they m excess.

Key words: Li-ion batter Li Ni_{1 - x} Al x O₂; synthesis; structure; performance

目前的商业锂离子电池所用的正极材料主要是钴酸锂[1]。 这种材料虽然具有容易合成、性能稳定和容量较高等优点,但 其合成所需的钴存在资源匮乏、价格昂贵等问题,为此世界上 许多国家都在积极开发能够替代钴酸锂的新型正极材料。

Li Ni O₂ 的晶体结构与 Li Co O₂ 相同,其理论比容量与 LiCoO2相当,而实际比容量却明显高于 LiCoO2[2];加上镍资源 远比钴丰富,镍的价格比钴低得多,因此 Li Ni O, 是一种很有前 途的正极活性材料。

Li Ni O₂ 存在合成困难、循环性能差和热稳定性差等问题。 通过优化合成条件和掺杂改性,可以使 Li Ni O₂ 存在的问题得到 解决。掺钴镍酸锂已显示出良好的性能和应用前景。掺钴镍酸 锂仍含有 20 %~30 %资源匮乏、价格昂贵的 Co,研究低钴和无 钴掺杂镍酸锂很有必要。

近年来一些非钴掺杂镍酸锂,如掺铝镍酸锂[3]、掺钛镍酸 锂、掺锰镍酸锂、掺镓镍酸锂,也显示出良好的电化学性能和应 用前景。非钴掺杂镍酸锂多数是在流动氧气中合成,规模化生 产工艺还很不成熟。

作者简介:

叶乃清(1954-),男,广东人,中国地质大学研究生院博士生,桂林工学院材料与化学工程系副教授,研究方向:新能源材料; 刘长久(1948-),男,广西人,桂林工学院材料与化学工程系教授,研究方向:应用电化学;

沈上越(1941-),男,湖南人,中国地质大学研究生院教授,博士生导师,研究方向:新材料与矿物学。

基金项目:广西自然科学基金项目(0342004 - 2)