



LiAlH<sub>4</sub>/碳包覆金属纳米粒子(Ni-Co@C)复合储氢材料及其制备方法

文献类型：专利

...

作者 孙立贤; 焦成丽; 张箭; 徐芬; 司晓亮; 赵梓名

发表日期 2015-06-10

专利国别 CN

专利号 CN201210181590.3

专利类型 发明

权利人 中国科学院大连化学物理研究所

是否PCT专利 否

**中文摘要** The invention relates to a LiAlH<sub>4</sub>/carbon-coated metal nanoparticle (Ni-Co@C) composite hydrogen storage material and a preparation method thereof. Carbon-coated Ni-Co bimetal nanoparticles (Ni-Co@C) with a uniform diameter of 4-6nm are prepared by taking CoCo(Ni(EDTA))<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O as a precursor through a high-temperature sintering method; Ni-Co@C is taken as a catalyst for compounding with LiAlH<sub>4</sub>, so that the hydrogen desorption temperature of a LiAlH<sub>4</sub> system is greatly reduced; when the doping amount of the catalyst is 1wt%, the hydrogen desorption temperature is reduced to 43 DEG C and the hydrogen desorption amount achieves 7.3wt%; and when the doping amount of the catalyst is 10wt%, the hydrogen desorption temperature achieves 36 DEG C for the first time. The catalyst (Ni-Co@C) prepared by the method disclosed by the invention has great uniform dispersion, and the prepared LiAlH<sub>4</sub> composite hydrogen storage material can show good hydrogen desorption performance at relatively low temperature. | 本发明涉及一种LiAlH<sub>4</sub>/碳包覆金属纳米粒子(Ni-Co@C)复合储氢材料及其制备方法。以CoCo[Ni(EDTA)]<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O为前驱体通过高温烧结法制备了均一的直径为4-6nm的碳包覆Ni-Co双金属纳米粒子(Ni-Co@C)；以Ni-Co@C为催化剂将其与LiAlH<sub>4</sub>进行复合，大大降低了LiAlH<sub>4</sub>体系的放氢温度，当催化剂的掺杂量为1wt%时，放氢温度降至43°C，放氢量达到7.3wt%，当催化剂的掺杂量为10wt%时，放氢温度首次达到36°。本发明制备的催化剂(Ni-Co@C)具有很好的均匀分散性，制得的LiAlH<sub>4</sub>复合储氢材料能够在较低的温度下表现出良好的放氢性能。

学科主题 物理化学

公开日期 2015-06-10

授权日期 2015-06-10

申请日期 2012-06-04

语种 中文

专利申请号 CN201210181590.3

源URL [http://cas-ir.dicp.ac.cn/handle/321008/144919]

专题 大连化学物理研究所\_中国科学院大连化学物理研究所

作者单位 中国科学院大连化学物理研究所

推荐引用方式 孙立贤,焦成丽,张箭,等. LiAlH<sub>4</sub>/碳包覆金属纳米粒子(Ni-Co@C)复合储氢材料及其制备方法, LiAlH<sub>4</sub>/碳包覆金属纳米

GB/T 7714 粒子(Ni-Co@C)复合储氢材料及其制备方法, LiAlH<sub>4</sub>/碳包覆金属纳米粒子(Ni-Co@C)复合储氢材料及其制备方法, LiAlH<sub>4</sub>/碳包覆金属纳米粒子(Ni-Co@C)复合储氢材料及其制备方法. CN201210181590.3. 2015-06-10.

入库方式：OAI收割

来源：大连化学物理研究所

浏览	下载	收藏
98	0	0

其他版本



除非特别说明，本系统中所有内容都受版权保护，并保留所有权利。

